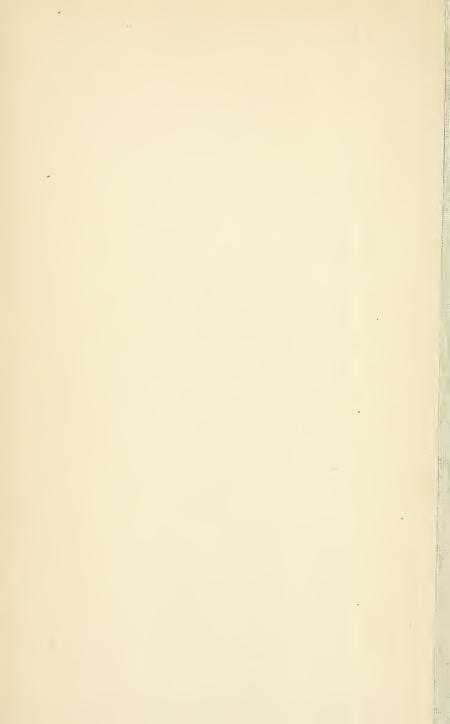
UNIV. OF TORONTO LIBRARY







355

CHEMISTRY

INTERNATIONAL COUNCIL.

DR. CYRUS ADLER (UNITED STATES). PROF. H. E. ARMSTRONG (UNITED KINGDOM N. TYPALDO BASSIA (GREECE). PROF. DR. A. VON BÖHM (AUSTRIA). DR. J. BRUNCHORST (NORWAY). DR. E. W. DAHLGREN (SWEDEN). PROF. A. FAMINTZIN (RUSSIA). PROF. DR. J. H. GRAF (SWITZERLAND). PROF. J. W. GREGORY (VICTORIA). DR. M. KNUDSEN (DENMARK). PROF. D. J. KORTEWEG (HOLLAND). PROF. H. LAMB (S. AUSTRALIA). PROF. A. LIVERSIDGE (NEW SOUTH WALES). PROF. R. NASINI (ITALY). DON F. DEL PASO Y TRONCOSO (MEXICO). PROF. H. POINCARÉ (FRANCE). COL. D. PRAIN (INDIA). PROF. GUSTAV RADOS (HUNGARY). HON. C. H. RASON W. AUSTRALIA). PROF. J. SAKURAI (JAPAN). R. TRIMEN, Esq. (CAPE COLONY). PROF. DR. O. UHLWORM (GERMANY).

EXECUTIVE COMMITTEE.

DR. CYRUS ADLER.
PROF. H. E. ARMSTRONG.
PROF. A. FAMINTZIN.
PROF. H. MCLEOD.
DR. P. CHALMERS MITCHELL.
PROF. R. NASINI.
PROF. H. POINCARÉ.
PROF. T. E. THORPE.
PROF. DR. O. UHLWORM.

DIRECTOR.

DR. H. FORSTER MORLEY.

REFEREES FOR THIS VOLUME

DR. E. F. ARMSTRONG AND DR. E. GOULDING.

五日

INTERNATIONAL CATALOGUE

OF

SCIENTIFIC LITERATURE

FIFTH ANNUAL ISSUE.

D CHEMISTRY

45300

PUBLISHED FOR THE INTERNATIONAL COUNCIL BY THE

ROYAL SOCIETY OF LONDON

LONDON:

HARRISON AND SONS, 45, St. MARTIN'S LANE

France: GAUTHIER-VILLARS, Paris
Germany: FRIEDLÄNDER UND SOHN, Berlin

1908 (APRIL)

Z 7413 R 882 D 11 J

[Material received between Dec. 1905 and Nov. 1906.]

INTERNATIONAL CATALOGUE OF SCIENTIFIC LITERATURE.

GOVERNMENTS AND INSTITUTIONS CO-OPERATING IN THE PRODUCTION OF THE UATALOGUE.

The Government of Austria.

The Government of Belginm.

The Government of Canada.

The Government of Cuba.

The Government of Denmark.

The Government of Egypt.

The Society of Sciences, Helsingfors, Finland.

The Government of France.

The Government of Germany.

The Royal Society of London, Great Britain.

The Government of Greece.

The Government of Holland.

The Government of Hungary.

The Asiatic Society of Bengal, India.

The Government of Italy.

The Government of Japan.

The Government of Mexico.

The Government of New South Wales.

The Government of New Zealand.

The Government of Norway.

The Academy of Sciences, Cracow.

The Polytechnic Academy, Oporto, Portugal.

The Government of Queensland.

The Government of Russia.

The Government of the Cape of Good Hope,

The Government of South Australia.

The Government of Spain.

The Government of Sweden.

The Government of Switzerland.

The Smithsonian Institution, United States of America.

The Government of Victoria.

The Government of Western Australia.

INTERNATIONAL CATALOGUE OF SCIENTIFIC LITERATURE.

CENTRAL BUREAU.

34 and 35, Southampton Street,
Strand,
London, W.C.

Director.-H. FORSTER MORLEY, M.A., D.Sc.

REGIONAL BUREAUS.

All communications for the several Regional Bureaus are to be sent to the addresses here given.

Austria.—Herr Dr. J. Karabacek. Direktor, K. K. Hofbibliothek, Vienna.

Belgium.—Monsieur Louis Masure, Secrétaire-Général de l'Office International de Bibliographie, Brussels.

Canada.—Prof. J. G. Adami, McGill College, Montreal.

Cuba.—Prof. Santiago de la Huerta, Havana.

Denmark.—Dr. Martin Knudsen. 15, Frederikshaldsgade, Copenhagen. O.

Egypt.—Capt. 11. G. Lyons, R.E., Director-General, Survey Department, Cairo.

Finland.—Herr Dr. G. Schauman, Bibliothekar der Societät der Wissenschaften, Helsingfors.

France.—Monsieur le Dr. J. Deniker, 8, Rue de Buffon, Paris.

Germany.-Herr Prof. Dr. O. Uhlworm, Enckeplatz, 3A, Berlin, S.W.

Greece.—Monsieur P. Calogeropoulos, Boule ton Ellenon, 20 Homer Street, Athens.

Holland.—Heer Prof. D. J. Korteweg, Universität, Amsterdam.

Hungary.—Herr Prof. Gustav Rados, viii, Muzeumkörut, Műegyetem. Buda-Pest.

India and Ceylon.—The Hon. Sec., Asiatic Society of Bengal, 57, Park Street, Calcutta.

Italy.—Cav. E. Mancini, Accademia dei Lincei. Palazzo Corsini, Lungara, Rome.

- Japan.—Prof. J. Sakurai, Imperial University, Tokyo.
- Mexico.—Señor Don José M. Vigil, Presidente del Instituto Bibliografico Mexicano, Biblioteca Nacional, Mexico City.
- New South Wales.—The Hon. Sec., Royal Society of New South Wales, Sydney.
- New Zealand.—The Director, New Zealand Institute, Wellington, N.Z.
- Norway.—Mr. A. Kiær. Universitetet, Kristiania.
- Poland (Austrian, Russian and Prussian).—Dr. T. Estreicher, Sekretarz, Komisya Bibliograficzna, Akademii Umiejętności, Cracow.
- Portugal.—Senhor F. Gomez Teixeira, Academia Polytechnica do Porto, Oporto.
- Queensland.—John Shirley, Esq., B.Sc., Cordelia Street, South Brisbane.
- Russia.—Monsieur E. Heintz, ΓObservatoire Physique Central Nicolas, Vass. Ostr. 23-me ligne. 2, St. Petersburg.
- South Africa.—L. Péringuey. Esq., South African Museum, Cape Town, Cape of Good Hope.
- South Australia.—The Librarian, Public Library of South Australia, Adelaide.
- Spain.—Señor Don José Rodriguez Carracido, Real Academia de Ciencias, Valverde 26, Madrid.
- Sweden.—Dr. E. W. Dahlgren, Royal Academy of Sciences, Stockholm.
- Switzerland.—Herr Prof. Dr. J. H. Graf, Schweizerische Laudesbibliothek, Berne.
- The United States of America.—Dr. Cyrus Adler, Smithsonian Institution, Washington.
- Victoria.—Thomas S. Hall, Esq., Hon. Sec. Royal Society of Victoria Victoria Street, Melbourne.
- Western Australia. J. S. Battye, Esq., Victoria Public Library, Perth.

INSTRUCTIONS.

The present volume contains (a) Schedules and Indexes in four languages; (b) An Author Catalogue; (c) A Subject Catalogue.

The Subject Catalogue is divided into sections, each of which is denoted by a four-figure number between 0000 and 9990 called a Registration number. These numbers follow one another in numerical order

To find the papers dealing with a particular subject the reader may consult either the Schedule or the Index to the Schedule. The numbers given in the index are Registration numbers, and can be used at once for turning to the proper page of the Subject Index. This is done by looking at the numbers at the right-hand top corners of the pages.

In the Author Catalogue the numbers placed within square brackets at the end of each entry are Registration numbers, and serve to indicate the scope of each paper indexed. The meaning of these numbers will at once be found by reference to the Schedule.

In case the abbreviated titles of Journals are not understood, a key to these is provided at the end of the volume.

There is also an alphabetical index at the end of the volume.

The literature indexed is mainly that of 1905, but includes those portions of the literature of 1901-1904 in regard to which the index slips were received by the Central Bureau too late for inclusion in the previous volumes.

International Catalogue of Scientific Literature.

(D.) CHEMISTRY.

0000	Philoso	phy.
------	---------	------

0010 History. Biography.

0020 Periodicals. Reports of Institutions, Societies, Congresses, etc.

0030 General Treatises, Text Books, Dictionaries, Bibliographies. Tables.

0040 Addresses, Lectures.

0050 Pedagogy.

0060 Institutions, Collections, Economics.

0070 Nomenclature.

Chemistry (Specific) of the Elements.

0100 General.

ALL specifically chemical subject matter, and such other entries as may be desirable, relating to the elements generally excepting carbon, shall be arranged under this heading. In the case of carbon, such entries as concern the element or those of its compounds which are not treated as derivatives of hydrocarbons (cyanogen, &c.) shall alone be included under this heading.

The elements shall be arranged alphabetically in the order of their symbols, and numbered from 0110 onwards as follows, the

В

appropriate symbol being appended to each number:-

(D-7195)

0110 (Ag) Argentum (Silver). 0530 (Ne) Neon 0120 (Al) Aluminium. 0540 (Ni) Nickel. 0130 (Ar) Argon. 0550 (O) Oxygen. 0140 (As) Arsenic. 0560 (Os) Osmium. 0150 (Au) Aurum (Gold). 0570 (P) Phosphorus. 0160 (B) Boron. 0580 (Pb) Lead.	
0130 (Ar) Argon. 0550 (O) Oxygen. 0140 (As) Arsenic. 0560 (Os) Osmium. 0150 (Au) Aurum (Gold). 0570 (P) Phosphorus. 0160 (B) Boron. 0580 (Pb) Lead.	
0140 (As) Arsenic. 0560 (Os) Osmium. 0150 (Au) Aurum (Gold). 0570 (P) Phosphorus. 0160 (B) Boron. 0580 (Pb) Lead.	
0150 (Au) Aurum (Gold). 0570 (P) Phosphorus. 0160 (B) Boron. 0580 (Pb) Lead.	
0160 (B) Boron, 0580 (Pb) Lead.	
0160 (B) Boron, 0580 (Pb) Lead.	
0170 (Ba) Barium. 0590 (Pd) Palladium.	
0180 (Be) Beryllium. 0600 (Pr) Praseodymium.	
0180 (Be) Beryllium. 0190 (Bi) Bismuth. 0600 (Pr) Praseodymium. 0610 (Pt) Platinum.	
0200 (Br) Bromine. 0620 Radium.	
0210 (C) Carbon. 0630 (Rb) Rubidium.	
0220 (Ca) Calcium. 0640 (Rh) Rhodium.	
0230 (Cd) Cadmium. 0650 (Ru) Ruthenium.	
0240 (Ce) Cerium. 0660 (S) Sulphur.	
0250 (C1) Chlorine. 0670 (Sa) Samarium.	
0260 (Co) Cobalt. 0680 (Sb) Stibium (Antimony).	
0270 (Cr) Chromium. 0690 (Sc) Scandium.	
0280 (Cs) Casium. 0700 (Se) Selenium.	
0290 (Cu) Copper. 0710 (Si) Silicon.	
0300 (Er) Erbium. 0720 (Sn) Stanum (Tin).	
0310 (F) Fluoring 0730 (Sr) Strontium	
0320 (Fe) Ferrum (Iron). 0740 (Ta) Tantalum.	
0330 (Ga) Gallium. 0750 (Tb) Terbum.	
0340 (Gd) Gadolinium. 0760 (Te) Tellurium. 0350 (Ge) Germanium. 0770 (Th) Thorium.	
0350 (Ge) Germanium. 0770 (Th) Thorium.	
0360 (H) Hydrogen. 0780 (Ti) Titanium.	
0370 (He) Helium. 0790 (Tl) Thallium.	
0380 (Hg) Hydrargyrum 0800 (Tu) Thulium.	
0390 (I) Iodine. [(Mercury). 0810 (Ur) Uranium.	
0400 (In) Indium 0410 (Ir) Iridium. 0820 (Va) Vanadium. 0830 (Vi) Victorium.	
0410 (Ir) Iridium. 0830 (Vi) Victorium.	
0420 (K) Kalium (Potassium). 0840 (W) Wolfram (Tungsten).
0430 (Kr) Krypton. 0850 (X) Xenon.	
0440 (La) Lanthanum. 0860 (Yr) Yttrium. 0450 (Li) Lithium. 0870 (Yt) Ytterbium.	
0450 (Li) Lithium. 0870 (Yt) Ytterbium.	
0460 (Mg) Magnesium. 0880 (Zn) Zinc.	
0470 (Mn) Manganese. 0890 (Zr) Zirconium.	
0480 (Mo) Molybdenum.	
0490 (N) Nitrogen.	
0500 (Na) Natrium (Sodium).	
0510 (Nb) Niobium.	

All entries relating to the elements generally, or which cannot be specifically referred to any one of the known elements, shall be arranged under 0100.

0520 (Nd) Neodymium (Didymium).

Specific entries relating to the halogens collectively shall be arranged in division 0250 under *Halogens*.

The mode of sub-dividing entries made under any element in each numbered division shall be as follows:—

- (a) All entries relating either to the element itself or of a general character shall come immediately under the number.
- (b) Salts are to be indexed under the registration number of the metal, and, in general, compounds are to be indexed under the registration number of the most characteristic element in them.

The registration number must be immediately followed by the symbol of the characteristic element, followed by that of the other element or elements. Where one compound only is dealt with, its formula may be given

immediately after the registration number.

Thus, after each metal, its compounds with the following elements would be placed in the following order in the Catalogue: As, B, Br, C, Cl, F, H, I, N, O, P, S, Si, these, and any other elements being taken in the order in which they occur in the preceding table.

(c) References to hydroxides, acids, and salts that contain oxygen shall be entered under the oxide; the corresponding sulphur compounds under the sulphide.

Thus, under 0420 KO would be placed the following compounds of potassium (among others): oxides, hydroxide, nitrate, nitrite, hypophosphite, phosphate, hypochlorite, hypotromite, chlorite, chlorate, perchlorate, bromate, iodate, sulphite, sulphate, silicate,

manganate, permanganate, &c.

Under 0420 KS would be placed any compound containing sulphur that may be considered to be derived by the substitution of sulphur for one or more atoms of oxygen, e.g., sulphide, sulph-hydrides, thiocarbonates, dithiocarbonates, trithiocarbonates, thiosulphates, thionates, thioarsenites, &c.

(d) In each subdivision the entries may be arranged in such order that those relating, a, to the history or origin of the substance come first, and following these, those relating, β , to its physical properties; γ , to its preparation or manufacture; $\hat{\epsilon}$, to its structure, or of a theoretical nature; ϵ , to its interactions or use; ζ , to its compounds.

It will, as a rule, be unnecessary to repeat a reference to any one substance under each of the sub-sections, $a-\zeta$; it would suffice to enter the reference in one of these (say β), and to append at the close of the entry, γ , \hat{c} , &c., if statements of special importance falling under these headings are made in the communication.

(D-7195)

Laboratory Procedure.

0900 General.

0910 Plans, fittings, appliances and apparatus.

0920 Lecture apparatus and experiments.

0930 Operations in inorganic chemistry.

Entries under 0930 shall be made under headings such as dissolution and solvents, crystallisation, distillation, sublimation, reduction by hydrogen, &c., oxidation, electrolysis, furnace operations, &c., arranged alphabetically.

Organic (Carbon) Chemistry.

1000 General.

All entries relating to the subject generally shall be arranged in this division under 1000, excepting those relating to carbon itself or to compounds not usually regarded as derivatives of

hydrocarbons.

Substitution derivatives of the compounds included in each of the numbered divisions—especially baloid and allied derivatives formed by the introduction of monad radicles—shall, as far as possible, be entered under the compounds from which they are derived.

Entries under the name of a substance may, if necessary, be subdivided in the manner provided for inorganic substances.

In preparing the slips, and whenever the name of the compound is ambiguous, or not likely to suggest the constitution, the structural formula should be added. This is chiefly to assist the Editor.

Hydrocarbons.

1100 General.

1110 Paraffins.

1120 Unsaturated open chain hydrocarbons.

1130 Benzenoid hydrocarbons.

1140 Reduced benzenoid hydrocarbons. Cyclic hydrocarbons other than benzenoid hydrocarbons. (Terpenes, &c.)

1150 Unclassified hydrocarbons.

Each of these divisions shall be subdivided (excepting 1100 and 1110) into isologous groups, in each of which compounds shall be entered in homologous order.

Haloid and allied substitution derivatives shall be entered

under the corresponding hydrocarbon.

In preparing the slips for 1120 to 1150, after the registration letter and registration number, the empirical or, if possible, the structural formula of the hydrocarbon shall be given. Then should follow the name of the hydrocarbon, and, in the case of substitution products, the symbols of the substituting groups, Cl, CN, NO₂, &c.

D

Alcohols and Ethers.

1200 General. (See also Q 1605).

1210 Paraffin-ols.

1220 Unsaturated open chain-ols.

1230 Benzenoid-ols.

1240 Reduced benzenoid-ols. Cyclic-ols other than benzenoid-ols.

1250 Unclassified alcohols.

Each of these divisions shall be subdivided into ols, di-ols, tri-ols, &c., each of which shall be further subdivided as under hydrocarbons.

Haloid and allied derivatives of alcohols, thienols and selenols,

&c., shall be entered under corresponding alcohols.

Ethers shall be entered under the alcohols from which they are derived, also ethereal salts of inorganic acids and of the cyanic acids.

Acids.

1300 General. (See also Q 1500-1550).

1310 Paraffin acids.

1320 Unsaturated open chain acids.

1330 Benzenoid acids.

1340 Reduced benzenoid acids. Cyclic acids other than benzenoid acids.

1350 Unclassified acids.

Each of these divisions shall be subdivided according to the number of oxygen atoms present in the acid, further subdivision being carried out as in the case of the hydrocarbons from which the acids may be considered to be derived by substitution of hydrogen by carboxyl, SO₃II, &c.

The position of the acid in the isologous series shall be deduced from the empirical formula. The empirical or, if possible, the structural formula should follow the registration number.

Sulphinic and sulphonic acids shall be included under acids in

the subdivisions of the corresponding carboxy acids.

Derivatives of acids shall as far as possible be included under acids, such as haloid and allied derivatives, hydroxy and aminoacids, aldehydic and keto-acids, ethereal salts, acid chlorides, acid-amides, oxides, &c.

Aldehydes.

1400 General.

1410 Paraffin-als.

1420 Unsaturated open chain-als.

1430 Benzenoid-als.

1440 Reduced benzenoid and cyclic-als other than benzenoid-als.

1450 Unclassified aldehydes.

Each of these divisions shall be subdivided according to the number of oxygen atoms present in the aldehyde, further subdivision being carried out as in the case of hydrocarbons.

Ketones.

1500 General.

1510 Paraffin-ons.

1520 Unsaturated open chain-ons.

1530 Benzenoid-ons.

1540 Reduced benzenoid and cyclic-ons other than benzenoid-ons.

1550 Unclassified ketones.

Each of these divisions shall be subdivided according to the number of oxygen atoms present in the keto-compound, further subdivision being carried out as in the case of hydrocarbons.

Amino-Compounds.

1600 General.

1610 Amino-paraffins.

1620 Amino-derivatives of unsaturated open chain hydrocarbons.

1630 Amino-derivatives of benzenoid hydrocarbons.

1640 Amino-derivatives of reduced benzenoid and cyclic hydrocarbons.

1650 Unclassified amino-compounds.

1660 Imides, imido-ethers &c.

Each of the divisions 1610-1640 shall be subdivided into monamino- diamino-, &c., derivatives, which shall be arranged as in other series.

Hydroxylamine derivatives shall constitute a sub-section of the monamino-; hydrazine derivatives, amidines and amidoxims a sub-section of the diamino; and diazoimide $(N_2\Pi)$ derivatives a sub-section of the triamino-derivatives.

Secondary and tertiary amines shall be entered under the

primary amines from which they are derived.

Ammonium derivatives shall be entered under the corresponding amino-derivatives.

Azo-Compounds.

1700 General.

1710 Azo-compounds (open chain).

1720 ,, ,, (closed chain). 1730 Diazo-compounds (open chain).

1730 Diazo-compounds (open chain). 1740 , . . (closed chain).

1750 Unclassified azo-compounds.

Hydrazo- and oxyazo- compounds shall be entered under corresponding azo-derivatives.

All compounds containing the azo-grouping (i.e., disazo, &c.)

shall be classified in this section.

The empirical formulæ of the compounds in the divisions 1700 to 1750 must be given.

Carbohydrates; Glucosides; Resins.

1800 General. (See also Q 1400-1440).

1810 Monosaccharides.

1820 Disaccharides. 1830 Trisaccharides.

1840 Carbohydrates other than mono- di- and trisaccharides.

1850 Glucosides. (See also Q 9135).

1860 Resins. Unclassified neutral compounds.

Compounds belonging to divisions 1810, 1820, 1830, shall be subdivided according to the number of oxygen atoms they contain, and whenever necessary further subdivided as in other series.

Compounds belonging to divisions 1840, 1850, and 1860, shall be entered alphabetically.

Mixed Cycloids.

1900 General.
1910 Cycloids containing oxygen.

1920 ., ,, sulphur (or Se or Te).

1930 , nitrogen (or P).
1940 , several elements besides carbon.

1950 Unclassified cycloids.

Cycloids other than hydrocarbons, formed by the interposition of one or more polyad elements other than carbon, shall be arranged in this group—e.g., pyrone, thiophen, pyridine, piperidine, pyrazole, uric acid, cyanuric acid, &c.

Each of the divisions shall be subdivided according to the number of polyad elements other than carbon present in the

compound.

2000 Organo-metallic and allied Compounds.

All compounds of hydrocarbon radicles with elements other than the halogens, oxygen, sulphur, selenium, and nitrogen, shall be entered in this section in the alphabetical order of the dominant elements. Under each element the order of arrangement shall be as in other series.

Alkaloids.

3000 General.

3010 Alkaloids derived from plants. (See also Q 9130).

3020 ,, , , animals. (See also Q 8485).

Under 3010 a list shall be given of vegeto-alkaloids, together with the Latin names of the plants from which they have been obtained, arranged in the alphabetical order of the plant names. In 3010 and 3020 alkaloids shall be arranged alphabetically.

Proteids.

4000 General.

4010 Animal proteids. (See also Q 1100-1190, 8330, 8440, 9140).

4020 Vegetable.

Entries in these two groups shall be arranged alphabetically.

Coloured Compounds.

5000 General.

5010 Coloured substances not dyestuffs.

5020 Dyestuffs.

These divisions shall be subdivided—5010 into Hydrocarbons (coloured), Alcohols (coloured), Ketones (coloured), &c.; 5020 into Azo-dyes, Triphenylmethane-dyes, Anthracene-dyes, Dyestuffs of vegetable origin. Unclassified dyes, &c., in each of which subdivision entries shall be arranged alphabetically.

5500 Operations in Organic Chemistry.

Entries shall be made in this division under headings such as dissolution and solvents, distillation, &c., oxidation, nitration, acetylation, hydrolysis, &c., &c.

Analytical Chemistry.

6000 General.

6100 Detection of elements.

6150 ,, compounds.

6200 Estimation of elements 6300 ... compounds.

6400 Gas analysis.

6500 Applied analysis.

All entries of a general character relating to apparatus, methods, &c., &c., shall be arranged in division 6000, under

appropriate headings.

Division 6200 shall include all entries relating to the determination of individual elements in their compounds and in mixtures, excluding determinations of atomic weight. The entries shall be arranged in sections distinguished by the elementary symbols

used as registration symbols.

Division 6300 shall include all entries relating to the determination of individual compounds—e.g., alkaloids, carbohydrates, &c., including that of compound radicles such as acetyl in acetates, methyl in ethers, &c., but excluding gases. The entries shall be arranged in sections distinguished by the elementary symbols of the dominant elements in the compounds used as registration symbols, or in the case of organic compounds by the registration symbols of the groups to which they belong. If necessary, gravimetric, volumetric, electrolytic, physical, &c., methods may be distinguished by letters, such as q, v, &c.

9

D

Division 6500 shall include all entries relating to the analysis of composite materials such as drugs, foods, soils, waters and technical products generally, arranged under appropriate significant headings. (For analysis of minerals and rocks see also G 32, 87).

Theoretical and Physical Chemistry.

7000 General.

7050 Conditions and laws of chemical change.

7100 Mass properties.

7150 Mechanical properties. 7200 Thermal properties.

7250 Electrical and magnetic properties.

7300 Optical properties.

7350 Photo-chemistry.

The entries in these sections shall be arranged under appro-

priate significant headings.

Section 7000 shall include general speculations on energetics, entropy, philosophy, and the theory of cognition, as well as all entries of a general character relating to such subjects as the constitution of matter, the molecular and atomic hypothesis, the classification of elements and of compounds, the periodic law, &c., allotropy (to include all forms of isomerism, see also G 500–540) and structure, interrelationship of gases, liquids and solids, &c. (See also C Physics).

Section 7100 shall include all entries relating to atomic and molecular weights, to densities of gases, liquids or solids (see also B 0140; C 1850), to molecular and atomic volumes, and to

crystallography.

Section 7150 shall include all entries relating to motion, diffusion, solubility, cohesion, surface tension (see also C 0300),

and viscosity. (See also B 2540, 3650).

Section 7200 shall include all entries relating to combustion and flame, dissociation, thermo-chemistry, melting and boiling points (see also C 1810, 1840), specific and latent heats (see also C 1620, 1640, 1820), electric furnace operations.

Section 7250 shall include all entries relating to electrolysis which do not come under analysis. (See also C 6200-6250, and

(magnetic) C 6650).

Physiological Chemistry.

8000 General. (See also Q 1010-1085).

8010 Enzymes. (See also Q 1200-1240, 8335, 9160).

8020 Fermentation. (See also L 5000; M 3100; R 1820).

8030 Vegetable metabolism.

8040 Animal metabolism. (See also Q 7900).

8050 Pathologic changes—immunity.

The entries under these headings shall be confined to notices of specifically chemical work on the subjects scheduled.

INDEX

TO

(D) CHEMISTRY.

Acetylation				5500	Argon					0130
Acid, chlorides, s					Arsenic					0140
Acids, Benzenoid	l.,			1330	Atomic theo	17				7000
Cyclic .				1340	volume					7100
— Fatty				1310	weight:					7100
Inorganie,	contair	ning			Aurum					0150
gen, see th	eir cha	racter	ristic		Azo-compon					1700
element.	1011 04114	, ucce	10.616		Closed					1720
Organic				1300	Open c				• •	1710
Unclassified				1350	- Unclas					1750
- Unsaturate				1320	Barium			• •	• •	0170
Addresses		• •	* *	0040	Benzenoid a			• •	• •	1230
Alcohols		• •	• •	1200	aldehv			• •	• •	1430
Benzenoid	• •	• •		1230	- amines			• •		1630
		• •	• •	1230 1240				• •	• •	
		02	• •		hydroc			• •	• •	1130
derived fro	m para			1210	- ketone			• •	• •	1530
- Unclassified	l	• •		1250	Beryllium				• •	0180
Unsaturate				1220	Bibliograph	ies		• •	• •	0030
Aldehydes				1400	Biography				• •	0010
Benzenoid				1430	Bismuth				• •	0190
Cyclic				1440	Boiling poin					7200
derived from	om ur	ısatur	ated		Boron					0160
hydrocarb				1420	Bromates, se	ee the	Metal			
Paratinoid				1410	Bromine					0200
- Unclassifie				1450	Cadmium					0230
Aldehydic acids,					Cæsium					0280
Alkaloids				3000	Calcium					0220
Allotropy				7000	Carbohydrat	tes				1800
Aluminium				0120	Carbon					0210
Amides of acids,	see Ac	ids.			Cerium					0240
Amidines, see Ar					Chlorates, se	ee the	Metal			
Amidoxims, see	Amines.	,			Chlorides of					
Amines				1600	Chlorine					0250
Benzenoid				1630	Chlorites, se	e the	Metal		• •	0_00
Cyclic				1640	Chromium					0270
Saturated				1610	Classificatio					7000
- Unclassified	1			1650	Cobalt			.,		0260
- Unsaturate				1620	Cohesion .					7150
Analytical Chem				6000	Collections.					0060
Aniline dyes		• •	• •	5020	Coloured co	mnor	inds C	··	• •	5000
Antimony	• •	• •	• •	0680	Combustion	mpot	mus, C	agante		7200
Apparatus		* *	0910	6000	Congraves	Roma	nto of		• •	0020
Argontum		• •		0110	Congresses,				• •	0290
Argentum			• •	0110	Copper					0200

Crystallisation Crystallography Cyclic alcohols — amines — hydrocarbo — ketones Cycloids, Mixed Densities Diamines see A			-0930,	5500	Hypobromites, s				
Crystallography				7100	Hypochlorites, se				
Cyclic alcohols				1240	Hypophosphites,	see the	e Meta	ıl.	
amines				1640	Imides				1660
hydrocarbo	ons			1140	Imides Imide ethers Immunity Indium Institutions				1660
ketones				1540	Immunity				8050
Cycloids, Mixed				1900	Indium				0400
Densities				7100	Institutions				-0060
Diamines, see A	mines.				Reports of				0020
Diazo-compound	ls, Oper	a chai	in	1730					
Closed cha	in			1740	Iodine Iridium Iron Isomerisms				0390
					Iridium				0410
Dictionaries				0030	Iron				0320
Didymium				0520	Isomerisms				7000
Dictionaries Didymium Diffusion Disazo-compoun				7150	Isonitroso-compo	unds. se	ee Ami	nes.	
Disazo-compoun	ds. see	120-	com-		Kasium				0420
pounds.	, , ,	-1200	COLL		Kasium Keto acids, see A	eids.			0 10
Dissociation				7200	Ketones				1500
Dissolution			0930	5500	— Benzenoid				1530
Distillation			0930	5500	Cyclic	• •			1540
Drostuffs			0000,	5090	derive 1 fro		eatur.	tod	1010
pounds. Dissociation Dissolution Distillation Dye stuffs Economics Electrical prope Electric furnace				0020	hrdrogonh	one uu	satura	ieu	1520
Floatrical proper	ntion		• •	T950	hydrocarb —— Paraffinoid	0115	• •	• •	1510
Electrical prope.	rties			7200	Tarammoru	1	• •	• •	
Electric Iurnace	operati	0030	7700	7200	E wroten	1	• •	. 6	1550
Electrolysis Elements Enzymes Erbium Esters, see Acids		0930,	5500,	7200	Krypton		• •		0430
Elements				0100	Laboratory nttin	gs		• •	0910
Enzymes			• •	8010	procedure		• •		0900
Erbium				0300	Linthanum				0140
Esters, see Acids					Latent heat				7200
Ethereal saits, se	ee Acia:	š.			Lead				0580
Ethers, see the		s to w	hich		Lecture apparatu	IS			0920
they are relate	ed.		*		— Paraffinoid — Unclassified Krypton Laboratory fittin — procedure Lunthanum Latent heat Lead Lecture apparata — experiments Lectures Lithium Magnesium Magnetic propert Manganates, see	S			0920
Fermentation Ferrum Ferrum Flame Fluorine Fluorine Food analysis Furnace operatio Gadolinium Gallium Gas analysis Germanium Glucoses Glucosides Gold Halogens Helium History Hydrazines, see				8020	Lectures				0040
Ferrum				0320	Lithium				0450
Flame				7200	Magnesiun				0460
Fluorine				0310	Magnetic propert	ies			7250
Food analysis				6500	Manganates, see	the Me	tal.		
Furnace operation	ons		0930,	5500	Manganese				0470
Gadolinium				0340	Melting points				7200
Gallium	4.4			0330	Mercury				0390
Gas analysis				6400	Metabolism, Anii	ınal			8040
Germanium				0350	Vegetable				8030
Glucoses				1810	Molecular volum	es			7100
Glucosides				1850	Metabolism, Anin — Vegetable Molecular volum — weights Molybdenum Natrium Neodymium Neon . Nickel . Niobium . Vitrates see the				7100
Gold				0150	Molybdenum				0480
Halogens				0250	Natrium				0500
Helium				0370	Neodymium				0520
History				0010	Neon				0530
Hydrargyrum				0380	Nickel				0540
Hydrazines, see	Amines	and.	Azo-		Niobium				0510
					Nitrates, see the	Metal.			
Hydroearbons				1100	Nitration				5500
Benzenoid				1130	Nitrites see the	Metal			
Cyclie				1140	Nitrogen				0490
Saturated				1110	Nomenclature				0070
- Unclassified	1			1150	Ontical propertie	3			7300
- Ungaturate	d			1120	Organic Chemist	14 (7			1000
Hydrogen.			• •	0360	Nitrogen Nomenclature Optical propertie Organic Chemist Organo-metallic	eomnou	mds		2000
Hydrolyses				5500	Osmium	· ·			0560
Hydroxides Met	allic se	the 1	detal	0000	Osmium Oxyazo-compoun	ds ea	00 1	70-	0000
compounds. Hydrocarbons Benzenoid Cyclie Saturated Unclassified Unsaturate Hydrogen Hydrolyses Hydroxides, Met Hydroxy acids, a	see Acid	ls.	actui.		compounds.	, 00			

Oxidation	0030	5500	Specife heat			7200
Oxides of acid radicles, see		0000	Stannum		• •	0720
Oxides, see the other Elen			Stibium	• •		0680
Oximido-compounds, see A			Stibium Strontium	• •	• •	0730
Oxegon	tillines.	0550	Structural formulæ	• •	• •	7000
Oxygen	• •	0590	Sublimation		0020	
Paraffina		1110	Sucroses	• •	0930,	1820
Paraffins		8050		• •	• •	
Pathological Chemistry	• •	0050	Sugars Sulphates, see the Me		• •	1800
Pedagogy	1	0000	Sulph-hydrides, see the Sie		1	
		0020	Sulphides, see the Me		aı.	
Periodicals	• •	7000	Sulphites, see the Met			
		7000				
Permanganates, see the M		0000	Sulphonic acids, see A			0000
Philosophy	• •	0000	Sulphur		• •	0660
Phosphates, see the Metal.		0570	Surface tension	• •	• •	7150
Phosphorus	• •	0570	Tables Tantalum	• •		0030
Photo-Chemistry		7350	Tantalum	• •	• •	0740
Physical Chemistry	• •	7000	Tellurium			0760
Physiological Chemistry	• •	8000	Terbium			0750
Piperidine		1930	Terpenes			1140
Platinum		0610	Text-books Thallium			0030
		0420	Thallium			0790
Praseodymium		0600	Thermo-Chemistry			7200
Proteids		4000	Thiocarbonates, see th		ıl.	
Proximate analysis		6300	Thionates, see the Me			
Pyrazole		1930	Thiophene			1920
Pyridine		1930	Thiosulphates, see the	e Metal		
Qualitative analysis		6100	Thorium			0770
Quantitative analysis		6200	Thulum			0800
Radium		0620	Tin Titanium Treatises, General Tungsten			0720
Reduction	0930,	5500	Titanium			0780
Resins		1860	Treatises, General			0030
Rhodium		0640	Tungsten			0840
Rubidium		0630	Unsaturated alcohols			1220
Ruthenium		0650	aldehydes			1420
Salts, see the Metal			— amines			1620
Samarium		0670	hydrocarbons			1120
Saturated alcohols		1210	- ketones		4,4	1520
aldehydes		1410	Uranium Vanadium			0810
amines		1610	Vanadium			0820
hydrocarbons		1110	Vegetable alkaloids			3010
— ketones		1510	Victorium			0830
Seandium		0690	Viscosity			7150
Seandium		0700	Water analysis			6500
Silicates, see the Metal.		3100	Wolfram			0840
Silicon		0710	Xenon			0850
Silver		0110	Vtterhium			0870
Societies, Reports of		0020	Yttrium			0860
Solubility		7150	Zine			(880
Solution		5500	Zirconium			0890
Solution Solvents		5500	Zin Comumi		• •	0000
Solvents	0000,	0000				

Catalogue International de la Littérature Scientifique.

(D.) CHIMIE.

0000	Philoso	phie.
------	---------	-------

- 0010 Histoire. Biographie.
- 0020 Périodiques. Rapports d'Institutions, de Sociétés, de Congrès, etc.
- 0030 Traités généraux, Manuels, Dictionnaires, Bibliographies, Tables.
- 0040 Discours, Cours et Conférences.
- 0050 Enseignement.
- 0060 Institutions, Collections, Applications pratiques.
- 0070 Nomenclature.

Chimie (spéciale) des éléments.

0100 Généralités.

Tour mémoire dont le sujet se rapporte à la chimie spéciale, et tous autres articles qui se rapportent aux éléments chimiques en général, excepté le carbone, doivent être classés sous cette rubrique.

Pour le carbone on y fera rentrer uniquement ce qui le concerne comme élément, ou bien ce qui concerne ses composés qui ne sont pas considérés comme dérivés des hydrocarbures (cyanogène, etc.).

Les éléments seront arrangés par ordre alphabétique de leurs symboles, et numérotés à partir de 0110, en ayant soin d'ajouter le symbole de l'élément à chaque numéro:—

0110 (Ag) Argent.	0510 (Nb) Niobium.
0120 (Al) Aluminium.	0520 (Nd) Didyme.
0130 (Ar) Argon.	0530 (Ne) Néon.
0140 (As) Arsenic.	0540 (Ni) Nickel.
0150 (Au) Or.	0540 (Ni) Nickel. 0550 (O) Oxygène.
0160 (B) Bore.	0560 (Os) Osmium.
0170 (Ba) Baryum. [ium].	0560 (Os) Osmium. 0570 (P) Phosphore.
0180 (Be) Beryllium (Glucin-	0580 (Pb) Plomb.
0190 (Bi) Bismuth. 0200 (Br) Brome.	0590 (Pd) Palladium,
0200 (Br) Brome.	0600 (Pr) Praséodyme.
0210 (C) Carbone.	0610 (Pt) Platine.
0220 (Ca) Calcium.	0580 (Pb) Plomb. 0590 (Pd) Palladium. 0600 (Pr) Praséodyme. 0610 (Pt) Platine. 0620 Radium.
10230 (Cd) Cadmium.	0630 (Rb) Rubidium.
0240 (Ce) Cerium.	0640 (Rh) Rhodium.
0250 (Cl) Chlore.	0650 (Ru) Ruthénium.
0260 (Co) Cobalt.	0660 (S) Soufre.
0270 (Cr) Chrome.	0670 (Sa) Samarium.
0280 (Cs) Cæsium.	0680 (Sb) Antimoine.
0290 (Cú) Univre.	0690 (Sc) Scandium.
0300 (Er) Erbinm.	0700 (Se) Selénium
0310 (F) Fluor.	0710 (Si) Silicium.
0320 (Fe) Fer.	0720 (Sn) Etain.
0330 (Ga) Gallium.	0730 (Sr) Strontium.
0340 (Gd) Gadolinium.	0740 (Ta) Tantale.
0350 (Ge) Germanium. 0360 (H) Hydrogène.	0750 (Tb) Terbium. 0760 (Te) Tellure.
0360 (H) Hydrogène.	0760 (Te) Tellure.
0370 (He) Hélium.	0770 (Th) Thorium.
0380 (Hg) Mercure.	0780 (Ti) Titane.
0390 (I) Iode.	0790 (Tl) Thallium.
0400 (In) Indium. 0410 (Ir) Iridium. 0420 (K) Potassium.	0800 (Tú) Thulium.
0410 (Ir) Iridium.	0810 (Ur) Uranium.
0420 (K) Potassium.	0810 (Ur) Uranium, 0820 (Va) Vanadium,
0430 (Kr) Krypton.	0830 (Vi) Victorium.
0440 (La) Lanthane.	0840 (W) Tungstène (Wolfram).
0450 (Li) Lithium.	0850 (X) Xénon.
0460 (Mg) Magnésium.	0860 (Yr) Yttrium.
0470 (Mn) Manganèse.	0860 (Yr) Yttrium. 0870 (Yt) Ytterbium.
0480 (Mo) Molybdène.	0880 (Zn) Zinc.
0490 (N) Azote.	0890 (Zr) Zirconium.
0500 (Na) Sodium.	,
,	

Tout les articles se rapportant aux éléments en général, ou ceux qui ne peuvent être spécialement rapportés à l'un des éléments connus, doivent être classés sous le No. 0100.

Les articles se rapportant aux halogènes collectivement doivent être placés dans la division 0250 sous le nom d'halogènes.

Les articles relatifs à un élément seront subdivisés dans chaque division numérotée de la manière suivante :—

15 D

(a) Tout article se rapportant à l'élément lui-même ayant un caractère général viendra immédiatement après le numéro.

(b) Les sels rentreront sous le nombre classificateur du métal, et en général les composés seront placés sous le nombre classificateur de l'élément le plus caractéristique qu'ils contiennent.

Le nombre classificateur doit être immédiatement suivi du symbole de l'élément caractéristique, suivi par celui ou ceux de l'autre ou des autres éléments. Quand il s'agit d'un seul composé isolément, sa formule doit être donnée immédiatement après le nombre classificateur.

Ainsi après chaque métal, ses composés avec les éléments suivants seront placés dans cet ordre dans le Catalogue: As, B, Br, C, Cl, F, H, I, N, O, P, S. Si, ceux-ci et tous autres éléments étant pris dans l'ordre où ils se présentent à la table précedente.

(c) Ce qui se rapporte aux hydroxydes, acides, et sels qui contiennent de l'oxygène sera classé sous la rubrique Oxydes. Les composés sulfurés correspondants sous la rubrique Sulfures.

Ainsi sous "0420 KO" seront placés les composés suivants du potassium (entre autres): Oxydes, hydroxides, nitrate, nitrite, hypophosphite, phosphate, hypochlorite, hypobromite, chlorite, chlorate, perchlorate, bromate, iodate, sulfite, sulfate, silicate, manganate, permanganate, etc.

Sous "0420 KS" seront placés les composés du soufre qui peuvent être considérés comme dérivés de substitution du soufre à l'oxygène pour un ou plusieurs atomes; ex., sulfure, sulfhydrate, thiocarbonates, dithiocarbonates, trithiocarbonates, thiosulfates, thionates, thioarsénites, etc.

(d) Dans chaque subdivision les articles doivent être arrangés dans un ordre tel que ceux relatifs, a, à l'histoire ou à l'origine de la substance viennent en premier lien et ensuite ceux relatifs, β, à ses propriétés physiques; γ, à sa préparation ou sa fabrication; δ. relatifs à sa structure ou d'une nature théorique; ε, relatifs à ses réactions ou usages; ζ, à ses composés

Règle générale, il n'est pas nécessaire de répéter e renseignement relatif à une substance sous chacune des subdivisions mentionnées plus haut, $a-\zeta$; il suffira d'inscrire le renseignement dans une de celles-ci (ex. β), et d'ajouter à la fin de l'article les lettres γ , δ , etc., si le mémoire contient des données importantes relevant de ces rubriques.

Laboratoires et leur Organisation.

0900 Généralités.

0910 Plans, agencements, matériel et appareils.

0920 Appareils et expériences de cours.0930 Opérations de chimie inorganique.

Les articles sons le No. 0930 seront rangés sous des titres tels que: dissolution et solvants, cristallisation, distillation, sublimation, réduction par hydrogène, etc., oxvdation, électrolyse, opérations au four, etc., le tout par ordre alphabétique.

Chimie organique ou chimie du carbone.

1000 Généralités.

Tous les articles se rapportant à ce sujet en général seront arrangés dans cette division sous le No. 1000, excepté ceux qui sont relatifs au carbone lui-même, ou à ses composés qui ne sont pas considérés habituellement comme dérivés des hydrocarbures.

Les dérivés de substitution des composés inclus dans chacune des divisions numérotées ci-dessous, particulièrement les dérivés halogènes et les dérivés de structure voisine fournis par l'introduction d'un radical monovalent, seront autant que possible classés avec les composés dont ils dérivent.

Les articles relatifs à une substance peuvent être, si c'est necéssaire, subdivisés de la même manière indiquée pour les sub-

stances inorganiques.

En préparant les fiches, quand le nom du composé est ambigu, ou n'indique pas nettement sa constitution, sa formule structurale doit être ajoutée, cela surtout pour aider l'Editeur.

Hydrocarbures.

1100 Généralités.

1110 Carbures saturés.

1120 Carbures non-saturés à claîne ouverte.

1130 Carbures benzéniques.

1140 Carbures hydrobenzéniques. Carbures cycliques autres que les carbures benzéniques (terpènes, etc.).

1150 Carbures non classés.

Chacune de ces divisions sera subdivisée (excepté 1100 et 1110) en groupes de même espèce—isologues—dans chacun desquels les composés entreront dans l'ordre des homologues.

Les dérivés halogénés et les dérivés de substitution analogues

doivent être classés avec l'hydrocarbure correspondant.

En préparant les fiches de 1120 à 1150 on indiquera après la lettre d'enregistrement et le numéro classificateur, la formule empirique, ou si c'est possible la formule de structure de l'hydrocarbure. Viendront ensuite le nom de l'hydrocarbure, et dans le cas de produits à substitution, les symboles des groupes substitués, C!, CN. NO₂, etc.

17 **D**

Alcools et éthers.

1200 Genéralités. (Voy. aussi Q 1605).

1210 Alcools saturés.

1220 Alcools non saturés à chaîne ouverte.

1230 Alcools benzéniques.

1240 Alcools hydrobenzéniques. Alcools cycliques autres que les alcools benzéniques.

1250 Alcools non classés.

Chacune de ces divisions sera subdivisée en ols, di-ols, tri-ols, etc.; chacun de ceux-ci sera subdivisé à son tour comme les hydrocarbures.

Les dérivés halogénés et les dérivés analogues des alcools, des thiols et des sélénols doivent être classés avec les alcools corre-

spondants.

Les éthers seront classés avec les alcools dont ils dérivent, ainsi que les éthers-sels des acides inorganiques et des acides cyaniques.

Acides.

1300 Généralités. (Voy. aussi Q 1500-1550).

1310 Acides satures,

1320 Acides non saturés à chaîne ouverte.

1330 Acides benzéniques.

1340 Acides hydrobenzéniques. Acides cycliques autres que les acides benzéniques.

1350 Acides non classés.

Chacune de ces divisions sera subdivisée d'après le nombre d'atomes d'oxygène de l'acide, une division ultérieure étant faite comme dans le cas des hydrocarbures desquels on peut considérer que les acides dérivent par remplacement de l'hydrogène par la carboxyle, SO₃H, etc.

La position de l'acide dans les séries isologues sera déduite de la formule empirique. La formule empirique, ou, si c'est possible, la formule de structure, devra suivre le chiffre enregistreur.

Les acides sulfiniques et sulfoniques seront compris parmi les acides dans les subdivisions des acides carboxylés correspondants.

Les dérivés des acides seront autant que possible placés avec leurs acides, tels que les dérivés halogénés et leurs congénères les oxyacides et des aminoacides, les acides aldéhydes, les acidescétones, les éther-sels, les chlorures d'acides, les acides-amides, les anhydrides, etc.

Aldéhydes.

1400 Généralités.

1410 Aldéhydes saturés.

1420 Aldéhydes non saturés à chaîne ouverte.

1430 Aldéhydes benzéniques.

1440 Aldéhydes hydrobenzéniques. Aldéhydes cycliques autres que les aldéhydes benzéniques.

1450 Aldéhydes non classés.

Chacune de ces divisions sera subdivisée selon le nombre d'atomes d'oxygène contenus dans l'aldéhyde, une nouvelle subdivision étant faite comme dans le cas des hydrocarbures.

Cétones.

1500 Généralités.

1510 Cétones saturées.

1520 Cétones non saturées à chaîne ouverte.

1530 Cétones benzéniques.

1540 Cétones hydrobenzéniques. Cétones cycliques autres que les cétones benzéniques.

1550 Cétones non classées.

Chacune de ces divisions sera subdivisée suivant le nombre d'atomes d'oxygène renfermés dans la cétone, une nouvelle subdivision étant faite comme dans le cas des hydrocarbures.

Composés aminés.

1600 Généralités.

1610 Dérivés aminés des carbures saturés.

1620 Dérivés aminés des carbures non saturés à chaîne ouverte.

1630 Dérivés aminés des carbures benzéniques.

1640 Dérivés aminés des carbures hydrobenzéniques et des carbures cycliques.

1650 Composés aminés non classés.

1660 Imides, imido-éthers, etc.

Chacune de ces divisions 1610-1640 sera subdivisée en dérivés monaminés- diaminés, etc., qui seront classés comme dans les autres séries.

Les dérivés de l'hydroxylamine constitueront une sous-section des dérivés monaminés; les dérivés de l'hydrazine, les amidines, les amidoximes une sous-section des dérivés diaminés; et les diazoïmides (N³H) une sous-section des dérivés triaminés.

Les amines secondaires et tertiaires seront classées avec les

amines primaires, desquelles elles sont dérivées.

Les dérivés de l'ammonium seront classés avec les dérivés aminés correspondants.

Composés azoïques.

1700 Genéralités.

1710 Azorques à chaîne ouverte.

1720 Azorques à chaîne fermée.

1730 Diazorques à chaine ouverte.1740 Diazorques à chaine fermée.

1750 Composés azorques non classés.

Les hydrazoïques et les oxyazoïques seront classés avec les dérivés azoïques correspondants.

Tous les composés renfermant le groupement azoïque (ex. les

bis diazorques, etc.) seront classés dans cette section.

Dans les divisions de 1700 à 1750 il faudra donner les formules empi ues des com posés.

Hydrates de carbone-Glucosides--Résines.

- 1800 Généralités. (Voy. aussi Q 1400-1440).
- 1810 Monosaccharides.
- 1820 Disaccharides.

1900 Gánáralitás

- 1830 Trisaccharides.
- 1840 Hydrates de carbone autres que les mono-di- et trisaccharides.
- 1850 Glucosides. (Voy. aussi Q 9135).
- 1860 Résines. Composés neutres non classés.

Les composés classés sous les Nos. 1810, 1820, 1830 seront subdivisés suivant le nombre d'atomes d'oxygène qu'ils contiennent, et toutes les fois qu'il sera nécessaire on fera de nouvelles subdivisions comme dans les autres séries.

Les composés classés sous les Nos. 1840, 1850, et 1860 seront placés par ordre alphabétique.

Cycles mixtes.

1000	Ocher	till Co.	
1910	Cycles	contenant de	e l'oxygène.
1920	39	,, du	soufre (ou Se ou Te).
1930	,,		e l'azote (ou P).
10.40		1	

1940 ,, plusieurs éléments outre le carbone. 1950 ,, non classés.

Les cycles autres que les hydrocarbures formés par l'intervention d'un ou de plusieurs éléments multivalents autres que le carbone seront classés dans ce groupe, ex: pyrone, thiophène, pyridine, pipéridine, pyrazol, acide urique, acide cyanurique, etc.

Chacune de ces divisions sera subdivisée selon le nombre d'éléments multivalents, autres que le carbone, contenus dans

les composés.

2000 Composés organo-métalliques et composés analogues.

Tous les composés des radicaux d'hydrocarbures avec des éléments autres que les halogènes, l'oxygène, le soufre, le selénium, et l'azote seront placés dans cette section dans l'ordre alphabétique des éléments dominants. Pour chaque élément l'ordre d'arrangement sera comme dans les autres séries.

Alcaloïdes.

3000 Généralités.

3010 Alcaloïdes tirés des végétaux. (Voy. aussi Q 9130).

3020 Alcaloïdes tirés des animanx. (Voy. aussi Q 8485).

Dans le No. 3010 on donnera une liste des alcaloïdes des végétaux avec le nom latin des plantes dont ils ont été extraits, classés dans l'ordre alphabétique des noms de plantes.

Dans 3010 et 3020 les alcaloïdes seront classés par ordre

alphabétique.

Substances protéïques.

4000 Généralités.

4010 Substances protérques du règne animal. (Voy. aussi Q 1100-1190, 8330, 8440, 9140).

4020 Substance protérques du règne végétal.

Les articles placés dans ces deux groupes seront classés par ordre alphabétique.

Matières colorantes ou colorées.

5000 Généralités.

5010 Matières colorées non employées en teinture.

5020 Matières tinctoriales.

Ces divisions seront subdivisées—5010 en hydrocarbures (colorés), alcools (colorés), cétones (colorées), etc.; 5020 en colorants azoïques, colorants dérivés du triphenylméthane, dérivés de l'anthracène, matières colorantes d'origine végétale, matières colorantes non classées, etc.; dans chacune de ces subdivisions les articles seront classés par ordre alphabétique.

5500 Opérations de chimie organique.

Les articles seront classés dans cette division sous des rubriques telles que dissolution et solvants, distillation, etc., oxydation, nitration, acétylation, hydrolyse, etc., etc.

Chimie analytique.

6000 Généralités.

6100 Spécification des éléments. 6150 Spécification des composés.

6200 Détermination quantitative des éléments. 6300 Détermination quantitative des composés.

6400 Analyse des gaz. 6500 Analyse appliquée.

Tous les articles d'un caractère général se rapportant aux appareils, au méthodes, etc., etc., doivent être classés dans la

divisien 6000 sous des rubriques appropriées.

La division 6200 comprendra tous les articles relatifs à la détermination quantitative des éléments dans leurs composés et leurs mélanges, sanf les déterminations de poids atomiques. Les articles seront classes en sections distinguées par les symboles des éléments employés comme symboles d'enregistrement.

La division 6300 comprendra tous les articles se rapportant à la détermination quantitative des composés, ex., alcaloïdes, hydrates de carbone, etc., y compris celle des radicaux composés tels que l'acétyl dans les acétates, le méthyle dans les éthers, etc., mais à l'exclusion des gaz. Les articles devront être classés par sections, distinguées en employant comme symboles classificateurs les symboles des éléments deminants dans les combinaisons, ou dans le cas des composés organiques les symboles des groupes auxquels ils appartiennent. Si c'est nécessaire, les méthodes gravimétrique, volumétrique, électrolytique, physique, etc., seront distinguées par des lettres telles que g, v, etc.

21 **D**

La division 6500 comprendra tous les articles relatifs à l'analyse des matières complexes, telles que drogues, aliments, échantillons de sels, eaux et produits industriels en général, classés sous des rubriques appropriées. (Pour l'analyse des minéraux et des roches, voy. aussi G 32, 87).

Chimie théorique et physique.

7000 Généralités.

7050 Conditions et lois des réactions chimiques.

7100 Propriétés de masse. 7150 Propriétés mécaniques.

7200 Propriétés thermiques.

7250 Propriétés electriques et magnétiques.

7300 Propriétés optiques.

7350 Photo-chimie.

Les articles dans ces sections seront placés sous des rubriques

appropriées,

La section 7000 comprendra en général les théories sur l'énergétique, l'entropie, la philosophie et la théorie de la connaissance, aussi bien que tous les articles d'un caractère général relatifs à des sujets tels que la constitution de la matière, les hypothèses moléculaires et atomiques, la classification des éléments et des composés, la loi de périodicité, etc., allotropie (y comprises toutes les formes de l'isomérie, voy. aussi G 500-540), structure et relations réciproques des gaz, liquides et solides, etc. (Voy. aussi C, Physique).

La section 7100 comprendra tous les articles concernant les poids atomiques et moléculaires, la densité des gaz, des liquides et des solides (voy. aussi B 0140; C 1850), le volume moléculaire

et atomique et la cristallographie.

La section 7150 comprendra tous les articles relatifs au mouvement, à la diffusion, à la solubilité, à la cohésion, à la tension superficielle (voy. aussi C 0300), et à la viscosité. (Voy. aussi B 2540).

La section 7200 comprendra les articles concernant la combustion et la flamme, la dissociation, la thermo-chimie, les points de fusion et d'ébullition (voy. aussi C 1810, 1840), la chaleur spécifique et la chaleur latente (voy. aussi C 1620, 1640, 1820), ainsi que les opérations faites dans le four électrique.

La section 7250 comprendra les articles relatifs à l'électrolyse et qui ne sont pas mentionnés sous la rubrique de l'analyse.

(Voy. aussi C 6200-6250 et (magnétique) C 6650).

Chimie physiologique.

8000 Généralités. (Voy. aussi Q 1010-1085).

8010 Enzymes. (Voy. aussi Q 1200-1240, 8335, 9160). 8020 Fermentation. (Voy. aussi L 5000; M 3100; R 1820).

8030 Métabolisme végétal.

8040 Métabolisme animal. (Voy. aussi Q 7900).

8050 Changements pathologiques—immunité.

Les articles compris sous ces rubriques doivent être limités aux notes et mémoires sur les sujets ci-dessus mentionnés d'un caractère spécialement chimique.

TABLE DES MATIÈRES

POUR LA

CHIMIE. (D)

Acétylation		5500	Azote		0490
Acides aldéhydes, voy. Aci			Baryum		0170
— benzéniques		1330	Beryllium (Glucinium)		0180
- cétones, voy. Acides.	• •		Bibliographies		0030
cycliques		1340	Biographie		0010
inorganiques (qui co		1010	TO: 41		0190
nent de l'oxygène)			T	• •	0160
leur élément cara				• •	0100
	reteris-		Bromates, voy. le Métal.		0000
tique.		1350	Brome	• •	0200
	• •		Cadmium	• •	0230
non saturés	* *	1320	Cæsium	• •	0280
organiques	• •	1300	Calcium	• •	0220
— saturés		1310	Carbohydrates		1800
- sulfoniques, voy. Acid	les.		Carbone		0210
Alcaloïdes		3000	Carbures saturés		1110
— tirés des végétaux		3010	Cerium		0240
Alcools		1200	Cétones		1500
— benzéniques		1230	benzéniques		1530
cycliques		1240	- cycliques		1540
non classés		1250	— non classées		1550
— non saturés		1220	- non saturées à chaîne ou	rerte	1520
- saturés		1220	saturées		1510
Allotropie		7000	Chaleur latente		7200
Aluminium		0120	— spécifique		7200
Amides des acides, voy. Ac			Chimie analytique		€000
Amidines, voy. Amines.			— organique		5500
Amidoximes, voy. Amines.			pathologique		8050
Amines		1600	physiologique		8000
- benzéniques		1630	physique		7000
- cycliques		1640	Chlorates, voy. le Métal.	• •	1000
non classées		1650	Chlorares d'acides, voy. Acide	3.0	
non saturées		1620	Chlore		0250
, ,		1620	Chlorites, roy. le Métal.	• •	0200
A 1 1° /	• •	6500	Chlorures d'acides, voy. Acide	0.00	
1 - 12	• •	6500			7000
1	• •	6400			7000
			Cobalt	• •	0260
- qualitative	• •	6100	Cohésion	• •	7150
quantitative		6200	Collections	• •	0060
Antimoine	0.17.0	0680	Combustion		7200
Appareils	0510	, 6000	Composés azoïques		1700
Applications pratiques		0000	à chaîne fermée		1720
Argent	• •	0110	à chaîne ouverte		1730
Argon		0130	— non classés		1750
Arsenie		0140	colorants organiques		5000

Composés dia:	zoïanes	à el	haîuc		Hydrocarbures	non e	lassés		1150
formée	io iques			1740	non saturé	8			1120
à ch	າໂນຣ ດນ	erte	1	1730	saturés				1110
hienzoïan	98 2011	Com	nosés	1.00	Hydrogène				0360
Composés diaz fermée	co, cog.	Com	Poses		Hydrocarbures — non saturé — saturés Hydrogène Hydrolyses				5500
isotronosó	2 11011	Amino	10		Hydroxydes, vo	u le l	Wétal	• •	•
Isotronost	stallian	ie Killing		2000	Hypobromites,	rou 1	e Wétal		
organo-m	vanique	ninos	• •	_000	Hypochlorites,				
oximides,	coy. Al	Com.	manán		Hypophosphites		1 3 1 / .	1	
oxyazoiqu	es, vog.	Com	poses		Hypophosphites Imides Imido-éthers Immunité Indium Institutions	, cog	. ie bien	11.	1660
azoiques.				00.10	Timides				
Conferences					Imido-ethers			• •	1660
Conférences Congrès, Rappo Cours	orts de			0020	1 mmunite			• •	8050
Cours	• •		• •	0040	Indium	• •		• •	0400
Cours Cours Cours (Appareil Cristallisation Cristallographic Cuivre Cycles mixtes Densités Diamines, voy. Diazoïmides, voy. Diazoïmides, voy. Diazoïmides, voy. Distours Dissociation Dissolution Dissolution Ebullition (Poi Electrolyse Eléments Enseignement Enzymes Erbium Etain Ethers, voy. de Mixteryt.	setexp	érienc	es de)	0920	Institutions				0060
Cristallisation			0930,	5500	—, Rapports	ď			0020
Cristallographic	3			7100	lodates, roy. le	Méta	1.		
Cuivre				0290	Iode				0390
Cycles mixtes				1900	Iridium				0410
Densités				7100	Isomérie"				7000
Diamines, voy.	Amines				Krypton				0430
Diazoïmides, v	oy. Ami	nes.			Laboratoires (A	gence	ements d	es)	0910
Dictionnaires				0030	0	. 1			0900
Didyme				0520	—, Organisat Lanthane Lithium Magnésium Manganates, voj Manuels Matières tinctor Mercure Métabolisme an — végétal Molybdène Néodyme, voy .				0440
Diffusion	• • •			7150	Lithium				0450
Discours		• •	• •	0040	Magnésium				0460
Discours	• •	• •	• •	7200	Mangacettin	ا ما پ	Mátal	• •	0100
Dissociation	• •		0020	5500	Manuala Manuala	y. 10 .	rectar.		0030
Dissolution	• •		0000,	5500	Matières tirotes	riolos	• •		5020
Distillation /D :	72\	• •	0990,	0006	Matieres tinctor	raies	• •		0390
Ebullition (Poi	ms a)	0.000	***	7200	Mercure		* *		
Electrolyse	• •	0930	, 5500,	7250	Metabolisme an	ımaı			8040
Eléments				0100	vegetal				8030
Enseignement				0050	Molybdène				0480
Enzymes				8010	Néodyme, voy.	Didy	me.		
Erbium				0300	Néon Nickel Niobium				0530
Etain				0720	Nickel				0540
Ethers, voy. le	s alcoo	ls doi	nt ils		Niobium				0510
dérivent.					Nitrates, voy. le Nitration Nitrites, voy. le Nomenclature	Mét	al.		
Ether-sels, voy.	Acides				Nitration				5500
Ether-sels, voy. Fer Fermentation Flamme Fluor Four, Opératio				0320	Nitrites, vou. le	Mét	al.		
Fermentation				8020	Nomenclature				0070
Flamme				7200	Or				0150
Fluor	• •			0310	Osmium				0560
Four Opératio	ne on	• •	0930	5500	Oxyacides rou	Acid	es.		
— électrique	Onára	ione	faites	0000	Oxraène	12010			0550
dens le	, Opera	10115	lanes	7200	Nitrites, voy. le Nomenclature Or Osmium Oxyacides, voy. Oxygène Oxydation		• •	0930	5500
Fusion (Daints	10)	• •		7200	Oxydacion	diana	ıv d'aci	des	0000
rusion (roints	ae)	• •	• •	0210	Oxyttes ties ra	lae	ix dadi	ucs,	
Gadolinium	• •			0940	rog. Acid	. 31.5v	nont		
Gallium	• •			0330	D- U- diame	e elei	nent.		0500
Germanium		• •	• •	0350	Panadium		3.5:4-1		0950
Glucinium				0180	Perchlorates, vo	y. 1e	Metal.		F000
Glucoses				1810	Périodicité (Loi	de)	1 35/ 1		7000
Glucosides				1850	Permanganates,	voy.	le Metal		2000
Halogènes				0250	Philosophie				0000
Hélium				0370	Phosphates, voy	. le 1	Iétal.		
Histoire				0010	Phosphore				0570
Hydrates de ca	rbone			1800	Photo-chimie				7350
Hydrazines, ve	y. les	com	posés		Pipéridine				1930
aminés et les	compos	és azo	iques.		Platine				0610
Hydrocarbures	The state of	* *	1	1100	Oxyacides, voy. Oxygène Oxydation Oxydes des ra voy. Acid voy. Pautre Palladium Perchlorates, vo Périodicité (Loi Permanganates, Philosophie Phosphates, voy Pllosphore Photo-chimie Pipéridine Platine Poids atomiques — moléculair Potassium				7100
benzéniou	es			1130	moléculair	es			7100
crelianes				1140	Potassium				0420
- c) chiques					- June - Land				

Praséodyme		0600	Sulfites, voy. le Mé	tal.		
Propriétés électriques		7250	Tables			0030
- magnétiques		7250	Tantale			0740
méeaniques		7150	Tellure			0760
optiques		7300	Tension superficielle			7150
thermiques		7200	Terbium			0570
Radium		0620	Terpènes			1140
Réduction		5500	Thallium			0790
Résines		1860	Théorie atomique			7000
Rhodium		0640	Thermo-chimie			7200
Rubidium		0630	Thiocarbonates, voy			
Ruthénium		0650	Thionates, voy. le M		•	
Samarium		0670	Thiophène			1920
Seandium		0690	Thiosulfates, voy. 1			
Selénium		0700	Thorium			0770
Sels, voy. le Métal.			Thulium			0800
Silicates, voy. le Métal.			Titane			0780
~		0710	Traités généraux			0030
Sociétés (Rapports de)		0020	Tungstène			0840
Sodium		0500	Uranium			0810
Solubilité		7150	Vanadium			0820
Solvants	0930	, 5500	Victorium			0830
Soufre		0660	Viscosité			7150
		0730	Volume atomique			7100
Structure et relations re	éeiproques		moléeulaire			7100
des gaz etc		7000	Wolfram			0840
Sublimation	0930	, 5500	Xénon			0850
Sucres		1800	Ytterbium			0870
Saccharose		1820	Yttrium			0860
Sulfates, voy. le Métal.			Zinc			0880
Sulfhydrates, voy. le M	étal.		Zirconium			0890
Sulures, voy. le Métal.						

25. **D**

Internationaler Katalog der naturwissenschaftlichen Litteratur.

(D.) CHEMIE.

0000 Philosophie.

0010 Geschichte. Biographien.

0020 Periodica. Berichte von Instituten, Gesellschaften, Congressen etc.

0030 Allgemeine Abhandlungen, Lehrbücher, Wörterbücher, Bibliographien, Tabellen.

0040 Festreden, Vorträge.

0050 Pädagogische Litteratur.

0060 Institute, Sammlungen. Wirthschaftliches und Organisatorisches.

0070 Nomenclatur.

Chemie der Elemente (unorganische Chemie).

0100 Allgemeines.

In diese Abtheilung sind alle specifisch chemischen und, falls es angezeigt erscheint, auch andere Abhandlungen aufzunehmen, die sich auf die Elemente im Allgemeinen, mit Ausnahme des Kohlenstoffs beziehen. Im Falle des Kohlenstoffs sind nur diejenigen Abhandlungen hier unterzubringen, welche von dem Element selbst, oder von solchen Verbindungen desselben handeln, die nicht als Abkömmlinge von Kohlenwasserstoffen anzusehen sind.

Die Elemente sind alphabetisch nach ihren Symbolen anzuordnen, und von 0110 an, wie im Folgenden augegeben, zu numeriren. Dabei ist jeder Nummer das betreffende Symbol anzuhängen:—

0110 (Ag) Silber.	0510 (Nb) Niob.
0120 (A1) Aluminium	0520 (Nd) Neodym.
0130 (Ar) Argon.	0530 (Ne) Neon.
0140 (As) Arsenik.	0540 (Ni) Nickel.
0150 (Au) Gold.	0550 (O) Squareteff
0160 (B) Bor.	0550 (O) Sauerstoff.
0170 (Ba) Barium.	0570 (D) Dhambaa
0180 (Be) Beryllium.	0560 (Os) Osmium. 0570 (P) Phosphor. 0580 (Pb) Blei.
0190 (Bi) Wismuth	0590 (Pd) Palladium.
0190 (Bi) Wismuth. 0200 (Br) Brom.	0000 (Pu) Pussed
0210 (C) Kohlenstoff.	0600 (Pr) Praseodym.
0220 (Ca) Caleium.	0610 (Pt) Platin. 0620 Radium.
0230 (Cd) Cadminm.	0620 Radium. 0630 (Rb) Rubidium.
0240 (Ce) Cer.	0030 (Rb) Rubidinin.
0250 (C1) Chlor.	0640 (Rh) Rhodium.
0260 (Co) Kobalt.	0650 (Ru) Ruthenium.
0270 (Cr) Chrom.	0660 (S) Schwefel.
0280 (Cs) Cæsium.	0670 (Sá) Samarium.
0290 (Cu) Kupfer.	0680 (Sb) Antimon.
0300 (Er) Erbium.	0690 (Sc) Scandium.
0310 (F) Fluor.	0700 (Se) Selen.
0320 (Fe) Eisen.	0710 (Si) Silicium.
0330 (Ga) Gallium.	0720 (Sn) Zinn.
0340 (Gd) Gadolinium.	0730 (Sr) Strontium.
0350 (Ge) Germanium.	0740 (Ta) Tantal.
0360 (H) Wasserstoff.	0750 (Tb) Terbium.
0370 (He) Helium.	0760 (Te) Tellurium. 0770 (Th) Thorium. 0780 (Ti) Titan.
0380 (Hg) Quecksilber.	0770 (Th) Thorum.
0390 (I) Lod	0780 (T1) Titan.
0390 (I) Iod. 0400 (In) Indium.	0790 (TI) Thallium,
0410 (Ir) Iridium.	0800 (Tu) Thulium.
0420 (K) Kalium.	0810 (Ur) Uran.
0430 (Kr) Krypton.	0820 (Va) Vanadium. 0830 (Vi) Victorium.
0440 (La) Lanthan.	0830 (V1) Victorium.
0450 (Li) Lithium.	0840 (W) Wolfram. 0850 (X) Xenon.
0460 (Mg) Magnesium.	0830 (X) Xenon.
0470 (Mn) Mangan.	0860 (Yr) Yttrium.
0480 (Mo) Volubelin	0870 (Yt) Ytterbium. 0880 (Z n) Zink.
0480 (Mo) Molybdän.	0880 (Zn) Zink.
0490 (N) Stickstoff.	0890 (Zr) Zirkon.
0500 (Na) Natrium.	

Alle Eintragungen, die sich auf die Elemente im Allgemeinen beziehen, oder die nicht bei einem bestimmten bekannten Elemente untergebracht werden können, sind unter 0100 einznordnen.

Eintragungen, die sich auf die Halogene im Ganzen beziehen, sind in Abtheilung 0250 unter "Halogene" einzuordnen.

27 · **D**

In der jedem Element entsprechenden bezifferteu Abtheilung sind für die Eintragungen in folgender Weise weitere Unterabtheilungen zu bilden:—

- (a) Alle Eintragungen, die sich auf das Element selbst beziehen oder allgemeinen Charakters sind, kommen unmittelbar unter die Nummer.
- (b) Salze sind unter der Ordnungsnummer ihres Metalls, und Verbindungen im Allgemeinen unter derjenigen ihres charakteristischsten Bestandtheils einzuordnen.

Der Ordnungsnummer muss unmittelbar das Symbol des charakteristischen Elementes folgen und diesem dasjenige des oder der übrigen Elemente. Wo es sich nur um eine einzelne Verbindung handelt, kann hinter der Ordnungsnummer die Formel angegeben werden.

So würden nach jedem Metall dessen Verbindungen mit den Elementen: As. B. Br. C. Cl. F. H. I. N. O. P. S. Si, in eben dieser Reihenfolge im Kataloge erscheinen, indem diese und etwaige andere Elemente nach der Ordnung der

vorstehenden Tabelle genommen werden.

(c) Eintragungen, die sich auf Hydroxyde, Sauerstoff-Säuren und -Salze beziehen, sind bei dem Oxyd einzuordnen; die ent-

sprechenden Schwefelverbindungen bei dem Sulfid.

So würden bei 0420 KO unter andern die folgenden Kaliumverbindungen einzuordnen sein: Oxyde, Hydroxyd, Nitrat, Nitrit, Hypophosphit, Phosphat, Hypochlorit, Hypobronit, Chlorit, Chlorat, Perchlorat, Bromat, Iodat, Sulfit, Sulfat,

Silicat, Manganat, Permanganat etc.

- Unter 0420 KS würde jede Schwefelverbindung einzuordnen sein, die als Product einer Substitution von Schwefel an Stelle eines oder mehrerer Atome Sauerstoff aufgefasst werden kann, wie z. B. Sulfid, Sulfhydride, Thiocarbonate, Dithiocarbonate, Trithiocarbonate, Thiosulfate, Thionate, Thioarsenite etc.
- (d) In den einzelnen Unterabtheilungen können die Eintragungen etwa in folgender Weise angeordnet werden:—
 - (a) Geschichte oder Ursprung der betreffenden Substanz.
 - (β) Ihre physikalischen Eigenschaften.
 - (γ) Ihre Darstellung oder Fabrikation.
 - (8) Ihre Structur oder Erörterungen theoretischer Natur.
 - (ε) Ihre Reactionen oder Verwendung.
 - (ζ) Ihre Verbindunger.

In der Regel wird es unnöthig sein, eine auf irgend welche Substanz bezügliche Eintragung bei allen diesen Unterabtheilungen α — ζ zu wiederholen. Es wird vielmehr genügen, wenn man die betreffende Eintragung in eine dieser Abtheilungen (z. B. in β) aufnimmt, und ihr am Schluss die Buchstaben γ , δ etc. aufügt, sobald wichtige, in diese Abtheilungen fallende Angaben in ihr enthalten sind.

Laboratoriums-Technik.

0900 Allgemeines.

0910 Baupläne, Einrichtungen, Hülfsmittel, Apparate.

0920 Vorlesungsapparate und Experimente.

0930 Arbeitsmethoden in der anorganischen Chemie.

In 0930 sind den Eintragungen Ueberschriften zu geben, wie: Lösung und Lösungsmittel, Krystallisation, Destillation, Sublimation, Reduction durch Wasserstoff etc., Oxydation, Elektrolyse, Schmelzofen-Operationen etc., und diese sind alphabetisch zu ordnen.

Organische (Kohlenstoff-) Chemie.

1000 Allgemeines.

Alle Eintragungen, die sich auf den Gegenstand allgemein beziehen, sind in diese Abtheilung 1000 einzuordnen, mit Ausnahme der auf den Kohlenstoff selbst oder solche seiner Verbindungen bezüglichen, welche gewöhnlich nicht als Derivate von Kohlenwasserstoffen aufgefasst werden.

Substitutionsproducte der in den nummerirten Abtheilungen einbegriffenen Verbindungen, insbesondere Halogenderivate und verwandte, durch Einführung einwerthiger Radikale gebildete Substanzen, sind so weit als möglich unter denjenigen Verbindungen aufzuführen, von denen sie hergeleitet sind.

Die Eintragungen unter dem Namen einer Substanz können, wenn nöthig, in der für anorganische Substanzen vorgesehenen Weise weiter

cingetheilt werden.

Ist der Name einer Verbindung nicht eindeutig oder nicht geeignet, die Constitution erkennen zu lassen, so ist es erwünscht, wenn beim Ausschreiben der Zettel die Structurformel hinzugefügt wird.

Das soll hauptsächlich für den Herausgeber eine Hülfe sein.

Kohlenwasserstoffe.

1100 Allgemeines.

1110 Paraffine.

1120 Ungesättigte Kohlenwasserstoffe mit offener Kette.

1130 Kohlenwasserstoffe der Benzolreihe.

1140 Reducirte Kohlenwasserstoffe der Benzolreihe. Ring-Kohlenwasserstoffe, die nicht zur Benzolreihe gehören (Terpene etc.).

1150 Unklassifizirte Kohlenwasserstoffe.

Jede dieser Abtheilungen, ausgenommen 1100 und 1110, ist weiter in isologe Gruppen einzutheilen, und in diesen sind die Verbindungen nach der homologen Reihe anzuordnen.

Halogen- und andere Substitutions-Producte sind unter dem

entsprechenden Kohlenwasserstoff einzuordnen.

Beim Ausschreiben der Zettel für die Abtheilungen 1120 bis 1150 ist nach dem Ordnungsbuchstaben und der Ordnungsnummer 29 · **D**

die empirische, oder, wenn möglich, die Structurformel des Kohlenwasserstoffes anzugeben. Dann soll der Name folgen, und, falls es sich um ein Substitutionsproduct handelt, die Symbole der substituirenden Gruppen, Cl. CN, NO, etc.

Alkohole und Aether.

1200 Allgemeines. (Siehe auch Q 1605).

1210 Paraffinalkohole.

1220 Ungesättigte Alkohole mit offener Kette.

1230 Alkohole der Benzolreihe.

1240 Reducirte Alkohole der Benzolreihe. Ring-Alkohole, die nicht zur Benzolreihe gehören.

1250 Unklassifizirte Alkohole.

Jeder dieser Abschnitte ist zu theilen in Ols, Di-ols, Tri-ols etc., für welche weitere Unterabtheilungen ebenso zu bilden sind, wie be den Kohlenwasserstoffen.

Halogen- und verwandte Derivate von Alkoholen, Thiolen, Selenolen etc. sind bei dem entsprechenden Alkohol einzuordnen.

Aether sind bei den Alkoholen einzuordnen, von denen sie abgeleitet sind; ebenso Ester anorganischer Säuren und solche der Cyansäuren.

Säuren.

1300 Allgemeines. (Siehe auch Q 1500-1550).

1310 Säuren der Paraffinreihe.

1320 Ungesättigte Säuren mit offener Kette.

1340 Reducirte Säuren der Benzolreihe. Ring-Säuren, die nicht zur Benzolreihe gehören.

1350 Unklassifizirte Sauren.

Jede dieser Abtheilungen ist weiter einzutheilen nach der Zahl der in der Säure enthaltenen Sauerstoffatome. Eine noch weitergehende Unterabtheilung ist dann in derselben Weise wie bei den Kohlenwasserstoffen durchzuführen, von denen die Säuren auf dem Wege der Substitution des Wasserstoffes durch Carboxyl abgeleitet werden können.

Die Stellung der Säure in der isologen Reihe ist nach der empirischen Formel zu bestimmen. Die empirische oder, wenn möglich, die Structurformel muss der Ordnungsnummer folgen. Sulfin-Säuren und Sulfon-Säuren sind unter Säuren einzubegreifen und in den Abtheilungen der entsprechenden Carboxyl-Säuren einzuordnen.

Derivate von Säuren sind so weit als möglich unter Säuren einzuordnen, z. B. Halogen- und verwandte Derivate, Hydroxyl- und Amino-Säuren, Ester, Säure-Chloride, Säure-Amide, Oxyde etc.

Aldehyde.

1400 Allgemeines.

1410 Aldehyde der Paraffinreihe.

1420 Ungesättigte Aldehyde mit offener Kette.

1430 Aldehyde der Benzolreihe.

- 1440 Reducirte Aldehyde der Benzolreihe und Ring-Aldehyde, die nicht zur Benzolreihe gehören.
- 1450 Unklassifizirte Aldehyde.

Jede dieser Abtheilungen ist weiter einzutheilen nach der Zahl der in dem Aldehyd enthaltenen Sauerstoffatome, und weitere Unterabtheilungen sind ebenso anzulegen, wie bei den Kohlenwasserstoffen.

Ketone.

1500 Allgemeines.

1510 Ketone der Paraffinreihe.

1520 Ungesättigte Ketone mit offener Kette.

1530 Ketone der Benzolreihe.

1540 Reducirte Ketone der Benzolreihe und Ring-Ketone, die nicht zur Benzolreihe gehören.

1550 Unklassifizirte Ketone.

Jede dieser Abtheilungen ist weiter einzutheilen nach der Zahl der in der Keton-Verbindung enthaltenen Sauerstoffatome, und weitere Unterabtheilungen sind ebenso anzulegen, wie bei den Kohlenwasserstoffen.

Amino-Verbindungen.

1600 Allgemeines.

1610 Amino-Paraffine.

1620 Amino-Derivate von ungesättigten Kohlenwasserstoffen mit offener Kette.

1630 Amino-Derivate von Kohlenwasserstoffen der Benzolreihe.

1640 Amino-Derivate von reducirten Kohlenwasserstoffen der Benzolreihe und Ring-Kohlenwasserstoffen, die nicht zur Benzolreihe gehören.

1650 Unklassifizirte Amino-Verbindungen.

1660 Imide, Imido-Aether etc.

Jede der Abtheilungen 1610-1640 ist weiter einzutheilen in Monamino-, Diamino- etc. -Derivate, und die sind so anzuordnen, wie

in den übrigen Reihen.

Hydroxylamin-Derivate sollen eine Unterabtheilung der Monamino-, Hydrazin-Derivate, Amidine und Amidoxime eine solche der Diamino- und endlich Diazoimid $(N_3\Pi)$ -Derivate eine Unterabtheilung der Triamino-Derivate bilden.

Secundäre und tertiäre Amine sind unter den primären Aminen einzuordnen, von denen sie abgeleitet sind. Ammonium-Derivate sind unter den entsprechenden Amino-Derivaten einzuordnen.

Azo-Verbindungen.

1700 Allgemeines.

1710 Azo-Verbindungen (offene Kette).

1720 ,, (geschlossene Kette).

1730 Diazo-Verbindungen (offene Kette).

1740 ,, (geschlossene Kette).

1750 Unklassifizirte Azo-Verbindungen.

Hydrazo- und Oxyazo-Verbindungen sind unter den entsprechenden Azo-Derivaten einzuordnen.

Alle Verbindungen, die die Azo-Gruppe enthalten (wie Disazo etc.),

sind in diesem Abschnitt einzuordnen.

In den Abtheilungen 1700-1750 mussen die empirischen Formeln der Verbindungen angegeben werden.

Kohlehydrate; Glucoside; Harze.

(Siehe auch Q 1400-1440.)

1800 Allgemeines.

1810 Monosaccharide.

1820 Disaccharide.

1830 Trisaccharide.

1840 Kohlehydrate, die nicht zu den Mono-, Di- und Trisacchariden gehören.

1850 Glucoside. (Siehe auch Q 9135).

1860 Harze. Unklassifizirte neutrale Verbindungen.

Verbindungen, die zu den Abtheilungen 1810, 1820, 1830 gehören, sind weiter einzutheilen nach der Anzahl der Sauerstoff-Atome, die sie enthalten. Noch weiter gehende Unterabtheilungen sind, wenn nöthig, ebenso anzulegen, wie in den anderen Reihen.

Verbindungen, die zu den Abtheilungen 1840, 1850 und 1860

gehören, sind alphabetisch anzuordnen.

Heterocyklische Verbindungen.

1900 Allgemeines.

1910 Cyklische Verbindungen, die Sauerstoff enthalten.

1920 ,, ,, Schwefel (oder Se oder Te) enthalten.

1930 ,, " Stickstoff (oder P) enthalten.

1940 Cyklische Verbindungen, die mehrere Elemente ausser Kohlenstoff enthalten.

1950 Unklassificirte cyklische Verbindungen.

In dieser Gruppe sind solche, von Kohlenwasserstoffen verschiedene cyklische Verbindungen unterzubringen, die durch die Einreihung eines oder mehrerer von Kohlenstoff verschiedener mehrwertliger Elemente gebildet werden, z. B. Pyrone, Thiophen, Pyridin, Piperidin, Pyrazol, Harnsäure, Cyanursäure etc.

Jede dieser Abtheilungen ist weiter zu theilen nach der Anzahl der von Kohlenstoff verschiedenen mehrwerthigen Elemente, die in der

Verbindung vorhanden sind.

2000 Metall-organische und verwandte Verbindungen.

In diesen Abschnitt gehören alle Verbindungen von Kohlenwasserstoffradikalen mit andern Elementen, ausgenommen Halogene, Sauerstoff, Schwefel, Selen und Stickstoff. Sie sind hier alphabetisch nach dem Symbol des dominirenden Elementes anzuordnen. Die weitere Eintheilung unter jedem Element erfolgt, wie in den andern Reihen.

Alkaloide.

	Allgemeines.				
3010	Alkaloide, die	von	Pflanzen	stammen.	(Siehe auch Q 9130).
3020	11 11	71	Thieren	,,	(Siehe auch Q 8485).

In 3010 ist eine Liste der Pflanzenalkaloide zu geben unter Beifügung des lateinischen Namens der Pflanzen, von denen sie gewonnen sind. Diese Liste ist alphabetisch nach den Pflanzennamen zu ordnen.

In 3010 und 3020 sind die Alkaloide alphabetisch anzuordnen.

Proteide.

(Siehe auch Q 1100-1190, 8330, 8440, 9140.)

4000 Allgemeines.

4010 Animalische Proteide.

4020 Vegetabilische Proteide.

Die Eintragungen in diesen beiden Gruppen sind alphabetisch anzuordnen.

Gefärbte Verbindungen.

5000 Allgemeines.

5010 Gefärbte Substanzen, die keine Farbstoffe sind.

5020 Farbstoffe.

Diese Abtheilungen sind folgendermassen weiter zu theilen:-

5010 in Kohlenwasserstoffe (gefärbt), Alkohole (gefärbt), Ketone (gefärbt) etc.

5020 in Azo-Farbstoffe, Triphenylmethau-Farbstoffe, Anthracen-Farbstoffe, Farbstoffe vegetabilischen Ursprungs, unklassifizirte Farbstoffe etc.

In jeder dieser Unterabtheilungen sind die Eintragungen alphabetisch anzuordnen.

5500 Arbeitsmethoden in der organischen Chemie.

In dieser Abtheilung sind die Eintragungen unter Ueberschriften, wie Lösung und Lösungsmittel, Destillation etc., Oxydation, Nitrirung, Acetylisirung, Hydrolyse etc. etc. anzuordnen.

Analytische Chemie.

6000 Allgemeines.
6100 Qualitative Bestimmung von Elementen.
6150 Qualitative Bestimmung von Verbindungen.
6200 Quantitative Bestimmung von Elementen.
6300 Quantitative Bestimmung von Verbindungen.
6400 Gas-Analyse.

6500 Angewandte Analyse. -

Alle Eintragungen von allgemeinem Charakter, die sich auf Apparate, Methoden etc. etc. beziehen, sind unter passenden Ueberschriften in

Abtheilung 6000 einzuordnen.

Abtheilung 6200 soll alle Eintragungen enthalten, die sich auf die Bestimmung einzelner chemischer Elemente in ihren Verbindungen und in Mischungen beziehen, ausgenommen Atomgewichtsbestimmungen. Dabei sind die Eintragungen in Gruppen zu ordnen, die nach den Symbolen der Elemente, welche dabei als Ordnungs-Symbole dienen, unterschieden werden.

Abtheilung 6300 soll alle Eintragungen enthalten, die sich auf die Bestimmung von individuellen Verbindungen beziehen, z. B. von Alkaloiden, Kohlehydraten etc., einschl. zusammengesetzter Radikale, wie z. B. Acetyl in Acetaten, Methyl in Aethern etc., aber mit

Ausschluss der Gase.

Dabei sind die Eintragungen in Gruppen zu ordnen, die durch die Symbole der in den Verbindungen dominirenden Elemente, welche als Ordnungs-Symbole dienen, unterschieden werden. Bei organischen Verbindungen treten an Stelle derer die Ordnungs-Symbole der Gruppen, zu denen die Verbindungen gehören.

Wenn nöthig, so können noch die verschiedenen Methoden, wie gravimetrische, volumetrische, elektrolytische, physikalische etc.

durch geeignete Buchstaben g, v etc., unterschieden werden.

Abtheilung 6500 soll alle Eintragungen enthalten, die sich auf die Analyse zusammengesetzter Substanzen beziehen, wie Drogen, Nahrungsmittel, Bodenproben, Wässer und technische Produkte im Allgemeinen; alles angeordnet unter geeigneten signifikanten Ueberschriften.

[Analyse der Mineralien und Felsen siehe auch G 32, 87.]

Theoretische und physikalische Chemie.

7000 Allgemeines.

7050 Bedingungen und Gesetze der chemischen Umsetzung.

7100 Massen-Eigenschaften.

7150 Mechanische Eigenschaften.7200 Thermische Eigenschaften.

7250 Elektrische und magnetische Eigenschaften.

7300 Optische Eigenschaften.

7350 Photochemie.

Die Eintragungen in diesen Abtheilungen sind unter geeigneten

signifikanten Ueberschriften anzuordnen.

Abtheilung 7000 soll enthalten: Allgemeine Spekulationen über Energetik. Entropie, Philosophie und Erkenntnisstheorie, desgleichen alle Eintragungen von allgemeinem Charakter, die sich auf Gegenstände beziehen wie Constitution der Materie, Molecular- und Atom-Hypothese, Klassifikation von Elementen und Verbindungen, das periodische Gesetz etc.. Allotropie (einschliesslich aller Formen der Isomerie; siehe auch G 500-540) und Struktur, gegenseitige Beziehungen zwischen Gasen, Flüssigkeiten und festen Körpern etc. (Siehe auch C Physik.)

Abtheilung 7100 soll enthalten: Alle Eintragungen, die sich auf Atom- und Moleculargewichte beziehen, auf die Dichten von Gasen, Flüssigkeiten und festen Körpern (siehe auch B 0140; C 1850), auf

Molecular- und Atomyolumen und auf Krystallographie.

Abtheilung 7150 soll enthalten: Alle Eintragungen, die sich auf Bewegungserscheinungen, auf Diffusion, Löslichkeit, Cohäsion, Oberflächen-pannung (siehe auch C 0300) und innere Reibung (siehe

auch B 2540, 3650) beziehen.

Abtheilung 7200 soll enthalten: Alle Abhandlungen, die sich auf Verbrennung und Flamme, auf Dissociation, Thermochemie, Schmelzund Siedepunkte (siehe auch C 1810, 1840), specifische und latente Wärmen (siehe auch C 1620, 1640, 1820), Operationen im elektrischen Ofen beziehen.

Abtheilung 7250 soll enthalten: Alle Eintragungen, die sich auf Elektrolyse beziehen, soweit sie nicht unter Analyse gehören. (Siehe auch C 6200-6250 und (Magnetismus) C 6650.)

Physiologische Chemie.

8000 Allgemeines. (Siehe auch Q 1010-1085.)

8010 Enzyme. (Siehe auch Q 1200-1240; 8335, 9160.)

8(20 Fermente. (Siehe auch L 5000; M 3100; R 1820.)

8030 Vegetabilischer Stoffwechsel.

8040 Animalischer Stoffwechsel. (Siehe auch Q 7900.)

8050 Pathologische Veränderungen. Immunität.

Die Eintragungen unter diesen Ueberschriften sind auf Notizen über solche Arbeiten zu beschränken, die die genannten Gegenstände vom specifisch chemischen Standpunkte aus behandeln.

INDEX

zυ

(D.) CHEMIE.

Abhandlungen, Allgem	eine .	. 003	30 Institut 0020, 0060	,
Acetylisirung		. 550	00 Ketone 1500-1550	,
Aether	1:	200-12	50 Kohlehydrate 1800-1840	
Aldehyde	14	100-14	50 Kohlenwasserstoffe 1100-1150	
Alkaloide	30	010-30	20 Krystallisation 0930, 5500	
Alkohole	1:	200-12	50 Laboratoriumstechnik 0900-0930	
Amino-Verbindungen	16	300 - 16	60 Lehrbücher 0030	
Analytische Chemie	60	000-650	00 Lösung 0930, 5500	,
Arbeitsmethoden	09	930, 55		
Azo-Verbindungen	17	700-17	50 Nitrirung 0930, 5500	
Baupläne für Laborator	rien .	. 09	10 Nomenclatur 0070	
Bibliographien		. 00	30 Organisatorisches 0060	
Biographien		. 00	10 Oxyazo-Verbindungen 1700-1750	,
Congresse, Berichte von	n .	. 00		
Destillation	00	30, 550	00 Pädagogik 0050	
Diazo-Verbindungen	17	730-17	40 Periodica 0020	
Elektrolyse	05	930, 556	00 Philosophie 0000	
Elemente, Chemie der	0:	100-08	90 Photochemie 7350	
Enzyme		. 80	10 Physikalische Chemie 7000-7350	
Farbstoffe		. 50:	20 Physiologische Chemie 8000-8050	
Fermente		. 80.	20 Proteide 4010-4020	
		. 00-	40 Reduction 0930, 5500	
Gas-Analyse		. 64	00 Saccharide 1810-1840	
Geschichte		. 00		
Gesellschaften, Bericht	e von	. 00:		
Glucoside		. 18	50 Schmelzofen-Operationen 0930, 5500	
Harze		. 18		
Heterocyklische Verbin			Sublimation 0930, 5500	
	19	900-19		
Hydrazo-Verbindungen	17	700-17		
Hydrolyse		. 55	0.11	
Imide		. 16		
Imido-Aether		. 16		
Immunität		. 80	50 Wörterbücher 0030	

(D-7195)



Catalogo Internazionale della Letteratura Scientifica.

(D.) CHIMICA.

0000	Filosofia.
0000	T HODOTHU

0010 Storia. Biografia.

0020 Periodici. Resoconti d'Istituti, Società, Congressi, ecc.

0030 Trattati generali, Libri di testo, Dizionari, Bibliografie.
Tavole.

0040 Discorsi, Letture.

0050 Pedagogia.

0060 Istituti scientifici, Collezioni, Applicazioni pratiche.

0070 Nomenclatura.

Chimica degli elementi come tali.

0100 Generalità.

Tutto quello che si riferisce specificamente alla chimica degli elementi in genera'e, eccetto il carbonio. dev'essere collocato sotto questa intestazione. Nel caso del carbonio vi si collocherà soltanto quel che riguarda l'elemento o quei suoi composti (cianogeno ecc.) che non sono riguardati come derivati degl'idrocarburi.

Gli elementi devono essere disposti secondo l'ordine alfabetico dei loro simboli e numerati da 0110 in su, coi loro simboli in corrispondenza

di ciascun numero.

•	
0110 (Ag) Argento.	0500 (Na) Sodio (Natrium).
0120 (Al) Alluminio.	0510 (Nb) Niobium.
0130 (Ar) Argo. 0140 (As) Arsenico.	0520 (Nd) Neodimio (Didimio).
0140 (As) Arsenico.	0530 (Ne) Neo.
0150 (Au) Oro (Aurum),	0540 (Ni) Nickel.
0160 (B) Boro.	0540 (Ni) Nickel. 0550 (O) Ossigeno.
0170 (Ba) Bario.	0560 (Os) Osmio.
0180 (Be) Berillio.	0560 (Os) Osmio. 0570 (P) Fosforo (Phosphorus).
0190 (Bi) Bismuto.	0580 (Pb) Piombo.
0200 (Br) Bromo.	0590 (Pd) Palladio.
0210 (C) Carbonio.	0600 (Pr) Praseodimo.
0220 (Ca) Calcio.	0610 (Pt) Platino.
0230 (Cd) Cadmio.	0620 Radio.
0240 (Ce) Cerio.	0630 (Rb) Rubidio.
0250 (Cl) Cloro.	0640 (Rh) Rodio.
0260 (Co) Cobalto.	0650 (Ru) Rutenio.
0270 (Cr) Cromo.	0 6 6 0 (S) Zolfo (Sulphur). 0 6 7 0 (Sa) Samario.
0280 (Cs) Cesio.	0670 (Sa) Samario.
0290 (Cu) Rame (Cuprum).	0680 (Sb) Antimonio (Stibium).
0300 (Er) Erbio.	0690 (Sc) Scandio.
0310 (F) Fluoro.	0700 (Se) Selenio.
0320 (Fe) Ferro.	0700 (Se) Selenio. 0710 (Si) Silicio.
0330 (Ga) Gallio.	0720 (Sn) Stagno (Stannum).
0340 (Gd) Gadolinio.	0730 (Sr) Stronzio.
0350 (Ge) Germanio.	0740 (Ta) Tantalio.
0360 (H) Idrogeno (Hydro-	0750 (Tb) Terbio.
genium).	0750 (Tb) Terbio. 0760 (Te) Tellurio.
0370 (He) Helio.	0770 (Th) Torio.
0380 (Hg) Mercurio (Hydrar-	0780 (Ti) Titanio.
girum).	0790 (Tl) Tallio. 0800 (Tu) Tulio. 0810 (Ur) Uranium.
0390 (I) Iodio.	0800 (Tu) Tulio.
0400 (In) Indio.	0810 (Ur) Uranium,
0410 (Ir) Iridio.	0820 (Va) Vanadio.
0420 (K) Potassio (Kalium).	0830 (Vi) Victorio.
0430 (Kr) Kripto.	0840 (W) Tungsteno (Wolfram). 0850 (X) Xeno.
0440 (La) Lantanio.	0850 (X) Xeno.
0450 (Li) Litio.	0860 (Yr) Yttrio.
0460 (Mg) Magnesio.	0870 (Yt) Ytterbio.
0470 (Mn) Manganese.	0880 (Zn) Zinco.
0480 (Mo) Molibdeno.	0890 (Zr) Zirconio.
0490 (N) Azoto (Nitrogenium).	

Quello che riguarda gli elementi in generale, e che non può essere specificamente riferito ad alcuno degli elementi noti si collocherà sotto 0100.

Le specialità che si riferiscono collettivamente agli alogeni si collocheranno nella divisione 0250 sotto Alogeni.

39 **D**

Le suddivisioni da farsi per qualsiasi elemento in ciascun numero sono le seguenti:

(a) Quel che riguarda l'elemento in se, o è di carattere generale verrà immediatamente dopo il numero.

(b) I sali debbono essere catalogati sotto il numero di registrazione del metallo e, in generale, i composti debbono essere catalogati sotto il numero di registrazione dell' elemento più

caratteristico che contengono.

Il numero di registrazione dev'essere immediatamente seguito dal simbolo dell' elemento caratteristico e poi da quello dell' altro elemento o degli altri elementi. Quando si tratta di un solo composto si deve dare la sua formula dopo il numero di registrazione.

Così, dopo ciascun metallo, i suoi composti con i seguenti elementi saranno posti nel Catalogo nell' ordine seguente: As, B, Br, C, Cl, F, H, I, N, O, P S, Si, prendendo questi e gli altri elementi nell' ordine, in cui s' incontrano nella tavola

precedente.

(c) Quel che riguarda gli ossidi idrati, gli acidi e i sali ossigenati si collocherà sotto la rubrica ossidi; i corrispondenti composti

solforati sotto la rubrica solfuri.

Così, sotto la rubica 0420 KO si collo herebbero, fra gli altri, i seguenti composti di potassio; ossidi, idrato, nitrato, nitrito, ipofosfito, fosfato, ipoclorito, ipobromito, elo ito, clorato, perclorato, bromato, iodato, solfito, solfato, silicato, manganato, permanganato, ecc.

Sotto la rubrica 0420 KS si collocherebbe qualsiasi composto, contenente zolfo, che possa considerarsi derivato per la sostituzione di uno o più atomi d'ossigeno; p. es., solfuro, solfidrati, tiocarbonati, ditiocarbonati, tritiocarbonati, tiosolfati.

thionati, tioarseniti, ecc.

(d) In ogni suddivisione si porrà prima α, quello che riguarda la storia o l'origine della sostanza; in seguito β, quello che riguarda le proprietà fisiche, poi γ, la sua preparazione o manifattura; poi δ, la sua struttura o considerazioni teoriche, poi ϵ, le sue reazioni e l'uso, poi ζ, i suoi composti.

Di regola, non sarà necessario di ripetere in ciascuna di queste sottosezioni $\alpha - \zeta$ l'accenno alla sostanza; può bastare l'accennarla in una di queste (p.e. β) e poi agguingere γ , δ ecc., se nel lavoro vi sono cose importanti che vi si riferiscano.

Lavori di Laboratorio.

0900 Generalità.

0910 Disegni, Forniture, Istrumenti, Apparecchi.

0920 Apparecchi di lezione ed esperimenti. 0930 Operazioni in chimica inorganica.

Quel che si riferisce a 0930 si noterà sotto le intestazioni—soluzione, solventi, cristallizzazione, distillazione, sublimazione, riduzione con l'idrogeno, ecc., ossidazione, elettrolisi, operazioni in forni—per ordine

alfabetico.

Chimica organica (del carbonio).

1000 Generalità.

Tutte le generalità si collocheranno in questa divisione sotto 1000, eccettuate quelle che si riferiscono proprio al carbonio, o a composti

comunemente non considerati come derivanti da idrocarburi.

I derivati di sostituzione dei composti contenuti in ciascuna delle divisioni numerate—specialmente i derivati alogenici e simili, formati per la introduzione di radicali monoatomici, si collocheranno, per quanto è possibile, sotto i composti da cui derivano.

Quel che è posto sotto il nome di una sostanza può, se si creda necessario, essere suddiviso nel modo proposto per le sostanze

inorganiche.

Nel preparare le schede, quando il nome del composto è ambiguo o non adatto a suggerire la costituzione, dev'essere aggiunta la formula di costituzione. Ciò soprattutto per rendere più agevole il compito dell' Editore.

Idrocarburi.

1100 Generalità.1110 Paraffine.

1120 Idrocarburi non saturi a catena aperta.

1130 Idrocarburi l'enzenoidi.

1140 Idrocarburi benzenoidi ridotti. Idrocarburi ciclici diversi dagli idrocarburi benzenoidi (Terpeni, ecc.).

1150 Idrocarburi non classificati.

Ciascuna di queste divisioni (eccettuata 1100 e 1110) sari suddivisa in gruppi isologhi, in ciascuno dei quali si collocheranno i composti nell' ordine dell' omologia.

I derivati alogenici di sostituzione e simili si metteranno sotto il

corrispondente idrocarburo.

Nel preparare le schede per i numeri 1120-1150 dev'essere data la formula empirica o, se è possibile, quella strutturale dell'idrocarburo subito dopo la lettera ed il numero di registrazione. Poi deve seguire il nome dell'idrocarburo e, nel caso dei predotti di sostituzione, i simboli dei gruppi sostituenti Cl, CN, NO₂, ecc.

Alcooli ed eteri.

1200 Generalità. (Vedi anche Q 1605).

1210 Alcooli delle paraffine.

1220 Alcooli non saturi a catena aperta.

1230 Alcooli benzenoidi.

1240 Alcooli benzenoidi ridotti.

1250 Alcooli non classificati.

Chascuna di queste divisioni dev'essere suddivisa in alcooli mono-bi-e trivalenti, ccc., e ognuna di quest' altre suddivisa ancora come si è detto per gl' idrocarburi.

I derivati alogenici, e simili, degli alcooli, tioaicooli, selenoalcooli,

ecc., vanno sotto i corrispondenti alcooli.

Gli eteri vanno sotto gli alcooli, da cui derivano, come pure gli eteri salini degli acidi inorganici e dell' acido cianico.

Acidi.

1300 Generalità. (Vedi anche Q 1500—1550).

Acidi delle paraffine. 1310

1320Acidi delle catene aperte non sature.

1330 Acidi benzenoidi.

Acidi benzenoidi ridotti. Acidi ciclici diversi dai ben-1340 zenoidi.

1350 Acidi non classificati.

Ciascuna di queste divisioni sarà suddivisa a seconda del numero di atomi d'ossigeno che si trova nell'acido; e un'ulteriore suddivisione si farà come per gl'idrocarburi, dai quali possono riguardarsi come derivanti gli acidi per sostituzione dell' idrogeno col carboossile, SO₃H, ecc.

Dalla formula empirica si dedurrà la posizione dell' acido nelle serie isologhe. Dopo il numero di registrazione si porrà la formula empirica o, se è possibile, quella di struttura.

Gli acidi solfinici e solfonici si porranno sotto la voce acidi, nelle

suddivisioni dei corrispondenti acidi carboossilici.

I derivati degli acidi si porranno, per quanto è possibile, sotto la voce acidi; come ad es. i derivati alogenici e simili, gli ossidril—ed amino acidi, gli acidi aldeidici e chetonici, gli eteri salini, i cloruri acidi. gli acidi amidati, gli ossidi, ecc.

Aldeidi.

1400 Generalità.

1410 Aldeidi delle paraffine.

1420 Aldeidi non sature a cafena aperta.1430 Aldeidi benzenoidi.

1440 Aldeidi benzenoidi e cicliche, diverse dalle benzenoidi.

1450 Aldeidi non classificate.

Ciascuna di queste divisioni sarà suddivisa a seconda del numero di atomi di ossigeno che si trovano nell'aldeide; e un' ulteriore suddivisione si farà come per gl' idrocarburi.

Chetoni.

1500 Generalitá.

1510 Chetoni delle paraffine.

1520 Chetoni non saturi a catena aperta.

1580 Chetoni benzenoidi.

1540 Chetoni benzenoidi ridotti e chetoni ciclici divers dai benzenoidi.

1550 Chetoni non classificati.

Ciascuna di queste divisioni sarà suddivisa a seconda del numero di atomi di ossigeno contenuto nel composto chetonico, e un' ulteriere divisione si farà come per gl' idrocarburi.

Amino-composti.

1600 Generalità.

1610 Amino-paraffine.

1620 Amino-derivati degl' idrocarburi a catena aperta.

1630 Amino-derivati degl' idrocarburi benzenoidi.

1640 Amino-derivati degl' idrocarburi benzenoidi e ciclici ridotti.

1650 Amino-composti non classificati.

1660 Imidi, imido-eteri, ecc.

Ciascuna delle divisioni 1610-1640 dev'essere suddivisa in derivati monoaminici e diaminici. ecc., che si collocheranno come nell' altre serie.

. I derivati dell' idrossilammina costituiranno una sottosezione dei monoaminici; i derivati dell' idrazina, le amidine, le amidossime una sottosezione dei diaminici, e i derivati della diazoimide (N_3H) una sottosezione dei triaminici.

Le amine secondarie e terziarie troveranno il lor posto sotto le

amine primarie da cui derivano.

I derivati dell' ammonio troveranno il lor posto sotto i corrispondenti derivati aminici.

Azocomposti.

1700 Generalità.

1710 Azocomposti (catena aperta).

1720 Azocomposti (catena chiusa).
1730 Diazocomposti (catena aperta).
1740 Diazocomposti (catena chiusa).

1740 Diazocomposti (catena chiusa).1750 Azocomposti non classificati.

Gl'idrazocomposti e gli ossiazocomposti saranno collocati sotto i corrispondenti azoderivati.

Turti i composti contenenti l'azogruppo (cioè, i disazomposti, ecc.)

saranno classificati in questa sezione.

Per i composti delle divisioni 1700 e 1750 debbono essere date le formule empiriche.

Idrati di carbonio; Glucosidi; Resine

1800 Generalità. (Vedi anche Q 1400-1440).

1810 Monosaccaridi.

1820 Disaccaridi.

1830 Trisaccaridi.

1840 Idrati di carbonio diversi dai mono-di-e trisaccaridi.

1850 Glucosidi. (Vedi anche Q 9135).

1860 Resine. Composti neutri non classificati.

I composti appartenenti alle divisioni 1810, 1820, 1830 debbono essere suddivisi a seconda del numero di atomi di ossigeno che essi contengono e, quando si creda necessario, suddivisi ancora come nelle altre serie.

I composti appartenenti alle divisioni 1840, 1850, 1860 saranno collocati per ordine alfabetico.

Cicloidi misti.

Generalità. 1900

1910 Cicloidi contenenti ossigeno.

1920 Cicloidi contenenti zolfo (o Se o Te). 1930 Cicloidi contenenti azoto (o P).

1940 Cicloidi contenenti più elementi oltre il carbonio.

1950 Cieloidi non classificati.

I composti cicloidi, che non siano idrocarburi, formati cioè con l' interposizione di uno o più elementi polivalenti diversi dal carbonio, devono essere collocati in questo gruppo: p. es. il pirone, il tiofene, la piridina, la piperidina, i pirazoli, l'acido urico, l'acido ciamurico, ecc.

Ciascuna di queste divisioni dev'essere suddivisa a seconda del numero di elementi polivalenti, diversi dal carbonio, contenuti nel

composto.

Composti organometallici e simili.

Si collocano in questa sezione, in ordine alfabetico, tutti i composti dei radicali idrocarburati con elementi che non siano gli alogeni, l' ossigeno, lo zolfo, il selenio, l'azoto. Per ciascun elemento l'ordine. con cui si collocheranno, sarà quello dell' altre serie.

Alcaloidi.

3000 Generalità.

3010 Alcaloidi derivati dalle piante. (Vedi anche Q 9130.)

3020 Alcaloidi derivati dagli animali. (Vedi anche Q 8485.)

Si darà sotto il 3010 una lista degli alcaloidi vegetali, insieme al nome latino delle piante da cui sono stati ottenuti, disposti nell' ordine alfabetico dei nomi delle piante.

In 3010 e 3020 gli alcaloidi si disporranno per ordine alfabetico.

Proteidi.

4000 Generalità.

4010 Proteidi animali. (Vedi anche Q 1100-1190, 8330, 8440, 9140.)

4020 Proteidi vegetali.

Si disporranno le sostanze di questi due gruppi in ordine alfabetico.

Composti colorati.

5000 Generalità.

5010 Sostanze colorate non usate come colori.

5020 Colori.

Queste divisioni saranno suddivise—5010 in idrocarburi (colorati) alcooli (colorati) chetoni (colorati), ecc. - 5020 in azocolori, in colori del trifenilmetano, in colori dell' antracene, colori di origine vegetale, colori non classificati, ecc. In ciascuna di queste suddivisioni si disporranno i soggetti per ordine alfabetico.

5500 Operazioni della Chimica inorganica.

Si collocheranno i soggetti di questa divisione sotto le intestazioni—soluzione, solventi, distillazione, ecc.. ossidazione, nitrazione, acetilazione, idrolisi, ecc., ecc.

Chimica analitica.

6000 Generalità.

6100 Constatazione degli elementi. 6110 Constatazione dei composti.

6200 Determinazione degli elementi.6300 Determinazione dei composti.

6400 Analisi dei gas.

6500 Analisi applicata.

Quello che è di carattere generale, che si riferisce agli apparecchi, ai metodi ecc., sarà collocato nella divisione 6000 sotto appropriate intestazioni.

La divisione 6200 racchiuderà tutto ciò che si riferisce alla determinazione dei singoli elementi nei loro composti e nelle miscele, esclusa la determinazione del peso atomico. I soggetti saranno disposti in sezioni distinte dai simboli degli elementi, usati come s'imboli

di registrazione.

La divisione 6500 racchiuderà tutto quello che si riferisce alla determinazione dei singoli composti, p.es. alcaloidi, idrati di carbonio, ecc., includendo quella dei radicali composti, come l'acetile negli acetati, il metile negli eteri, ecc., ma escludendo i gas. I soggetti saranno disposti in sezioni distinte dai simboli degli elementi dominanti nei composti, usati come simboli di registrazione, ossia, trattandosi di composti organici, dai simboli dei gruppi ai quali appartengono. Se si creda necessario, i metodi gravimetrici, volumetrici, elettrolitici, fisici, ecc., possono essere distinti con lettere come g, v, ecc.

La divisione 6500 comprenderà tutto quello che si riferisce all'analisi dei materiali complessi come droghe, alimenti, terre, acque e prodotti tecnici in generale, disposti sotto appropriate, significative intestazioni.

(Per l'analisi di minerali e rocce vedi anche G 32, 87).

Chimica fisica e teorica.

7000 Generalità.

7050 Condizioni e leggi dello scambio chimico.

7100 Proprietà di massa.
7150 Proprietà meccaniche.
7200 Proprietà termiche.

7250 Proprietà elettriche e magnetiche.

7300 Proprietà ottiche.

7350 Fotochimica.

In queste sezioni i soggetti debbono essere collocati sotto appropriate significative intestazioni.

La sezione 7000 comprenderà le speculazioni generali sull'energetica, sull'entropia, sulla filosofia e sulla teoria della conoscenza; come pure tutti i soggetti di carattere generale come la costituzione della

materia, l'ipotesi molecolare ed atomica, la classificazione degli elementi e dei composti, la legge periodica, ecc., l'allotropia (con tutte le forme d'isomeria, vedi anche G 500—540) e la struttura, le relazioni fra gas, liquidi, solidi, ecc. (Vedi anche C Fisica).

La sezione 7100 comprenderà tutto quello che si riferisce ai pesi atomici e molecolari; alle densità dei gas, dei liquidi, dei solidi (vedi anche B 0140; C 1850), ai volumi molecolari ed atomici e alla cristallo-

grafia.

La sezione 7150 comprenderà tutto quello che si riferisce al movimento, alla diffusione, alla solubilità, alla coesione, alla tensione

superficiale, alla viscosità. (Vedi anche B 2540, 3650).

La sezione 7200 comprenderà tutto quello che riguarda la combustione e la fiamma, la dissociazione, la termochimica, i punti di fusione e di ebollizione (vedi anche C 1810, 1840), i calori specifici e latenti (vedi anche C 1620, 1640, 1820), e le operazioni nel forno elettrico.

La sezione 7250 comprenderà tutto quello che si riferisce alla elettrolisi e che non trovi il suo posto nella rubrica analisi. (Vedi anche C 6200—6250 e (magnetismo) C 6650).

Chimica fisiologica.

8000 Generalità. (Vedi anche Q 1010-1085).

8010 Enzimi. (Vedi anche Q 1200-1240, 8335, 9160).

8020 Fermentazione. (Vedi anche L 5000; M 3100; R 1820).

8030 Metabolismo vegetale.

8040 Metabolismo animale. (Vedi anche Q 7900).

8050 Cambiamenti patologici—immunità.

Sotto questa intestazione ci si limiterà a collocare le notizie del lavoro propriamente chimico eseguito sui soggetti schedati.

INDICE

PER LA

(D) CHIMICA.

Aceiliazione			5500	Argento	• •		0110
Acidi, eloruri, r. Acidi				Argo			0130
Acidi benzenoidi			1330	Arsenico			0140
ciclici			1340	Atomica, Teoria			7000
— delle paraffine			1310	Atomici, Pesi			7100
- inorganici ossigen	ati, v.			Volumi			7100
elemento caratteristi				Azocomposti			1700
non classificati			1350	a catena aperta			1710
non saturi		• •	1320	a catena chiusa			1720
organici			1300	non classificati			1750
Acqua, Analisi dell'		• •	6500	Azoto	• •	• •	0490
43 3 131	• •		3000	The state of the s			0170
4.3 2.1		• •	1200	Benzenoidi, Alcooli	• •	• •	1230
Alcooli	• •	• •	1230		• •	• •	1430
benzenoidi	• •	• •	1230 1240		• •	• •	1630
ridotti	• •	• •		CU · ·	• •	• •	
delle paraffine	• •	• •	1210	— Chetoni	• •	• •	1530
non classificati	• •	• •	1450	Idrocarburi	• •	• •	1130
non saturi		• •	1220	Berillio	• •	• •	0180
Aldeidi			1400	Bibliografie	• •		0030
benzenoidi			1430	Biografia			0010
cicliche			1440	Bismuto			0190
delle paraffine			1410	Boro			0160
- non classificate			1450	Bromati, v. il metallo.			
- non sature			1420	Bromo			0200
Aldeidici, Acidi, v. Aci	di.			Cadmio			0230
Alimenti, Analisi di			6500	Calcio			0220
Allotropia			7000	Carbonio			0210
Alogeni			0250	— Idrati di			1800
Alluminio			0120	Cerio			0240
Amidi di acidi, r. Acid				Cesio			0280
Amidine, v. Amine.				Chetoni			1500
Amidossime, v. Amine				— benzenoidi			1530
Amine			1600	ciclici			1540
- benzenoidi			1630	—— delle paraffine			1510
		• •	1640		Idroca:		1010
cicliche	• •		1650	non saturi		11111111	1520
	• •	• •	1620	non classificati	• •		1550
non sature	• 1	• •	1610	Chetonici, Acidi, v. Ac		• •	1000
sature	• 1	• •	6000				1640
Amilitica, Chimica	• •	• •		Cicliche, Amine	• •	• •	
Anilina, Colori	• •	• •	5020	Ciclici, Alcooli	• •	• •	1240
Antimonio	• •	• •	0680	Chetoni	• •	• •	1540
Apparecchi	• •	• •	0910	Idrocarburi.		• •	1140
Applicazioni		• •	0060	Cicloidi misti	• •		1900
Approssimata, Analisi		• •	6300	Classificazione chimica	١	0070,	7000

Clorati, v. il metallo.			Idrocarburi — benzenoidi		1100
Cloriti, v. il metallo. Cloro			— benzenoidi — ciclici — non classificati — non saturi — saturi Idrogeno Idrolisi Imidi Imido-eteri Immunità Indio Indio Ipobromiti, v. il metallo		1130
Cloro		0250	— ciclici		1140
Cloruri di Acidi. v. Acidi			— non classificati		1150
Cobalto		0260	non saturi		1120
Coesione		7150	saturi		1110
Collegioni		0060	Idrogeno	• •	0000
Colorata Sostanas augan	iolio	5000	Idrogeno	• •	
Colorate, Sostanze organ	iche		T: J:		
Colori Combustione Congressi, Resoconti di Costituzione, Formule di Cristallizzazione	• • •	5020	Imidi	• •	1660
Combustione		7200	Imido-eteri	• •	1660
Congressi, Resoconti di		0020	Immunità		8050
Costituzione, Formule di		7000	Indio		0400
Cristallizzazione	. 0930,	5500	Ipobromiti, v. il metallo).	
Cristallografia		7100	Ipocloriti, v. il metallo.		
Cromo		0270	Ipofosfiti, v. il metallo.		
Densità		7100			0410
Diamine r Amine		, 100	Iridio Isomeria		7000
Diazocomposti a catena a	manta	1720			
Diazocomposti a catena a	perta		Isontroso-composti, r. 2 Istituti Resoconti d' Kalium Kripto Laboratorio, Forniture d — Lavori di	amme.	0000
Diazoimidi, v. Amine.	• • •	1740	D	• •	0.000
Diazoimidi, v. Amine.		0.500	Resoconti d		0020
Didimio		0520	Kalium		0420
Diffusione		7150	Kripto		0430
Disazocomposti, v. Azoco	mposti.		Laboratorio, Forniture	di	0910
Discorsi		0040	— Lavori di		0900
Dissociazione		7200	Lantanio		0440
Dissoluzione	. 0930.	5500	Latente, Calore		7200
Distillazione	. 0930.	5500	Lantanio Latente, Calore Letture Lezione, Apparecchi di		0040
Dizionarî		0030	Lezione Annarecchi di		0920
Fhollizione Punti di		7200	— Esperimenti di		0920
Flomenti .		0100	Litio	• •	0450
Disazocomposti, v. Azoco Discorsi Dissociazione Dissoluzione Distillazione Dizionarî Ebollizione, Punti di Elementi Elettriche, Proprietà Elettrico Operazioni nel		7050	Litio	• •	
Elettriche, Proprietà . Elettrico, Operazioni nel Elettrolisi		7200	Magnesio	• •	
			Magnetiche, Proprieta	• •	7250
Elettrolisi 09 Enzimi	930, 5500,	7250	Manganati, v. il metallo	١.	
Enzimi		8010	Manganese Manuali Mercurio Mctabolismo animale		0470
Erbio		0300	Manuali		0030
Eteri, v. gli Alcooli da cui o	derivano.		Mercurio		0380
Eteri salini, v. Acidi.			Metabolismo animale		8040
Fermentazione Ferro Fisiamma Filosofia Fisica, Chimica Fisiologica, Chimica Fluoro Forno, Operazioni nel Fosfati nil metallo		8020	Metabolismo animale — vegetale Molecolari, Pesi — Volumi Molibdeno Natrium Neo Neo Neodimio Nickel Niobium Nitrati, v. il metallo Nitrazione		8030
Ferro		0320	Molecolari, Pesi		7100
Fiamma	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	7200	Volumi		7100
Filosofia		0000	Molibdeno	• •	0480
Finisa Chimiaa		7000	Nothing	• •	0.500
Fisica, Chimica		7000	Natifilli	• •	0.000
Fisiologica, Chimica .		8000	NGO	• •	0.500
Fluoro		0310	Neodimio		
Forno, Operazioni nel .	. 0930,	5500	Nickel	• •	0540
Fosfati, v. il metallo.			Niobium		0510
Fosforo		0570	Nitrati, v . il metallo.		
Fotochimica		7350	Nitrazione		5500
Fusione, Punti di .		7200	Nitriti, v. il metallo.		
Gadolinio		0340	Nitrogenium		0490
Gallio		0330	Nomenclatura		0070
Gas. Analisi dei		6400	Non sature, Aldeidi		1420
Germanio		0350	Amine		1620
Gluggei		1810	Von seturi Algorii		1220
Chaosidi		1010	Chatani		1520
Gracosiai		1850	- Cheroni		1100
Hello		0370	- Idrocarburi		1120
Hydrargirum		0380	Organica, Chimica		1000
Idrati di Carbonio .		1800	Organometallici, Compo	st1	2000
Fosfati, v. il metallo. Fosforo Fotochimica Fusione, Punti di Gadolinio Gallio Gas, Analisi dei Germanio Glucosi Glucosidi Helio Hydrargirum Idrati di Carbonio — metallici, v. il meta Idrazine, v. Amine ed	Ilo.		Oro		0150
Idrazine, v. Amine ed	Azocom.		Nitriti, v. il metallo. Nitrogenium Nomenclatura Non sature, Aldeidi — — Amine Non saturi, Alcooli — — Chetoni — — Idrocarburi Organica, Chimica Organometallici, Compo Oro Osmio Ossiazocomposti, v. Azo		0560
posti.			Ossiazocomposti, r. Azo	compos	sti.
•			•	-	

Ossidazione	0930, 5500	Solfati, v. il metallo.	
Ossidi, v. l'altro elemento.		Solfidrati, v. il metallo.	
Ossidi di radicali acidi, c. Ac	eidi.	Solfiti, v. il metallo.	
Ossidril acidi, v. Acidi.		Solfonici, Acidi, v. Acidi.	
Ossigeno	0550	Solfuri, r. il metallo.	
Ossimidocomposti, v. Amine		Solubilità	7150
Ottiche, Proprietà	7300	Soluzione	0930, 5500
Palladio	0590	Solventi	0930, 5500
Paraffine	1110	Specifico, Calore	7200
Paraffine	8050	Stagno	0720
Pedagogia	0050	Stibium	0.300
Perclorati, v. il metallo.		Storia	0.04.0
Periodica, Legge	7000	Stronzio	0~00
Periodici	0020	Sublimazione Snerosi	0930, 5500
Permanganati, v. il metallo.		Sucrosi	2020
Piombo	0550	Superficiale, Tensione	the same of
Piperidina	1930	Tailio	0.000
Piperidina Pirazoli	1930	Tantalio	0
Piridina	1980	Tavole	0.000
Platino	0610	Tellurio	0760
Platino Potassio	0420	Tellurio	0750
Praseodimo	0600	Termochimica	7200
Proteidi	4000	Terpeni	1140
Qualitativa, Analisi	6100	Tiocarbonati, v. il metallo	
Quantitativa, Analisi	6200	Tiofene	
Radio	0620	Tionati, v. il metallo.	
Rame	0290	Tiosolfati, r. il metallo.	
· Resine	1860	Titanio	0750
· Resine Riduzione	0930, 5500	Torio	0.000
Rodio	0640	Trattati generali	0.000
Rubidio	0630	Tulio	01.00
Rutenio	0650	Tungsteno	0040
Sali, v. il metallo.	0000	Uranium	0.10
Sali etereali, v. Acidi.		Vanadio	0.222
Samario	0670	Vegetali, Alkaloidi	0000
Sature, Amine	1610	Victorium	0.100
Saturi, Alcooli	1210	Viscosità	
— Aldeidi	1410	Wolfram	0310
69	1710	Xeno	0
Chetoni	1110	Ytterbio	0.700
Scandio	0690	Yttrio	0.220
Selenio	0700	Zinco	00:0
	0700	771	0,100
Silicati, r. il metallo. Silicio	0710	CZ 10	0000
Società, Resoconti di	0020	Zuccheri	1000
cocicia, resoconti (ii	0020	ZJUCCHCII +3 61 44	

AUTHOR CATALOGUE.

References to previous volumes will be made thus: [v. D.2, 1, No.—] which means Volume for Chemistry, Second Annual Issue, pt. 1. The number refers to the serial numbers in Author Catalogue.

Abati, Gino v. Piutti, Arnaldo.

Abderhalden, Emil. Abbau und Aufbau der Eiweisskörper im tierischen Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (17–52). [8040].

und Barker, Lewellys F. Der Nachweis von Aminosäuren im Harne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (524-527). [6150].

Bergell, Peter und Dörpinghaus, Theodor. Die "Kohlehydratgruppe" des Serumglobulins, des Serumalbumins und des Eieralbumins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (530-534). [4010]. 26193

und Herrick, J. B. Beitrag zur Kenntnis der Zusammensetzung des Conglutins aus Samen von Lupinus. Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (479–485). [4020].

und Le Count, E. R. Die Monoaminosäuren des Keratins aus Gänsefedern. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (40–46). [1300 4010].

und Pregl, Fritz. Ueber einen im normalen menschlichen Harn vorkommenden, schwer dialysierbaren Eiweissabkömmling. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (19-23). [4010].

— Die Monoaminosäuren des kristallisierten Eieralbumins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (24–30). [1300 4010]. 26197 (p–9724) Abderhalden, Emil und Reinbold, Béla. Die Monoaminosäuren des "Edestins" aus Sonnenblumensamen und dessen Verlialten gegen Pankreassaft. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (284–293). [4020]. 26198

Der Abbau des Edestins aus Baumwollsamen durch Pankreassaft. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (159-175). [4020].

und Rona, Peter. Fütterungsversuche mit durch Pankreatin, durch Pepsinsalzsäure plus Pankreatin und durch Säure hydrolisiertem Casein. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (528-539). [8040].

der Abbauprodukte des Caseins im tierischen Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (198-205). [8040].

des "Eiweiss" von Aspergillus niger bei verschiedener Stickstoffquelle. Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (179–186). [4020].

und Rostoski, Otto. Die Monoaminosäuren des "Edestins" aus Baumwollsamen und dessen Verhalten gegen Magensaft. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (265–275). [4020].

des Bence-Jones'schen Eiweisskörpers. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (125–135). [4010]. 26204 Abderhalden, Emil und Samuely, Franz. Die Zusammensetzung des " (tliadins "des Weizenmehles. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (276-283). [4020 6500].

Das Verhalten von Cystin, Dialanyleystin und Dileucyleystin im Organismus des Hundes. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (187-192). [8040]. 26206

und Teruuchi, Yutaka. Die Zusammensetzung von aus Kiefernsamen dargestelltem Eiweiss. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (473–478). [4020]. 26207

und Wells, H. Gideon. Die Monoaminosäuren des Keratins aus Pferdehaaren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (31–39). [1300–4010]. 26208

v. Fischer, Emil.

Abegg, Fritz v. Küster, F[r.] W.

Abegg, R[ichard]. Ueber die 8. Gruppe des periodischen Systems. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1386–1388). [7090]. 26209

Zur periodischen Anordnung der Elemente. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2330–2334). [7000].

Zur Theorie der Grignardschen Reactionen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4112–4116). [5500 7050].

Apparat zur Messung und Demonstration von Jonenbeweglichkeiten. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 7, 1905, (25–27). [7250]. 26212

Ueber die Konstitution der Bichromate. Jahrb. Phot., Halle, **19**, 1905, (108–112). [0270 7000]. 26213

Die Tendenz des Überganges von Thalli- in Thallosalze und das Oxydationspotential des Sauerstoffs. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76** (1994), II. 1, 1905, (104-105). [0790-7050-7250].

Valenztheorie. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (116-121). [7000].

Beiträge zur Kenntnis der Elektroaffinitätsunterschiede der Wertigkeitsstufen und ihrer Oxydationsgleichgewichte.11. Über die gegenseitigen Beziehungen der Wertigkeitsstufen des Thalliums und die Oxydationskraft des Sauerstoffs. Nach der Diss. von James Frederick Spencer für die Zs. anorg. Chem. bearb. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (379–407). [7000 7050 7250 0790 0550].

Abegg, R[ichard]. Untersuchungen über die Elektroaffinität der Anionen I. Das Oxalat-Ton. Nach der Breslauer Diss. von Hans Schäfer für die Zs. anorg. Chem. bearb. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (293–323). [7250 1310]. 26217

Dr. phil. Guido Bodländer †. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (1). [0010]. 26218

Zwei historische Notizen.
[1. Zur Geschichte des Massenwirkungsgesetzes. 2. Zur Geschichte der specifischen Wärmen einatomiger Gase]. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (2–3). [7050 0010].

Der Temperatureinfluss auf die Entwicklungsgeschwindigkeit animalischen Lebens. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (528-529). [7050].

und Hinrichsen, F. W. Zum Valenzbegriff. Zs. anorg. Chen., [7000]. Hamburg, 43, 1905, (122-124). [7000].

und Pick, H. Ueber Löslichkeitsbeeinflussung des Silbernitrits durch Silbernitrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2571-2574). [0110 7150].

und Spencer, J. F. Zur Kenntnis der Thalliumoxalate. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (406-414). [1310 7000]. 26223

Abel, Emil. Hypochlorite und elektrische Bleiche. Theoretischer Teil. Theorie der elektrochemischen Darstellung von Bleichlauge. (Monographien über angewandte Elektrochemie. Bd 17.) Halle a. S. (W. Knapp), 1905, (V + 111). 25 cm. 4.50 M. [0250 7250].

Abel, Gustav. Chemie in Küche und Haus. (Aus Natur und Geisteswelt. Bd 76). Leipzig (B. G. Teubner), 1905, V1 + 162, mit 1 Taf). 19 cm. 1.25 M. [0030].

Abenius, Wilhelm. Om bestämning af vatten- och eitratlöslig fosforsyra i superfosfat. [On the analysis of phosphoric acid, soluble in water and citrate, in hyper-phosphates]. Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **16**, 1904, (189–191); **17**, 1905, (6–9). [6500]. 26226

Abraham, Karl. Biologische Zuckerverluste. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **11**, 1903, (707, 780-781). [6500]. 26227

Das Prinzip der Schraubenwirbelströmung in Anwendung auf ununterbrochene chemischtechnische Vorgänge. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (226–239). [0930 6500].

Acéna, R. de la. Recherches sur l'action des acides bromhydrique et chlorhydrique sur la triacétine. Obtention de quelques nouveaux dérivés halogénés de la triacétine. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (867-868). [1210].

Ach, Benno. Zur Kenntnis des Kanthins und Guanins. Diss. Würzburg (Druck v. C. T. Becker), 1904, (V + 50). 22 cm. [1930]. 26230

Ackermann, D. Zur Chemie der Vogelblutkerne. Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (299-304). [6500]. 26231

Ackermann, Edwin. Refraktometrische Schnellmethode der Bieranalyse mittels der "Ackermannschen Rechenscheibe". Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (33-37). [6500]. 26232

Ueber refraktometrische Bieranalyse. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (441–442). [6500]. 26233

Rechenapparat zur Bestimmung des Extrakt- und Alkoholgehaltes im Bier. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (92-94). [0910]. 26234

Méthode réfractométrique rapide d'analyse de la bière à l'aide d'un calculateur automatique. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (171-179). [6500].

et **Spindler**, O. von. Sur la détermination de l'extrait de la bière. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (338–342, 385–390). [6500]. 26236

und Steinmann, A. Bestimming des Alkoholgehalts im Biere mittels des Zeissschen Eintauchrefraktometers. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (259-260). [6500]. 26237 (p. 9724)

Ackroyd, William. On the luminiferous ether as an element. Chem. News, London, 91, 1905, (16). [7000]. 26238

On the bearing of the colour phenomena presented by radium compounds. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (524-525). [0620]. 26239

Adametz, L. und Chrząszcz, T. Ueber die Bildung flüchtiger Alcaloide in sterilisierter Magermilch durch Bacillus nobilis und das Vorkommen ebensolcher Verbindungen im Emmentalerkäse. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (78–80). [3020].

Adams, E. P. On the absence of helium from carnotite. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (321–322). [0620 0370]. 26241

Adency, W. E. Unrecognised factors in the transmission of gases through water. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (360-369). [7150]. 26242

Adler, Oskar v. Adler, Rudolf.

Adler, Rudolf und Adler, Oskar. Ueber einige Reaktionen der Kohlehydrate. 1. Mitt. Arch. ges. Physiol., Bonn, 106, 1905, (323-328). [1800 6150].

--- Die Fällbarkeit des Fruchtzuckers durch Bleiessig im Harn. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1164-1165). [6300]. 26244

— Ueber eine Reaktion im Harn bei der Behandlung mit Resorcin. (Erwiderung an H. Rosin). Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (567). [6500]. 26245

Adorján, Josef. Die Stickstoffaufnahme des Weizenkornes. Landw. Versuchstat., Berlin, **58**, 1903, (281–289). [8030].

Affelder, O. I. v. Walters, H. E.

Гадёјеча, М.] Агѣева, М. Обратимый изомерный процессъ совершающися между β-фенилиропиленомъ и сим. метилфенилотиленомъ при нагрѣваній съ безводной щелочью. [Un procès isomérique reversible entre le β-phénylpropylène et le méthylphényléthylène sym., ayant lieu en chauffant avec l'alcali déhydraté]. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.—chim. Obšč., 37, 1905, (662–668). [1130]. 26247

Agostini (D'), L. v. Carrara, Giacomo.

Ahlers, Wilh. Ueber Acetyl-hydrocotarninessigsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2873-2877). [1910 3010]. 20248

Ahlsell, R. Om selasbelysning. [On Selas light]. Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1904, (148–153, with pl.). [0910 7200]. 26249

Ahrens, Felix B. Ueber γ-Methylpyridin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (155-159). [1930]. 26250

—— Notiz über Oxy-spartein. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3268). [3010]. 26251

Sulfitzellstoff-Ablaugen. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (40-41). [6509]

Neue Bestandteile des Stein-Kohlenteers. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76** (1904), II, 1, 1905, (137– 138). [6500]. 26253

— Einführung in die praktische Chemie. Unorganischer Teil. Organischer Teil. Stuttgart (E. H. Moritz), [1905], (160, 144). 18 cm. Geb. 2 M. [0030 0100 1000]. 26254

Lehrbuch der chemischen Technologie der landwirtschaftlichen Gewerbe. Die Grundzüge der Fabrikation von Zucker, Stärke, Alkohol, Biernde Essig für Studierende der Universitäten... sowie zum Selbstunterricht. Berlin (P. Parey), 1905, (VI+356). 23 cm. Geb. 9 M. [0030].

und Stapler, Adolf. Die Grignard'sche Reaction bei Dihalogeniden. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1296-1298); (2 Mitt.) l.c., (3259-3267). [5500 1100 2000].

Ahrle, H. v. Kolb, A[dalbert].

Aichel, Oswald. Die Reduktion von Metalloxyden mit Hilfe von Ceritmetallen. Diss. k. Techn. Hochschule. München (Druck v. Kastner and Callwey), 1904, (41). 22 cm. [0930]. 26257

Aisinman, S. Kontinuierliche Desillation in der Erdöl-Industrie. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 2.] Berlin (1). Verlag), 1901, (510–527). [1100–5500]. 26258

Aitken, John. Evaporation of musk and other odorous substances. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (891– 902). [7150]. 26259 Alber, E. Ueber 7-Amidochinaldin, (7-Amino-2-Methylchinolin)

J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (39-54). [1530 1930]. 26260

Alberda van Ekenstein, W[illem] et Blanksma, J[an] J[ohannes]. Sur quelques hydrazones dérivées des nitrophénylhydrazines para, méta et ortho. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (33–39). [1630 6300 1810 1820].

Albert, Kurt. Ueber das Siliciumchloroform. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (77). 22 cm. [0710]. 26262

v. Ruff, Otto.

Albert, R[obert] v. Malkomesius, Ph.

Albert-Lévy et Pécoul, A. Dosage de l'oxyde de carbone dans les atmosphères confinées. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (98–99). [6300]. 26263

Alblas-Sorber, A. C. Oleum Ricini in hare verhouding tegenover Balsamum Peruvianum. [Oleum Ricini in seinem Verhältnis zu Balsamum Peruvianum]. Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (941–948). [6500].

Albrecht, A. Die Ursachen der vorzeitigen Zerstörung nasser Gasmesser und deren Verhütung. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (101– 105). [0910].

Albrecht, H. Ueber einige Derivate des Monobromphenylchlorphosphins, die bei dessen Darstellung entstehenden Kebenprodukte und deren Derivate. Diss. Rostock (Druck v. Hinstorff), 1902, (48). 21 cm. [2000]. 26266

Albu, A[lbert] v. Simon, Oscar.

Aleksandrov, A. v. Rudakov, F.

Aleksandrova, V. v. Čelincev, V. V.

[Aleksějev, D. V.] Алексѣсвъ, Д. В. Радіоактивность и всемірное тяготѣніе. [Radioactivité et gravitation]. St. Peterburg, Žurn. russ. fizchim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 766-767). [0620-7100].

Aletter, Fr. Die Jonenkonzentrationen ternärer Elektrolyte. Diss. Rostock (Druck v. Adlers Erben), 1904, (62). 21 cm. [7250]. 26268

Alexander, A. D. v. Bairstow, Leonard.

Alexander, D. Basil W. Methods of asphalt analysis. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (699-704). [6500].

Alexander, Hans. Fortschritte auf dem Gebiete der Gasometrie bezw. Gasmessung und Gasanalyse. Chem. Ztg. Cöthen, 29, 1905, (817-820). 26270

Alexander, Paul. Die Nitrosite des Kautschuks und deren Verwendung für die Analyse von Roh-Kautschuken und Kautschukproducten. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (181–184); Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (164–168); Gummiztg, Dresden, 19, 1905, (373–376). [1860–6500]. 26271

Schwefelbestimmungen in Kautschukwaren. Gummiztg, Dresden, 18, 1904, (729-730). [6500]. 26272

Weber'sche Methode zur direkten Bestimmung von Kautschuk in Kautschukwaren und Roh-Kautschuk. Gummiztg, Dresden, 18, 1904, (787-791). [6500]. 26273

"Rechenfehler" bei Gummianalysen. Gummiztg, Dresden, 18, 1904, (832). [6500]. 26274

Sauerstoffhaltige Kautschukarten. Gummiztg, Dresden, 18, 1904, (867–869). [1860-6500]. 26275

W. Esch. [Betr. Kautschukanalyse]. Gummiztg, Dresden, **18**, 1904, (1042–1045). [6500]. 26276

Dr. Carl Otto Weber über seine Dinitromethode. [Kautschukanalyse]. Gummiztg, Dresden, 19, 1905, (418-419). [1860 6500]. 26277

Alexandroff, D. Über den Nachweis der α-Pyrrolidincarbonsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (17–18). [1930–6150].

Alexi, Carl. Ueber die Bestimmung von Selen und Tellur und die Untersuchung von selen- und tellurhaltigem Handelskupfer. Diss. Berlin (Druck v. G. Möhl), 1905, (47). 22 cm. [6200 6500]. Alippi, T. e Comanducci, Ezio. La liquefazione dell'aria e dei gas. Torino (Bocca), 1903, (VIII, 214), 20 cm. L. 3. [0030]. 26280

Alix, Just et Bay, Isidore. Sur une cause fréquente d'erreurs dans l'analyse centésimale des houilles. Paris, C-R. Acad. sci., 139, 1904, (215-216). [6500]. 26281

- v. Bay, Isidore.

Allan, F.M. Proposal to form in Australasia a branch of the British Chemical Society. Rep. Aust. Ass., Dunedin, 10, 1905, (162–163). [0020]. 26282

Allemann, Otto. Uber Permanganmolybdate. Bern. Phil. Diss. 1903– 1904. Bern, 1904, (32). 8°. [0470]. 26283

v. Friedheim, C.

Allen, E[ugene] T[homas] v. Day, Arthur L.

----- v. Hillebrand, W[illiam] F[rancis].

Allen, H. S. v. Blythswood, Lord.

Allihn, F. Vereinfachter Bunsenbrenner mit Siebaufsatz. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (34-35). [0910]

Allner, W. Zur Kenntnis der Bunsenflamme. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (1035-1041, 1057-1066, 1081-1086, 1107-1112); Diss. Techn. Hochschule, Karlsruhe. München (Druck v. R. Oldenbourg), 1905, (96). 24 cm. [7050 7200]. 26285

Aloy, J. v. Frébault, A.

Alpers, K. Der gegenwärtige Stand der Digitalisforschung. Pharm. Ztg, Berlin, 79, 1904, (703-705, 726). [6500].

— Ueber Silberweissverbindungen. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (915–916). [4000 2000]. 26287

——— Dichtung von Exsikkatoren. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (916). [0910]. 26288

Ueber den Nachweis von Fluor in Nahrungs- und Genussmitteln besonders im Wein und Bier. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (967). [6100].

Alt, H. Ueber die Verdampfungswärme des flüssigen Sauerstoffs und flüssigen Stickstoffs. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (346–349). [0490 0550 7200].

Altàn, Anton. Contributions à l'étude de quelques extraits narcotiques. Rapport présenté au Président de la Commission internationale élue au sein du 8° Congrès de Pharmacie à Bruxelles, chargée d'élaborer un projet de pharmacopée internationale. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (1-14, 44-47, 85-88). [6500].

Causes des erreurs du procédé Kerner-Weller appliqué à la recherche des bases isomères dans le sulfate de quinine officinal. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4]. Berlin (D. Verlag), 1904, (65– 73). [6500].

Altenburg, Johannes v. Wallach, O[tto].

Altieri, Gaetano v. Bakunin, Marussia.

Alvarez, Eugenio Piñerúa v. Piñerúa v Alvarez, Eugenio.

Alvisi, U. Les poudres noires au perchlorate d'ammonium. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2]. Berlin (D. Verlag), 1904, (467–474). [7200-0250-0490]. 26293

Alway, Frederick J. The preparation of aromatic nitroso compounds. Contributions from the Chemical Laboratory of the Nebraska Weslevan University, 7. in Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (385–392). [1330 1720].

and Bonner, Walter D.
The nitrosocinnamic acids and esters.
Contributions from the Chemical
Laboratory of the Nebraska Wesleyan
University, 8. in Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (392–398). [1330].

— Ueber die Umlagerung der Azoxybenzaldehyde. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2518-2520). [1720-5020]. 26296

and Gortner, Ross A. The molecular weights of the yellow nitroso compounds. Contributions from the Chemical Laboratory of the Nebraska Wesleyan University, 10. in Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1901, (400-103). [5010 7100 1330]. 26297

— Ueber zwei aromatische Nitrosoverbindungen. [m-Dinitrosobenzol, C₆H₄(NO)₂. — m-Nitronitroso-benzol, NO₂.C₆H₄.NO.] Berlin, Ber. D.

chem. Ges., **38**, 1905, [1899–1901). [1130]. 26298

Alway, Frederick J. and Pinckney, Reuben M. On certain nitrogen compounds. Contributions from the Chemical Laboratory of the Nebraska Wesleyan University, 9. in Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (398-400), [1330 1700 1720].

Amann, Max. Zur Frage der Constitution des bimolekularen Propylidenauilins. Ein Beitrag zur Frage der Existenz stereoisomerer Anilverbindungen. Diss. k. techn. Hochschule. München (Druck v. H. Kutzner), 1903, (43). 23 cm. [1630 1930 7000]. 26300

Amberg, Richard. Ueber chemische Eigenschaften und das Verbindungsgewicht des Palladiums. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, (235-398). [0590 7100]. 26301

Versuche zur Darstellung von Ferrosilizium aus Pyrit und Sand. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (394–396). [0320]. 26302

Zur Theorie der Metallabscheidung aus stark bewegten Elektrolyten. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (853-855). [6000 7250]. 26303

Amberger, Conrad. Ueber kolloidale Metalle der Platingruppe. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1904, (74, mit 1 Taf.). 22 cm. [0610 7100 0100]. 26304

--- v. Paal, C[arl].

Amberger, Karl. Synthetische Versuche zur Darstellung der Diamidostilbendicarbonsäuren. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1904, (341, 21 cm. [1330].

Ambronn, H[ermann]. Ueber pleochroitische Silberkristalle und die Färbung mit Metallen. Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig, 22, 1905, (349–355). [0110].

Ambrosius. Die Entstchung des clektrischen Stromes in den Primärelementen. Arch. Post, Berlin, 32, 1904, (463–470, 511–519). [7250].

—— Die Sammler und ihre Verwendung in der Reichs-Telegraphenverwaltung. Arch. Post, Berlin, 32, 1901, (591-606, 669-680, 702-712). [7250].

Amenomija, T. Zur Kenntniss des Terpinen-nitrosits. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2020–2021). [1140].

Zur Constitution des Terpinens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2730-2732). [1140]. 26310

Ammann, L. v. Lindet.

Ampola, Gaspare e Ulpiani, Celso. La denitrificazione nel suolo agrario; Seconda comunicazione. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (125– 129). [8020]. 26311

Ancel, L. Communication sur les variations de résistance électrique sous l'influence de la lumière des corps autres que le sélénium. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. B. 4.]. Berlin (D. Verlag), 1904, (559–561). [7250].

Andersen, A. C. v. Sörensen, S.P.L.

Anderson, William Carrick. The formation of magnesia from magnesium carbonate by heat, and the effect of temperature on the properties of the product. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (257–265); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (11). [0460]

Andés, L[ouis] E[dgar]. Welchen Einfluss haben Kältegrade auf Leinöl? Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (79). [1300]. 26314

Prüfung harz- und ölsaurer Verbindungen für Herstellung von Leinölfirnissen und flüssigen Trockenmitteln. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (261–262). [6500]. 26315

Die Harzprodukte. Gewinning und Verarbeitung der Rohterpentine zu Terpentinöl und Kolophonium, dessen Verarbeitung zu Harzölen, Schmieren usw. und Herstellung der verschiedensten Produkte, insbesondere der Hartharze, harzsauren Metalloxyde usw. usw. Wien (Hartleben), 1905, [recte 1904,] (XVI + 416). 19 cm. [6500].

Andiran, L. de. Notice sur l' "isohématéine," matière colorante brune dérivant du bois de campêche et d'un usage récent en impression. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 75, 1905, (385–388). [5020].

André, G. Développement de la matière organique chez les graines pendant leur maturation. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (805–807). [8030].

André, G. Sur les transformations des matières azotées chez les graines en voie de maturation. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1417-1419). [8030]. 26319

Sur les variations simultanées des acides organiques chez quelques plantes grasses. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1708–1711). [8030].

André, J. B. Commission pour la préparation d'un code international des procédés d'analyse des denrées alimentaires. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (1006–1007). [6500].

Andreae, Edward P. Ueber Chitonsäure und Chitarsäure und über die Einwirkung von Diäthylmalonylchlorid auf einige Diamine. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (35). 22 cm. [1350 1910 1310 1600 1930]. 26322

Andrew, George William v. Bone, William Arthur.

Andrews, Albert Edward v. Dunstan, Wyndham Rowland.

Andrews, Launcelot W. Use of the chromates of barium and of silver in the determination of sulphates and chlorides. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (476-480). [6300]. 26323

Bestimmung der gebundenen Schwefelsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (478). [6300]. 26324

Andrlik, K. Chemisch - technische Studie der Diffusion im Grossbetriebe. [Zuckerfabrikation.] [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1901, (410–432). [6500].

— Chemisch - technische Studie der Saturation im Grossbetriebe. [Zuckerfabrikation]. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3]. Berlin (D. Verlag), 1904, (432–449). [6500].

Darstellung der Glutaminsäure aus den Melasse-Abfall-Laugen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (450–452). [1310].

— Ueber das optische Drehungsvermögen der Glutaminsäure. [In: Intern. Kongress für angew. Chemie.
 Bd 3]. Berlin (D. Verlag), 1904, (452–462). [1310 7300]. 26328

Andrlik, K. und Staněk, V. Bewegung des Schwefels in einer Melasse-Brennerei. [Schwefelgehalt der Melasse, Schlempe und Schlempekohle.] [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (462–466). [6500].

Androwsky, C. As chen bestimmung in Kohle und Koks. Kohle u. Erz, Katłowitz, 2, 1905, (179–180). [6500]. 20330

Angeli, Angelo e Angelico, Francesco. Sopra i nitropirroli. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5a), 12, 1° semetre, 1903, (344-348). [1930]. 26331

— Sopra alcune reazioni del nitrossile. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2^a, 1903, (239-244). [1600]. 26332

e Calvello, Enrico.
Sopra alcuni derivati del pirrolo. [v. D
3, no. 11742.] Gazz. chim. ital., Roma,
33, parte 2a, 1903, (270-272). [1930].
26334

Angelico, Francesco v. Angeli, Angelo.

Angelucci, O. Beitrag zur Constitution der N_2O_2 Gruppe der von den Oximen abgeleiteten Pernitrosoverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (172–182). [1600 7000]. 26337

Angenot, Ileuri. Bestimmung des Zinns, Autimons und Arsens in Erzen und Legierungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 47, 1901, (1274-1276). [6200].

Angman, Arthur. Rhizoma Polystichi dilatati. Farmakokemisk undersökning. [Rhizoma Polystichi dilatati. Pharmacochemical investigation.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **8**, 1904, (33–40). [6500]. 26339

Ångman, Arthur. Rhizoma Polystichi spinulosi. Farmakokemisk undersökuing. [Rhizoma Polystichi spinulosi. Pharmacochemical investigation.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, 8, 1904, (117-120). [6500].

Rhizoma Polystichi Filicis maris. Farmakokemisk undersökning. [Rhizoma Polystichi Filicis maris. Pharmacochemical investigation]. Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **8**, 1904, (165– 169). [6500].

Ängström, Knut. Beiträge zur Kenntnis der Wärmeabgabe des Radiums. 2. Mitt. (Uebers.). Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (685-688). [0620 7300].

Ankersmit, J. S. v. Ullmann, F.

Anneler, E. v. Treadwell, F[red.] P.

Anschütz, R[ichard]. Ueber den einfachen Itaconsäuremethylester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (690-693). [1320 7100]. 26343

und Bertram, W. Ueber die Acetylgährungsmilchsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1904, (3971– 3074). Berichtigung. Ebenda, **38**, 1905, (719). [1310].

Phenetidide der Acetylglykolsäure und der Acetylsalicylsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1904, (3975–3977). Berichtigung. Ebenda, **38**, 1905, (719). [1310 1330].

v. Richter, V. von.

Anselmino, O. Isomere Schiff'sche Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3989-3997). [1630 7000]. 26346

______ Ueber den Nikotingehalt des fermentierten Tabaks. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1904, (139-142). [6500 3010]. 26347

— Ueber die Salzbildung von aromatischen Basen mit Dikarbonsäuren. (2. Mitt). Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (422–426). [1310 1330]. 26348

Anton, Alfred. Beiträge zur Kenntnis der Eisenkohlenstoffverbindungen und der Konstitution des Kohlenstoffeisens. Diss. königl. techn. Hochschule, Berlin. Darmstadt (Druck v. G. Otto), 1905, (57). 23 cm. [0320 7000]. 26349

Antoni, Wilhelm v. Buchner, Eduard.

[Antonov, Georgij Nikolajevič]. Антоновъ Г. Н. Объ электролизъ уксуснокаліевой соли въ уксусной кислотъ. [Electrolyse d'acétate de potassium dans l'acide acétique]. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 5-6). [1310 7250].

Antony, Ubaldo. Sulla formazione dell'acido ditionico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (450-454). [0660]. 26351

- v. Tassinari, Paolo.

[Aparin.] Апаринъ. Пзелѣдованіе жирнаво масла ягодъ земляники. [Recherches sur la nature de l'huile grasse des fraises]. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (581–596). [6500].

Apitzsch, A. Ueber die Einwirkung von Schwefelkohlenstoff und Aetzkali auf Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2888–2899). [1500–1920].

Appelius, W[illy]. Über Fortschritte auf dem Gebiete der Lederindustrie und Extraktfabrikation. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (161–164). [6500].

Bestimmung des Chromoxyds in Chromledern und Trennung des Chromoxyds von des Tonerde bei Gegenwart von Tonerdesalzen. D. Gerberztg, Berlin, 47, 1904, (No. 28–30). [6300].

r. Paessler, Johannes.

Appell, P. L'enseignement supérieur des sciences. Rev. gén. sci., Paris, 1904, 15, (287-290). [0050]. 26356

Arbusoff v. Arbuzov.

[Arbuzov, A. E.] Арбузовъ, А. Е. Полученіе эвировъ фосфористой кислоты дъиствіемъ треххлористаго фосфора на алкоголяты сипртовъ. [Formation des éthers de l'acide phosphoreux par l'action du trichlorure de phosphore sur les alcoolates]. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb.773-776). [1200 1210].

— О строенін фосфористой кислоты и ея производныхъ. Экспериментальное изслъдованіе. [Sur

la constitution de l'acide phosphorique et de ses dérivés. Recherche expérimentale]. St. Peterburg, 1905, (VIII+ 151). 25 cm. [0570 7000]. 26358

Arbuzov, A. E. Zur Kenntnis der Phosphorigsäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1171–1173). [2000].

Archbutt, L. The determination of oxygen in copper. London, Anal., 30, 1905, (385-394, with pl.). [6500]

Archibald, E. H. r. Steele, B. D.

Arcichovskij, V. Ueber das Zoopurpurin, ein neues Pigment der Protozoa (Blepharisma lateritium Ehrb.). Arch. Protistenkunde, Jena, 6, 1905, (227-229). [5010]. 26361

Ardelt, Erich. Ueber die Diffusion der Luft und ihrer Hauptbestandteile, des Sauerstoffs und Stickstoffs, durch Wasser und Salzlösungen. Diss. Münster i. W. (Druck v. Theissing), 1904, (47, mit 1 Taf.). 22 cm. [7150]

Ardern, Edward v. Fowler, Gilbert John.

Arendt, Rud. Anorganische Chemie in Grundzügen. Methodisch bearb. Mit einer systematischen Uebersicht der wichtigsten Mineralien und Gesteine. 3. Aufl. Bearb. von L. Doermer. Hamburg (L. Voss), 1904, (VIII+364, mit 1 Taf.). 3 M. [0030 0010]. 26363

Grundzüge der Chemie und Mineralogie. Methodisch bearb. 9. Aufl. Bearb. von L. Doermer. Hamburg (L. Voss), 1904, (XVI+499, mit 1 Taf.). Geb. 4,60 M. [0030]. 26364

Leitfaden für den Unterricht in der Chemie und Mineralogie.
Methodisch bearb. 9. Auft., bearb. v.
L. Doermer. Hamburg (L. Voss), 1904,
(VIII+130, mit 1 Taf.). Geb. 1,60 M.
[0030].

Основныя начала химін и минералогія. Перев съ 7.ньмецкаго паданія М. Долинскій. [Grundzüge der Chemie und Mineralogie. Uebers. der 7. deutschen Auflage von М. Dolinskij]. St. Peterburg, 1904, (3 + V + 346 + XX, mit 1 Tab.) 23 ст. [0100]. 26366

Ariès, E. Sur la loi fondamentale des phénomènes d'osmose. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (196–198). [7150].
 Ariès,
 E.
 Théorie des solutions diluées basée sur la loi de Van't Hoff.

 Paris,
 C.-R. Acad. sei.,
 139, 1904, (401-404).

 26368
 26368

La statique chimique basée sur les deux principes fondamentaux de la thermodynamique. Paris, (Hermann), 1904, (YIII + 251, av. fig.). 26 cm. [7200 7150].

Arlatan, P.d'. Cuivrage électrolytique des métaux. Sci. Prat., Vevey, **18**, 1903, (129-131). [7250]. 26371

Armes, Henry Percy v. Cohen, Julius Berend.

Armstrong, Edward Frankland. Studies on enzyme action. VII. The synthetic action of acids contrasted with that of enzymes. Synthesis of maltose and isomaltose. London, Proc. R. Soc., (Ser. B.), 76, 1905, (592-599). [1810] 1820 7050 8010].

Studies on enzyme action. VIII. The mechanism of fermentation. London, Proc. R. Soc., (Ser. B.), 76, 1905, (600-605). [1810 7050 8020]. 26373

The nature of enzyme action. London, J. Inst. Brewing, **11**, 1905, (443-451). [8010 8020]. 26374

and Courtauld, S. L. The formation of isodynamic glucosides with reference to the theory of isomeric change, and the selective action of enzymes — preparation of β-methyl glucoside. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (iv). [1850 8010]. 26375

Armstrong, Henry E. Studies on enzyme action. Lipase. London, Proc. R. Soc., (Ser. B.), **76**, 1905, (606–608). [8010].

The mechanics of fire. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (473-482). [7050 7200]. 26377

and Robertson, William. The significance of optical properties as connoting structure: campborquinone—hydrazones—oximes-diazo-derivatives; a contribution to the theory of the origin of colour and to the chemistry of nitrogen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1272-1297); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (180-181). [1510-1930-5000-7250]. 26378

Arnaud, F. W. F. v. Cribb, Cecil H. Arnd, Thankmar v. Biltz, Heinrich.

Arndt, K. Ueber das metallische Calcium. (2 Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1972-1974). [0220]. 26379

Neuerungen im Wagenbau. Dinglers polyt. J., Berlin, **319**, 1904, (337–340, 358–361, 373–378). [0910].

Allerlei vom grossen Faraday. Prometheus, Berlin, **16**, 1904, (5-8, 17-19). [0010]. 26383

— Neuerungen im Präzisions-Wagenbau für die chemische Industrie. Zs. chem. Apparatenk., Berlin, 1, 1905, (14-17, 38-43). [0910]. 26384

Grundbegriffe der allgemeinen physikalischen Chemie. 2. Aufl. Berlin (Mayer & Müller), 1905, (48). 17 cm. Kart. 0,80 M. (7000). 26385

Grundbegriffe der höheren Mathematik [Differential u. Integralrechnung] für Chemiker. Berlin (Mayer & Müller), 1905, (60). 21 cm. Kart. 1,50 M. [0030]. 26386

Arnold, Alfred. Stereochemische Studien. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. & T. Goeller), 1904, (79). 23 cm. [7000 7300]. 26387

Arnold, Carl. Ueber das Verhalten von Carbonaten und Hydroxyden zu gesättigter Kalium- und Ammonium-Carbonatlösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1173–1176). [0100 6200]. 26388

Analyse anorganischer und organischer Stoffe, sowie zur toxikologisch- und medizinisch-chemischen Analyse nebst einer kurzen Einführung in präparative Arbeiten . . . namentlich zum Gebrauche für Mediziner und Pharmazeuten bearb. 5. verb. und ergänzte Aufl. Hannover u. Berlin (C. Meyer), 1905, (VIII + 278). 21 cm. Geb. 7 M. [6000 0030].

Arnold, Carl. und Mentzel, C. Zur Untersuchung von Fleischextrakt und Hefeextrakt. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1901, (176). [6500]. 26390

Die Guajakprobe in der Praxis. Zs. Fleischhyg., Berlin, 12, 1902, (205–207). [6500]. 26394

und Werner, Georg. Zur Lysolanalyse. ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (590). [6500]. 25392

Zur Kresolbestimmung im Liquor Cresoli saponat. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (907-908). [6300]

— Unterscheidung von Phenol und Kresolen. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (925). [1230 6150].

Arnold, Leo. Beiträge zur Kenntnis des Erbiums. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1905, (V+69, mit 1 Taf.). 22 cm. [0300 7300]. 26396

Arnold, W. Beiträge zur Analyse der Speisefette. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (201–239). [6500].

Arnost, Alois. Die Guajak-Reaktion der Milch. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (538–540). [6500].

Arntz, E. Ueber die Bestimmung der Trockensubstanz im Torf. Landw. Versuchstat., Berlin, 59, 1904, (411–424). [6500].

Arrhenius, Svante. Serumterapien serdd frân fysikalisk-kemisk stândpunkt. [Serum therapeutics, regarded from a physico-chemical point of view]. Hygiea, Stockholm, 66, 1904, (1327–1345, with pl.); Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (661–664, 668–679). [7000 8050].

La physicochimie des toxines et des antitoxines. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (633-637). [8010]

Die Anwendung der physikalischen Chemie auf die serumtherapeutischen Fragen. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet]. Leipzig (J. A. Barth), 1904, (860–865). [7000–8050]. 26402

Arrivaut, G. Contribution à l'étude des alliages de manganèse et de tungstène. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903–1904, 1904, (20–23). [6170 0840].

Contribution à l'étude des alliages de chrome et de manganèse. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (70-75). [0270 0470].

v. Vigouroux.

Arsonval, A. d' v. Besson, Paul.

Arthaud-Berthet, J. Sur l'Oidium lactis et la maturation de la crème et des fromages. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1475-1477). [8020]. 26405

Arthus, Maurice. Elemente der physiologischen Chemie. Deutsch bearb. von Johs. Starke. 2., vollst. neudurchgeseh. und vielfach umgearb. Aufl. (Abel's medizin. Lehrbücher). Leipzig (J. A. Barth), 1904, (VI+314). Geb. 6 M. [8000].

Asakawa, N[orihiko]. Ueber das Wesen der Agglutination und eine neue Methode, die Agglutination schnell zu beobachten (Gefriermethode). Zs. Hyg., Leipzig, 45, 1903, (93–96). [8050].

Asbeck, J. Ueber Probenahme bei silberhaltigem Werkblei in Blöcken. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (78-79). [6500]. 26408

Aschan, Ossian. On the pentavalent nitrogen atom. Lordon, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (517–518). [7000]. 26409

Eine neue Bildungsweise für die Alkylhaloide. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2]. Berlin (D. Verlag), 1904, (683–684). [1110].

Bernsteinsäure und Adipinsäure aus Petroläther. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2]. Berlin (D. Verlag), 1904, (684–687). [1310].

Chemie der alicyklischen Verbindungen. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1905, (XLV+1163). 23 cm. 40 M. [1000 7000]. 26412

Aschoff, Karl. Ueber "Sterilisol". [Weinkonservierungsmittel]. Zs. öff. Chem., Plauen, 10, 1904, (181–182). [6700]. 26413

Aschoff, Karl. Ueber die Radioaktivitä. der Kreuznacher Solquellen. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (271–281). [7300].

Ascoli, Marcel. Une nouvelle espèce de radiations. Les rayons N. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, (226-242, av. fig.). [7300]. 26415

— und Bonfanti, A. Ueber Blutserundiastasen und Antidiastasen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, (156–164). [8010].

Ashley, R. Harman. The oxidation of sulphites by iodine in alkaline solution. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab., Yale Univ., No. 134, in Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (237–239); (Übers.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (69–72). [0390 0660 0930].

The estimation of sulphites by iodine. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab. Yale Univ., No. 136, in Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (13-16); [Übers. von F. Koppel] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (211-214.) [6300].

Asjeff, N. P. Untersuchungen über die relative Widerstandsfähigkeit von Martin- und Puddeleisenblechen gegen das Verrosten. (Übers.) Baumaterialienk., Stuttgart, 9, 1904, (213–218). [0320].

Asô, Keijirō. Further observations on oxidases. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1905, (371-374). [8010]. 26420

Hatashite Sankwakōso wa Kwatōso no Sayō wo bogai suru ka. [Can oxidase prevent the action of diastase?] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **26**, 1905, (972–979). [8010]. 26421

On the nature of oxidases. Bot. Centralbl., Leipzig, Beihefte, **18**, 1905, Abt. 1, (319-326). [8010]. 26122

v. Loew, Oscar.

Astruc, A. Glycérophosphates de pipérazine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (727–730). [1930]. 26423

et **Gigurier**, G. Méthode de dosage du pyramidon. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (302-303). [6300].

Aten, A. H. W. Über Phasengleichgewichte im System: Wismut und Schwefel. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (386–398, mit 1 Taf.) [0190 3660 7050].

Untersuchungen über das System: Schwefel-Chlor. Zs. physik. Chem., Leipzig, **54**, 1905, (55–97). [0660 7050]. 26426

Bemerkungen über die Löslichkeit von HgCl₂ in Athylacetat und Aceton. Zs. physik. Chem., Leipzig, **54**, 1905, (121-123). [0380 7150]. 26427

Die Schmelz- und Entmischungserscheinungen beim System Methyljodid-Pyridin. Zs. physik. Chem., Leipzig, **54**, 1905, (124–128). [7050].

v. Bakhuis-Roozeboom, H[endrik] W[illem].

Atkinson, Ernest Francis Joseph and Thorpe, Joselyn Field. An intramolecular change leading to the formation of naphthalene derivatives. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (305–306). [1330].

Atterberg, Albert. Die rationelle Klassifikation der Sande und Kiese. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (195–198). [0710].

Dünensande. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1074). [0710]. 26431

Atwater, C. G. Coke oven gas. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (589-599, with pl.). Erratum (1281). [6500].

Atwater, Richard M. The manufacture of commercial graduates. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (268–271). [0910 6000]. 26133

Auerbach, Friedrich. Zur Kenntniss des Formaldehyds und der Formiatbildung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2833–2836). [1410 7000].

— Reaktionsgeschwindigkeit und Temperatur. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (296-297). [7050]. 26435

Reaktionsgeschwindigkeit, Gleichgewicht und Temperatur. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (433-434). [7050].

Aufrecht. Fortschritte in der Ernährungs - Therapie vom chemischen Standpunkte. Vortrag. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1901, (853–855). [6500].

Ueber Versuche mit der Sinacidbutyrometrie. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (165–166). [6300].

Untersuchungen neuerer Arzneimittel, Desinfektionsmittel und Mittel zur Krankenpflege. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (227). [6500]. 26139

Fettsäuren in Kreosolseifen auf dem Wege der Destillation. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (538–539). [6300].

Aufsberg, Th[eodor]. Ueber Fettbestimmungen in den Allgäuer Käsereien. Mitt. milchwirtsch. Ver. Allgäu, Kempten, 15, 1904, (221–226). [6300].

Aufsess, Otto Frhr. von u. zu. Die Farbe der Seen. [Auszug aus d. Münchener Dissertation]. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 13, 1904, (678-711). [7300].

Auger, V. Action des chlorures d'acides sur les bases tertiaires possédant un noyau aromatique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (299-301). [1300 1630].

Nouvelle méthode de préparation de dérivés organiques du phosphore. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (639-641). [2000]. 26444

Action des dérivés halogénés des métalloïdes tri et pentavalents sur les composés halogénés alcoylés. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (671–672). [2000]. 26445

et Billy, M. Action des solutions organomagnésiennes sur les dérivés halogénés du phosphore, de l'arsenic et de l'antimoine. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (597–599). [2000]

Aulard, A. Sur l'emploi de la chaex dans l'industrie sucrière. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3]. Berlin (D. Verlag), 1904, (239–253). [6500]. Aulard, A. Seconde étude comparée des différents procédés de raffinage. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3]. Berlin (D. Verlag), 1904, (279–325). [6500].

Sur la destillation des mélasses et la production des salins potassiques et azotés. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3]. Berlin (D. Verlag), 1904, (650–666). [0420 0490 6500].

O различныхъ методахъ рафинированія. Докладъ читанный на V. международномъ конгрессѣ въ Берлиѣ въ іюнѣ 1904 года. Переводъ В. П. Васильева и П. М. Неуронова. [Sur les diverses méthodes de raffinage. Rapport lu au V congrés international des chimistes à Berlin en juin 1904. Traduction de Vasiljev et Neuronov.] Kiev, 1901, (41). 24 cm. [1800 6500].

Auld, S. [J.] M. und Hantzsch, A. Ueber Verbindungen von Ketonen und Aldehyden mit Quecksilberoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2677–2685). [1400—1500—1510—2000].

26452

Leber die angebliehe Isomerie von Tetramethylammoniumjodid-Mercuricyanid. Berlin, Ber. D. Chem. Ges., 38, 1905, (2685–2686).
[1610 2000].

v. Henry, Thomas Anderson.

Aumann. Die Bestimmung des Kalis mittels Ueberchlorsäure. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (231–234). [6300]. 26454

Die Begutachtung künstlicher Dünger. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (96–97, 294). [6500]. 26455

Austen, Peter T. v. Langworthy, C[harles] F[ord].

Austin, L'ouis W.]. Beobachtungen über die magnetische Längenänderung der Heuslerschen Mangan-Aluminium-Kupfer-Legierungen. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (211-216). [7250].

Austin, Percy Corlett v. Senier, Alfred.

Autenrieth, W[ilhelm]. Zur Kenntniss der fünf isomeren Säuren $C_4H_6O_2$. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (253 \pm 2551). [1310–1320–1340].

26457

Auwers, K[arl]. Ueber die Umwandelung hydroaromatischer Alkohole vom Typus

HO CH3 CH2

in Benzolderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1697–1711). [1240–1130]. 26458

Ueber die Benzoylderivate des Salicylamids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3256-3259). [1330].

und Keil, G. Ueber cyclische Ketone aus Chloroform und Phenolen. (5. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1693-1697). [1540].

und Markovits, Th. von. Ueber vic. m-Xylenol und ein Tetramethyldiphenochinon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (226-237). [1230]. 26461

und Rietz, E. Ueber Condensation von Pseudophenolen mit Phenolen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3302–3307). [1230]. 26462

Axelrod, L. Ueber Löslichkeit verschiedener Kautschuksorten in Benzin. Gummiztg, Dresden, **197**, 1905, (1053–1056); **20**, 1905, (105). [1860]. 26463

Nochmals Almeidina. Gummiztg, Dresden, **19**, 1905, (1079–1080). [1860].

Axhausen, Walter v. Fischer, Emil.

Ayrignac, J. v. Desgrez, A.

Azambuja, d' v. Deslandres, H.

Babbitt, H. C. Commercial gas analysis with stationary Hempel apparatus. Proceedings of the Engineers' Society of Western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 20, 1904, (256-256d). [6500-26165]

Babiński, Jan. Ogniwa z clektrodami drugiej klasy. [Piles électriques avec électrodes de seconde classe]. Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (877–881); 6, 1906, (1-4). [7250]. 26166

Baborovsky, G. Über das Verhalten von Magneslumanoden. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (465–482). [7250]

Baccioni, G. B. Dall'alchimia alla chimica. Torino (Bocce), 1903, (VI, 466). 20 cm. L. 5. [0030]. 26468

Bach, A. Action de l'acide sulfurique sur le persulfate de potassium. Arch. Sci. Phys., Genève, (Sér. 4), **17**, 1904, (548-549). [0420-0660]. 26469

der Perotydase bei der Reaction zwischen Hydroperoxyd und Jodwasserstoffsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3785–3800). [8010 7050].

Zur Kenntniss der Katalase. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1878–1885). [8010]. 26471

---- v. Chodat, R.

Bach, C[arl]. Versuche über die Festigkeitseigenschaften von Flusseisenblechen bei gewöhnlicher und höherer Temperatur. Mitt. ForschArb. Ingenieurw., Berlin, H. 28, (43-80, mit 4 Taf.). [0320].

Bachner, Leopold. Ueber die Kondensation des Phenoxyacetaldehyds mit Benzaldehyd, Furfurol und Acetaldehyd. Diss. Rostock (Druck v. H. Winterberg), 1903, (33). 21 cm. [1430 1910].

Bachofner, Carl. Contribution à l'étude de l'électrolyse du sulfate de sodium. Genève. Thèse sc. 1904-1905. Genève, 1904, (56). 8vo. [0500 7250].

Backer, H[ilmar] J[ohannes]. L'action de l'acide azotique réel sur la benzènesulfométhylamide. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (484-491). [1330].

Backhaus, [Alexander]. Zusammensetzung der Walmilch (Walfisch). Allg. MolkZtg, Stuttgart, 19, 1904, (330-331). [6500]. 26476

Bacon, Arthur D. The equilibrium pressure of a vapour at a curved surface. Physic. Rev., New York, N. Y., 20, 1905, (1-9, with text fig.). [7150].

Bacovescu, A. Sur quelques dérivés de l'orthoxylylamine. Genève. Thèse sc. 1903-1904. Genève, 1904, (50). 8vo. [1630].

et Pictet. Sur l'isostrychnine. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (562-561); Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2787–2792). [3010]. 20479

Baczyński, W. i Niementowski, S[tefan]. Dwnoksyakrydon i jego pochodne. (Dioxyakridon und seine Derivate). Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (350–352); Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3009–3017). [1930]. 26480

Bade, Fritz. Ueber die Kondensation von Methylsalicylaldehyd mit Glycocoll. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. & T. Goeller), 1903, (43). 22 cm. [1430 1310].

Bader, Walther. Étude sur les acides alphylanthraniliques. Genève. Thèse sc. 1904–1905. Genève, 1904, (58). 8vo. [1330].

Bäcklund, A[lbert] V[ictor]. Om det osmotiska trycket. [Sur la pression osmotique]. Lund, Univ. Arsskr., 40, 1904, Afd. 2, No. 4, (27, Rés. français, 23-27). [7150].

Backeland, L[eo]. A method for determining the relative permanency of photographic prints. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 4]. Berlin (D. Verlag), 1904, (377-378). [7350].

A practical method for the quantitative determination of silver in photographic paper. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4]. Berlin (D. Verlag), 1904, (378–380). [6200].

On the toning action of a mixture of thiosulphate of sodium and alum. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4]. Berlin (D. Verlag), 1904, (380–387); Arch. Phot., Genève, **8**, 1904, (38–47). [7350 0500].

On the influence of hygrometric conditions of the atmosphere in the manufacture of photographic paper. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4]. Berlin (D. Verlag), 1904, (393–400); Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (355–358); (Chers.) Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (209–214). [7350].

metallic particles in sensitized papers. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4]. Berlin (D. Verlag), 1904, (400–403). [7350 7250]. 26488

Photoretrogression, or the disappearance of the latent photographic image. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4]. Berlin

(D. Verlag), 1904, (403–410); Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (58–67). [7350]. 26489

Baekeland, L[co]. Centrifugal bromide of silver for bromide emulsions. [In: Intern. Kongress für angew. Chemic Bd 4]. Berlin (D. Verlag), 1904, (411–416); Monit. sci. Quesn., Paris, (Sér. 4), 18, 1904, (362–365). [0110 7350].

Baerlocher, Max. Beiträge zur Kenntnis einiger Derivate des para-Oxychinolins und des ana-Brom-p-Oxychinolins. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer & Kaerner), 1903, (40). 21 cm. [1930].

v. Howitz, Joh.

Baeyer, Adolf. Dibenzalaceton und Triphenylmethan. (7. Mitt.) Die basischen Eigenschaften des Kohlenstoffs. Kap. 1: Triphenylmethyl und seine stickstofffreien Abkömmlinge. Kap. 2: Die stickstoffhaltigen Abkömmlinge des Triphenylmethyls. Kap. 3: Dibenzal-aceton. Kap. 4: Azoniumverbindungen .- (8. Mitt.) Nachträge und Ergänzungen zur 7. Mitt.-Die Salze der Trihalogenderivate des Triphenylcar-binols.—Die Sulfate des Triphenylcarbinols und der Trianisylcarbinole .--Ueber Halochromie und Idiochromie. Ueber die Activität des Hydroxyls im Triphenylcarbinol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (569-590, 1156-1164). [1530 1130] -1230 - 16305020 7000 1910 7300]. 26492

Ueber die Grignard'sche Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2759–2765). [1630–5500]. 26493

Baeyer, O. von v. Gehrcke, E[rnst].

Bagley, George v. Easterfield, T. H.

Baier, E[d.]. Beiträge zur Kenntnis des Himbeersaftes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (731-732). [6500]. 26494

Teeber Nahrungsmittelverfälschungen und Nahrungsmittelkontrolle in Preussen. Vortrag. Landbote, Prenzlau, 24, 1903, (479–481, 491–493). [6500].

Baikoff, A[lexandr]. Nachweis des freien Kalkgehaltes im Portlandzemente. [Uebers]. Thonind Ztg, Berlin, 28, 1904, (1713-1715, 1747-1749). [6500]. Bailey, E[dgar H[enry] S[ummerfield]. Recent progress in the salt industry in the United States of America. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemic. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (757-760). [0500].

Bailey, G. H. Elements of quantitative analysis. London and New York (Macmillan), 1905, (X + 246). 17 cm. 4s. 6d. [0030 6000]. 26498

Bailhache, G. v. Rivière, G.

Bairstow, Leonard and Alexander, A. D. Explosions of mixtures of coal-gas and air in a closed vessel. London, Proc. R. Soc., (Ser. A.), 76, 1905, (340-349). [7200].

[Bajdakovskij, L.] Байдаковскій, Л. Дъйствіе цинка па смѣсь корпчнаго альдегида и а-бромпропіоноваго энпра. [Action du zinc sur un mélange de l'aldéhyde cinnamique et de l'éther a-brompropionique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (896-902). [1310—1430].

— Дѣйствіе цинка на смѣсь салициловаго зандегида и α-бромпропіоноваго зенра, синтезъ α-метилкумарина. [Action du zinc sur un mélange de l'aldéhyde salicylique et de l'éther αbrompropionique; synthèse de l'α-méthylcumarine.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (902-905). [1310—1430—1910]. 26501

Bajić, Milan. Untersuchung und Beurteilung von Zwetschgenbranntweinen. Vortrag. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (1012–1018). [6500].

26502

Beurteilung des Weines.

[In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1901, (1018–1019). [6500]. 26503

[Bajkov, Aleksandr Aleksandrovič.] Байковъ, А. А. Пзеявдованіе снаввовъ міди и сурьмы и явленіц закалки въ нихъ наблюдаемыхъ. [Étude des alliages de cuivre et d'antinoine et des phénomènes de la trempe observés dans ces alliages.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (111-165, av.pl). [0290 0680 7000]. 26504

піяхъ внутри нламени нодъ вліяніємъ твердыхъ тѣлъ. [Sur les phénomènes de contact dans la flamme sous l'influence des corps solides]. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc. verb. 1112-1115); **37**, 1905, (156-169). [7000 7200]. 26505

Baker, Julian L. and Dick, W. D. The detection and estimation of small quantities of maltose in the presence of dextrose. London, Anal., 30, 1905, (79-85). [6150-6300]. 26596

Baker, Richard T. and Smith, Henry G. Some West Australian Eucalypts and their essential oils. Pharm. J., London, (Ser. 4), 21, 1905, (356-359, 382-384). [6500].

Bakhuis Roozeboom, H[endrik] W[illem]. De verschillende takken der driephasenlijnen voor vast, vloeibaar, damp in binaire stelsels, waarin eene verbinding voorkomt. (The different branches of the three-phase lines for solid, liquid, vapour in binary systems in which a compound occurs.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (374–384) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (455–466) (English). [7050].

und Aten, A. H. W. Gleichgewichte zwischen festen und flüssigen Phasen in ternären Systemen, welche pseudo-binär sind, mit Anwendung zur Erklärung anomaler Schmelzund Lösungserscheinungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (449-501). [7050].

en Büchner, E[rnst] H[endrik]. Kritische eindpunten in driephasenlijnen met vaste phasen bij binaire mengsels, die twee vloeistoflagen vertoonen. [Critical terminating points in three-phase lines with solid phases in binary systems, which present two liquid layers.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (531–537) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sei. K. Akad. Wet., 7, 1905, (556–562) (English). [7050].

en Olie, J. jun. De oplosbaarlieden der isomere chroonehloriden. [The solubilities of the isomeric chromic chlorides.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (10-14) (Dutch); Amsterdam, 8, [1905], (66-70) (English). [7150 0270].

Bakunin, Marussia. Sulle condensazioni in presenza dei metalli e loro cloruri. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (454-460). [1230]. 26512

Bakunin, Marussia. Sulle condensazioni in presenza di metalli e loro cloruri. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1a, 1903, (495–496); Rist. da Napoli, Rend. Acc. sc., (serie 3a), 9, 1903, (58–59). [5500 1230].

Nota preliminare [sulle condensazioni tra anidridi organiche e cloridrati di ammine]. Roma, Rend. Soc. chim., **1**, 1903, (95-96). [1600].

26514

—— e Altieri, Gaetano. Sintesi del benzil-β-naftolo e suoi derivati.
Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (487–492). [1230]. 26515

e Barberio, Michele. Sintesi del benzil-α-naftolo e suoi derivati. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2^a, 1903, (467–478). [1230]. 26516

Balbiano, Luigi. Sulla teoria del processo della saponificazione. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1a, 1903, (312–315). [7050].

e Paolini, Vincenzo. Reazioni dell'acetato mercurico coi terpeni e con sostanze contenenti il C_3H_5 radicale. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5^n), 12, 2^o semestre, 1903, (285–294). [1140 1120].

e Zeppa, P. Ricerche sui petroli italiani: Nota II. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (42-50). [1140].

Balean, Hermann v. Ham, Charles E.

Balke, Clarence William. Double fluorides of tantalum. Thesis. University of Pennsylvania. Easton, Pa., 1905, (23). 23.2 cm. [0740]. 26520

 Ball, Samuel
 F. Commercial fusel

 oil.
 London, J. Soc. Chem. Indust.,

 24, 1905, (18).
 [6500].

Ball, Walter Craven. Complex nitrites of bismuth. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (761–765); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (129–130). [0190].

Balland. Sur le blanchiment des farines par l'électricité. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (822-823). [4020].

L'acide sulfurique dans les cuirs. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (327–334). [6500]. 26524 (p-9724)

Balland. L'acide sulfurique dans les cirages. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (12–15). [0660]. 26525

Ballandier, J. B. Notes sur quelques réactions colorées. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **20**, 1904, (151-152). [3000].

Ballner, Franz und Sagasser, Rudolf Ritter von. Ueber die Bildung von homologen und heterologen Agglutininen im Tierkörper. Arch. Hyg, München, 51, 1904, (245–265). [8050]. 26527

von Agglutininen bei Absorptionsversuchen. Arch. Hyg., München, 51, 1904, (266–280). [8050]. 26528

Balló, M[átyás] és Rözsényi, I. A levegő kénsosovtartalmának meghatározásáról. [Über die Schwefeldioxydbestimmung der Luft.] Magy. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (97–99, 113–118). [6400].

Bally, Oscar. Ueber eine neue Synthese in der Anthracenreihe und über neue Küpenfarbstoffe. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber D. chem. Ges., 38, 1905, (194–196). [5020–1930–1530]. 26530

Baly, Edward Charles Cyril. Spectroscopy. London, (Longmans, Green and Co.), 1905, (xii + 568). 19 cm. 10s. 6d. [7300]. 26531

— and Collie, John Norman. The ultra-violet absorption spectra of aromatic compounds. Part I. Benzene and certain mono-substituted derivatives. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1332–1346); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (203). [1130 7300].

—— and Desch, Cecil Henry.
The ultra-violet absorption spectra of certain enol-keto-tautomerides. Part II.
London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (756–784); [abstract] London, Proc. Chem.
Soc., 21, 1905, (84–85). [1330 1530 26533

and Ewbank, Elinor Katharine. The ultra-violet absorption spectra of aromatic compounds. Part II. The phenols. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1347–1355); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (203–204). [1230 7300].

absorption spectra of aromatic

F

compounds. Part III. Disubstituted derivatives of benzene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1355–1360); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (210–211). [1130 7300]. 26535

Bamberg, R. v. Walther, Reinh. Freiherr von.

Bamberger, Eugen and Billeter, O[tto fils]. Ueber die Einwirkung von Aethylnitrat auf Phenylhydrazin bei Gegenwart von Natriumaethylat. Zürich, Vierteljahrschr. Natf. Ges., 48, 1904, (329–334). [1630].

Bamberger, Heinrich. Die Bestimmung des Methylalkohols im Formaldehyl. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1246-1248). [6300]. 26537

Bamberger, Max und Böck, Friedrich. Atmungsapparat zur Selbstrettung aus dem Bereiche irrespirabler Gase. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1426– 1437). [0550].

Bancroft, Wilder D. Indirect analysis in multi-component system. J. Physic. Chem., Ithaca, N. Y., 9, 1905, (558-561). [7000]. 26539

The chemistry of electroplating. Philadelphia, Pa., J. Frank. Inst., **160**, 1905, (139-146); J. Physic Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (277-296). [7250].

Future developments in physical chemistry. (Address of the vice-president and chairman of section C—Chemistry, [of the American Association for the advancement of science]. Philadelphia, 1904). Science, New York, N.Y., (N.Ser.), 21, 1905, (50-59); J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (216-230). [7000].

Будущее Физической химін. [L'avenir de la chimie physique.] St. Peterburg, Žurn. rnss. fiz. chim. Obšč., **37**, 1905, (175–187, 11). [0010 7000].

Constant voltage and constant current separations. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (703–707). [0930–7250].

diaphragms. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (707–710). [7250]. 26544

Bancroft, Wilder D. Note on the Soret phenomenon. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (553-554). [7150]. 26545

and Noyes, A. A. Outline of researches in physical chemistry made in America since 1900. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (711–712). [7000].

Bandl, E. Das elektrodynamische Prinzip in seiner Anwendung auf die Erscheinung der "Massenanziehung". Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (273–275). [7000]. 26547

Bandow, E. Die Untersuchung und Beurteilung von wetterfesten rostschutzbildenden Austrichfarben. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (989-990). [6500]. 26548

Bandrowski, E[rnest] i Prokopeczko, A[leksander]. O działaniu benzolu na azoksybenzol w obecności chlorku glinowego. [L'action du benzène sur l'azoxybenzène en présence du chlorure d'aluminium.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (5–8). [1720]. 26549

Bang, Ivar. Sind die proteolytische und milchkoagulierende Fermentwirkung verschiedene Eigenschaften eines und desselben Fermentes? Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (358–360). [8010].

und Forssmann, J[ohn].
Untersuchungen über Hämolysinbildung.
Vorl. Mitt. Centralbl. Bakt., Jena,
Abt. 1, 40, Originale, 1905, (151–152).
[8050].

Bannow, A. Spiritus-Denaturierung. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (560–570). [1210]. 26552

Baragiola, W. J. v. Kahlbaum, Georg W. A.

Barberio, Michele. Azione del cloruro di benzile sul naftolo e formazione secondaria di antracene. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2^a, 1903, (460–466). [1230].

---- v. Bakunin, Marussia.

Barbet, E. Sur un nouveau procédé d'extraction de la glycérine des résidus de distillerie. [In: 5]. Intern. Kongress

für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (676-679). [1210].

Barbet, E. Alcoométrie pondérale. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (680-681). [6000]. 26555

Barbier, Ph. Nouvelles matières colorantes directes. Pli cacheté no 699, du 12 août 1892. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 75, 1905, (153–154). [5020].

Barbieri, Giuseppe. Volumetrische Bestimmung der salpetrigen Säure mittels vierwertigen Cers. Chem. Ztg, Cöthen, 29, 1905, (668-669). [6300]. 26557

Barbieri, N. A. Les cérébrines de l'acide cérébrique préexistent dans le tissu nerveux à l'exclusion du protagon. Paris, C. R. Acad. sci., 140, 1905, (1551– 1553). [Errata (1620)]. [1300]. 26558

Barcroft, J. and Brodie, T. G. The gaseous metabolism of the kidney. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (52-68). [8040].

Bardach, Bruno. Zum Nachweis von Quecksilber im Harn. Centralbl. inn. Med., Leipzig, 22, 1901, (361-365). [6100]. 26560

Methode der quantitativen Quecksilberbestimmung im Harn. Centralbl. inn. Med., Leipzig, **23**, 1902, (44–47). [6100].

Das Vortäuschen von Eiweissspuren durch die Ferrocyankaliumprobe störende Substanzen, namentlich bei der Klärung trüber Körperflüssigkeiten. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (554-557); Centralbl. inn. Med., Leipzig, 25, 1904, (1049-1052). [6150].

Bardin v. Seyewetz.

Barelt, K. und Schönewald, H. Wie weit beeinflusst die Alkalinität des Glases die Genauigkeit der nach Kjeldahl ausgeführten Stickstoffbestimmungen. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1901, (523). [6200]. 26563

Barendrecht, H. P. Enzymwirkung, I. Zs. physik. Chem., Leipzig, **49**, 1904, (456–482). [8010 7050]. 26564

Bargellini, Guido v. Francesconi, Luigi.

v. Sachs, Franz.

Barger, George. Association in mixed solvents. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1042-1051); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (204-295), 71001.

Saponarin, a glucoside coloured blue by iodine. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (530-531, 819-820). [1850]. 26566

and Ewins, Arthur James. Application of the microscope method of molecular weight determination to solvents of high boiling point. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1756-1763); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (250-251). [7100]. 26567

and Jowett, Hooper Albert Dickinson. The synthesis of substances allied to epinephrine. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (967–974); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (205). [1230 8000]. 26568

Barker, George F[rederick]. Biographical memoir of Matthew Carey Lea, 1823–1897. [With bibliography]. Washington, D.C., Nation. Acad. Sci., Biog. Men., 5, 1905, (155–208, with port.). [0010].

Barker, Lewellys F. v. Adberhalden, Emil.

Barlow, B. v. Harrison, F.C.

Barlow, P. S. Osmotic experiments on mixtures of alcohol and water. Phil. Mag., London, (ser. 6), 10, 1905, (1-12). [7150]. 26570

Barlow, William Edward. Untersuchungen über die genaue Bestimmung des Schwefels in Pflanzensubstanzen und anderen organischen Stoffen. Diss. Göttingen (Druck v. L. Hofer), 1903, (VII+89, mit 2 Taf.). 22 cm. [6200].

Barmwater, F. Physikalische Bestimmung von metallischem Eisen in Ferrum reductum. Zs. anal. Chem. Wiesbaden, 44, 1905, (541–543). [6200].

Barnes, H. T. v. Rutherford, E.

Barnes, James. Ueber das Spektrum des Magnesiums. (Uebers.). Physik.Zs., Leipzig, 6, 1905, (148–151). [7300 0460]. 20573

Barnett, R. E. Magnalium and other light alloys. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (832–834). [0100]. 26574

 F^2

Barnstein, F. Gerste. (Untersuchungen über die Futtermittel des Handels, veranlasst 1890 auf Grund der Beschlüsse in Bernburg und Bremen durch den Verband landwirtschaftlicher Versuchs-Stationen im Deutschen Reiche. XXXV.). Landw. Versuchstat., Berlin, 63, 1905, (275–305). [6500].

Die Futtermittelkontrolle im Jahre 1904. Sächs. landw. Zs., Dresden, **53**, 1905, (407–412, 425–428, 451–453). [6500].

Futterstoffe. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 2.]
Berlin, 1905, (447–470, mit 1 Tab.).
[6500]. 26577

Barr, W. M. The action of sodium thiosulphate solutions on certain silver salts. Des Moines, Proc. Iowa Acad. Sci., 11, (1903), 1904, (182–190). [0110 0500].

Barratt, J. O. Wakelin. Die Addition von Säuren und Alkalien durch lebendes Protoplasma. Zs. allg. Physiol., Jena, 5, 1905, (10–33). [8040]. 26579

v. Coehn, Alfred.

Barrowcliff, Marmaduke v. Power,

Barroweliff, Marmaduke v. Power, Frederick Belding.

Bartal, Aurél. Az indigókék előállitása. [Darstellung des Indigblaucs]. Magy. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (88–91). [5020]. 26580

Ueber die Einwirkung von Schwefel auf Tetrabromkohlenstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3067– 3071). [1110]. 20581

Beiträge zur Darstellung und Reinigung von Tetrabromkohlenstoff. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (377– 378). [1110]. 26582

Ein neuer Fraktionierhalm. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (786-787). [0910]. 26583

Bartelt, E. v. Vaubel, Wilhelm.

Bartelt, K[onrad]. Ein neuer Flüszigkeitsthermoregulator. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (13-11). [0910]. 26584

Die chemischen Bestandteile des Hopfenöls. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (262–263). [1140–6500].

Terpen und Sesquiterpen des Hopfenöls.

Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (765–767). [1140]. 26586

Bartelt, K[onrad]. v. Schönewald, H.

Barth, Franz. Acetonnachweis in Senfspiritus. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (758). [6150]. 26587

Barth, Georg. Zur Bieranalyse mittels Refraktometer. Zs. Brauw., München, (N. F.), 28, 1905, (303–306). [6500].

Barth, Hans. Ueber Vorkommen, Nachweis und Bestimmung der Oxalsäure im Harn. Diss. Freiburg i. Br. Stuttgart (Druck d. Vereins-Buchdr.), 1903, (32). 22 cm. [6300]. 26589

Barth, Jules. Sur un nouveau colorimètre et sur l'analyse colorimétrique de quelques substances. Genève. Thèse sc. 1904–1905. Genève, 1904, (77). 8°. [6000].

Barthel, Chr. Die Fettbestimmung in mechanisch bearbeiteter Milch. Molk-Ztg, Hildesheim, 18, 1904, (1058). [6300]. 26591

Barthel, G. Neuer Spiritusbrenner. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (819). [0910]. 26592

Barthélemy, L. Note sur le remplacement du fulminate de mercure comme détonateur. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (160–462). [7200].

Bartling, Richard. Nachtrag zu der Abhandlung: Ueber die Condensation von Isodialursäure mit Thioharnstoff. (Mitgeteilt v. Robert Behrend.) Liebigs Ann. Chem., Leipzíg, 339, 1905, (37– 40). [1930].

Bartripp, G. F. v. Berry, A. E.

Bartsch, C. Fettdiehtigkeit von Pergamentpapieren. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1901, (290–291). [6500]. 26595

Bartz, W. v. Claassen, H.

Barus, C[arl]. Preliminary results with an objective method of showing distribution of nuclei produced by the X-rays, for iustance. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (175–184, with illus.). [7000].

Alternations of large and small coronas observed in case of identical condensations produced in dust-free air saturated with moisture. Amer. J.

Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **19**, 1905, (349–356, with text fig.). [7000].

Barus, C[arl]. Die Eigenschaften von Kondensationskernen und ihre atmosphärische Verteilung (Uebers.). Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (718–726). [7000].

Barvíř, Jindřich. Ueber die Verhältnisse zwischen dem Atomgewicht und der Dichte bei einigen Elementen. Prag, Věstn. České Spol. Náuk, 1904, 29. Aufsatz, (14); 31. Aufsatz, (20). [7100].

Přehled rovných řad některých prvků uzhledem k atomové váze a hustotě pro jednotlivé skupiny soustavy Mendelějevovy. [Uebersicht der wahrscheinlich geraden Reihen einiger Elemente bezűglich ihrer Dichte und des Atomgewichtes für einzelne Gruppen des Mendelejeffschen Systems.] Prag, Věstn. České Spol. Náuk, 1905, (2). [7000].

Další poznámky o poměrech mezi atomovou váhou a hustotou u některých prvků. [Weitere Bemerkungen über die Verhältnisse zwischen dem Atomgewicht und der Dichte bei einigen Elementen.] Prag, Věstn. České Spol. Náuk, 1905, (6). [7100]. 26601

Ueber die Richtungen einiger geraden Reihen von Elementen bezüglich des Atomgewichtes und der Dichte im festen Zustande. Prag, Věstn. České Spol. Náuk, 1905, (7). [7100].

[Barzilovskij, Jakov Nikolajevič.] Барзиловскій Я. Реакція желізносинпродистаго калія съ ароматическими полнаминами. [Action du χ_3 Fe(Cy)₆ sur les polyamines aromatiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz. chim. Obšč., **37**, 1905, (337–348). [1630].

Basadonna v. Cantoni.

Basch, E. E. Die Zersetzung des Baryumnitrates in der Hitze. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (31). [0170 7200]. 26604

—— Die Härte natürlicher Wässer. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (176–177). [6500].

— Kohlensaurer Baryt zur Wasserreinigung. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (721–722). [0170]. 26000

Basch, E. E. Beiträge zur Untersuchung von Kesselspeisewasser. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (878–879). [6500].

Ueber den angeblichen Sodagehalt von Betriebswässern. Zs. Brauw., München, (N.F.), **28**, 1905, (761– 762). [6500]. 26608

 Baskerville,
 Charles.
 Zur
 Klarstellung der Thoriumfrage.

 D. chem. Ges.,
 38, 1905, (1444).
 [0770 26609].

The elements: verified and unverified. Address by vice-president and chairman of section C for 1903. Proc. Amer. Ass. Adv. Sci., Washington, D.C., **53**, 1904, (387–442); Amsterdam, Chen. Weekbl., **2**, 1905, (741–749, 753–762). [0040] 0100 7000]. 26610

Uber die Reindarstellung des Praseodyms. Entgegung an R. J. Meyer. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (86). [0600]. 26611

Rare earths. [Analyse.]
[In: 5. Intern. Kongress für angew.
Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag),
1904, (459-461). [6200 0100].
26612

Honz, Sins and Venable, F[rancis] P[reston]. On the atomic weight of thorium. [Report of Committee wight of Ass. Adv. Sci.] Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 21, 1905, (60). [0770].

and Lockhart, L. B. The phosphorescence of zinc sulphide through the influence of condensed gases obtained by heating rare-earth minerals. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (93–94). [7300]. 26614

active thorium. [A new source of inactive thorium has been found in a rock from South America.] J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1642–1644). [0770 7300].

Basset, Henry jun. v. Guntz, A.

Bassett, H. P. v. Jones, Harry C[lary].

Baštecký, Otto. Untersuchungen über den Wert der Roggenkörner verschiedener Grösse für den Mehl- und Backprozess. Diss. Halle a. S. Greiz (Druck v. O. Henning), 1904, (111+49). 26 cm. [6500].

Batek, Alexander. Über die Trennung des Thoriums und der Ceriterden durch neutrales Natriumsulfit. Bemerkung zu der gleichnamigen Arbeit von H. Grossmann. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (87–88). [0100 0770].

Batik, Friedrich. Ueber unsymmetrische Phenylhydrazinderivate. Basel. Phil. Diss. 1903–1904. Basel, 1904, (43+2). Svo. [1630]. 26618

Battegay, Martin. Beitrag zur Kenntnis des Hystazarins. Ueber den Ersatz von negativen Gruppen durch Hydroxylgruppen in orthosubstituierten Diazoniumsalzen. Basel. Phil. Diss. 1903-1904. Basel, 1904, (80). 8vo. [5020 1530 1740].

Battelli, F. et Stern, Mlle, L. La philocatalase et l'anticatalase dans les tissus animaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1197-1198). [8010]. 26620

La richesse en catalase des différents tissus animaux. Arch. Sci. Phys., Genève, (Sér. 4), 17, (646-647). [8010].

Baty, Ernest J. Methods of temperature indication. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (307–308). [7200]. 26624

Bau, Arminius. Ueber krystallisierte Melibiose. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1901, Tech. Tl, (481-521); Diss. Göttingen. Berlin (Druck v. "Die Post"), 1904, (46). 23 cm. [1820-6300-7300].

Das Enzym Melibiase, sowie vergleichende Studien über Maltase, Invertase und Zymase. [Nebst einem Nachtrag.] Wochenschr. Brau, Berlin, 20, 1903, (560-564, 575-579, 596). [S010].

Ueber die Entstchung der im Fuselöl vorhandenen höheren Fettsäuren und Alkohole. Zs. SpiritInd., Berlin, 27, 1901, (317–318); D. Essigind., Berlin, 8, 1901, (255–256). [1310 1210]. Baud, E. Sur l'acide diméthylpyroarsénique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (411–413). [2000]. 26029

d'aluminium avec l'oxychlorure de carbone. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1688–1689). [0120 0210].

Baudran, [G.] Action du permanganate de calcium sur les alcaloïdes et en particulier sur la strychnine. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1000–1002). [3000].

Action du permanganate de calcium sur les toxines tétanique, diphtérique et la tuberculine. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (884-886). [8050].

Oxydases chimiques. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (330–331). [8010].

Bauer, A. Pyridinbasen im Braunkohlenteer. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1148). [1000 6500]. 26634

Bauer, C[arl]. Die Kalisalzlager im Werra-Gebiete. Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 9, 1904, (69-70). [0420]. 26635

— Über Bleizucker-Fabrikation. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1-2). [1310]. 26636

Neues über die Fabrikation von essigsaurem Natrium aus Holzessig. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (181–182). [1310]. 26637

Bauer, Ed. v. Muller, P. Th.

Bauer, Ernst. Ueber den Nachweis und die Bedeutung des Indikaus im Harn des Pferdes. Diss., Giessen. Osterode a. II. (Druck v. G. Bergmann), 1905, (51, mit 1 Taf.). 23 cm. [6300]. 26638

Bauer, Hugo. Einwirkung von Organomagnesiumverbindungen auf Phtalsäureanhydrid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (240–241). [1330—1910].

Einwirkung von Organomagnesiumverbindungen auf zweifach ungesättigte Ketone. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (688-690). [1530 1230 1130].

Zur Bestimmung des Schmelzpunktes der Asphalte. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (258– 260). [1100–7200]. Bauer, Hugo. Beitrag zur Natur der Kohlenstoffdoppelbindung. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 72, 1905, (201– 210). [7000]. 26642

—— Ueber die Reaktion der Ammoniumsalze. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (133-134). [0490]. 26643

Organomagnesium - Verbindungen und ihre Anwendung zur chemischen Synthese. Südd. Apoth-Ztg, Stuttgart, 44, 1904, (607-608). [2000 5500].

Die Grundlagen der quantitativen chemischen Analyse. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **45**, 1905, (58). [6000].

Geschichte der Chemie. 1.
Von den ältesten Zeiten bis zur Verbrennungstheorie von Lavoisier. (Sammlung Göschen. 264). Leipzig (G. J. Göschen), 1905, (94). 15 cm. 0,80 M. [0010]. 26646

— Über Cyanursäurederivate. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1902, (37). 22 cm. [1930]. 26647

v. Hantzsch, A.

Bauer, Kálmán. A "Pankreon"-ról, egy a gyomoremésztéssel szemben resistens pankreaskészitményről. [Über Pankreon, ein gegenüber der Magenverdauung resistentes Pankreaspräparat.] Gyógyász., Budapest, 45, 1905, (312– 315). [6500].

A diabetes gyógyítására alkalmazott szerek, [Über die Heilmittel des Diabetes.] Gyógyász., Budapest, **45**, 1905, (816–819). [6500–8010 8040].

Bauer, Karl. Beiträge zur Chemie des Phenanthrens und Fluorens. Diss. Tübingen (Druck v. H. Laupp jr.), 1905, (VII+57). 23 cm. [1130 1140]. 26650

v. Schmidt, Julius.

Bauer, L[eo] v. Gnehm, C. R.

Bauer, Max. Ueber die Kondensation von Phtalsäureanhydrid mit Phenylpyrazolon. Diss. k. techn. Hochschule, München. Neuss a. Rh. (Druck d. Neuss-Grevenbroicher Ztg.), 1905, (60, mit 1 Tab.). 23 cm. [1330 1930].

Bauer, O. Ueber den Einfluss der Reihenfolge von Zusätzen zum Flusseisen auf die Widerstandsfähigkeit gegen ver
 dünnte
 Schwefelsaüre.
 Berlin,
 Mitt.

 Kgl.
 Materialprüfgsamt,
 23,
 1905,

 (292–298).
 [0320].
 26652

Bauer, O. Kupfer, Zinn und Sauerstoff. Ein Beitrag zur Bronzefrage. (Vortrag). Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (241–252); Baumaterialienk., Stuttgart, 10, 1905, (145–153, mit 2 Taf.). [0290 0720 6300 6500].

Beitrag zur Kenntnis des Baryumoxyds und seiner Hydrate. Die Darstellung eines neuen Hydrats. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (401–420) [0170 7150]. 26651

---- v. Heyn, E.

Bauer, Richard. Die Ehrlich'sche Aldehydreaktion im Harn und Stuhl. Zentralbl. inn. Med., 26, 1905, Leipzig, (833–842). [6150]. 26655

Baum, Erich v. Feist, Franz.

Baumann, E. v. Dorn, E[rnst].

Baumann, Luc., Thesmar, G. et Frossard, Jos. L'hydrosulfite de soudeformaldéhyde. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 74, 1904, (348–360). [1410].

Baumbach, A. Die Untersuchung der Feuergase auf Kohlensäure. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (811-812). [6400]. 26657

Baumert, G[eorge]. Das Butter-Refraktometer. Wandtafel für Lehrzwecke, auf Anregung und unter Mitwirkung von Prof. G. Baumert, Halle a. S., hrsg. von. Carl Zeiss, Jena. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (134–137). [6000].

und Holdefleiss, P[aul]. Nachweis und Bestimmung des Mangans im Trinkwasser. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (177–181). [6200].

Baumgartner, Otto. Sinacid- oder Acid-Butyrometrie? Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (792). [6300]. 26660

Baumstark, R[obert]. Verwertung der Ehrlich'schen Dimethylamidobenzaldehydreaktion für eine quantitative Indolprobe in den Fäces nebst Untersuchungen über die Eiweissfäulnis im Darme. Arch. Verdauungskrankl., Berlin, 9, 1903, (201–218). [6500] Baumstark, R[obert]. Ueber Fäcesmtersuchungen in der Praxis. D. Aerzteztg, Berlin, 1903, (368-371). [6500].

Baur, Emil. Von den Hydraten in wässeriger Lösung. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, 8, 1903, (466–488). [7150]. 26663

— Über die Beziehung zwischen elektrolytischer Dissociation und Dielektrizitätskonstante. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (936–938). [7250].

und Glaessner, A. Über die Einwirkung von Kohlenstoff, Kohlensoxyd und Kohlensäure auf das Eisen und seine Oxyde. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (556–562), [0320].

und Voerman, G. L. Über Eisen und Chromnitrid. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (467-478). [0270 0320 7050]. 26666

Baxandall, F. E. v. Lockyer, Norman.

Baxter, Gregory Paul. A revision of the atomic weight of iodine. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1904, ([147]-136). Separate 24.5 cm; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1577-1595); (Uebers.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (14-33); 46, 1905, (36-18). [0390 7100]. 26667

und Hines, Murray Arnold. Revision des Atomgewichtes von Kadmium. Vorl. Mitt. Die Analyse von Kadmiumchlorid. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (158–167). [0230 6300 7100].

Bay, Isidore. Remarques sur la réaction de la diphénylamine sur l'acide nitrique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (796-797). [1630]. 26669

et Alix, Just. Sur l'évolution du carbone dans les combustibles. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (377–378). [0210]. 26670

v. Alix, Just.

Bayer, Alexander. Über die Beurteilung analytischer Ergebnisse von eiweisshaltigen Flüssigkeiten. Gesundheit, Leipzig, 27, 1902, (585–593); 28, 1903, (161–169). [6500]. 26671

Bayliss, W. M. and Starling, Ernest II. On the relation of enterokinase to trypsin. J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, (129-136). [8010]. 26672

Bazlen, Max. Zur Kenntniss der hydroschwefligen Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1057–1068). [0600]. 26073

Béard, Noël. Sur les méthodes de dosage et les séparations du vanadium et du tungstène. Lausanne. Thèse sc. 1904–1905. Montreux, 1904, (56). 8°. [6100 6200]. ——— Étude sur les méthodes de

Étude sur les méthodes de dosage du vanadium. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (41-15). [6200].

Bebi v. Lunge.

Beccari, Lodovico. Sulla reazione dell'etere a-cianopropionico con l'aldeide benzoica. Torino, Atti Acc. sc., 38, 1903, (517-555). [1310].

Torino, Atti Acc. sc., **38**, 1903, (882–893). [1350]. 26677

Becher, Max. Pharmacologische Untersuchungen über Alphaeucain, Holocain, Betaeucain, Tropacocain. Diss. Gliessen (Druck v. v. Münchow), 1905, (62). 23 cm. [8050].

Bechhold, [H.] Wissenschaftliches und Technisches von den Kolloiden. (Vortrag.) Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (169-172). [7000 7100]. 26679

Die Hemmung der Nylander 'schen Zuckerreaktion bei Quecksilber- und Chloroformharn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (371–389). [6500]. 26680

— Von den Kolloïden. Natur u. Schule, Leipzig, **5**, 1905, (19-28). [7100]. 26681

—— Chemische Literatur, 1903– 1904. Umschau, Frankfurt a. M., **8**, 1904, (596–598). [0030]. 26682

Alkohol aus Holz. Umschau, Frankfurt a. M., 9, 1905, (505–508). [1210].

Zur Theorie der Kolloide. Eine Erwiderung an Herrn. Dr. Jordis. Schlusswort an Herrn Dr. Jordis. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (339–340, 481). [7100]. 26685

— Uber das eigenartige Verhalten von Hexabrombiresorein in alkalischer Lösung. Zs. Elektroch., Ilalle, **11**, 1905, (845–846). 26686

Bechhold, [H.] Strukturbildung in Gallerten. Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (185–199). [7100]. 26687

Beehstein, O[tto]. Die Entwickelung der Thermometrie Prometheus, Berlin, 16, 1905, (613–616, 633–636). [0910].

Ein neuer Heizeffectmesser. Zs. Elektrot., Potsdam, **7**, 1904, (161–163, 190–192, 208–209). [7200]. 26689

Beck, Ludwig v. Dieckmann, W[alter].

Beck, P. v. Fresenius, R.

Beckenhaupt, C. Einige Ansichten und Anfragen über den Ursprung der Enzyme. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (548–552). [8010]. 26690

Beckenkamp, J[acob]. Ueber die Krystallform des Baryumsilicates BaSi₃O + 6 H₂O. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (283–285). [0170 7100].

Krystallographische Untersuchung einiger organischer Substanzen. Vierte Reihe. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (597-600). [7100].

Becker, A. Ueber die Entstehung des Ozons. Natw. Wochenschr., Jena, 20, 1905, (156–159). [0550]. 26693

Becker, W. und Meyer, Julius. Das Atomgewicht des Siliciums. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (251–266). [0710 7100]. 26694

Beckert, Th. Eisen. [In: Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 2.] Berlin, 1905, (1-104). [6500 0320].

Beckmann, Ernst. Johannes Wislicenus [†]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4861-4946, mit 1 Portr.). [0010]. 26696

Einige Anwendungen von metallischem Calcium. (Vorl. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (904 906). [0220]. 26697

Clemens Winkler. Nekrolog. Leipzig, Ber. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **56**, (1904), 1905, (341-348). [0010].

Modifikationen des Thermometers für die Bestimmung von Molekulargewichten und kleinen Temperaturdifferenzen. Zs. physik. Chem. Leipzig, **51**, 1905, (329–343). [0910].

Beckmann, Ernst. Bestimmung von Molekulargewichten in siedender konzentrierter Schwefelsäure. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (129–136). [7100].

Zur Anwendung der Dampfstrommethode für die Bestimmung von Molekulargewichten bei höhern Temperaturen. Zs. physik. Chem., Lerpzig, **53**, 1905, (137–150). [7100].

Vorlesungsversuch zur Demonstration fester Lösungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (151–152). [0920 7150]. 26702

Zur Bestimmung des Fuselölgehaltes alkoholischer Flüssigkeiten. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (143–152). [6500]. 26703

Beckstroem, R. Ueber einige Derivate des Asarons. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (92–96). [1230 1530]. 26704

Beckurts, H[einrich]. Ueber die Einwirkung von Brom auf Strychnin. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (493-496). [3010]. 26705

Chemie der Nahrungs- und Genussmittel. Jahrb. Chem., Braunschweig, **14**, (1904), 1905, (277-285). [6500].

— und Frerichs, G. Beiträge zur Kenntnis der Angosturabasen. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (470– 493). [3010]. 26708

Becquerel, Henri. Sur quelques expériences relatives à l'activation par l'uranium. Paris, C. R. Acad. sei., 141, 1905, (87-90). [0810]. 26709

Sur quelques propriétés des rayons a du radium. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (485–490); (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (666–669). [0620 7300]. 26710

Becquerel, Paul. Action de l'éther et du chloroforme sur des graines sèches. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1049–1052). [8030]. 26711

Bedall, C[arl]. Zum Andenken an Albert Hilger. Gedächtnisrede. Apoth-Ztg, Berlin, 20, 1905, (554–555). [0010].

Bedford, Matthew Hume. Columbates. Thesis. . University of Pennsylvania. . Easton, Pa., 1905, (16). 22.8 cm. [0510]. 26713

Bedout, L. Densivolumetrische Zähler für Flüssigkeiten. Vortrag. [In:5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (674–676). [0910]. 26714

Bedson, P. Phillips. Inorganic chemistry. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, **1**, 1905, (30–54). [0100].

Beer, Haus. Über Methoden zur direkten Bestimmung der Phosphorsäure in Wein und Bier. Diss., Würzburg. München (Druck v. C. Gerber), 1904, (29). 22 cm. [6300]. 26716

Beger, C. Die Sinazid-Butyrometrie in ihrer Anwendung auf Schaf-, Ziegenund Kuhmilch. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (547-551). [6300]. 26717

— v. Morgen, August.

Béhal et Tiffeneau. Sur quelques éthers phénoliques à chaîne pseudo-allylique.

$$R - C(CII_3) = CH_2.$$

Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (139-141). [1230]. 26718

Behn, U[Irich]. Berichtigung zu meiner Arbeit,, Ueber die Sublimationswärme der Kohlensäure und die Verdampfungswärme der Luft." Aun. Physik., Leipzig, (1. Folge), 12, 1903, (669-670). [7200].

Ueber das Verhältnis der mittleren (Bunsenschen) Kalorie zur 15° Kalorie (\frac{\sqrt{0} - 100}{\chi_{15}}\). Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (72-76); Ann. Physik, Leipzig, (I. Folge), 16, 1905, (653-666). [7200].

—— und **Kiebitz**, F. Bestimmung der Dielektrizitätskonstante von Eis in flüssiger Luft mit schnellen Schwingungen nach Drude. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (610-617). [7250]. 26722

Behre, Paul v. Biltz, Wilhelm.

Behrend, P[aul]. Ueber die Zusammensetzung verschiedener Sorten von Topinamburknollen, die teils im Früjahr, teils im Herbst geerntet wurden. Nach Analysen von H. Wolfs und H. Grotowsky. J. Landw., Berlin, 52, 1904, (127–143). [6500]. 26723

Behrend, Robert. Bemerkung zu der vorhergehenden Abhandlung von G. Heikel. Ueber die Birotation der Galactose.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (105-107). [1810 7300]. 26724

Meyer, Eberhard und Rusche, Franz. Ueber Condensationsproducte aus Glycoluril und Formaldebyd. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (1-37). [1930-5020]. 26725

— v. Bartling, Richard.

Behrendsen, O. Ueber einige den Unterricht in der Physik und Chemie an höheren Schulen betreffende Fragen. [In: Neue Beiträge zur Frage des math. . . . Unterrichts. . . Gesammelt u. hrsg. von F. Klein. . . Tl 1.] Leipzig u. Berlin (B. G. Teubner), 1904, (118–125). [0050].

Behrendt, Emil C. Beiträge zur Kenntnis und Analyse des Harns. II. Bemerkungen quantitativen Bestimmung von Harnsäure, Harnstoff und Indikan. ChemZtg, Cöthen, 27, 1903, (1270– 1271). [6300].

Behrens, H. Untersuchung von Seifen auf Grund ihres Leitungsvermögens. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (880). [6500]. 26728

Behrens, J[ohannes]. Julius Nessler†. Nachruf. Landw. Versuchstat., Berlin, 62, 1905, (241-250); Weinbau, Mainz, 23, 1905, (129-131). [0010]. 26729

—— Die Pektingärung, [In: Handbuch der techn. Mykologie, hrsg. v. Lafar. Bd 3.] Jena (G. Fischer), 1905, (269–286). [8020]. 26730

r. Michaelis, Λ[ug.].

Beilby, George. On the present position of cyanide industry. [In:5]. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (b. Verlag), 1904, (628–638). [1310].

Beilby, G. T. Phosphorescence caused by the beta and gamma rays of radium. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (506-510, 511-518). [0620 26732]

The relation between the crystalline and the amorphous states as disclosed by the surface flow of solids. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (499–500). [7100]. 26733

The action of certain gases on glass in the neighbourhood of hot metals. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (500). [0710]. 26734

Beilstein, F. Handbuch der organischen Chemie. 3.Aufl. Ergänzungsbde. Hrsg. von der deutschen chemischen Gesellschaft, red. v. Paul Jacobson. Ergbd 3, entsprechend dem 3. Bde des Hauptwerkes. Bd 4. (Lfg 47–52). Hamburg (L. Voss), [1904-5], (XVIII+718; I-384). Geb. 25 M. [0030 1000].

Bein, W. v. Domke, J.

Beis, Constantin. Action des composés organomagnésiens mixtes sur la phtalimide et la phénylphtalimide (II). Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (61–62). [2000—1930].

Beisswenger, Alfred v. Kauffmann, Hugo.

Beitter. Beiträge zur Untersuchung von Copaiva und Perubalsam. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 45, 1905, (109–110). [6500]. 26737

[Векеточ, N. N.]. Бекетовъ, Н. Н. Памятп В. В. Марковинкова. [A la mémoire de V. V. Markovnikov]. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. I80-181). [0010]. 26738

Радін, какъ посредникъ между настоящею въсомою матеріей и обпромъ. [Radium comme médiateur entre la matière pondérable et l'éther.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc. verb. 329–331). [0620 7000].

Beknazar-Uzbachian, Jean. Emploi des permanganates de calcium et de potassium comme oxydants. Genève. Thèse sc. 1903–1904. Genève, 1904, (89, av. Tab.). 8vo. [7050 0220 0420]. 26740

Bell, A. H. v. Russell, J. B.

Bell, J. M. Free energy and heat capacity. J. Physic. Chem., 1thaca, N.Y., 9, 1905, (381-391). [7000 7200]. 26741

Dineric equilibria. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (531–555, with text fig.); Dissertation. Cornell University, 1905. Easton, Pa., 1905, (27). 27 cm. [7050]. 26742

and Trevor, J. E. The fundamental functions of one-component ideal-constituent gases. J. Physic, Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (179–209, with text fig.). [7050]. 26743

Bell, Louis. The Perot-Fabry corrections of Rowland's wave-lengths. Astroph. J., Chicago, Ill., 18, 1903, (191–197, with text fig.). [7300].

Bellach, Victor. Die Struktur der photographischen Negative. Diss. Marburg a. L., 1903, (93, mit 11 Taf.). 22 cm. [7350].

Bellars, Albert Ernest v. Morrell, Robert Selby.

Bellieni. Appareil simplifié pour la reproduction rapide des dessins, gravures, petits objets, etc. Paris, Bul. soc. franç. phot., (sér. 2), 21, 1905, (60-61). [0910].

Bellier, J. Recherches des huiles étrangères dans l'huile de noix. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (52-57). [6500]. 26747

Panalyse du lait. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (268–276). [6500].

Belloc, G. Osmose au travers des tubes en silice. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1253–1254). [0710]. 26749

Bellocq, H. Recherche et dosage de l'albumine dans l'urine. Ann. chim, analyt., Paris, 9, 1904, (384–385). [6500].

Bellucci, Italo. Sull'acido monocloroplatinico. [v. D. 3, no. 12055.] Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1a, 1903, (134-147). [0610]. 26751

[v. D. 3, no. I2054.] Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1ª, 1903, (147–152). [0610].

Bellucci, Italo. Über die Hexaoxyplatinsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (168–181). [0610 7100].

Uber Palladium-Deoxydhydrat, In Antwort auf die Mitteilung von L. Wöhler and J. König. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (287–288). [0590].

und Parravano, N. Beiträge zur Kenntnis der Stanniverbindungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (142-165). [0720 7000].

[Bělozerov, Iv.] Бѣлозеровъ, Ив. Краткій Повторительный Курсъ (гереtitorium) органической Химін по Булыгинскому, Реформатскому и Тамману. [Cours abrégé (repetitorium) de chimie organique, d'après Buliginskij, Reformatskij et Tamman.] Moskva, 1904, (71). 23 cm. [0030 1000]. 26757

Belser, Joseph. Studien über verdorbene Gemüsekonserven. Arch. Hyg., München, 54, 1905, (107-148). [6500].

Belton, Frank G. The existence of a definite lead-potassium sulphate. Chem. News, London, 91, 1905, (191). [0420 0580]. 26759

Belzer, Arie Hendrik Jan. Omzetting van tri- en tetrabroomphenolbromide in tetra- en pentabroomphenol. [Die Umlagerung des Tri- und Tetrabromphenol.] bromids in Tetra- und Pentabromphenol.] Amsterdam, (H. Eisendrath), 1904, (63), 25 cm. [1230 7050]. 26760

Bemmelen, J[akob] M[aarten] van. L'absorption d'eau par l'argile. Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl., (sér. 2), 10, 1905, (266-276). [7150].

Die Metazinnsäure und Metazirkonsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (83–85). [0720 0890 7150].

Bence (Breitner), Gyula. Klinikai tanulmányok a vér viscositásáról. [Klinische Studien über die Viscosität des Blutes.] M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (114–130, 303–331). [7150].

v. Korányi, Sándor.

Bender, C. Ueber die Untersuchung von Zündmassen. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (679-682). [6500]. 26764 Bender, C. Das Nehmen von Durchschnittsproben für die chemische Analyse. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (309–312). [6000]. 20765

— Über die Schwefelbestimmung nach Eschka. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (293). [6200]. 26766

— Über das Loslösen der Schmelzen vom Platintiegel. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1025). [0930]. 26767

Bender, Friedrich. Über ein Phenylketon des 1-Phenyl-3-Methyl-5-Chlorpyrazols sowie über ein Bipyrazol und dessen Derivate. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1903, (37). 21 cm. [1930].

v. Reitter, Hans.

Bendix, Ernst v. Schittenhelm, Alfred.

Benecke, W[ilhelm]. Allgemeine Physiologie der Ernährung der Schizomyceten und der Eumyceten (Stoffwechsel). Allgemeine Ernährungsphysiologie. Spezielle Ernährungsphysiologie: Die einzelnen Nährstoffe. [In: Handbuch der techn. Mykologie, hrsg. v. Lafar. Bd I]. Jena (G. Fischer), 1904–05, (303-320, 321–129). [8030]. 26769

Benedicks, Carl. Ueber die Anwendung der van der Waalsschen Zustandsgleichung für den festen Zustand. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (455–463). [7000].

463). [7000].

Zur Kenntnis der kolloidalen Lösungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (733–736). [7100].

— On fragments of cast iron, designated as crystals. The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist, Boston, Mass., 7, 1904, (252–257, with text fig.). [0320].

Recherches physiques et physico-chimiques sur l'acier au carbone. Paris (Dunod), 1904, (220, av. 41 fig. et 28 pl.). 24 cm. [0320]. 26773

Bening, Aleksandr v. Wagner, Dmitrij.

Benjamin, Marcus. Some American contributions to technical chemistry. (Address delivered before the Congress of Arts and Science, St. Louis, Sept., 1901). Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 21, 1905, (873-881). [0010].

Bennett, C. T. Adulterated eucalyptus oil. Chem. and Drug., London, 66, 1905, (33-34). [6500]. 26775

Bennett, C. T. v. Umney, John C.

Bernett, Hugh Garner v. Cohen, Julius Bereud.

Bennigson, Fritz. Beiträge zur Kenntnis der Hydroxylaminderivate. I. Ueber Knallsäure und ihre Salze. II. Ueber das Verhalten der Hydroxylaminkörper gegen schweflige Säure. III. Ueber einige Oxyamidoxime. Diss. Würzburg. Berlin, (Druck v. Pass & Garleb), 1905, (79). 22 cm. [1310 1600]. 26776

Benrath, Alfred. Über die Einwirkung sehwacher konzentrierter Säuren auf Metallchloride. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 72, 1905, (228–237). [1310]. 26777

Cher die Einwirkung schwacher Säuren auf Metallchloride.
J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 72, 1905, (238–243). [0100 1310 7050].

Oxydationswirkungen des Eisenchlorids im Sonnenlicht. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **72**, 1905, (220– 227). [0320 7050 7350]. 26779

Bensemann, R. Beitrag zur Analyse des Salpeters. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (816, 939, 1225). [6500]. 26780

Analyse des Natronsalpeters. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1972–1974). [6500]. 26781

Benson, Clara C. A reaction whose rate is diminished by raising the temperature. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, (116-121). [7050].

Bentheim, Alfons von v. Koenigs, Wilhelm.

Benz, G. Die Bestimmung der löslichen Kohlenhydrate in Nahrungsmitteln. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (89-90). [6300].

Benzian, Rudolf. Das Monocalciumsilicat. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (737-738). [0220 0710]. 26784

Berblinger, Hans. Untersuchungen über Indanthren. Diss. techn. Hochschule. (Druck v. Macklot), 1904, (83). 22 cm. [5020 1930]. 26785

Berdel, Eduard. Wie entsteht Porcellan? Prometheus, Berlin, 17, 1905, (53-55). [0120]. 26786

Berendes. Das Morphin und seine Entdecker. Sertürner, Ein Erinnerungs- und Lebensbild. ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (858–859). [3010]. 26787

Berendts, Georg. Beiträge zur Kenntnis der Pyrophosphate. Diss. Berlin (Charlottenburg Adler-Druckerei), 1905, (44). 20 cm. [0570]. 26788

Berg, Leonardus Marinus. De invloed van licht en lucht op eenige Pharmaceutische praeparaten. [Der Einfluss des Lichts und der Luft auf einige pharmaceutische Präparate.] Alkmaar (P. Kluitman), 1905, (79). 23 cm. [1110 1410 7350].

- v. Schoorl, N[icolaas].

Berg, Paul. Kondensation des Aethylencyanid mit Oxalester. Diss. Tübingen. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1905, (61). 22 cm. [1310 1320]. 26790

Bergdolt. Zur Bestimmung des Extraktgehaltes im Malze. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (597-601, 617-620). [6500].

Bergdolt, Alfred. Die Titrimetrie der Erdalkalimetalle und des Magnesiums. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer and Kaerner), 1904, (60). 21 cm. [6200]. 26792

— v. Rupp, E[rwin].

Bergell, Peter. Ueber Fortschritte und Ziele der Erforschung des Morphius. Charité-Ann., Berlin, 29, 1905, (40-45). [3010]. 26793

Verhalten der l-Arabinose im normalen und diabetischen Organismus. [In: Internationale Beiträge zur inneren Medicin. Bd 2.] Berlin, 1902, (401–409). [8040]. 26794

nand. Ueber den Einfluss des Pankreas auf den Eiweissabbau. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (627-631). [8040].

v. Abderhalden, Emil.

Berger, H. W. v. Hulett, G. A.

Berget, A. Le radium et les nouvelles radiations (rayons X et rayons N). Nouv. éd. Paris (Librairie universelle), 1904, (176, av. fig.). 18 cm. [0620]. 26796

Bergfeld, Ludwig v. Krafft, Friedrich.

Bergh, Åke. Om svafvelbestämning i järn. [The determination of sulphur in iron.] Tekn. Tidskr., Stockholm, 34, 1904, Afd. f. kemi, (140-144). [5500]. 26797 Bergh, Gustaf Fr[edrik]. Om Kermes mineralis. [On Kermes mineralis.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, 8, 1904, (181– 188). [6500]. 26798

Undersökningar öfver Kermes mineralis. [Investigations on Kermes mineralis.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **8**, 1904, (317–325, 336–340, 349–354). [6500]. 26799

Ueber die Alkaloide der perennierenden Lupine. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (416–440). [3010]. 26800

Beiträge zur Kenntnis der Lupinenalkaloide. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1903, (74, mit 2 Tab.) 21 cm. [3010]. 26801

Bergmann, E. Ueber Perchlorat im Schwarzpulver und über Gefahren bei der Fabrikation und Verwendung perchlorathaltiger Schwarzpulver. [In: 5. Intern, Kongress für angew. Chem. Bd 2.] Berlin [D. Verlag], 1904, (415-421). [7200 0420 6500]. 26802

- v. Busch, M[ax].

Bergmann, W. v. Tschirch, A[lex-ander].

Bergsöe, P. r. Schon, C. V.

Bergsten, Carl. Bestimmung der Anzahl der wilden Hefen in der Stellhefe mittels Vortrocknung durch Chlorkalzium. [Nebst Bemerkung von (Paul) Lindner] Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (8). [6500]. 26803

Berguer, L. Zur Frage der Untersuchung des Handels-Petroleums. Ueber die sogenannte Natronprobe. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904. (501–504). [6500–1100].

Berju, Georg und Kosinenko, Wladislaus. Untersuchungen über die Bestimmung des Actzkalkes in gebrannten Kalken und die Löslichkeit des kohlensauren Kalkes in Ammoniumnitrat-Lösungen. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1901, (119–125). [6300–0220–7150].

Berkhout, A[lbert] D[irk]. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf psubstituierte Phenole. Diss. Göttingen. Hildesheim (Druck v. A. Lax), 1903, (59). 21 cm. [1230].

Berl, Ernst. Ueber die Anwendung der Katalyse in der Photographie. Bul. Photoglob., Zürich, **9**, 1901, (23 26). [7350 7050]. 26807

Berl, Ernst. Die Arsensäureanhydrid-Katalyse des Schwefeltrioxyds. (Vorl. Mitt). Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (252–251); Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (267–299). [0140 0660 7050]. 26808-9

v. Lunge, Georg.

- v. Werner, A.

Berlinerblau, J. Refraktometrische Bestimmungen von Paraffin. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (619– 624). [6500 7300 1110]. 26810

Bernard, Ch. A propos de l'assimilation en dehors de l'organisme. Paris, C. R. Acad. sci., 140, 1905, (509-511). [8930].

Bernard, Maurice. Les matières grasses dans l'analyse du lait. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (15-16). [6500]. 26812

Manière de déterminer la quantité de sucre dans le vin. J. Pharm., Strassburg, **28**, 1901, (105–106). [6500].

La réaction de Tichomirow dans le thé noir. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (116–117). [6500]. 26814

Mineralbestandteile im Weine. J. Pharm., Mülhausen, 29, 1902, (49-50). 26817

Kenntnisse der Beiträge zur Oxydase der Weintraube. J. Pharm., Mülhausen, **29**, 1902, (116–117). [8010]. 26818

Berndt, G[corg] W. Die elektrischen Spektra von Gasen und Gasgemischen. Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, 1904, (223–274). [7300]. 26819

| Selenzellen auf Kohle. | Mechaniker, Berlin, 12, 1904, (97-98). | 26820

Welltall, Berlin, 5, 1905, (307–374, 385–389). [7000].

Bernhart, Karl v. Koenigs, Wilhelm.

Bernini, Arciero. Ueber den Einfluss der Temperatur auf die elektrische Leitfähigkeit des Lithiums. (Uebers). Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (74–78). [7250 0450]. 26822

Ueber die Magnetisierung einiger Alkalimetalle. (Uebers). Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (109-111). [7250]. 26823

Bernstein, Alexander. Apparat zur Untersuchung von Buttec. D. landw. Presse, Berlin, **32**, 1905, (286); Landbote, Prenzlau, **26**, 1905, (509-510). [6000].

Bernstein, Arnold. Einwirkung von Chloriden des Phosphors auf einige substituierte Phenole. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1903, (43). 21 cm. [2000 1230]. 26825

 Bernthsen.
 Die
 Teerfarbstoffe in neuerer
 Zeit.
 Vortrag.
 Färberztg,

 Berlin,
 14,
 1903,
 (158–163,
 180–183,

 203–208).
 [5020].
 26826

Bernthsen, A. Zur Formel der hydroschwesligen Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1048–1056). [0660 7000].

Berry, A. E. and Bartripp, G. F. The influence of sulphites in the mashtun and the copper. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (451–466). [6500].

Bersch, Wilhelm. Emerich Meissl. Zs. Landw. VersWes., Wien, 8, 1905, (141-152, mit 1 Taf.). [0010]. 26829

Berstein, J., Fraschina, C. und Kostanecki, St[anislaus] von. Ueber hydroxylärmere Vorstufen des Fisetins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2177-2182). [1910 5010 5020]. 26830

Bertarelli, E[rnesto]. Ueber die Antilipase. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 40, Originale, 1905, (231–237). [8010]

Berté, E. Oil of lemon: a new indirect method of estimating the aldehydes therein. (Trans. from the original Italian.) Chem. and Drug., London, 66, 1905, (682-684); Chem. Ttg., Cöthen, 29, 1905, (805-806). [6300-6500]. 26832

 Bertels,
 Kurt.
 Die Denkmittel der

 Physik.
 Eine Studie.
 Berlin (Mayer & Müller),

 Müller),
 1905,
 (72).
 24 cm.
 1,60 M.

 [7000].
 26833

 Bertelsmann.
 Die Wertbestimmung der Gaskohlen.
 Glückauf, Essen, 40, 1904, (1250–1253).
 [6500].
 26834

Berthelot, Marcelin. Etudes thermochimiques sur la dissolution et la polymérisation du cyanogène. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (93-97). [7200 0210]. 26835

Sur la transformation du sulfure noir cristallisé d'antimoine en sulfure orangé précipité. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (97-98). [7200 0680].

Remarques sur quelques règles thermochimiques relatives à la possibilité et à la prévision des réactions. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1005–1009). [7200].

Nouvelles recherches sur la combinaison chimique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1153-1159). [7000].

Observations sur les méthodes employées en calorimétrie et spécialement sur la détermination de la chaleur de combustion des composés organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1497-1504). [7200]. 26840

Recherches sur les composés alcalins insolubles formés par les substances huniques d'origine organique et leur rôle en physiologie végétale et en agriculture. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (433-445). [8030]. 26841

Recherches sur le cyanogène. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 3, 1904; Introduction (145–146); 1º Solubilité et polymérisation (146–154); 2º Réactions entre le cyanogène et le cyanure de potassium (154–163); 3º Études thermoclimiques sur la dissolution et la polymérisation du cyanogène, (163–181). [0210]. 26842

Expériences sur l'oxydation lente du cyanogène et des cyanures par l'oxygène libre. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **3**, 1904, (169–181); Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (169–177). [0210 0550].

Recherches sur la dessiccation des plantes et des tissus végétaux : conditions d'équilibre et de réversibilité. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (488-490). [8030].

Berthelot, Marcelin. Dessiccation des plantes. ler Mémoire : période de fenaison. 2º Mémoire: sur la dessiccation absolue des plantes et matières végétales; période de dessiccation artificielle; réversibilité par la vapeur d'eau atmosphérique. 3e Mémoire: période de vitalité; humectation par l'eau liquide; réversibilité imparfaite. 4º Mémoire: changements de dimensions et de volume que les organes et tissus des végétaux éprouvent sous l'influence de la dessiccation. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (498-506, 506-520, 520-538, 538-552); Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (693-702, 702-711, 761-773, 825–834). [8030].

Quelques métaux trouvés dans les fouilles archéologiques en Egypte. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (554–556); Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (183–185). [0010].

Nouvelles recherches sur les altérations séculaires des substances hydrocarbonées d'origine organique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (165-174); Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (177-183). [0010]. 26847

Sur la perméabilité aux gaz des substances vitreuses. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, (145-146). [0710 6400]. 26848

Perméabilité des vases de verre. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (164-174); Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1286-1292). [0710].

Recherches sur la combinaison chimique. Sur l'emploi du tube chaud et froid dans l'étude des réactions chimiques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, (174-195); l'aris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (905-914). [7050-7200].

———— Expériences de contrôle. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, (195-200). [7350-8020]. 26852 Berthelot, Marcelin. Emanations et radiations. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (289-293). [7300]. 26853

Sur les limites de sensibilité des odeurs et des émanations. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (293-295). [7150]. 26854

Effets chimiques de la lumière: action de l'acide chlorhydrique sur le platine et sur l'or. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (295–299). [7350].

Remarques sur l'emploi des courants alternatifs en chimie et sur la théorie des réactions qu'ils déterminent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (300–305). [7250]. 26856

et Gaudechon. Recherches thermochimiques sur la strychnine et la brucine. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (125-165); Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (753-761). [3010 7200].

Berthier, A. La fixation de l'azote atmosphérique par des procédés électriques. Eclair. électr., Paris, 45, 1905, (256-260, av. fig.). [0490]. 26859

Berthoud, H. v. Billiter, O.

Berti, Pio. Les solutions de sucre et de sels inorganiques dans le processus de dialyse. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (1155-1162). [7150]. 26860

—— Matières aspartiques. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (1163–1186). [1310]. 26861

Bertiaux, L. v. Hollard, A.

Bertini, C. Ricerche sopra i prodotti di condensazione dell'etere benzoil-acetico con aldeide benzoica. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (145-152). [1330].

Bertolo, Pasquale. Azione dell'acido cloridrico sull'artemisina. 'Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5^a), **12**, 2° semestre, (273-278). [1350 1910]. 26863

Bertoni, G. E. Beiträge zur Kenntnis der wichtigsten warmen Quellen zu Perla in dem vulkanischen Boden der toskanischen Maremmen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (220–222). [6500].

Bertram, H. v. Binz, Afrthur].

Bertram, Max. Studien über die Vereinigung von Stickstoff und Wasserstoff durch elektrische Entladungen. Zürich. Phil. Diss. 1I. S. 1903-1904. Zürich-Oberstrass, 1904, (75+1 mit 3 Taf). [7250 0190 0360]. 26865

Bertram, W. Ucber die Einwirkung von Anilin auf Anhydridcarbonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1615-1625). [1300 1930 1310]. 26866

- v. Anschütz, Richard.

Bertrand, Gabriel. Sur un nouveau sucre des baies de sorbier. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (802-805). [1210]. 26867

Sur la synthèse et la nature chimique de la sorbiérite. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (983–985). [1210 1810].

Etude biochimique de la bactérie du sorbose. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (181–288); Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1904, (478–480). [8020 1810]. 26870

Action de la laccase sur le gaïacol. Ann. Inst. Pasteur, Paris, **18**, 1904, (116–120). [8010]. 26871

Sur la composition chimique et la formule de l'adrénaline. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (672-677). [1650]. 26872

Le domaine actuel de la chimie biologique. Rev. gen. sci., Paris, **16**, 1905, (451-461). [8000].

26873

Pétat de la matière au voisinage du point critique. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (320-323). [7000]. 26874

Bertrand, P. v. Fosse, R.

Веттопа, Ev.] Бертрондъ Ев. Дъйствіе ъдкаго кали на смъсь Фенилацетилена и ацетофенона. [Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec l'acétophénone]. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (657). [1130—1530]. 26875

______ Дѣйствіе ѣдкаго кали на смѣсь Фенилацетилена съ метилциклогексанономъ. [Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec le méthylcyclohexanone.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-clim. Obšč., 37, 1905, (655-656). [1130-1540]. 26876

[Berzelius, Jakob.] Jakob Berzelius, Reiseaufzeichnungen, hrsg. v. d. Königl. Akademie der Wissenschaften in Stockholm, hrsg. durch H. G. Söderbaum. Aus d. Schwed. übers. von F. Bischoff. Schneeberg, Mitt. wiss. Ver., H. 5, 1904. (41–64 mit Portr.). [0010]. 26877

Besemfelder, Edward R. Weitere Bemerkungen zur Wassergasfrage bezw. Vergasung von Kohle. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (182–184). [6500]. 26878

Destillation der Steinkohle durch hocherhitzte Gase. Schillings J. Gasbeleucht., München, **48**, 1905, (389–390). [0930]. 26879

Besson, Albert. Über das Thiomethylpyrazol und dessen Homologen. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1903, (47). 22 cm. [1930]. 26880

Besson, Paul. Le radium et la radioactivité. Propriétés générales. Emplois médicaux. Avec une préface du Dr. d'Arsonval. Paris. (Gauthier-Villars), 1904, (VII+172, av. fig.). 19 cm.; Deutsch von W. von Rüdiger. Mit einem Vorwort von Alfr. Exner. Leipzig (J. A. Barth), 1905, (VII+115). 8vo. 3.60 M. [0620]. 26881

Besthorn, E. und Ibele, J. Ueber eine neue Klasse von Chinolinfarbstoffen. II. (Vorl. Mitt). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2127-2129). [5020 1930]. 26882

Bettels, I. v. König, J[os.]

Betti, Mario. Reazione generale di condensazione fra β-naftolo, aldeidi e amine : Nota IV. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (17–26). [1630—1940]. 26883

——— Gasbehälter mit konstantem Ausfluss. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (219–220). [0910]. 26884

e Foà, Virgilio. β-Naftossazine e composti affini contenenti radicali aldeidici e chetonici misti. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (27–35). [1940 1630 1910 1310]. 26885

e Torricelli, Andrea. Sulla funzione delle basi β-naftol-ald-aminiche.

(;

Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte I^a, 1903, (1-17). [1630 1910]. 26886

Beulaygue, L. Evolution du poids et des matières organiques de la feuille durant la nécrobiose à la lumière blanche. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (814-816). [8030]. 26887

matières protéiques végétales. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (413–416). [4020].

Beutin, Alfred v. Tröger, Julius.

Beuttner, E. Die Panchaudsche Methode der Alkaloidbestimmung von Drogen. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (15–17). [6500 3000]. 26889

Bevan, E. I. r. Cross, C. F.

Bevan, P. V. Note on some physical properties of sodium vapour. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, (129-131). [0500]. 26890

The change of conductivity in solutions during chemical reactions. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (501-502). [7250]. 26891

Beyschlag, F[ranz] v. Monke, A.

Beythien, A[dolf]. Ueber Gewürze. Vortrag. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (957-964). [6500].

Ueber Fruchtsäfte und
Marmeladen. I. Himbeersyrup. II.
Erdbeer- und Johannisbeersyrup. III.
Marmeladen. Zs. Unters. Nahrgsmittel,
Berlin, 6, 1903, (1095–1118). [6500].

Ueber die Verwendung der schwefligen Säure als Konservierungsmittel, insbesondere den jetzigen Stand der Beurteilung geschwefelten Dörrobstes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (36–53). [6500].

Einige weitere Analysen von Fruchtsäften und Beerenfrüchten. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (541–548). [6500]. 26895

— Krebsbutter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (6-10). [6500]. 26896

Wermutwein. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (10–14). [6500]. 26897

Beythien, A[dolf]. Neuere Honigsurrogate. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (14-16). [6500]. 26898

Ueber das Jörgensensche Verfahren der Borsäurebestimmung. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (283-286). [6300]. 26899

Ueber die Beziehungen zwischen der Zusammensetzung von Fruchtsaftaschen und ihrer Alkalität. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (339–347). [6500]. 26900

und Bohrisch, Paul. Beiträge zur Untersuchung und Beurteilung des Citronensaftes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (449-464). [6500].

und Waters, L. Beiträge zur Kenntnis des Himbeersaftes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (726-729). [6500]. 26902

Biach, Otto. Ueber Regelmässigkeiten in homologen Reihen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (43-64). [7000].

Bial, Manfred. Ueber die Verwendung der Orcin-Eisenchlorid-Reaction zur Untersuchung von Kohlehydraten und Eiweisskörpern. Fortschr. Med., Berlin, 21, 1903, (8-9). [6500].

Bialon, O. Beitrag zum Nachweise von gewässerter Milch. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (363–366). [6500]. 26905

Bianchini, R. und Cler, E. Vorschlag eines neuen Apparates zur Bestimmung des spezifischen Gewichtes von Baumaterialien. Arch. Hyg., München, 53, 1905, (145-157). [0910 7100].

Biberfeld, J[ohannes] v. Filehne, Wilh.

Bichel, C. E. Aluminium in Sprengstoffen. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1889–1892). [7200]. 26907

Methoden zur Prüfung der Kraftäusserung von Sprengstoffen und Normalien zur Herstellung von Bleicylindern und deren Anwendung zu einer vergleichsweisen Messung der Wirkung von Sprengstoffen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (292–303). [7200].

Bickenbach, L. v. Gutbier, A[lexander].

Biddle, H. C. Die Umwandelung von Fornhydroxamsäure in Knallsäure. Erwiderung an L. Wöhler, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3858–3859). [1310].

Bidet, Félix. Équilibre chimique du système: gaz ammoniac et chlorhydrate d'iso-amylamine primaire. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (264–265). [7050 26910]

Bie, Valdemar. Ist die baktericide Wirkung des Lichtes ein Oxydationsprozess? Mitt. Finsens Lysinst. Kopenhagen, Jena, **9**, 1905, (5-74). [7350]. 26911

lst die baktericide Fähigkeit des Lichtes auf eine direkte Einwirkung auf die Bakterien oder auf eine indirekte Einwirkung durch die Entwicklung eines baktericiden Stoffes im Nährsubstrate zurückzuführen? Mitt. Finsens Lysinst. Kopenhagen, Jena, 9, 1905, (75–146). [8020 7350]. 26912

Die disinfizierende Wirkung des Wasserstoffsuperoxyds. Mitt. Finsens Lysinst. Kopenhagen, Jena, 9, 1905, (147–163). [0360]. 26913

Biehringer, Joachim. Ueber Cetylphosphorsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3974-3977). [2000].

26914

Clemens Winkler †. Nachruf. Natw. Rdsch., Braunschweig.
20, 1905, (141–143, 153–155). [6010].
26915

Guido Bodländer. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (561–569). [0010].

Biernacki, Victor. Ueber einen Halbschattenanalysator. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (180–184). [0910 7300]. 26917

Bierry, H. Recherches sur la lactase animale. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1122–1123). [8010]. 26918

et **Gmo-Salazar.** Recherches sur la lactase animale. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (381–384). [8010].

et **Terroine**, E. F. Sur la maltase du suc pancréatique de sécrétine. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (146–147). [8010]. 26920

Biesenbach, Th. v. Stoermer, R[ichard].

(D 9724)

Bigelow, W[illard] D[elt]. Human foods. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1]. Berlin (D. Verlag), 1904, (526–530). [6500].

Billmann, Einar. Om Fremstillingen af rene Thiosyrer. [On the production of pure thionic acids]. Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., 1905, No. 3, (211–234). [1310].

Ueber ein Verfahren zur Darstellung der Thiosäuren und Disulfidsäuren. 1. Xanthogenatessigsäure, Thioglycolsäure und Disulfidessigsäure 2. α- Xanthogenatpropionsäure und α-Disulfidpropionsäure. 3. β- Xanthogenatpropionsäure. 4. α- Xanthogenatbuttersäure und Thio-α-oxybuttersäure. 5. Xanthogenatbernsteinsäure und Thioäpfelsäure. Liebigs Ann. ('hem., Leipzig, 339, 1905, (351–372). [1310] 26923

Billeter, O[tto fils]. Sur un phénomène d'autoxydation. [L'action de l'air en présence de la soude sur la diméthylxanthogénamide, SCOC₂H₅.N(CH₃)₂. Arch. sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (436–437). [1310 0550].

Sur l'autoxydation des dialcoylxanthogénamides. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Winterthur, 87, 1905, (64-65); Arch. sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (274-276). [1310].

Billeter, O[tto] C. Ueber die Einwirkung von cyansaurem Silber auf Säurechloride. 1V. Methylsulfonylisocyanat, CH₃.SO₂.N: CO. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2013–2015). [1310].

V. Entstehung von Anhydriden der Sulfonsäuren durch Einwirkung ivon Sulfoehloriden auf cyansaures Silber. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2015–2020). [1330]. 26927

v. Bamberger, Eugen.

Billitzer, J[ean]. Zum Valenzbegriff. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (81–82). [7000]. 26928

Theorie der Kolloide II. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (129–166). [7100–7250]. 26929

Zur Theorie der kapillarelektrischen Erscheinungen. 3. Mitt. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (167–192). [7250]. 26930

Billy, [M.] Sur la préparation des hydrosulfites. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (936-937). [0660]. 26931

v. Auger, V.

Biltz, A[rthur]. Neues aus dem Gebiete der analytischen Chemie. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (137–138, 147–148, 291–293). [6000]. 26932

Neues aus dem Gebiete der anorganischen Chemie. Allg. Chem-Ztg, Apolda, 1904, (203–204). [0100]

Neuerungen und Fortschritte auf dem Gebiete der analytischen Chemie. Allg. ChemZtg. Lübeck, 5, 1905, (262–264). [6000].

_____ v. Thoms, H[ermann].

v. Traube, Wilhelm.

Biltz, Heinrich. Ueber die Einwirkung von Acetylen auf Mercurichloridlösungen. [Trichlormercuriacetaldehyd.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (133–136). [1410–2000–1120]. 26935

Ueber 9.10-Diphenyl-phenauthren. Γerlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (203–206). [1130]. 26936

Ueber Diphenyloxy-triazin und Diphenyl-dihydrooxy-triazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1417–1419). [1930]. 26937

von Schwefelwasserstoff usw. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (809). [0910 0660]. 26938

Ueber die Einwirkung von Semicarbazid auf Benzil, Benzoin und verwandte Stoffe. (Mitbearb. von Thankmar Arnd und Carl Stellbaum.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (243–294). [1530–1930]. 26939

Experimentelle Einführung in die anorganische Chemie. 2. Aufl. Leipzig (Veit & Co.), 1905, (VI+128). 23 cm. Geb. 3,20M. [0030 0100].

und Stellbaum, Carl. Notiz über die Darstellung von Cuminon und Cuminil. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (291–296). [1530].

Biltz, Wilhelm. Herrn P. D. Zacharias zur Entgegnung. [Betr. Theorie des Färbevorgangs]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (184–187). [5000–7100].

Biltz, Wilhelm. Beiträge zur Theorie des Färbevorganges. 2. Mittheilung; Messungen über die Bildung anorganischer Analoga substantiver Färbungen. (Gemeinschaftlich mit Kurt Utescher). 3. Mitteilung: Ueber die Zustandsaffinität einiger Schwefelfarbstoffe. (Gemeinschaftlich mit Paul Behre). 4. Mitteilung: Zur Kenntniss der Farblacke. (Gemeinschaftlich mit Kurt Utescher). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2963–2977, 4143–4149). [5000 7100 7150].

Ueber einige Tagesfragen auf dem Gebiete der Kolloidehemie. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (325–329). [7100].

Weitere Beiträge zur Theorie des Färbevorganges. 1. Messungen über die Bildung anorganischer Analoga substantiver Färbungen. (Gemeinschaftlich mit Kurt Utescher). 2. Ueber die Zustandsaffinität einiger Schwefelfarbstoffe. (Gemeinschaftlich mit Paul Behre). Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1905, (46-63). [0100 5020 8000]. 26945

Farblacke. (Gemeinschaftlich mit Kurt Utescher). Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1905, (271-281). [5020].

Notiz über die Schutzwirkung von Salz auf Lösungen von Eiweisskörpern. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (937–938). [4000 7100].

und Gahl, Willy. Ueber den Zerfall in Wasser gelösten Ammoniumnitrits und diesem verwandte Vorgänge. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (409-413). [0490-7050].

Much, H. und Siebert, C. Experimentelle Beiträge zu einer Adsorptionstheorie der Toxinneutralisirung und verwandter Vorgänge. Beitr. exper. Ther., Berlin, 10, 1905, (30–54). [7100].

und Wilke-Dörfurt, Ernst. Ueber die Pentasulfide des Rubidiums und Cäsiums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (123–130). [0630 0280]. 26950

Biltz, Wilhelm r. Kröhnke, O.

Binet du Jassoneix. Sur la réduction par le bore amorphe des oxydes de manganèse et la préparation d'un nouveau borure de manganèse. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1209-1211). [0160-0470]. 26951

Sur la réduction par le bore amorphe de l'oxyde de thorium et sur la préparation des deux borures de thorium. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (191-193). [0160 0770]. 26952

Bingham, Eugene Cook. The conductivity and viscosity of certain salts in mixtures of acetone with methyl alcohol, with ethyl alcohol, and water. [With biographical sketch]. Dissertation. Johns Hopkins University. 1905. Easton, Pa., [1905?], (79, with text fig.). 23.3 cm. [7150 7250]. 26953

Binz, A[rthur]. Einwirkung von Natriumpolysulfid auf Natriumhydrosulfit. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2051–2056). [0500]. 26954

______ Über technische Verfahren zur Gewinnung aromatischer Substanzen aus den Jahren 1902 und 1903. Chem. Ind., Berlin, **27**, 1904, (452-461, 521– 528). [1000].

Ueber Fortschritte auf dem Gebiete der künstlichen organischen Farbstoffe insbesondere im Jahre 1903. Chem. Ind., Berlin, **28**, 1905, (321–327, 347–354). [5020]. 26956

Zur Kenntnis des Natriumhydrosulfits. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (161–162); Textilztg, Braunschweig, 3, 1905, (379–381). [0500].

— Über die Konstitution des hydroschwesligsauren Natriums. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 1I, 1, 1905, (104). [0500 7000]. 26958

Welche Methode zur quantitativen Bestimmung des Indigos ist zur Zeit die beste? [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (840-848). [6500 5020].

Ueber die Einwirkung von Alkali auf Indigkarmin. (Gemeinschaftlich mit A. Walter). [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (972–975). [1930–5020].

Binz, A[rthur]. Verwendung der wichtigeren organischen Farbstoffe. Praktische Uebungen im Unterrichtslaboratorium. Bonn (F. Cohen), 1905, | VIII+43). 23 cm. 1 M. [5020]. 26961

wertbestimmung des Natrium-hydrosulfits. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (168–170). [6500]. 26962

und Kufferath, A. Ueber eine verbesserte Methode zur Analyse des Indigos mit Hydrosulfit. Färberztg, Berlin, 14, 1903, (225–226). [5020].

Bird, Robert Montgomery. Why a flame emits light—the development of the theory. [Reprint.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 57, 1901, (23430-23431, with text fig.). [7300]. 26965

Birkeland, Kr. and Eyde, S. Norsk salpeterindustri paa grundlag af Birkeland-Eyde's elektrokemiske proces. [Norwegian industry for saltpetre based upon the electrochemical process of Birkeland-Eyde.] Kristiania, Tekn. Ug., 52, 1905, (497–514 with fig.). [0490]. 26966

[Biron, E.] Бпронъ, Е. Пзелъдованія хлоростаннатовъ типовъ: M_2' SnCl₆. п M''SnCl₆. [Recherches sur les chlorostannates des types: M_2' SnCl₆.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz. clim. Obšč., **36**, 1904, (489–518). [0720-7000].

— Настѣдованія хлоростаннатовъ M'₂SnCl₆ и M''SnCl₆. Къ вопросу о метахлорномъ оловѣ. [Recherches sur les chlorostannates des types M'₂SnCl₆ et M''SnCl₆. Contribution à l'étude du métachlorura d'étain]. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (933-947). [0720 7000].

—— Пзсябдовнаїе хлоростаннатовъ тпповъ М'₂SnCl₆ и М''SnCl₆. ИІ. Гидролизъ хлорнаго олова. [Sur les chlorostannates M'₂SnCl₆ et M''SnCl₆. III. Hydrolyse du chlorure d'étain]. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (963–993). [0720-7050].

——— Изслѣдованіе хлоростаннатовъ типовъ : М'2SnCl6 и М"SnCl6. IV. Диссозіація хлоростаннатовъ въ водныхъ растворахъ. [Sur les chlorostannates M'2SnCl₆ et M'SnCl₆ IV. Dissociation des chlorostannates dans les dissolutions aqueuses.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (994–1036). [0720 7050].

26970
[Biron, E. V.] Биронъ, Е. В. Паслъдованіе хлоростаннатовъ типовъ :
МуспСІ₆ и М″спСІ₆. V. Распредъденіе хлорнаго олова между двумя
хлоргстыми металлами. [Sur les
chlorostannates M'2SnCI₆ et M″SnCI₆
V. Distribution du chlorure d'étain
entre deux métaux chloreux.] St.
Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč.,
37, 1805, (1036–1063). [0720-7150].
26971

Bischkopff, Eduard v. Einhorn Alfred.

Bischoff, C. Anforderungen an den Handel mit garantiert reinen Reagentien vom Standpunkt der forensischen Chemie. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1904, (353–360). [6000].

Bischoff, C. A. Die Grignard'sche Reaction bei Dihalogeniden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2078– 2083). [1100 5500].

Organische Chemie. Jahrb. Chem., Braunschweig, **14**, (1904). 1905, (119–237). [1000]. 26974

Materialien der Stereochemie im Form von Jahresberichten Learb. Bd 1: 1899–1902. Mit systematischem Inhaltsverzeichnis für 1894–1902. Bd 2: 1894–1898. Mit alphabetischem Sachregister für 1894–1902. [Teilw. mitbearb. v. E[dgar] Wedekind u. P. Walden.] Braunschweig (F. Vieweg and S.), 1904, (CXXXVI + 840; 841–1977). 23 cm. 90 M. [7000].

Bismer, Otto. Apparat zur Ermittelung minimaler Zuckermengen (für Laboratorien und Fabrikspraxis). ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (587). 160001.

Bistrzycki, A[ngustin] und Reintke, Eugen. Ueber die Abspaltung von Kohlenmonoxyd aus tertiären Säuren mittels concentrirter Schwefelsäure. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 839–848). [1300—1330—1130—1530]. 26977 Вітнуј-šіїасhto, V. А. Битнії: Шляхто, В. А. Къ ученію о липазъ. Диссертація. [L'étude de la lipase. Diss.] St. Peterburg, 1904, (138+V1+ 4). 24 см. [8010]. 26978

Bittó, Béla von. Ueber die chemische Zusammensetzung der inneren Fruchtschale der Kaffeefrucht. J. Landw., Berlin, **52**, 1904, (93–95). [6500].

Bjerrum, Niels. Über die Elimination des Diffusionspotentials zwischen zwei verdünnten wässerigen Lösungen durch Einschalten einer konzentrierten Chlorkaliumlösung. Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (428-410). [7250].

Björn-Andersen, H. Om Kvælstoftabet i Koajle ved Spredningen og om mulig Forebyggelse deraf ved Tilsætning af Superfosfat. [On the loss of nitrogen in liquid cow-manure during the spreading, and on a possible prevention of this loss by an admixture of superphosphate.] Tidsskrift for Landökonomi, Kjöbenhavn, 1905, (160-168). [6500].

Blacher, C. und Koerber, U. Die massanalytische Bestimmung der gebundenen Schwefelsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (722-723). [6300]. 26982

Black, O. F. v. Hill, H. B.

Blackman, F. Frost. Experimental researches in vegetable assimilation and respiration. IV.—A quantitative study of carbon-dioxide assimilation and leaf-temperature in natural illumination. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (402–460). [8030].

Blackman, Philip. New method of determining molecular weights. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1474–1480); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (228). [0910 7100].

Molecular conductivity of water. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (237). [7250]. 26985

Further experiments on a new method of determining molecular weights. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (304). [7100]. 26986

Blair, A. A. Iron and steel. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (478-480), [6500-0320]. 26987

Blaise, E. E. Sur l'oxygène quadrivalent. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1211-1213); 140, 1905, (661-663). [0550 2000.]

et Courtot, A. Sur l'acide vinyldiméthylacétique. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (292–294). [1320].

des dérives éthéro-organo-magnésiens sur la liaison éthylénique des éthers-sels non saturés. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (370–372). [2000]. 26990

et Gault, H. Recherches dans la série du pyrane. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (137–139). [1310 1910].

et Luttringer, A. Migration de la liaison éthylénique dans les acides non saturés acycliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (148–150). [1320].

Caractérisation des lactones au moyen de l'hydrazine. Paris C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (790–792). [1300—1910]. 26994

Blake, G. S. v. Dunstan, Wyndham R.

Blakey, W. v. North, B.

Blanc, G. Nouvelle synthèse de l'acide *aa*-diméthyladipique. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (65–67). [1310 1510].

Sur la réduction des anhydrides d'acides bibasiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1213-1214). [5500].

Sur la 3.3. diméthylbutyrolacétone. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (203–204). [1310–1910]. 26968

v. Bouveault, L.

Blanc, G. A. On radioactivity of mineral springs. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (148-154). [7300].

Ueber die Natur der radioaktiven Elemente, welche in den Sedimenten der Thermalquellen von Echaillon und Salins - Moutiers (Savoyen) enthalten sind. (Uebers.). Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (703-707). [7300]. 27000

Blanchard, Arthur A. Ueber die Zersetzung des Ammoniumnitrits. Erwiderung auf die von Kurt Arndt gegen meine erste Abhandlung erhobenen Einwände. Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (117–122). [7050 0490 7200].

Blanck, Edwin. Untersuchungen über die Schwarzerden des Rittergutes Legienen, Kreis Rössel, Ostpreussen. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (407–418). [6500]. 27002

Ueber neue Tabakdüngemittel. Nebst Nachtrag. Natw. Zs. landw., Stuttgart, **3**, 1905, (264-274, 510-511). [6500]. 27003

Blangey, Louis. Ueber Chinole. Diss. Sect. II., 1903–1904. Zürich, 1903, (108). 8vo. [3000]. 27004

Blank, O. Ueber die analytische Trennung der Fettsäuren im holzessigsauren Kalk. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (427–431). [6300 1310]. 27005

— Formaldehyd. [In: 5. Intern. Kongress für augew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (578–587). [1410].

Blanksma, J[an] J[ohannes.] Over de intramoleculaire oxydatie van een aan benzol gebonden SH-groep door een orthostandige NO₂-groep. [On the intramolecular oxydation of a SH-group bound to benzol by an orthostanding NO₂-group.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **13**, 1904, (36–39), (Dutch); Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (46–52), (French). [1130].

27007

Over het trinitroveratrol.
[On trinitroveratrol.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (464–467), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (462–465), (English); Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (313–319), (French). [1230].

Nitratie van symmetrisch nitrometaxylol. [Nitration of symmetrical nitrometaxylene.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (33-37), (Dutch); Amsterdam,

Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (70-74), (English). [1130]. 27009

Blanksma, J[an] J[ohannes]. Nitration et réduction du dinitrophénétol symétrique. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (40-45). [1230]. 27010

Sur le remplacement d'atomes ou de groupes d'atomes par l'hydrogène dans les corps aromatiques pendant la réduction. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (320-326). [1130]. 27011

en Jaeger, F[rans] M[aurits]. Over de zes isomere tribroom-xylenes. [On the six isomeric tribromo-xylenes.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet. 14, [1905], (95-97), (Dutch): Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (153-155), (English). [1130].

v. Alberda van Ekenstein, W[illem].

v. Cohen, Ernst.

Blasdale, W. C. v. Hoff, J[acob] H[ein-rich] van't.

Blau, Fritz. Die elektrische Osmium-Glühlampe (Auer-Os - Lampe). (Mit Nachträgen von Leopold Stark und R. Besselmann.) Elektrot. Zs., Berlin, 26, 1905, (196–200, 243, 313). [0560].

Blau, H. Flüssiges Leuchtgas, seine Herstellung, Eigenschaften und Anwendung. Vortrag. Bayr. IndBl., München, 90, 1904, (193-197, 201-203); Zs. KohlensäureInd., Berlin, 10, 1904, (451-453, 488-490, 525-526, 564-566). [0930].

Blecher, C. Apparat zum Lösen und Filtrieren grosser Quantitäten Gelatine, Agar-Agar u. s. w. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (245-246). [0910 4010].

Ein Apparat zum Lösen und Filtrieren grosser Quantitäten Gelatine. Zs. ReprodTechn., Halle, 7, 1905, (47–49). [0910]. 27016

Bleisch, C. Gibt die titrimetrische Methode der Eichung absolut exakte Resultate? Zs. Brauw., München, (N. F.), 27, 1901, (877-879); 28, 1905, (56-59). [6500].

und Regensburger, P. Zur Reform der Extraktbestimmung im Malz. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (313–316). [6500]. 27018 Bleisch, C. u. Regensburger, P. Beiträge zur Gerstenbeurteilung. Zs. Brauw., München, (N. F.), 28, 1905, (625-631). [6500]. 27019

Bloch, C. v. Pfeiffer, Th[eodor].

Bloch, Eugène. Sur la conductibilité des gaz issus d'une flamme. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1327–1329). [7250]. 27020

Recherche sur la conductibilité électrique de l'air produite par le phosphore et sur les gaz récemment préparés. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (25-144). [7250]. 27021

Bloch, Ignaz. Elektrolyse von Estersalzen ungesättigter und hydroxylierter Dicarbonsäuren mit Kaliumacetat. Diss. k. techn. Hochschule. München (Druck v. F. Straub), 1902, (55). 22 em. [1300 7250].

Bloch, Siegfried. Ueber Additionen mit den höheren Oxyden des Stickstoffs an ungesättigte Ketone und 1-3 Diketone. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1905, (85). 23 cm. [1500]. 27023

--- v. Wieland, Heinrich.

Blochmann, Rich[ard[Herm[ann]. Untersuchungen über die o-Hydrazinbenzoësäure. Diss. Rostock. Berlin (Druck v. A. Gottwald, 1903, (44). 21 cm. [1330].

Blom, A. und Tambor, J[oseph]. Ueber das 3-Methoxy-cumaranon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3589-3592). [1910]. 27025

Blomquist, Arvid. Beskallenheten af handelns mjölksocker i kemiskt och fysikaliskt hänseende. [The character of trade milk sngars from a chemical and a physical point of view]. Allm. Sv. Läkartidn., Stockholm, 2, 1905, (87–91). [6500]. 27026

Blondel, Maurice. Recherches sur quelques combinaisons du platine. Thèse fac. sci., Paris. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (81-144). [0610]. 27027

Blount, Bertram. Electric furnaces for laboratory usc. London, Anal., **30**, 1905, (29–35). [0910 7200]. 27028

Bloxam, William Popplewell. Our present knowledge of the chemistry of indigo. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (974–987). [5020]. 27029

Blum, Alfred. Ueber Silicovanadinmolybdate, Bern. Phil. Diss. 1903– 1904. Bern, 1904, (53 + 2). 80. [0820]. 27030

Blum, L. Zur Bestimmung des Mangans als Schwefelmangan in barythaltigen Manganerzen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (7-9). [6200].

Zum qualitativen Nachweis geringer Mengen von Baryum und Strontium. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (9-10). [6200]. 27032

Qualitativer Nachweis von Eisenoxydul neben Eisenoxyd. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, (10–11). [6150]. 27033

Qualitativer Nachweis des Zinns in seinen Oxydulverbindungen. Zs. anal. Chem.. Wiesbaden, 44, 1905, (11-12). [6100]. 27034

Ueber die alkalische Reaktion von Strontium und Kalziumkarbonat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (12–13). [0730 0220 6000].

Blumbach, Fritz v. Oettingen, Arthur

Blumberg, Max. Synthese des 3. 4-Dioxy-β-Methyl-Chromons. Bern, Phil. Diss. 1903-1904. Bern, 1904, (26, mit 1 Tab.). 8vo. [1910]. 27036

Blume, G. und Klöffler, H. Notiz über eine einfache Reindarstellung von Monoäthyl-anilin aus technischem Monoäthyl-anilin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3276). [1630]. 27037

Blume, Richard v. Michaelis, $\Lambda[ug.]$.

Blumenthal, Arthur. Ueber quantitative Pepsinbestimmungen im Magensaft und Urin. Zentralbl. Stoffwkrankh., Göttingen, 5, 1904, (249–256). [6500]. 27038

Blumenthal, Ferdinand. Zur Frage der klinischen Bedeutung des Auftretens von Fäulnissprodukten im Harn. [Aetherschwefelsäure]. Charité-Ann., Berlin, **26**, 1902, (3–23). [6500]. 27039

v. Bergell, Peter.

Blythswood, Lord and Allen, H. S. Dewar's method of producing high vacua. Phil. Mag., London, (Ser. 6,) 10, 1905, (497-512). [0210 0930]. 27040

Bock, A. Die Entmischung der Legierungen und deren Ursache. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1199– 1201: [0100]. 27011 Bock, Karl. Über die Kondensation von Benzaldehyd mit Itakonsäure. Diss. Strassburg i. E. (Druck d. ., Elsässer "), 1902, (56). 22 cm. [1430-1320-1910]. 27042

v. Duden, P[aul].

Boddaert, R. J. v. Fischer, Arthur.

Bode, G[ustav]. Eine einfache Methode der Kohlensäurebestimmung im Flaschenbier. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (510-513). [6400]. 27043

Kohlensäurebestimmung nach vereinfachter Methode (Differenzwägung). Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (701-705). [6400]. 27044

Der Kautschuk und seine Verarbeitung. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (417–419, 435–436). [1860].

Die Einwirkung des Lichtes auf keimende Gerste und Grünmalz. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (785-786). [7350]. 27046

Bodenstein, Max. Erwiderung an Herrn [Alfred] Stock [betr. die Zersetzung des Antimonwasserstoffs]. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (611–612). [0680-7050]. 27047

— Chemische Kinetik der Kontakt-Schwefelsäure. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (561–573). [0660–7050]. 27048

und Ohlmer, Friedrich. Heterogene katalytische Reaktionen. HI. Katalyse des Kohlenoxydknallgases durch Kieselsäure. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (166–176). [0210 7050].

Bodländer, G[uido]. Über Kaustizierung. Hrsg. von R. Lucas. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1137-1141); Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (186-187); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76** (1904), H. 1., 1905, (139-141). [0100 7000 7050].

Elektrometrische Kohlensäurebestimmung. [Veröffentlicht von Richard Lucas]. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (185–186); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904). II. 1, 1905, (89–92). [6300—6400]. 27052

Bodländer, G[uido]. Ueber die Geschwindigkeit der Bildung von Schwefeltrioxyd. (Nach Versuchen von K. von Koeppen.) [In: Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (574–575). [0660-7050]. 27053

Technische Bedeutung der Katalyse. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (624-640). [7050]. 27054

und Idaszewski, Kasimir S. Versuche über das elektrolytische Verhalten von Schwefelkupfer. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (161–182). [0290–7250].

Bodmer, R. Note on an objectionable method of fining wines. London, Anal., **30**, 1905, (264-266). [6500]. 27056

Bodon, Károly. Adatok a transudatumok és exsudatumok molekulás concentratiós viszonyainak és vegyiösszetételének ismeretéhez. [Beiträge zur Kenntniss der molekulären Concentrations-Verhältnisse und der chemischen Zusammensetzung der Transsudate und Exsudate.] M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (131–138); Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (519–538). [6500 8050].

Bodroux, F. Mode de formation de quelques dérivés monosubstitués de l'uréthane. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1108-1109). [2000]. 27058

Action des éthers chloracétiques sur les dérivés halogénomagnésiens de l'aniline. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1597-1598). [2000] 1310 [1610].

Action des éthers chloracétiques sur les dérivés halogénomagnésiens de l'orthotoluidine. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (195–196). [2000 1310 1610]. 27060

Böck, Friedrich v. Bamberger, Max.

Böcker, Erich. Ueber die Einwirkung von Cyankalium auf Nitrophenole. Diss. Göttingen. Heidelberg (Druck d. Heidelberger Verlagsanst.), 1904, (79). 21 cm. [1230 1330]. 27061

und Kämmerer, P. Krystallographische Bestimmungen au den eine neue Art von optischer Isomerie darbietenden Modifikationen des Benzoylmethylhexanonoxims. Centralbl. Min., Stuttgart, **1905**, (178–184). [7100 1640].

Bödtker, Eyvind. Ueber salpetrige Säure im Meerwasser. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (956). [6500]. 27063

Böhm, C. Richard. Das Gasglühlicht, seine Geschichte, Herstellung und Anwendung. Ein Handbuch für die Beleuchtungsindustrie. Leipzig (Veit & Co.), 1905, (XXII+656). 23 cm. 14 M. [7200].

Böhm, Egon. Beitrag zur Chemie der Fluoride der Schwermetalle. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (326–340). [0310]. 27065

Boehm, Karl v. Windisch, Karl.

Böhme, A. Die Anwendung der Ehrlichschen Indolreaktion für bakteriologische Zwecke. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 40, Originale, 1905, (129-133). [6150].

Böhme, Richard. Ueber Lichesterinsäure und eine neue daraus gewonnene Iso-Stearinsäure. Diss. Leipzig (Druck v. Thalacker & Schöffer), 1902, (34). 22 cm. [1350 1910 1310]. 27067

Böhmer, G. Die Braugerstenbonitierung und deren Ergänzung durch Laboratoriumsbestimmungen, sowie der Kulturwert von Gersten nordost- und südwestdeutscher Provenienz. Fühlings landw. Ztg. Stuttgart, 53, 1904, (817–838, 865–882, 905–913). [6500].

Boekhout, F. W. J. und Ott de Vries, J. J. Ueber die Edamerkäsereifung. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 15, 1905, (321-331). [8020]. 27069

Böklen, Emil. Ueber Formylbernsteinsäuremethyl- und aethylester. Diss. Tübingen. Hannover (Druck v. C. Küster), 1903, (V + 30). 22 cm. [1310]. 27070

Bömer, A[lois]. Beiträge zur chemischen Wasseruntersuchung. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (129-143). [6500]. 27071

Nachweis von Pflanzenfetten in Tierfetten, insbesondere in Schweinefett und Butter. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (1002–1005). [6500].

Boening, Al. r. Wagner, D.

Boening, Carl. Arsen in Tabak. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (183-184). [6200]. 27073

Bönnemann, Franz. Ueber Umlagerungsprodukte der Azonaphtaline. Basel, Phil. Diss. 1903–1904. Basel, 1904, (43). 8° [1720]. 27074

Boericke, F. Über das elektromotorische Verhalten des Broms und das Anodenpotential bei der Elektrolyse neutraler Bromkaliumlösungen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (57–88). [0200 7250].

Börnstein, E. Über die Zersetzung der Steinkohlen bei geringer Hitze. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, 1904, II, 1, 1905, (141-142). [0210 6500].

27076 Börnstein, [Richard] v. Landolt, [Hans].

Böeseken, J[acob]. De reactie van Friedel en Crafts. [The reaction of Friedel and Crafts.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **13**, 1905, (468–471), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **7**, 1905, (470–473), (English). [1000–7050]. 27077

Contribution à la connaissance de la réaction de Friedel et Crafts. (Cinquième communication). La formation du dichlorure de benzophénone par l'action du tétrachlorure de carbone sur le benzène. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (1-5). [1130].

Contribution à la connaissance de la réaction de Friedel et Crafts. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (6-18). [7050 1000]. 27079

Contribution à la connaissance de la réaction de Friedel et Crafts. (Septième communication.) Action du soufre et des chlorures de soufre sur le benzène en présence du chlorure d'aluminium. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (209-222). [1130]. 27080

Böttcher, Karl. Untersuchungen über Derivate des Tetrabrom-p-kresolpseudobromids. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1903, (64). 21 cm. [1230 1530]. 27081

Böttcher, O. Zur Bestimmung der Phosphorsaüre im Thomasmehl, Knocheumehl usw. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1293–1294). [6300]. 27082 Böttcher, O. Künstliche Düngemittel. [In: Chemisch - technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 2.] Berlin, 1905, (380–446). [6500].

Bogdan, Petru. Der Dissociationszustand der Salpetersäure. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (824–826). [0490 7250].

Bogdan, Stephan. Sur l'emploi de la méthode viscosimétrique pour le contrôle du lait. Ann. clim. analyt., Paris, 10, 1905, (90-92). [6500]. 27085

v. Guye, Ph[illipe].
v. Jacquerod, Adrien.

Bogel, Hans v. Willgerodt, C[onrad].

Bogojawlensky, A[lex.] und Narbutt, J. Esterificirungsversuche. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3344– 3353). [1300–5500]. 27086

— v. Borodovskij, V.

[Bogorodskij, A. Ja.] Богородскій А.Я. Вамѣтка по поводу изслѣдованія іодистаго свинца въ его отношеніяхъ къ водѣ и кислороду. [Remarques à propos des recherches sur l'action de l'eau et de l'oxygène sur l'iodure de plomb. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz. chim. Obšč., 37, 1905, (699–702). [0580].

—— Электролизъ азотнокислыхъ солей калія, натрія и литія въ огненножидкоть состоянін. [Electrolyse du KNO₃, du Na NO₃ et du LiNO₃ fondu.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (703–759). [0420 0450 0500 7250]. 27088

Матеріалы по электрохимін неорганических соединеній вътакъ называемомъогненножидкомъ состоянін. Часть 1-я. [Contribution á l'électro-chimie des combinaisons inorganiques en fusion. Première partie.] Kazanĭ, 1905, (X + 371 + 1 + III., av. 7 tabl.). 24 cm. [0100 7250]. 27089

[Boguskij, Josif Genrichovič.] Богускій, І. Г. Растворимость стры въ хлористомъ бензилъ и изъкоторыя свойства этихъ растворовъ. [Solubilité du soufre dans le chlorure de benzyle; quelques propriétés de ces dissolutions.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz. chim. Obšč., 36, 1904, (proc. verb., 1554-1555); 37, 1905, (92-99). [0060 1130 7000]. Bohle. Kohlen-Analysen. D. Zuckerind., Berlin, **30**, 1905, (1323–1325). [6500 7200].

Die Bestimmung des Zuckergehalts der Rübe. D. Zuckerind., Berlin, **30**, 1905, (1617–1620). [6500]. 27092

Bohn, Georges. Action du radium sur la matière vivante. Science au XX° siècle, Paris, 2, 1904, (103-108, av. fig.). [0620]. 27093

Bohr, Christian. Absorptionscoëfficienten des Blutes und des Blutplasmas für Gase. Skand. Arch. Physiol., Leipzig, 17, 1905, (104-112). [7150].

Bohrisch, Paul. Ueber den Nachweis einer künstlichen Färbung des Senfs. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (285–286). [6500]. 27095

---- v. Beythien, A[dolf].

Boissondy, J[ean] de. Les hypothèses cinétiques et la loi de l'évolution. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, (815-823). [7000]. 27096

Les gaz monoatomiques, le mercure, le thallium, le plomb, l'or dans la classification. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (728-734). [7000]. 27097

Bokor, Jenő. A szaglási szerv szerepe az illó olajok és illatoknál, a kémiai vizsgálatokkal való viszonyában. [Über die Rolle des Geruchsinns bei deu chemischen Untersuchungen der ätherischen öle und Parfume]. Gyógysz-Közl., Budapest, 21, 1905, (197–198). [6500].

Bokorny, Th. Anschauungen über die Wirkungsweise der Enzyme. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 43, 1903, (1853– 1854). [8010]. 27099

Die Hefenasche. Bedeutsamkeit des Kalkes und der Magnesia für die Hefe und andere Pilze. Allg. Brauerztg, Nürnberg, **43**, 1903, (2399–2401). [6500].

—— Die Wärmetönung bei euzymatischen Vorgängen. Allg. Brauerztg, Nürnberg, **43**, 1903, (2517). [8010]. 27101

zucker Lei holer Zucker-Konzentration,

Allg. Brauerztg, Nürnberg, **43**, 1903, (2927). [8010]. 27103

Bokorny, Th. Ueber das Aufsamm lungsvermögen der Hefe für Farbstoffe und gewisse Schwermetallsalze. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 45, 1905, (2101– 2102). [8020].

Quantitative Wirkung von giftigen Stoffen auf Hefe. Allg. Brauerztg, Nürnberg, **45**, 1905, (2859–2862). [8020].

Uebereinstimmendes Verhalten der Metalle der Kupfergruppe (Kupfer, Quecksilber, Silber) gegen Zellen der niederen Pflanzen. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (1201-1202). [8030].

Empfindlichkeit der Milchsäurebakterien gegen verschiedene Substanzen. Verhinderung der Milchgerinnung. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (223–226). [8020]. 27107

Bollenbach, A. Kaliumehlorat und Natriumhydrosulfit als Titersubstanzen. Vorl. Mitt. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (545). [6000]. 27108

Bollenbach, H. Neuere analytische Arbeiten, Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (511-512). [6000]. 27109

Analyse der Chlorate, Bromate und Jodate. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (531). [6300]. 27110

v. Dittrich, Max.

Bollmann, Gerhard. Beiträge zur Kenntnis der Magnesiumverbindungen. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), [1905], (44). 22 cm. [0460]. 27111

Bolton, Werner von. Über das Tantal und die Tantal-Lampe von Siemens & Halske. Berlin, Verl. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (SitzBer. 122– 128); Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (722–725). [0740 0910]. 27112

Das Tantal, seine Darstellung und seine Eigenschaften. Vorl. Mitt. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (45–51). [0740-7000]. 27113

—— Die Härte des geschmiedeten Tantals. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (503–504). [0740]. 27114

Jonen. [In: 5, Intern, Kongress für

angew. Chemie. Bd 4]. Berlin (D. Verlag), 1904, (691–996). [7300—7250]. 27115

Bolton, Werner von und Feuerlein, O. Die Tantallampe, eine neue Glühlampe der Firma Siemens & HalskeA.-G. [mit einem Nachtrag von E. Wikander]. Elektrot. Zs., Berlin, 26, 1905, (105–109, 242–243). [0740]. 27116

Boltwood, Bertram B. On the radioactive properties of the waters of the springs on the Hot Springs reservation, Hot Springs, Ark. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (128–132). [7300].

The production of radium from uranium. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (239-244). [0620 0810 7000]. 27118

On the ultimate disintegration products of the radio-active elements. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (253-267). [0100 7000].

Sur les quantités relatives de radium et d'uranium contenues dans quelques minéraux. Le Radium, Paris, 1, 1904, (45-48). [0620 0810]. 27121

v. Rutherford, E[rnest].

 Boltzmann,
 Ludwig.
 Populäre

 Schriften.
 Leipzig (J. A. Barth), 1905,

 (VIII+440).
 22 cm.
 8 M. [0030].

 27122

Bondi, Josef. Über Fermente in Fruchtwasser. Centralbl. Gynäk., Leipzig, 27, 1903, (633–640). [8010]. 27123

Bondzyński, St[anisław], Dombrowski, St. i Panek, K[azimierz]. O grupie kwasów organicznych, zawierających azot i siarkę, składników prawidłowych moczu ludzkiego. (Sur un groupe d'acides organiques renfermant de l'azote et du soufre, qui se trouvent dans l'urine normale de l'homme). Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (477–491); Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strasburg, 46, 1905, (83–124). [1300—1350].

Bone, William Arthur and Andrew, George William. The combustion of acetylene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1232–1248); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (220). [1120 7200].

Bone, William Arthur and Smith, Henry Llewellyn. The thermal decomposition of formaldehyde and acetaldehyde. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (910-916); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (171). [1110].

and Wheeler, Richard V. The union of hydrogen and oxygen in contact with a hot surface. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (527-528). [0360 0550].

Bonfanti, A. v. Ascoli, M.

Boni, Icilio. Un'analisi di succo pancreatico umano. Milano, Rend. Ist. lomb., (serie 2a), 36, 1903, (563-567). [8000]. 27128

Bonjean, Ed. Eau oxygénée à l'état naissant. Activité bactéricide sur les germes des eaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (50-52). [8050]. 27129

Bonner, Walter D. v. Alway, Frederick J.

Bonnet, Frederic jun. v. Richards, Theodore William.

Book, G. Zur Constitution der Cyaninfarbstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3804-3806). [1930 5020]. 27130

Boorsma, [Willem] G[erbrand]. Pharmakologische Mitteilungen. II. Buitenzorg, Bull. Inst. Bot., 21, 1904, (1–36). [6500 3010]. 27131

Borchers, W. Ueber den gegenwärtigen Stand der elektrischen Eisen- und Stahlerzeugung. (Vortrag). Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (631–637, 689–693). [0320 7200]. 27132

Aussichten auf Vereinfachung des Kupferhüttenbetriebes. [In: Festschrift Adolph Wüllner gewidmet.]. Leipzig (B. G. Teubner), 1905, (227–239). [0290]. 27133

Bordas, F. Recherches de l'arsenic dans quelques produits alimentaires. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (416– 418). [6500 0140]. 27134

et Touplain. Emploi de centrifugeurs pour l'analyse des cacaos et des chocolats. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (231-233); Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1098-1099). [6500].

— Nouvelle méthode d'analyse rapide du lait. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (267-268); Paris,

C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1099–1100). [6500]. 27136

Bordas, V. Recherche de l'arsenic dans quelques produits alimentaires. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (234-236). [0140]. 27137

Bordenave, I. Sur la gazéification des combustibles végétaux et la génération d'une force motrice économique en agriculture. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1046-1048). [7200]. 27138

Bordet, Jules. Les propriétés des anti-sensibilisatrices et les théories chimiques de l'immunité. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (593-632). [8050].

[Borgmann, I. 1.] Боргманъ, П. Н. Радіоактивность изкоторыхъ русскихъ цълебныхъ грязей. [La radioactivité de quelques boues médicinales russes.] St. Peterburg, 1905, (16). 24 см. [0100 0620]. 27140

— Наслѣдованіе нѣкоторыхъ русскихъ цѣлебныхъ грязей въ отношеніи радіоактивности. [La recherche de quelques boues médicinales russes sous le rapport de la radioactivité.] St. Peterburg, 1904, (36). 24 cm. [0100 0620]. 27141

— Новые лучи и радіоактивность. (Библіотека естествознанія, подъ редавціей проф. II. II. Броунова и В. А. Фаусека. Выпускъ XXXVI.) [Les nouveaux rayons et la radioactivité. (Bibliothèque des sciences naturelles sous la rédaction des prof. Brounov et Faussek. Livraison XXXVI.)] St. Peterburg, 1904, (V+497-632+X+31+1, av. 21 pl. et dess.). 24 cm. [0620].

Boriani, Ugo. Sopra una muova betaina dell'acido isonicotinico. Riv. ligure sc. lett. ar., Genova, 12, 1901, (35-12). [1600].

Borisov, M. v. Sapožnikov, A. V.

Bork, Heinrich. Die Elemente der Chemie und Mineralogie. Leitfaden für den chemisch-mineralogischen Kursus des Gymnasiums. . . Methodisch bearb. 4. verb. u. verm. Aufl., hrsg. v. Gustav Klepsch. Paderborn (F. Schöningh), 1905, (X + 114). 21 cm. 1,20 M. [0030].

[Bork, I.] Боркъ, Ив. Действіе факаго кали на смісь фенилацетилена съ метилэтилкетономъ, енитезъ метилотилфенилацетиленилкарбинола. [Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec le méthyléthylcétone, synthèse du méthyléthylphénylacétylénylcarbinol]. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (647-650). [1130 1510].

[Bork, I.] Боркъ, Пв. Лъйствіе Бдкаго кали на смѣсь фенилацетилена съ метилизопропилкетономъ, синтезъ метилизопропилфенилацетиленилкарвинола. [Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec le méthyl isopropylphénylacétylénylcarbinol.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšě., 37, 1905, (650-652). [1130—1510].

Borkel, Curt. Beiträge zur Kenntnis der peptischen und tryptischen Verdauung des Eiweisses. Diss. Leipzig (Druck v. Metzger u. Wittig), 1903, (43). 22 cm. [4010 8010]. 27147

Bornand, L[ouis.] Étude critique des différentes méthodes du dosage du fer et de l'aluminium et de leur séparation quantitative par formation d'aluminate. Genève, Thèse sc. 1904–1905. Genève, 1904, (61). 8vo. [6200] 27148

Bornemann, G[eorg]. Fette und Oele. Bericht über das Jahr 1903. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 11, 1904, (93-94, 114-116). [1300]. 27149

— Fette und fette Oele. Bericht über das 1.-4. Vierteljahr 1904. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (9-13, 2-19-251).; Halbjahr 1905. l.c., (534-537). [1300].

—— Die Berechnung der Zusammensetzung einer technischen Fettsaüre auf analytischer Grundlage. SeifensZtg, Augsburg, **32**, 1905, (697-700). [6500]. 27151

Borntraeger, II[ugo]. Ueber fossile Knochen und Superphosphate. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (728-729). [0570]. 27152

Ueber citronensäure-lösliche Phosphorsäure. Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, **7**, 1902, (169). [6500]. 27153

[Borodovskij, V. et Bogojavlenskij, А.] Бородовскій, В. и Богоявленскій, А. Кривыя равновіснії въ системь: п-бромотолуоть и п-дибромбензоль. [Equilibre du système p-bromtoluol et p-dibrombenzol.] St. Peterburg, Žurn.

russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (559-566, av. pl.) [1130 7050]. 27154

Borsche, W[alther]. Eine neue Reaction der Semicarbazone. III. Ueber die Darstellung der Hydrazide aromatisch substituirter Carbaminsäuren aus Semicarbazid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (831-837). [1330] 1310]. 27155

wischen Chinonhydrazonen und polyxyazoverbindungen. (3 Abh.). Ueber Chinonoximhydrazone. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (176–207). [1630—1310—1720].

und Gahrtz, G. Ueber die Constitution der aromatischen Purpursäuren. VII. 3. 5-Dinitro-salicylsäureäthylester und Cyankalium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3538-3542). [1330].

Constitution der aromatischen Purpursäuren. VIII. Pikraminsäure und Cyankalium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3938-3942). [1230 1630].

—— und Lange, W. Ueber Hexahydrobenzol-sulfosäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2766– 2769). [1310—1340]. 27159

und Ockinga, K. A. Ueber die Beziehungen zwischen Chinonhydrazonen und p-Oxyazoverbindungen. (2 Abh.). Ueber eine neue Klasse von Oxyazoverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (85–109). [1530 1630 1720]. 27160

Bosch, Eberhard. Zur Kenntnis des Aethylbenzylanilins. Diss. techn. Hochschule, München. Nürnberg (Druck v. W. Tümmel), 1904, (48). 22 cm. [1630 1720 5020]. 27161

Bose, Emil. Ueber die verallgemeinerte Auffassung einer Formel der kinetischen Gastheorie. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (155–159). [7000].

Zur Kenntnis der Atomenergie, eine Beziehung zwischen kinetischer Theorie und Radioaktivität. Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (133–138). [7000].

Bemerkungen über Julius Thomsens Messungen der Mischungswärmen von Säuren. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (548-553). [7200].

Bose, Margrete. Zersetzungsvorgänge an der Anode bei einigen Thallium-, Wismut- und Silbersalzen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (237–266). [0110 0190 0790 7250].

Bošnjaković, S. Neue Gasentwicklungsapparate. Zs. anal. Chem., Wieshaden, 43, 1904, (624-625). [0910]. 27166

Bosselmann, R. v. Blau, Fritz.

Bosshard, E. und Häuptli, A. Explosion einer Sauerstoffflasche. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1531-1540). [0550]. 27167

Bouchonnet, A. · Sur quelques composés de l'acide azélaïque. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1599-1601). [1310]. 27168

- v. Chabrié, C.

Boudouard, O. Les alliages de zinc et de magnésium. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (424-426). [0880 0460]. 27169

d'eau sur la réduction des oxydes de fer par l'oxyde de carbone et l'anhydride carbonique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (40-42). [0320]. 27170

——— Influence de la vapeur d'eau sur la réduction de l'anhydride carbonique par le charbon. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (252–253). [0210].

Bougault, J. Action de l'iode et l'oxyde jaune de mercure sur les acides à fonction éthylénique. Séparation des isomères. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (864-867). [1330]. 27172

Boulez, V. Méthode de dosage alcalimétrique de l'acide phosphorique en présence d'autres acides et proposition d'appliquer cette méthode aux matières phosphatées. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 3]. Berlin (D. Verlag), 1904, (746-747). [6300].

Boullanger, E. et Massol, L. Sur l'action des sels ammoniacaux sur la nitrification du nitrite de soude par le ferment nitrique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (687-689). [8020].

27174

Boulanger, E. et Massol, L. Etudes sur les microbes nitrificateurs. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (181–196). [8020]. 27175

Boulouch, R. Sur les mixtes formés par le soufre et le phosphore au-dessous de 100°. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1901–1902, 1902, (66–70). [7050 0660 0570]. 27176

Sur un sous-iodure de phosphore et sur le rôle de ce corps dans la transformation allotropique du phosphore. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (256-258). [0570]. 27177

Sur un sous-iodure de phosphore et sur l'action de l'iode dans la transformation allotropique du phosphore. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (88-90). [0570 0390].

Combinaison à froid du soufre et du phosphore. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. plys. nat., 1903–1904, 1904, (30–31). [0570 0660]. 27179

Sur un nouveau sulfure de phosphore. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903–1904, 1904, (7-8). [0570 0660]. 27180

Boulud v. Lépine, R.

Bouma, Jac. Ueber eine klinische Methode zur quantitativen Bestimmung des Gallenfarbstoffes im Harne. D. med. Wochenschr., Berlin, 30, 1904, (881-882). [6300]. 27181

Bourion, F. v. Matignon, Camille.

Bourne, L. M. v. Walker, W[illiam] H[ultz].

Bourquelot, Em. Sur la composition de deux sucres bruts vendus sur les marchés de l'Inde. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 20, 1904, (193-194). [1820].

et Danjou, Em. Sur la présence d'un glucoside cyanhydrique dans les feuilles du sureau, Sambucus nigra L. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (52-61). [1850 8030]. 27183

et Hérissey, II. Sur la tréhalase; sa présence générale dans les champignons. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (874–876). [8010]. 27185

Bourquelot, Em. et Hérissey, H. Sur l'aucubine, glucoside de l'Aucuba japonica L. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (289–319). [1850].

Sur l'origine et la composition de l'essence de racine de Benoîte; glucoside et enzyme nouveaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (870-872). 1850 8010].

et Marchadier, L. Etude de la réaction provoquée par un ferment oxydant indirect (anaéroxydase) sur la vanilline et la morphine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 20, 1904, (5-10). [8010].

Bousfield, William Robert. The purification of water by continuous fractional distillation. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (740–747). [0360 0910 0930]. 27189

Ionic sizes in relation to the conductivity of electrolytes. London, Proc. R. Soc., **74**, 1905, (563-564); (Übers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (257-313). [7250]. 27190

aud Lowry, Thomas Martin. The electrical conductivity and other properties of sodium hydroxide in aqueous solution as elucidating the mechanism of conduction. London, Phil. Trans. R. Soc., (Ser. A), 204, 1905, (253-322). [0500 7100 7150 7250].

Bouveault, L. Les modes de préparation des aldéhydes saturées de la série grasse. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (370–376). [1410]. 27192

Revue annuelle de chimie organique. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (195-201). [0030]. 27193

et Blanc, G. Camphène, camphènylone, isobornéol et camphre. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (93-95). [1540-1240]. 27194

et Locquin, René. Sur la synthèse d'une nouvelle leucine. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (115-117). [1310].

Bouveault, L. et Locquin, René. Sur quelques derivés de la butyroïne et de la capronoïne. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1699–1700). [1510]. 27197

et Wahl, A. Réactions des éthers αβ-dicétobutyrique (I). Action de la phénylhydrazine. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (134–136). [1310 1930]. 27198

de deux dioximidobutyrates d'éthyle stéréoisomères. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (438-440). [1310]. 27199

Ueber Oximidomethyloxazolon. Erwiderung an Ifrn. A. Hantzsch. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2066–2067). [1940]. 27200

der zwei stereoisomeren Dioximidobuttersäureester Nussberger's. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 7926-931). [1310 7000]. 27201

Bouzat, A. Courbes de pression des systèmes invariants qui comprennent une phase gazeuse. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (145–195, av. fig.). [7200].

Bowack, Douglas Anderson and Lapworth, Arthur. Hydrizino-halides derived from oxalic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1854-1869); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (257). [1660 1930]. 27203

Boycott, A. E. Observations on the gaseous metabolism of the small intestine of the rabbit. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (343–357). [8040]. 27204

Boyd, David Runciman and Pitman, John Edmund. Note on the Zeisel reaction in the case of di-ortho-substituted phenolic ethers. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1255-1250); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (221-222). [1230 7050].

Boyen, E. von. Ueber Montanwachs. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (689-690). [1350 6500].

27206

Boynton, H. C. Sorbitic steel. The Iron and Steel Magazine, Boston, Mass., 7, 1904, (470–480, with text fig.). [0320 27207]

Brachin, A. Etude critique des méthodes de recherche de la lactase. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 20, 1904, (195-203).

Recherches sur la lactase.
J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **20**, 1904, (300–308). [8010]. 27209

Brachin, M. v. Moureu, Ch.

Bradbury, Robert H. Radium and radio-activity in general. (Lecture delivered before the Franklin Institute, Philadelphia, Nov., 1904). Philadelphia, Pa., J. Frank. Inst., 159, 1905, (225–238).

Bradley, W. P. und Browne, A. W. Widerstand von Glasröhren gegen Zersprengungen. Zs. komprim. Gase, Weimar, 8, 1904, (I-8, 24-26). [0710]. 27211

Effect of mechanical vibration upon carbon dioxide near the critical temperature. Physic. Rev., New York, N.Y., 19, 1904, (258-272, with text fig.). [7000].

Bradshaw, Hamilton. 1. Relative rates of oxidation of ortho, meta and para compounds. 2. Orthosulphaminobenzoicacidand related compounds. 3. Some derivatives of phenylgly-cocollorthosulphonic acid. [With biographical sketch.] Dissertation . . . Johns Hopkins University . . . 1905. Easton, Pa., 1905, (25). 23.5 cm. [1100-1330]. 27213

Braehmer, Fritz v. Fischer, Franz.

Bräuer, Paul. Lehrbuch der anorganischen Chemie, nebst einer Einleitung in die organische Chemie. Zum Gebrauch an höheren Lehranstalten. Leipzig u. Berlin (B. G. Teubner), 1905, (XIII + 270, mit I Taf.). 23 cm. Geb. 3 M. [0030]. 27214

Braeuning, Hermann. Ueber die Geschwindigkeit der Fermentreaktionen bei Zusatz chemisch indifferenter Stoffe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (70-80). [8010 7050]. 27215

Bräutigam, Max. Studien über die Kohlenwasserstoffe, welche bei der Behandlung kohlenstoff- und manganhaltigen Eisens mit verdünnten Säuren entwickelt werden, und über die Beziehungen dieser Kohlenwasserstoffe zu den Kohlenstoffformen im Eisen. Diss. konigl. techn. Hochschule, Berlin. Cöthen (Druck v. A. Preuss), 1905, (52). 23 cm. [1100 6500]. 27216

Bragg, W. H. On the α particles of radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (600-602). [0620 7300].

Brahm, C. und Buchwald, J[ohannes].
Botanische und chemische Untersuchungen an prähistorischen Getreidekörnen aus alten Gräberfunden. I. Zur
Kenntnis der Kleberzellen und der
Kleberverteilung in den Getreidekörnen.
Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7,
1901. 12-19). [6500]. 27218

Brame, John Samnel Strafford. The action of acetylene on aqueous and hydrochloric acid solutions of mercuric chloride. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1427-432); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (119). [0380 1120].

Brand, J[os]. Eine rasche Methode zum Nachweis von Spuren von Zink in Würze, Bier, Wein, etc. Zs. Brauw., München, (N. F.), 28, 1905, (438–440), [6100-6500].

und Jais, J. Über den angeblichen Sodagehalt von Betriebswässern. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, 569-571). [6500]. 27221

Brand, K[urt]. Ueber die Herstellung von \(\beta\)-Arylhydroxylaminen durch elektrochemische Reduction von aromatischen Nitrokörpern. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3076–3078). [1630 5509]. 27222

Die partielle Reduction aroulatischer Dinitro- und Polynitro-Verbindungen auf elektrochemischem Wege. 1. Mitt. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4006–4015). [1130–5500–7250]. 27223

Brandeis, R. Ueber die Anwendung der Elektrolyse in der Industrie der anorganischen Produkte. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (455–466). [0930-7250]. 27224

Brandes, H. Ueber ein Vakuum-Thermoelement. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (503-505). [0910]. 27225

Brandstätter, Friedrich. Einfache Apparate und Schulversuche im chemischen Experimentalunterrichte. Jahresbericht über die K.K. Staats-Realschule im III. Bezirke (Landstrasse) in Wien. . . . 1904-1905, (3-31). [0050 27226

Brandt, L. The sensitiveness of chemical reactions. [Transl. r. D. 3, No. 12367.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 58, 1901, (23862). [60.00 27227

Brandt, W. v. Mannich, C[arl].

Brat, H[einrich]. Beitrag zur Kenntnis der Pentosurie und der Pentosenreaction. Zs. klin. Med., Berlin, 47, 1902, (499-506). [6150]. 27228

Bratke, A[nton]. Hochofen mit ununterbrochenem Roheisen- und Schlakkenabfluss nach Patent Stapf. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1033-1035, 1082-1089, 1344-1345). [0320]. 27229

Brauer, Emil. Abriss der mykologischen Analyse und bakteriologischen Technik mit besonderer Berücksichtigung der Spiritusindustrie als Anhang zu den gürungstechnischen Untersuchungsmethoden. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1905, (IX + 63). 23 cm. 3 M. 16500].

Braun, Ad. v. Braun, G.

Braun, Eduard. Reichsgesetz betrelfend den Verkehr mit Wein, weinhaltigen und weinähnlichen Getränken vom 24. Mai 1901 nebst den Vorschriften für die chemische Untersuchung des Weines . . . Mit Einleitung und Erläuterungen. (Taschen-Gesetzsammlung. Bd 6). Berlin (C. Heymann), 1905, (VIII + 160), 16 cm. 2 M. [6500].

Braun, F[erdinand], Einrichtung, um im Vakuum Entfernungen ändern zu können. Ann. Physik, Leipzig, (I. Folge), 16, 1905, (416). [0910].

Der Mechanismus der elektrischen Zerstäubung; Schmelzen von Kohlenstoff; Zerlegung von Metallegierungen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (359-363, mit 1 Taf.). [0210].

Braun, Hans. Chemische Unterschiede zwischen pflanzlichen and tierischen Spinnfasern. Zs. Textilind., Leipzig, 7, 1903, (111-115). [6500]. 27234

Braun, Hans J. r. Rosenheim, Arthur.

Braun, J[ulian]. O nowej metodzie rozszczepiania organicznych zasad pier-

ścieniowych. [Une nouvelle méthode pour la décomposition des bases cycliques organiques.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (417–422, 414–448). [1640].

Braun, J[ulian]. Syntezy w szeregu tłuszczowym. [Quelques synthèses dans la série grasse.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (757-763, 777-781). [1610 27236]

Braun, J[ulius] von. Ueber a-Naphtoyl-tetrahydrochinolin und seine Aufspaltung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (179–181). [1930]. 27237

Ueber einen neuen Weg zur Umwandlung von primären Diaminen in gechlorte Amine und in Dichloride. (Mitbearb. von C. Müller.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2340–2348). [1600—1610—1100].

Ueber die Trennung der Coniumalkaloïde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3108–3112). [3010]. 27239

— Über eine neue Methode zur Aufspaltung cyklischer Basen, Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II. **1**, 1905, (98–101). [1930 5500].

und Müller, C. Synthese des Hexamethylendiamins und Heptamethylendiamins aus Piperidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2203–2207). [1610–1930].

und Steindorff, A. Zur Kenntniss der e-Halogenderivate des Amylamins und einiger ihrer Umwandlungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (169–179). [1610—1310—1330 27242

— Synthese des Chromans.
Berlin, Ber. D. chem. Ges.,38, 1905,
(850-855). [1630 1230 1910].
27243

— Ueber einige Verbindungen der Pentamethylenreihe. [Synthese von ε-Halogenamylphenyläthern]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (956–966). [1230–1310–1110–1210].

halogenhaltigen Aufspaltungsproducte des Piperidins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2336–2339). [1930–1610–1110].

Braun, Julius, von und Steindorff, A. Synthese des Hexamethyleninins, des Ringhomologen des Piperidins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3083-3094). [1610–1930]. 27246

Braun, Karl. Zur quantitativen Bestimmung des Wassergehaltes und des freien Alkalis in den Seifen. Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, (706–707); Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (573–574). [6500].

Ueber einen Antikörper gegen die fettspaltende Wirkung der Samen von Abrus precatorius. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (34). [8010]. 27249

Zur quantitativen Bestimmung des Glycerins in Unterlaugen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (763–765, 1122). [6300]. 27250

Die Kultur der Mohnpflanze und die Opium-Gewinnung. [Chemie des Opiums.] Pflanzer, Tanga, 1905, (157–191). [6500]. 27251

— Die Sansevieren von Deutsch-Ost-Afrika. Pflanzer, Tanga, **1905**, (264–271, 273–278). [6500]

Zur quantitativen Bestimmung von Ammoniak, Ammoniumsalzen und Casein in den Seifen. Seifenfabr., Berlin, **25**, 1905, (528–529). [6500].

Braun, Wilhelm. Beiträge zur Kenntniss der Bromsilbergelatine. Diss. Marburg (Druck v. Köster & Schell), 1902, (50, mit 1 Taf.). 21 cm. [7350 0110].

Braune, Hjalmar. Om Raapkes Bessemer-process. [On Raapke's Bessemer process.] Stockholm, Jernk. Ann., 1904, Bih., (173–190, with pl.). [0320]. 27255

[Brauner, Bohuslav.] Браунеръ, В. О пѣкоторыхъ соляхъ комплексной сѣрноцерієвой кислоты съ элементами рѣдкихъ земель. [Sur quelques sels de l'acide cérosulfurique composés par les éléments des terres rares.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chini. Объё., 36, 1901, (627-659). [0240]. 27256

Brauns, Dirk Hendrik. Ueber das Sophorin, das Rhamnosid der Blütenknospen von Sophora japonica. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (547–556). [1850–5020]. 27257

Brauns, Dirk Hendrik. Ueber das Capperu-Rutin, das Rhamnosid der Blütenknospen von Capparis spinosa. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (556– 560). [1850 5020]. 27258

Ueber Quercitrin, Sophorin und Cappern-Rutin. Ein Beitrag zur Kenntniss der in der Natur vorkommenden Flavonderivate. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1904, (75). 21 cm. [1850 1910]. 27259

Brauns, R[eiuhard]. Ungewöhnlich lange Beständigkeit des monoklinen prismatischen Schwefels. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (678). [0660].

27260

Cehwefelkies. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (714-716). [0320]. 27261

Bray, W. C. On the use of the differential equation in calculating the results of kinetic measurements; the reaction between arsenic acid and potassium iodide near the equilibrium. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (573-587). 27262

Bréal, E. et Giustiniani, E. Sur un nonveau traitement des semences. Paris, C. R. Acad. sci., 139, 1904, (554-556). [8030]. 27263

Breazeale, J. F. v. Cameron, F[rank] K[enneth].

Breeher, Fritz. Ueber die durch Anlagerung von Ammoniak an ungesättigte Säuren entstehenden β -Amidosäuren. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. & T. Goeller), 1902, (61). 23 cm. [1300]. 27261

Bredig, G[corg]. Adiabatische Reaktionsgeschwindigkeit chemischer Systeme (nach gemeinsamen Untersuchungen mit Herrn F. Epstein.) Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1901), H. I, 1905, (96–98). [7050-7200]. 27265

— Die Prinzipien der elektrischen Endosmose und damit zusammenhängende Erscheinungen des kolloidalen Zustandes. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 4]. Berlin (D. Verlag), 1901, (643–652). [7250–7150].

und Epstein, F. Adiabatische Reaktionskinetik chemischer Systeme. Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, 5, 1904, (698–699). [7050 7200].

Bredig, G[eorg] und Fraenkel, W. Eine neue, sehr empfindliche Wasserstoflionen-Katalyse. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (525–528). [0360 7050 7250]. 27268

und Weinmayr, J. Ueber die minimale Schichtdicke des katalytisch wirkenden Quecksilbers. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidnet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (839-847). [7050 0380].

und Wilke, E. Periodische Kontaktkatalyse. 11. Heidelberg, Verh. Nathist. Ver., N. F., 8, 1905, (165–181). [7050]. 27270

Bredt, J. Studie über die räumliche Konfiguration des Kamphers und einiger seiner wichtigsten Derivate. [In: Festschrift Adolph Wüllner gewidmet.] Leipzig (B. G. Teubner), 1905, (91–127, mit 1 Taf.). [1540 7000]. 27271

Breger, Marie und Kostanecki, St[anislaus] von. Zweite Synthese des Apigenins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (931–933). [1910]. 27272

Breinl, Jos. C. v. Meyer, P.

Breitner, Gyula v. Bence (Breitner), Gyula.

Brenans, P. Composés iodés obtenus avec la nitraniline. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (63–65). [1130 1230 1630]. 27273

Bresciani, Giuseppe v. Francesconi, Luigi.

Bresler, Harry W. Ueber die Bestimmung der Nucleinbasen im Safte von Beta vulgaris. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (535-541). [6300].

Beiträge zur Kenntniss der stickstoffhaltigen Substanzen der Rübensäfte. 1. Das Rotationsvermögen der Asparaginsäure. 2. Cholin. 3. Betain [in gemeinschaft mit F. Schwab].

4. Bestimmung des Anmoniaks.

5. Aninovaleriansäure und Phenylalanin. 6. Löslichkeit des β-1-Asparagins und der β-1-Asparagins und der β-1-Asparagins und der β-1-Asparagins und der β-1-Asparaginsäure. D. Zuckerind., Berlin. 27, 1902, (1719–1722, 1837–1843); 28, 1903, (377–383, 472–471, 1268–1272, 1371–1376). 8. Überdie Bestimmung der Purinbasen.—

Arginiu. Ebenda, **29**, 1904, (1393–1396, 1468–1471, 1499–1503). [1310–7300 1610–6300].

Bresler, Harry W. Ueber die Bestimmung des Ammoniaks. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (979-982). [6300].

Breteau, Pierre. Sur les hydrures de phénanthrène. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (941–943). [2000—1140].

Breuil, Pierre. Constituant spécial obtenu dans la trempe d'un bronze d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (587-590). [0120 0290]

Application du microscope à l'examen du caoutchouc. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1142-1143). [6500].

Breydel, Albert. Note sur un nouvel appareil á ozone. Eclair. électr., Paris, 43, 1905, (139-141, av. fig.). [0550].

Briant, Lawrence. Note on the determination of the available extract yielded by flaked materials. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (395-398). [6500].

Briggs, I. F. v. Cross, C. F.

Briggs, Lyman J. On the adsorption of water vapour and of certain salts in aqueous solution by quartz. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (617-640, with text fig.); [reprint, with biographical note]. Dissertation...Johns Hopkins University... 1901. Easton, Pa., [1905?], (27, with text fig.). 25.7 cm. [7050].

Brill, Otto. Ueber einige Erfahrungen beim Gebrauch der Mikrowaage für Analysen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (140–146). [6000]. 27283

With the die Dissoziation der Karbonate der Erdalkalien und des Magnesiumkarbonats. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (275–292). [0100 0460 6200 7200]. 27284

Uber Atomgewichtsbestimmung von seltenen Erden. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (464–476). [0100-7100]. 27285

Brillouin, M. Aimantation au contact et structure cristalline. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (305–335). 27286

Brinell, J[ohan] A[ugust]. Om nyare modifikationer af martiuprocessen. [On recent modifications of the Martiuprocess]. Stockholm, Jernk. Ann., 59, 1904, (314-375, with pl.). [0320].

Om kolorimetiska kolprof och kulprof såsom kontrollmetoder vid ståltillverkningen. [On colorimetric carbon and bullet tests as a method of control in steel manufacture.] Stockholm, Jernk. Ann., 59, 1904, [439–441, with pl.). [0320].

Bringhenti, Aldo v. Carrara, Giacomo.

Brinkmann, C. Frederich Wilhelm. Die innere Reibung als Hülfsmittel zur Erkennung und Unterscheidung ähnlich konstituierter Verbindungen. Diss. Leipzig (Druck v. B. Georgi), 1903, (56). 22 cm. [7150 7200]. 27289

Brislee, Francis Joseph. The potential of the hydrogen-oxygen cell. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (65-76, with discussion). [7250].

r. Luther, Robert.

Bristol, H. S. v. Foote, H. W.

Brittlebank, Cecil. Ueber Thioharnstoffcuprosalze. Diss. Strasburg i. E. (Druck v. C. & T. Goeller), 1905, (89). 23 cm. [1310 2000]. 27291

Brochet, André. Procédé de fabrication électrolytique de l'hydrate de barium. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904 (713–715). [0170–7250]

et Petit, Joseph. Influence de la densité du courant dans l'électrolyse par courant alternatif. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (193-196, av. fig.). [7250]. 27293

de l'anode sur l'oxydation électrolytique du ferrocyanure de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (855–857). [7250].

Sur l'électrolyse d'acides organiques au moyen du courant alternatif. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (442-414). [7250 1300].

Sur la dissolution électrolytique du platine dans l'acide sulfurique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (655-657). [0610-7250].

Bröchet, André et Petit, Joseph. Contribution à l'étude de l'électrolyse par courant alternatif. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 3, 1904, (433-500); 5, 1905, (307-345); Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (909-922); 11, 1905, (441-453). [7250].

Brode, Johannes. Über die Oxydation des Stickstoffes in der Hochspannungsflamme. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (752-754); Halle a. S. (W. Knapp), 1905, (111+63). 24 cm. 2,50 M. [0490-7250].

Brodie, T. G. v. Barcroft, J.

Brodtmann. Verhinderung der Entzündlichkeit des Benzins. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (706). [1130]. 27300

Brönsted, J. N. Ueber die Reduktion des Quccksilberchlorürs durch Silber. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (481–486). [0380 0110 7250]. 27301

Broniatowski, Heinrich. Zur Kenntnis der Nitrierung des Acetylmetaamidoacetophenons. Diss. teelm. Hochschule. Karlsruhe (Druck v. J. J. Reiff), 1903, (55). 22 cm. [1630]. 27302

Bronn, J. Ueber den Zustand der metallischen Lösungen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (166–171). [7150–0490]. 27303

Ueber verkoppelte Reaktionen. ChemZtg, Cothen, **29**, 1905, (119-120). [7050]. 27304

Veber die beim Schmelzen von Glas mittels Elektrizität und beim Heizen mit kleinstückigen Leitern (Kryptol) gemachten Erfahrungen. Elektroch. Zs., Berlin, **11**, 1904-05, (144-19, 167-173, 185-190, 205-213). [0710 7250].

Zur Schmelzpunktsbestimmung von keramischen Produkten. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (460–162). [0120-7200]. 27306

Die Apparate und Methoden zur Messung hoher Temperaturen. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (462–461). [0910–7200]. 27307

Zur Feuergefährlichkeit der Zelluloidwaren (nach Versuchen von Fr. Gervais). Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1976–1977). [6500]. 27308

Bronn, J. Verflüssigtes Ammoniak als Lösungsmittel. Materialien über die chemischen Eigenschaften des verflüssigten Ammoniakgases. Berlin (J. Springer), 1905, (XII+252). 21 cm. Geb. 6 M. [0490 7150 7000 6500].

Bronson, Howard L. The effect of high temperatures on the rate of decay of the active deposit from radium. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (60-64, with illus.). [0620]. 27310

Brown, Adrian John. The influences regulating the reproductive functions of Saccharomyces cerevisiae. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1392-1412); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (225). [8020 8030]. 27311

Brown, Bailey E. v. Cameron, F[rank] K[enneth].

v. Schreiner, Oswald.

Brown, Fay Cluff. Effect of pressure on the electrical resistance of selenium cells. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (185–186). [7250 0700].

Brown, Horace T. and Escombe, F. Researches on some of the physiological processes of green leaves, with special reference to the interchange of energy between the leaf and its surroundings. London, Proc. R. Soc., (Ser. B.), 76, 1905, (29-111). [8030].

for the determination of atmospheric carbon dioxide, based on the rate of its absorption by a free surface of caustic alkali. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (112-117). [6400]. 27314

the amount of carbon dioxide in the air of Kew during the years 1898-1901. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (118-121). [0100-0210].

Brown, James. The interaction of hydrochloric acid and potassium permanganate in the presence of ferric chloride. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab., Yale Univ., No. 132, in Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 1), 19, 1905, (31-38); [Uebers.]

Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, (145–153). [0250 0470 6300 7050]. 27317

Brown, James. Weitere Untersuchung über die Einwirkung von Chlorwasserstoffsäure auf Kaliumpermanganat in Gegenwart verschiedener anorganischer Salze. [Übers. von J. Koppel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (314–330). [0250 0470 6000 7050].

27318

Brown, James Campbell. The latent heat of evaporation of benzene and some other compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (265–269); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (75). [7200].

A precise method of estimating the organic nitrogen in potable waters. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1051-1058); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (208). [6500].

Browne, Arthur L. v. Clark, W[illiam] Bullock.

— v. Penniman, W. B. D.

Browne, Arthur Wesley. Contributions to the chemistry of hydronitric acid and the inorganic trinitrides... Thesis... Cornell University... Ph.D... 1903. Easton, Pa., (Chemical Publ. Co.), 1904, (38, with text fig.). 23.5 cm. [0490].

Eine neue Synthese der Stickstoffwasserstoffsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1825–1829). [0490]. 27322

v. Bradley, W. P.

Browning, Philip E[mbury]. Index to the literature of indium, 1863–1903. Washington, D.C., Smithsonian Inst., Misc. Collect., 46, No. 1571, 1905, (15). 24.8 cm. [0030 0400]. 27323

Brownsdon, Henry W. The proof of percussion caps. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (381-385). [6500]. 27324

Bruch, Paul. Einige Gegenbemerkungen zu den vorstehenden Bemerkungen von Oscar Loew. Landw. Jahrb., Berlin, **32**, 1903, (517–520). [8050].

Bruck, Carl. Experimentelle Beiträge zur Theorie der Immunität. Zs. Hyg., Leipzig, 46, 1904, (176-182). [8050].

Bruck, Carl. Experimentelle Beiträge zur Immunität gegenüber Schweineseuche. Zs. Hyg., Leipzig, 47, 1904, (428-439). [8050]. 27327

Brückmann, J. M. Untersuchung der bleiglasierten irdenen Geschirre in sanitärer Hibsicht. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (1-11). [6500].

Brühl, J[ulius] W[ilhelm]. Bemerkungen zu der Abhandlung von Hans Rupe und Gunnar Frisell über Cinnamal-campher und seine Reductionsproducte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1995, (760-761). [1540 7300].

27329

Rozwój spektrochemit.
[L'évolution de la spectrochimie]. Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (577–583).
[7300].

und Schröder, H. Ueber Natracetessigester und Bildung analoger Salze in Lösungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (220–226). [1310–7150]. 27332

———— Ueber Salzbildungen in Lösungen, insbesondere bei tautomerisierbaren Körpern (Pseudosäuren, Pseudobasen). I. H. III. Heidelberg, Verh. naturhist. Ver., (N.F.), 8, 1905, (119–164, 182–200, 246–276); Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (1–42); 51, 1905, (1–18, 513–541). [7000 7300 1300 1340]. 27333

Form der Körper vom Typus des Acetessigesters in homogenem Zustande und gelöst in neutralen Medien. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1868–1873); London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (164–165). [1310–1340–7000–7300].

Brümmer, Alfred. Experimentelle Bestimmung der Oberflächenspannung wässeriger Sulfatlösungen. Diss., Rostock. Berlin (Druck v. F. Weber), 1902, (47, mit 1 Tab.). 21 cm. [7150].

Brüning, August. Ueber schwefelhaltige cyklische Verbindungen und über Iminothioäther. Diss. Freiburg i. Br. (Druck v. C. A. Wagner), 1903, (III + 43). 22 cm. [1600 1920].

Bruhat, J. et **Dubois**, H. Sur les perborates. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (506-509); Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (135-137). [0160].

Brunck, O. Fortschritte auf dem Gebiete der Metallanalyse. Chem. Ztg. Cöthen, 29, 1905, (856–861). [6200].

Eine neue Methode zur Bestimmung des Schwefels in der Kohle. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1560-1562). [6200]. 27339

Bruncke, Hermann. Ueber Bromderivate des α-Naphtols. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1903, (58). 21 cm. [1230]. 27340

Brunel, Léon. Sur de nouveaux dérivés d'addition du tétrahydrobenzène. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1029– 1031). [1140]. 27341

——— Thymomenthol et dérivés. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (252–253). [1240]. 27342

Sur le menthone dérivé des hexaliydrothymols. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (792–794). [1540 1640].

Dérivés du cyclohexanc. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, (200–288); Thèse fac. sci., Paris, 1905, (90), 25 cm. [1140]. 27344

Bruner, Ludwik i Tołłoczko, Stanisław. Chemia nieorganiczna. [Cours de chimie inorganique.] Kraków (Friedlein), 1905, (I+230). 8°. 3 k. 75 h.

27345

Bruni, Ginseppe. Sulla distinzione
fra polimorfismo ed isomeria chimica.
[v. D. 3, no. 12149]. Gazz. chim. ital.,
Roma, 33, parte 1a, 1903, (100-103).
[7000].

Vickelsalze ciniger Aminosäuren. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (93-94). [1300]. 27347

und Manuelli, A. Über "hydrolytische" Spaltungen bei nichtwässerigen Lösungen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (551–555). [7050].

Über die Eigenschaften des Äthylencyanids (Bernsteinsäurenitrils) als Lösungs- und Jonisierungsmittel. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (860–862). [1310–7150]. 27349

Bruni, Giuseppe e Mascarelli, Luigi. Ricerche sulle soluzioni solide e sull'isomorfismo: Nota XVI. Gazz. chimital., Roma, 33, parte 1a, 1903, (89-96); Nota XVII. l.e. (96-99). [7150].

e Padoa, Maurizio.
Ricerche sulle soluzioni solide e sull'isomorfismo: Nota XV. Gazz. chim.
ital., Roma, 33, parte Ia, 1903, (78–88).
[7150].

Proprietà dei vari corpi come solventi e le loro costanti di cristallizzazione. Roma, Rend. Acc. Lincei, (seric 5ª), 12, 2º semestre, 1903, (119-128, 195-203). [7150].

Nuove ricerche sulle soluzioni solide e sull'isomorfismo. Roma, Ren'l. Acc. Lincei, (serie 5a), 12, 2º semestre, 1903, (348–355). [7150]. 27353

Brunner, Arnold. Hydrolyse des Blutfibrins.—Synthese von Polypeptiden. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1905, (52). 22 cm. [4010 1300]. 27354

v. Fischer, Emil.

Brunner, Erich. Zur Kenntniss der Auflösungsgeschwindigkeit des Zinks. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (95–105). [7050 0880]. 57355

Zum Thema: "Reaktionsgeschwindigkeit und freie Energie". Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (106–107). [7050]. 27356

— Theorie der Auflösungsgeschwindigkeit des Arseniks. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (494–499). [7050-0140].

Theoretisches über Reaktionen, die in mehreren Stufen verlaufen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (89-96). [7050].

Brunner, [Heinrich]. [L'acide isosalicylique.] Lausanne, Bul. Soc. Sci. Nat., 42, 1901, (XI-XII); [remarques par L. Pelet] (XII-XIII). [1330]. 27359

Sur le camphre de primevère (Primulacampher). Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, **42**, 1904, (305-307). [1540]. 27361

Brunner, K[arl]. Die Ueberführung von Indolinonen in Alkylen-Indoline. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1359–1362). [1930]. 27362

Vorlesungsversuch [Abscheidung von Kohlenstoff aus Kohlendioxyd nittels Magnesium.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1432). [0920 0210].

Brunner, L. v. Haber, F[ritz].

Bruno, Albert. Diagnose des corps gras concrets dont on ne possède que de faibles quantités. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (214-218). [6150].

Bruns, D[aniel]. Ueber Kondensationsprodukte der Opiansäure. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (49–57). [1330].

Ueber das Tarkoninmethyljodid und seine Beziehungen zu Cotarnin und Hydrocotarnin. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (57-69). [1930 3010].

Ueber C'orybulbin und Isocorybulbin. Ein Beitrag zur Kenntnis der Corydalisalkaloide. Diss. Marburg (Druck v. H. Bauer), 1903, (87). 21 cm. [3010]. 27367

Bruns, W. Ein neues Extraktionsverfahren. ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (898–901). [5500]. 27368

— Ueber die Extraktion unter Anwendung von Druck. Vortrag. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (143–147). [5500]. 27369

Die Gewinnung dickflüssiger Extrakte durch Druck. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (683-684). [0930]. 27370

Die Extraktion unter Druck, Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (659-661); Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (410-411). [5500].

Druck und Wärme. Pharm. Central-halle, Dresden, 46, 1905, (677-681). [5500].

Bruns, W. Die Anwendung des Wasserdruckes im Laboratorium. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (363–364). [0910]. 27374

Brunswig, H. Methoden zur Prüfung von Sprengstoffen mit besonderer Berücksichtigung der Trauzlschen Bleiblockprobe. [In: 5. Intern. Kongressfür augew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (286–292). [7200].

Brust, Eduard, Über die Einwirkung von Ammoniak, sowie von primären und sekundären aliphatischen Aminen auf das Chlormethylat des 1-Phenyl 3-methyl-5-Chlorpyrazols und einige Homologe desselben. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff, 1903, 77). 21 cm. [1930].

v. Michaelis, A[ng.].

Bruyn, B[althasar] R[utger] de. Eenige opmerkingen over het mechanisme der reactie, waardoor γ-oxyzuren in lactonen overgaan. [Einige Bemerkungen über den Mechanismus der Reaktion, durch welche γ-Oxysäuren in Laktonen übergehen.] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (557–563). [1300–7050].

Bublitz, Heinrich v. Tafel, Julius.

Buchanan, John Young. A method of determining the specific gravity of soluble salts by displacement in their own mother liquor, and its application in the case of the alkali halides. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (122). [7100].

Bucherer, Hans Th. Über die Einwirkung sehwefligsaurer Salze auf aromatische Amido- und Hydroxylverbindungen. 2. Mitt. 3. Mitt. Mitbearb. von A. Stohmann. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 70, 1904, (345–364); 71, 1905, (433–451). [1230 1330 1630 5020].

und Schwalbe, Arthur.
Beiträge zur Kenntniss der Hydrosulfite.
Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1447–1452). [0660 7000]. 27381

Buchetti, J. Les alliages métalliques actuels et leur métallographie. Paris (Béranger), 1904, (XII+191, av. fig. et pl.). 23 cm. [0100]. 27382

Buchka, K[arl] von. Die Entwickelung und Bedeutung der Nahruugsmittelchemie für die Wissenschaft und Praxis. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin, (D. Verlag), 1904, (990–1002). [6500].

2738

Buchner, Eduard. Zur Geschichte der Gärungstheorien. Wochensehr. Brau., Berlin, 21, 1904, (507–510). [8020]. 27381

Ueber Enzyme bei Milchsäure- und Essiggärung. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie Bd 3]. Berlin (D. Verlag), 1904, (496–497). [8010].

und Antoni, Wilhelm. Weitere Versuche über die Zellfreie Gärung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (206–228), [8010].

für die Zymase? Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (136–154). [8010].

versuche über die Oxydase der Essigbakterien. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (709-710). [8010]. 27388

und Heide, Richard von der. Spiegelbildisomerie bei Carbonsäuren des Cyclopropans. Berlin, Ber. D. chem Ges., 38, 1905, (3112-3119). [1340 7000]. 27389

und Meisenheimer, Jacob. Die chemischen Vorgänge bei der alkoholischen Gährung. (2 Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (620-630). [S010 8020].

und Mitscherlich, Sigurd. Herstellung glykogenarmer Hefe und deren Anwendung zum Zuckernachweis im Harn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1901, (551-562). [6150-8020]. 27391

und Wedemann, Wilhelm. Gebromte Cyclopropandicarbonsäuren. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1599-1602). [1310]. 27392

Buchner, Georg. Zur Untersuchung und Beurteilung von Bienenwachs. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (32–33). [6500]. 27393

—— Ueber indisches Bienenwachs (Gheddawachs). ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (79). [6500]. 27394

Buchner, M. Ueber die Bedeutung der Elektrochemie für die organische Technik. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (615–624). [6500]. 27395

Buchrucker, L. Neubildungen von Gyps. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (283). [0220 7100]. 27396

Buchwald, Johannes v. Brahm, C.

Buck, Chr. v. Fischer, Otto.

Buddëus, Wilhelm. Praktische Erfahrungen in der Herstellung von Schwefelwasserstoff aus Röstgasen und die Unschädlichmachung der Flammofenröstgase unter Gewinnung von Schwefel. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (118–127). [0660]. 27397

Die Verwendung von porösen Filtriersteinen in der chemischen Industrie. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1953–1955). [0910].

 Buěb, J.
 Herstellung von Cyanverbindungen.
 [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.]
 Berlin [02.10]

 (D. Verlag), 1904, (531–536).
 [0210]

 1310].
 27399

Büchner, E[rnst] H[endrik]. Iets over de kritische temperatuur van oplossingen in vloeibaar koolzuur. [Einiges über die kritische Temperatur von Lösungen in flüssiger Kohlensäure]. Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (691–694). [7050].

v. Bakhuis Roozeboom, II[endrik] W[illem].

Büchner, E. W. Coxin. Phot. Centralbl., Halle, **10**, 1901, (108); Phot. Rdsch., Halle, **18**, 1904, (108). [5020].

Büeler- de Florin, II. Ueber eine Farbenskala beim Arbeiten mit Nesslers Reagens. ChemZtg, Cöthen, 28, 1901, (1261). [6000]. 27102

Bühler, Emil v. Ullmann, Fritz.

Bührer, C. Recherche du sucre dans l'urine au moyen de la polarisation et de la fermentation. J. Pharm., Mülhausen, 29, 1902, (263–265). [6300]. 27403

formation de la goutte. J. Pharm., Mülhausen, **30**, 1903, (25–31). [0910]. 27401 Bülow, Carl. Ueber eine neue Condensationsreaction des Phtalyl-benzoylacetons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (1904–1971). [1530—1910].

Ueber den N-Camphyl-2.5dimethyl-pyrrol - 3.4-dicarbonsäureester und seine Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (189–193). [1930]. 27406

Cumarinderivate aus Phtalyl- und Benzyl-o-carbonsäure-[Acetessigester]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (474–486). [1910 1330]. 27407

Zur Kenntniss des Condensationsproductes aus Semicarbazid und Diacetbernsteinsäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2366–2375). [1310–1930].

Condensationsproducte des Oxalsäuredihydrazids. I. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (3914–3917). [1810—1930]. 27410

Bünzly, Hans and Decker, Hermann. Zur Oxydation des β, β- Dinaphtols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3268-3273). [1230]. 27411

v. Decker, H.

Büsing, F. W. † und Schumann, C. Der Portland-Cement und seine Anwendungen im Bauwesen. Verfasst im Auftrage des Vereins deutscher Portland-Cement-Fabrikanten. 3. vollst. umgearb. u. verm. Aufl. Berlin (D. Bauztg i. Komm.), 1905, (XIV+576). 24 cm. 9 M. [6500]. 27412

Bütschli, O[tto]. Untersuchungen über Amylose und amyloseartige Körper. Heidelberg, Verh. nathist. Ver., (N.F.,) 7, 1904, (419-518). [1840 6150].

Buff, M. v. Zincke, Th[eodor].

Bugarszky, István. A köreg befolyása a reactiósebességre és a chemiai egyensúly-állapotra. [Über den Einfluss des Mediums (Lösungsmittels) auf die Reaktionsgeschwindigkeit und auf die chemischen Gleichgewichtsverhältnisse.] Math. Termt. Ért., Budapest, 23, 1905, (417–483); Budapest, 1905, (69). 23 cm. Kron. 1.50. [7050].

Bugarszky, István. Eine neue Methode zur quantitativen Bestimmung des Äthylalkohols. Math.-natw. Ber. Ungarn, Leipzig, 23, 1905, (35–41). [6300]. 27415

Brom auf Acetaldehyd in wässeriger Lösung. Chemisch-kinetische Studie. Math.-natw. Ber. Ungarn, Leipzig, **20**, (1902), 1905, (1-29). [1410 7050]. 27416

Bugge, Günther v. Henrich, Ferd-[inand].

Buhlert, [Hans] und Fickendey. Zur Bestimmung der Salpetersäure im Boden. Landw. Versuchstat., Berlin, 63, 1905, (232–246). [6300]. 27417

Buisson. Analyse d'un échantillon de sucre d'érable. Bul. ass. chimistes, l'aris, 22, 1904, (483). [6500]. 27418

Bujard, A. Apparat zur Entnahme von Wasserproben für bakteriologische und chemische Zwecke. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (221–222). [6000]. 27419

— v. Schury.

Bulíř, Jaromir v. Votoček, Emil.

Bullerdieck, Adolf. Gültigkeit des Massenwirkungsgesetzes für starke Elektrolyte. Diss. Göttingen (Druck v. E. A. Huth), 1903, (79). 21 cm. [7050 7250]. 27420

Bullier, L. M. Über eine neue Art der Darstellung von Calciumcarbid, Acetylen, Halle, 7, 1904, (169). [0220]. 27421

und Maquenne, L. Ursprung der Verunreinigungen des Acetylens und neues Mittel, dieselben zu entfernen. Acetylen, Halle, **6**, 1903, (145-147). [1120].

Bullnheimer, Fr. Einigung betr. die anzuwendenden Methoden bei Bewertung von Erzen und Hüttenprodukten. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (199). [6500].

Bunsen, Robert. Gesammelte Abhandlungen. Im Auftrage der deutschen Bunsen-Gesellschaft für angewandte physikalische Chemie hrsg. von Wilhelm Ostwald und Max Bodenstein Bd 1-3. Leipzig (W. Engelmann), 1904, (CXXVI+536; VI+500, mit 2 Taf.; VI+637, mit 10 Taf.). 21 cm. 50 M. [0030].

Bunte, H[ans]. Ueber Leuchtsalze und Beleuchtungskörper. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (726-730); Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (1011-1013). [7200 7300].

Herstellung von Leuchtund Wassergas. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1901, (553–559). [6500].

Bunte, Karl. I. Zur Geschichte der Konstitution der Harnsäure. II. Synthese aromatisch substituterter Harnsäure und Harnsäurederivate. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (108). 23 cm. [1930].

Buntrock, A. und Räuber, E. Ueber die Schwächung der Baumwollfaser beim Färben mit Schwelfelfarbstoffen. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (3-4, 21-22, 123-124). [5020]. 27428

Bunzel, Felix v. Diels, Otto.

Bunzl, Felix. Ueber Versuche zur Synthese von Fluorenabkömmlingen. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (39). 22 cm. [1140]. 27429

Buraczewski, J[ózef] i Marchlewski, L[eon]. Studya nad barwikiem krwi i chlorifilem. [Études sur la matière colorante du sang et sur la chlorophylle.] Krakow, Rozpr. Akad., A, 44, 1904 [1905], (258–262). [5010]. 27430

Zur Kenntniss des Blutfarbstoffs. (3. vorl. Mitt.) Hoppe-Seylers Zs. physiol. (Them., Strassburg, 43, 1904, (410–411). [5010]. 27431

Burbank, J. E. Induzierte Thoriumaktivität in Göttingen. (Uebers.). Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (436–438). [0770].

Burchartz, H. Die Prüfung von Portland-Cement nach den argentinischen Normen für Lieferung und Abnahme von Portland-Cement. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1901, (182–190). [6500]. 27433

Burdett, Frances v. Orton, Kennedy Joseph Previté.

Burford, S. F. Commercial amylalcohol. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (391–392). [1210]. 27434

Burger, Ferencz. A keményítőről. [Uber die Stärke.]. Magy. Chem. F. Budapest, **11**, 1905, (92-93, 108-110, 124-126, 139-143). [1840]. 27435

Burger, O. v. Sand, J[ul].

Burgess, C. H. and Chapman, D. L. On active chlorine. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (529–530). [0250]. 27436

v. Chapman, D. L.

Burian, Richard. Chemie der Spermatozoen. I. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. I, 1904, (48–106). [6500 8000].

Zur Frage der Bindung der Purinbasen im Nucleinsäuremolekül. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (297–298). [4000].

Zu den Versuchen von Kutscher und Seemann über die Oxydation der Nucleinsäuren mit Calciumpermanganat. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1905, (494–496). [4010–8040].

Ueber die oxydative und die vermeintliche synthetische Bildung von Harnsäure in Rinderleberauszug. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1905, (497–531). [8019-8040]

Die Herkunft der endogenen Harnpurine bei Mensch und Säugetier. Vorl. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1905, (532-546). [8040]. 27441

Ein letztes Wort zu den Permanganatversuchen von Kutscher und Seemann. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (351– 351). [4010 8040]. 27412

Burns, P. S. The action of mercury salts in the oxidation of naphthalene with sulphuric acid. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1901, (682–683). [1130–5500–7050]. 27443

Upon colloids. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1901, (696-698). [7100]. 27414

Burr, Anton. Fettbestimmung in homogenisierter Milch. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., II. 4, 1905, (110–113); Milchw. Zentralbl. Leipzig, 1, 1905, (6–9). [6300]. 27415

Versuche über eventuelle Verseifung von Fett durch conc. Ammoniak bei der Gottlieb-Röse-Methode. Milchw. Zentralbl., Leipzig, **1**, 1905, (248-250). [6300 1300]. 27446

Burr, Anton. Ueber die Bestimmung des Fettgehaltes der Butter nach Gottlieb. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (286–290). [6300]. 27447

- r. Höft, II.

Burrows, Harry v. Tilden, William Augustus.

Busch, E. v. Heerde, R.

Busch, M[ax]. Ueber Endiminotriazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (856-860). [1930-6150]. 27418

Gravimetrische Bestimmung der Salpetersäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (861–866). [6300].

Bestimmung der Salpetersäure im Wasser. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (464–468). [6300 6500]. 27450

———— und Bergmann, Ed. Zur Kenntnis der o-Aminoazofarbstoffe. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (105–113). [1720—5020]. 27451

und Rinck, Arthur. Ueber die Produkte der Einwirkung von Organomagnesiumverbindungen auf Alkylidenbasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1761–1772). [1630–5500].

und wolbring, Wilh.
Uber die Reaktion zwischen Diazoniumverbindungen und Malonsäure. J. prakt.
Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (366–381). [1310–1410–1720–1740].

Busck, Gunni. Lichtbiologie. Eine Darstellung der Wirkung des Lichtes auf lebende Organismen. Mit einem Vorwort v. Niels R. Finsen. Mitt. Finsens Lysinst. Kopenhagen, Jena, H. 8, 1904, (1-147). [7350]. 27455

Buss, A. Neuer elektrischer Heizwiderstand. [Heizofen.] Prometheus, Berlin, **15**, 1904, (551–554). [0910].

27456

Busse, Fritz. Beitrag zur Kenntnis der Disazoverbindungen des Paraphenylendiamins. Diss. Tübingen. Würz-

burg (Druck v. C. J. Becker), 1905, (64). 23 cm. [1720 1930 5020]. 27457

Busse, Paul. Zur Kalkuntersuchung auf koblensauren Kalk und auf Actzkalk. Mit Berichtigung von Max Passon. D. landw. Presse, Berlin, **30**, 1903, (165–166). [6300]. 27458

Busse, Walter. Ueber Heil- und Nutzpflanzen Deutsch-Ostafrikas. Vortrag. Berlin, Ber. D. pharm. Ges. 14, 1904, (187-207, mit 2 Taf.). [6500]. 27459

Butjagin, P. W. Die chemischen Veränderungen des Fleisches beim Schimmeln (Penicillium glaueum und Aspergillus niger). Arch. Hyg., München, **52**, 1905, (1–21, mit 2 Taf.). [8030].

Buttenberg, P. Ueber homogenisierte Milch. Vortrag. [Fettbestimmung.] Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (964-968). [6300]. 27461

Zur Kenntnis und Beurteilung des Himbeersaftes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (141–145). [6500].

Ueber havarierten bleihaltigen Thee. Ein Beitrag zur Ueberwachung des Verkehrs mit Thee. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (110–117). [6500]. 27463

nud Tetzner, F. Ein Beitrag zur Kenntnis der Ziegenmilch. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (270–272). [6500]. 27464

Butterlin, Joseph. Ueber die Bildung von Indazolen aus bromierten o-methylierten Aminen. Basel, Phil. Diss. 1903-1904. Mülhausen i. E., 1904, (53). 8vo. [1630].

Byers, Horace G. and Reid, E. Emmet. Perchronic acid and the perchromates. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (503–513). [0270]. 27466

Byk, A. Ueber die Beziehungen zwischen dem Absorptionsvermögen für strahlende Energie und der chemischen Beschaffenheit der Körper. Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (3-19-353). [7300].

Bywaters, Hubert William. Ueber die Einwirkung von Hydrazinen auf Formylessigester. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1902, (55). 22 cm. [1310 1630 1930]. 27468

 Cabot,
 Godfrey
 L.
 Carbon
 Black.

 [In: 5.
 Intern.
 Kongress
 für angew.

 Chemie.
 Bd
 2.]
 Berlin
 (D.
 Verlag),

 1904, (704-710).
 [0210].
 27469

Cady, Hamilton Perkins. Concentration cells in liquid ammonia. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (477–503, with text fig.). [7250]. 27470

Cailler, C. v. Perrot, F. Louis.

Cain, John Cannell. The diazoreaction in the diphenyl series. Part II. Ethoxybenzidine. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (5-9); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (249). [1740].

Zur Zersetzungsgeschwindigkeit der Diazoniumsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2511–2517). [1740 7050]. 27472

Zur Constitution der Ammoniumsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2715–2716). [1600 7000]. 27473

and Norman, George Marshall. The action of water on diazosalts. A preliminary note. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (206–208). [1740].

and Thorpe, Jocelyn Field. The synthetic dyestuffs and the intermediate products from which they are derived. London (Griffin & Co.), 1905, (XV + 405). 23 cm. 16s. [5020].

Caines, C. M. v. Squire, P. W.

Calcar, R. P. van. Ueber die Constitution des Diphteriegiftes. Eine neue Methode zum Nachweis der Toxone. Berliner klin. Wochenschr., 41, 1904, (1028-1031). [8050].

Calmette. Contribution à l'étude de l'épuration des caux résiduaires des villes et des industries. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (481-501). [8050].

Calvello, Enrico. Sulla determinazione del ferro nel sangue col metodo del dott. Jolles. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (93-95). [6500]. 27478

--- v. Augeli, Angelo.

Camerer, W[ilhelm] jun. Die chemische Zusammensetzung des Neugeborenen. Verh. Ges. Kinderheilk, Wiesbaden, 17, (1900), 1901, (182–185). [8000].

Cameron, Adam v. Irvine, James Colquhoun.

Cameron, Alexander T. Variations in the crystallisation of potassium hydrogen succinate due to the presence of other metallic compounds in the solution. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (449–451). [1310 7100]. 27489

The constitution of complex salts. I. Derivatives of the sesquioxides. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (722–737). [0100 0270 1310].

Cameron, F[rank] K[enneth]. Physical chemistry in the service of agriculture. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([637]-647). [7000].

Soil analysis. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1904, (494–503). [6500].

A résumé of some chemical studies upon soils, made in America, 1900–1903. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (841–862). [6500].

and Breazeale, J. F. Calcium sulphate in aqueous solutions of potassium and sodium sulphates. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([335]-340, with text fig.). [7150].

and Brown, B. E. The solubility of calcium sulphate in solutions of other salts. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (210–215, with text fig.). [7150]. 27486

Campagne, Em. Méthode de dosage du vanadium et son application aux produits métallurgiques. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (353-359). [6200]. 27488

Campbell, Marius R. v. Parker, Edward W[heeler].

Campbell, Norman R. Radioactivity and chemical change. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (545–549). [7050 7300].

Campbell, William. The effects of strain and of annealing in aluminium,

antimony, bismuth, cadmium, copper, lead, silver, tin, and zinc. [Appendix 4 to sixth report of the Alloys Research Committee.] New York, N.Y., Trans. Amer. Soc. Mech. Engin., 25, 1904, (599-636, with illus.). [0100]. 27490

Campetti, Adolfo. Sul calore di dissociazione elettrolitica. Torino, Atti Ace. sc., 38, 1903, (64-75). [7250].

Campredon, G. v. Campredon, L.

Campredon, L. et Campredon, G. Analyse de l'étain marchand. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 17, 1903, (889-890). [6500]. 27493

Canaris, C. jun. Hochofenschlacke und Zement im Lichte der Zulkowskischen Theorie. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (813-821). [0220].

Chemische Vorgänge beim kombinierten Bessemer-Martin-Verfahren zu Witkowitz. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (1125–1127). [0320]. 27495

Cantoni, C. v. Pellizzari, Guido.

Cantoni, [H.] et Basadonna. Sur les différentes méthodes de titrage de la solution de permanganate de potasse. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (365-371). [6300].

et Chantenis, J. Sur une méthode nouvelle de séparation de l'arsenic. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (213-214). [6200]. 27497

et Goguelia, G. Recherches sur la décomposition des carbonates alcalino-terreux par les chlorures alcalins. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (405–413). [0100]. 27498

et Passamanik, J. Sur la décomposition du carbonate de zinc par les chlorures alcalins en présence de l'eau. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (258-262). [0880]. 27499

e Veratietti. Proprieta chimico-fisiche dei malati alcalinoterrosi. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2^a, 1903, (139-145). [7150 1310].

27500 et **Zachoder**, *Mlle*. Sur la solubilité des tartrates alcalino-terreux dans l'eau. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (18-21). [7150]. 27501

Cantor, Mathias. Das mechanische Aequivalent der Verbrennung und Konstruktion eines rationellen Verbrennungsmotors. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (805–806). [7200]. 27502

Canzoneri, Francesco e Perciabosco, F. Sulle sostanze che accompagnano l'olio nei semi di sesamo. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2ª, 1903, (253-260). [1860]. 27503

Cao, Giuseppe. Ueber Vorkommen und Nachweis von Blei im künstlichen Selterwasser. Hyg. Rdsch., Berlin, 12, 1902, (328–336). [6500]. 27504

Capellmann, R. v. Heffter, A[rthur].

Carapelle, Edoardo. Sull'alcool fenilacetolico. Gazz. chem. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (261-264). [1230].

Carcano, Luigi v. Namias, Rodolfo.

Carette, H. Etudes sur quelques sels de quinine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 20, 1904, (347-355). [3010].

Carey, Eustace. Firing with coaldust. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (369-372). [6500]. 27507

Carles, P. Dosage des lies et des tartres. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (309-311). [6500]. 27508

Essai des marcs de vendange. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (303–306). [6500]. 27509

Réduction des doses d'acide sulfureux des vins blancs. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (344-349). [6500]. 27510

Les acides de la valériane. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. plys. nat., **1901-1902**, 1902, (70–72). [1310].

Sur la pharmacologie des noix de kola fraiches, J. Pharm., Strassburg, **28**, 1901, (106–108). [6500].

Carlson, Birger. Användning af acetylen som värme- och lysgas uti laboratorier. [The use of acetylene as a heating and lighting gas in laboratories.]
Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1904, (22-30); Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 8, 1901, (153-159). [0910]. 27513

Carlson, Birger. Acetylen im Laboratorium. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 8, 1904, (237–238). [0910]. 27514

Framställning af kalciumkarbid. [The production of calcium carbide.] Tekn. Tidskr., Stockholm, **34**, 1904, Afd. f. kemi, (61-72, with pl.). [0220]. 27515

Carlson, C. E. Arsenikhaltig urin. Ett bidrag till arsenikfrågan. [Arsenic in urine. A contribution to the arsenic question.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1904, '79-81). [6500]. 27516

Caro, N[ikodem]. Die Prüfung von Acetylenapparaten nach den Vorschriften des D[eutschen] A[cetylen] V[ereins]. Zs. Calciunearbidfabr., Berlin, 7, 1903, (153-158 169-171). [0910]. 27517

Carpenter, R. Forbes and Linder, S. E. Studies on the Claus kiln reaction. Part III. Influence of various contact substances on the interaction of steam and hydrocyanic acid (both in presence and in absence of sulphuretted hydrogen and air). London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (63-71). Erratum (120). [1310 6500]. 27518

Carrara, Giacomo. Per la teoria della dissociazione elettrolitica in solventi diversi dall'acqua. III. Influenza del solvente sopra i numeri di trasporto. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (241–311). [7250]. 27519

e Bringhenti, Aldo. Sugli joni dell'acqua ossigenata e sul loro potenziale di scarica. Gazz.chim. ital., Roma, 33, parte 2ⁿ, 1903, (362-368, con due tavole); Rist. da Venezia, Atti Ist. ven., 42, parte 2^a, 1903, (785-790, con due tavole). [7250].

e Coppadoro, Angelo. Sul comportamento e sul punto di fusione di alcune sostanze organiche a bassissima temperatura. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte la, 1903, (329–353). [7200].

e D'Agostini, L. Sul grado di dissociazione elettrolitica dell'alcool metilico. Venezia, Atti Ist. ven., 42, parte 2*, 1903, (793-802, con figure). 7250].

Carré, P. Sur un nouvel anhydride de la duleite. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1901, (637-639). [1210]. 27523

aleoolique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (663–665). [1230 1720]. 27524

Carré, P. Sur la décomposition des alcools méta et paranitrobenzyliques sons l'influence de la soude aqueuse et de la soude alcoolique. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (594–596). [1230] 1720].

Sur l'éthérification de quelques alcools polyatomiques par les acides phosphorique et phosphoreux. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (345-432). [1200 1210]. 27526

Sur la décomposition des alcools nitrobenzyliques par les liqueurs alcalines. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, (408–422). [1230].

Carson, Charles Macdonald v. Lang, William Robert.

Cartaud, G. Sur l'évolution de la structure dans les métaux. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (428–430). [0100 7100].

v. Osmond, F.

 Carveth, H[ector] R[ussell] and Curry,

 B. E. Electrolytic chromium, 2. J.

 Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905,

 (353-380). [0270 7250].

27529

and Fowler, R. E. Studies in vapor composition 3. Saturation by the method of air-bubbling. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([313]–321). [7150].

and Mott, W. R. Electrolytic chromium, I. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (231–256, with text fig.). [0270 7250]. 27531

Casares, José. Ueber das Vorkommen beträchtlicher Mengen von Fluor in vielen Mineralwässern der Pyrenäenkette und im Geyser des Yellowstone-Parkes. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (729-735). [0310-6500].

Case, Willard L. Gas as a source of power. Generation of producer, Mond and blast furnace gases. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (592–597). [6500].

Cash, J. Theodore and Dunstan, Wyndham R. The pharmacology of indaconitine and bikhaconitine. London, Proc. R. Soc., (Ser. B.), **76**, 1905, (468–490). [8000]. Caspari, W. A. Notes on gutta percha and balata. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1274–1278). [6500]. 27535

Castanheira das Neves, J. da P. Die Puzzolane der Azoren. (La pouzzolane des Açôres.) [Deutsch u. franz.] Baumaterialienk., Stuttgart, 10, 1905, (161–168). [0120 6500]. 27536

Castellana, Vincenzo v. Angeli, Augelo.

Castoro, N. Untersuchungen über die Frage, ob die Keimung der Pflanzensamen mit einer Entwicklung von freiem Stickstoff verbunden ist. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (11-62). [8030].

v. Schulze, E.

Catel, J. v. Guyot, A.

Catford, J. P. v. Cowley, R. C.

Cathcart, E[dward] P[rovan]. On the occurrence of inactive arginine. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (1904), (XV). [1310]. 27538

The formation of inactive arginine by enzymes from proteids which yield optically active arginine on hydrolysis with acids. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (xxxix-xl). [1310 8010].

On the products of digestion of the proteolytic spleen enzyme acting in an alkaline medium. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (299–304). [8010].

—— Products of urotryptic digestion. [In: Beiträge zur wissenschaftlichen Medicin und Chemie. Festschrift für Ernst Salkowski.] Berlin, 1904, (81–88). [8010]. 27541

Cattadori, Federico v. Plancher, Giuseppe.

Cavalier. Cryoscopie des phosphates trialcooliques. Rennes, Bul. soc. sci. méd., 13, 1904, (481–484). [1200].

Cavalier, J. Sur le pyrophosphate acide d'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (284-286). [0570]. 27543

 Caven, Robert Martin.
 Complex halides.

 ammonium antimonious
 London, Proc. Chem. Soc., (187–188). [0680].
 21, 1905, 27544

Cayeux, L. Les minéraux des eaux de sources de Paris. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (229-231). [6500].

La dissolution directe des silicates de la terre arable et les expériences de Daubrée. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (509–510). [8030].

Сёлікоv, Ivan Aleksandrovič.] І[фликовъ, П. А. О триметилтриметилентилен. Stur le triméthyltriméthylène]. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 14-15). [1140]. 27547

— Дѣйетвіе галондоводородныхъ кислоть на простые репры. [Action des acides halogènehydriques sur les éthers simples.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 200-201). [1200 1210].

——— Матеріалы къ оксоніевой теорін. [Contributions à la théorie de l'oxonium.] St. Peterburg, Žurn. russ. fz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 784–785). [1900]. 27549

[Čelincev, V. V.] Челипцевъ, В. В. Дѣйствіе вторичныхъ іодюровъ на магній. [Action des iodures secondaires sur le magnésium.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 29–30). [1100—1110]

Къ теорін взанмодъйствія между галондными органическими соединеніями и Mg. [Contribution à la théorie de la réaction du magnésium sur les combinaisons halogéniques organiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 616-617). [2000]. 27551

—— Вліяніе растворителей на реакцію полученія Mg органческих в соединеній при помощи трехвамѣщенных ваміаковъ. [Préparation des combinaisons magnésiumorganiques au moyen des ammoniaques trisubstitués.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 618). [1600—2000]. 27552

Комплексные аммоніаты магнія и ихъ аналогія съ этератами магнія. [Sur les aumoniacates de magnésium et leur analogie avec les éthérates de magnésium.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 619-620). [2000]

[Čelincev, V. V.] Челинцевъ, В. В. Полученіе магнійорганическихъ соединеній при помощи трехзамъщенныхъ амміаковъ въ средъ инертныхъ растворителей. [Préparation des combinaisons magnésiumorganiques en présence de dissolvants inertes.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 625-626). [2000].

—— Реакція отщепленія и ея разм'яры при дъйствін простьй-· шаго паъ вторичныхъ іодюровъ на магній. [Action de l'iodure d'isopropyle sur le magnésium.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (549-554). [1110 2000]. 27555

— Объ аналогіп между кислородними и азотистыми органическими соединеніями. [Sur l'analogie entre les combinaisons chimiques organiques oxygénées et azotées.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Объб., 36, 1904, (1268–1274; proc.-verb. 624–625). [1000 7000].

Теплота разложенія водой индивидуальных с смѣшанных в магнійорганических в соединеній и ихъ венратовъ. [Chaleur de décomposition par l'eau des combinaisons magnésiumorganiques individuelles mixtes et de leurs éthérates.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905. (proc.-verb. 616–618). [1200–2000 7200].

Реакція превращенія индивидуальнихь магнійорганическихь соединеній въ Гриньяръ-Байеровскія оксоніевыя основанія и ея термохимическое изслѣдованіе. [Transformations des combinaisons magnésiumorganiques individuelles dans les bases d'oxonium de Grignard-Bayer et la valeur thermochimique de cette réaction.] St. Peterburg, Žurn. russ. fizchim. Obšč., 37, 1905, (1100–1112). [2000—7200].

et Aleksandrova, V.]

п Александрова, В. Дѣйствіе магнійзамъщенныхъ аминовъ на альдегиды. Полученіе аниловъ. [Action des amines magnésiumsubstituées sur les aldéhydes. Synthèse des aulles.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 1558-1560). [1400—1600]. 27559

ствіе CS_2 и CO_2 на магнійзамѣщенные амины. [Action du CS_2 et du CO_2 sur les amines magnésiumsubstituées.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1560–1561). [2000—1600].

[Čelincev, V. V. et Vyšinskaja, L.] Челинцевъ, В. В. и Вышинская, Л. Дъйствіе магнійзамъщенныхъ аминовъ на сложные эенры и замъщенны амиды. [Action des amines magnésium-substituées sur les éthers composés et sur les amides substitués.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 1561–1563). [1300 1600].

[Celtner, l. et Reformatskij, S.] Цельтнеръ, l. и Реформатскій, С. О дѣйствій магнія на эепры бромокислотъ и на смѣсь этихъ эепровъ съ алдегидами. [Action du magnésium sur les éthers des bromacides et sur un mélange de ces éthers avec les aldéhydes.] St. Peterburg, Žurn. russ. fizchim. Obsč., 37, 1905, (proc.-verb. 1297–1298). [1300—1320—1400]. 27562

[Centneršver, M. et Teletov, I.] Центнершверъ, М. и Телетовъ, П. Вліяніе температуры на растворимость нѣкоторыхъ веществъ въ сѣрнистомъ ангидридѣ. [Influence de la température sur la dissolution de quelques substances dans l'anhydride sulfureux.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (62–71, av. 1 pl.). [0660 7200].

Сегеvitinov, F. V.] Церевптиновъ, О. В. Химпческій составъ плодовъ, ягодъ и ягоднихъ винъ. [Composition chimique des fruits, des baies et des vins de baies.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 206). [6500]. 27564

Černiavskij, V. N. v. Ipatjev, V. N.

[Černik, G. Р.] Черникъ, Г. П. Результаты опредъленіе химическаго состава одной американской разновидности гадолинита и включеній въ него. [Sur la composition chimique d'un gadolinite américain et de ses inclusions.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (287–301); (proc.-verb. 25-27). [0340–6100]. 27565

O химическомъ составъ одного скандинавскаго образца пирохлора и совмъстно съ нимъ найденныхъ минераловъ. [Sur la composition chimique d'un pyrochlore scandinave et des minéraux qui l'accompagnent.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (712-746); (proc.-verb. 457-459). [6500]. 27566

Cernovodeanu, Mlle P. et Henri, Victor. Recherches physicochimiques sur l'hémolyse. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1394-1396). [8000].

Chablay, E. Action des métaux-ammoniums sur les dérivés halogénés du méthane. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1262-1263). [0490-5500]. 27568

Action des métaux-ammoniums sur les alcools: méthode générale pour la préparation des alcoolats. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1343-1344). [1210]. 27569

Action des métaux-ammoniums sur les alcools polyatomiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1396-1398). [1210]. 27570

Chabrié, C. et Bouchonnet, A. Sur les fluorures d'indium et de rubidium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (90-91). [0400 0630]. 27571

Chadwick, Samuel, Ramsbottom, John Edwin and Chapman, David Leonard. The action of the ultra-violet light on moist and dried mixtures of carbon monoxide and oxygen. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (287–288). [0210 7350].

Chanoz, M. Résultat d'une année d'études de la conductibilité électrique de l'eau du Rhône à Lyon. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (748-750). [7250].

Chantenis, J. v. Cantoni, H.

Chapman, Alfred C. Analytical chemistry. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, 1, 1905, (148–168). [6000].

and Law, H. D. On the reducing action of hydrogen. London, Anal., 30, 1905, (306-307). [0360].

Chapman, David Leonard and Burgess, C. H. Note on the cause of the period of chemical induction in the union of hydrogen and chlorine. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (400). [0250 7350]. 27576

— Note on chlorine. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., **49**, 1905, No. 13, (1-3). [0250]. 27577 (p-9724)

Chapman, David Leonard and Holt, Alfred jun. The synthesis of formaldehyde. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (916-921); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (171). [1410]. 27578

---- r. Burgess, C. II.

---- v. Chadwick, Samuel.

Chappel, E. J. v. Naylor, W. A. H.

Charabot, Eng. et Hébert, Alex. Etude sur les états successifs de la matière végétale. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (608-609). [8030]. 27579

et distribution de l'huile essentielle dans une plante annuelle. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (928-92.). [8030].

——— Répartitions successives de l'estragol et des composés terpéniques entre les divers organes d'une plante annuelle. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (667-669). [8030].

[Charičkov, Konstantin Vasilevič.] Харичковъ, К. В. О примѣненіп реакціп Багнера при газовомъ анализъ. [Application de la réaction de Wagner à l'analyse des gaz.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc-verb. 22-24). [6400]. 27.583

O составѣ натуральнаго газа кавказскихъ нефтяныхъ мѣсторожденій и вѣроятныя причины самовозгоранія этого газа. [Sur la nature du gaz naturel des gisements du son autoinflammabilité]. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 205). [1140 6400].

—— Къ вопросу о раздъленіи нефти на фракціи посредствомъ дробнаго осажденія. [Fractionnement de la naphte par précipitation fraction-

née.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim, Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1126-1129). [1140 1100]. 27586

[Charičkov, Konstantin Vasilevič]. Харичковъ, К. В. Объ изслѣдованіи нефти и газовъ Берекейскаго пефтипого мъсторожденія. [Recherches sur la composition de la naphte et des gaz du gisement de Berckei.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (321–326). [1140 6500 6400]. 27587

Die fractionirte Trennung der Petroleum-Kohlenwasserstoffe in der Kälte. Trennung der verschiedenen Kohlenwasserstoffe durch Alkohol. (Original-Uebers.). Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 10, 1903, (251, 281– 282); 11, 1904, (9–10). [1100]. 27589

Ueber die Verwendung von Benzin und Alkohol zur Abscheidung der Oelsäure aus einer Mischung nit festen Fettsäuren. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (106–109). [1320]. 27590

Ueber die Dennstedtsche Methode der Elementaranalyse. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (280–281). [6000]. 27591

der Methode Dumas zur Bestimmung des Stickstoffes in Gasmischungen. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (408– 410). [6400]. 27592

Veber die Zerlegung von Naphta in Fraktionen durch Fällen mit Spiritus. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1901, (501-508). [1100]. 27593

Veber die Mittel, Naphtaresiduen zu unterscheiden. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (508-509). [1100].

Charitschkoff v. Charičkov.

Charon, E. Composés non saturés et radieaux négatifs. Rev. gén. sei., Paris, 15, 1904, (440-448). [1000]. 27595 Charpentier, P. G. Sterigmatocystis nigra et acide oxalique. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (367-369, 429-431). [8020]. 27596

Charpy, Georges. Modification de la qualité du métal des rivets par l'opération du rivetage. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (327-328). [0320].

et Grenet, Louis. Sur les températures de transformation des aciers. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (567–568). [0320]. 27598

Charrin et Le Play. Fixation des substances chimiques sur les cellules vivantes. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (75-78). [8000]. 27599

Chattaway, Frederick Daniel. Nitrogen halogen derivatives of the sulphonamides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (145-171); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (7). [1330].

Nitrogen halogen derivatives of the aliphatic diamines. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (381-388); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (61). [1610]. 27601

27602

and Lewis, William Henry.
The action of hypobromous acid on piperazine. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (951-955); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (183-184). [1930].

Chauvenet v. Oechsner de Coninck.

Chavanne, G. Sur l'acide isopyromucique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (507-575). [1910]. 27604

- r. Lespieau.

- r. Moissan, H.

Chéneveau, C. Sur l'indice de réfraction des solutions. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (361-363). [7300]. 27605

Chevallier, Λ. Relation entre la densité et la salinité des eaux de mer. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (902–904). [7100].

Chevrotier, J. v. Lumière, Auguste.

27610

Chikashigé, Masumi. Oxymercuric perchlorates and the action of alcohol on mercury perchlorates. London. J. Chem. Soc., 87, 1905, (822–826); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (172). [0380].

Chilesotti, Alberto. Sulla riduzione elettrolitica delle soluzioni acide di anidride molibdica e su alcuni composti del tricloruro di molibdeno. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (349-362); Rist. da Roma, Rend. Acc. Lincei, serie 5a, 12, 2o semestre, 1903, (22-26, 67-73). [0480].

Chlopin, G[rigorij] W[italjevic]. Die Resultate der Prüfung von 50 Teerfarbstoffen durch Versuche an Menschen und Tieren. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (169–172). [5020].

Chmielewski, Z. Podręcznik analizy chemiczno-rolniczej. [Traité d'analyse chimico - agricole.] Warszawa (Wende), 1905, (169). 8°. 1 rubel.

[0030 6500].

Chodat, R[obert] et **Bach**, A. La mode d'action de la peroxydase. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (453-456). [8010]. 27611

[Cholin, N.] Холинъ. Н. Объ окисленій индиго хамеленомъ. [Sur l'oxydation de l'indigo par le permanganate de potasse.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz. chim. Obšč., 36, 1904, (1521–1524). [5020].

[Chonovskij, B. F.] Хоновскій Б. Ф. О пѣкоторыхъ превращеніяхъ рициноленновой кислоты. [Sur quelques réactions de l'acide ricinolénique.] Каzani, 1905, (76). 24 cm. [1320].

Chrétien v. Guinchant.

Chrétien, H. v. Tribot, J.

Chrétien, Paul. Combinaisons des acides ferrocyanhydrique et sulfurique. Substitution sulfonée dans la molécule des cyanures complexes. Les oxyferrocyanures. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (37–39). [0320 1310]. 27614

Christen, Th. Zur Lehre vom milchigen Ascites. Centralbl. inn. Med., Leipzig, 24, 1903, (181–182). [6500].

Untersuchungen über Ascites und Liquor pericardii. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, **26**, 1905, (329-341). [6500]. Christensen, A. Ueber Dibromadditionsprodukte der Chinaalkaloïde. [Uebersetzung.] J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (1–29). [3010].

Bestimmung von metallischem Eisen in Ferrum reductum. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (535–540). [6200]. 27618

Christensen, Erich. Zur Beurteilung des Citronensaftes. Pharm. Centralhalle, Presden, 46, 1905, (129–130). [6500]. 27619

Zur Beurteilung des Citronen- und Himbeersaftes. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (226). [6500]. 27620

Christian, [Max]. Zum Nachweis fäkaler Verunreinigung von Trinkwasser. Arch. Hyg., München, **54**, 1905, (386–395). [6500]. 27621

Christiansen, C. Ueber den Zusammenhang zwischen Oberflächenspannung und Potentialdifferenz. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (382–397). [7250].

Christie, W. A. K. v. Treadwell, F[red]. P.

Christoff, A. Untersuchungen über die Absorption des CO_2 in wässerigen Salzlösungen und binären Flüssigkeitsgenengen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (321–340). [7150]. 27623

Christofoletti, U. v. Tschirch, A[lexander].

Christomanos, A[nastasios] C. Über die Löslichkeit des Phosphors in Äther und Benzol. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (132–141). [0570–7150].

— Ueber einheitliche Ausdrucksweise der Ergebnisse der Mineralwasseranalyse. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (261–268). [6500]. 27625

Chrzaszcz, Tadeusz. Hipoteza życia i śmierci ze stanowiska enzymatycznego. [Les hypothèses sur la vie et la mort au point de vue enzymatique.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (81–86, 112–117). [8010–8000].

--- v. Adametz, L.

Chuard, E. Fixation de l'azote atmosphérique. Arch. Sci. Phys., Genève, (Sér. 4), 17, 1901, (208-210). [7250 0190].

Chwolles, A. v. Esch, Werner].

Cialdea, Umberto v. Francesconi, Luigi.

Giamician, Giacomo e Silber, Paolo. Azioni chimiche della luce: II Memoria. Gazz. cliim. ital., Roma, 33, parte 1a, 1903, (354-379). Nota preliminare: Roma, Rend. Acc. Lincei, serie 5a, 11, 1a senestre, 1902, (277-284); Rist. da Bologna, Mem. Acc. sc., serie 5a, 10, 1903, (275-297). [7350-1000]. 27628

Azioni chimiche della luce: Nota V. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5ª), 12, 1° semestre, 1903, (235-242); NotaVI. L.c., 2° semestre, 1903, (328-334). [7350 1000 1430 27629

--- Chemische Lichtwirkungen. (8. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1176-1184); (9. Mitt.). Aceton und wässrige Blausäure.—Aldehydammoniak und wässrige Blausäure. l.c. (1671-1675); (10 Mitt.). l.c. (3813-3824). [1130 1210 1430 1310 1510 1610 7350]. 27630

Ciancarelli, Ugo v. Ulpiani, Celso.

 [Čičerin, В. N.]
 Чичеринъ, Б. Н.

 Законы образованія химическихъ

 элементовъ.
 [Sur les lois de formation

 des éléments chimiques.
 J. Peterburg,

 Žurn.
 russ.
 fiz.-chim.
 Obšč.,
 36, 1904,

 (359-401).
 [0100 7000].
 27631

[Čičibabin, Alekšej Evgenjevič.] Чпчпбабинъ, А. Е. Объ альдегидѣ гексагидрометатолупловой кислоты. [Sur l'aldéhyde de l'acide hexahydrométatoluilique]. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (118–421). [1440].

— Новые синтезы при помощи магийорганическихъ соединеній. [Synthèses nouveaux avec les combinaisons magnésiumorganiques.] St. Peterburg, Žuru. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (180–186). [2000].

Neue Synthesen mit Hülfe der magnesiumorganischen Verbindungen. 1. Eine neue Darstellungsweise von Säureestern. 2. Ueber die Einwirkung von magnesiumorganischen Verbindungen auf den Orthokohlensäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (561–566). [5500–2000–1300–1310–1330].

[Čičibabin, Alekšej Evgenjevič.] Чичибабинъ, А. Е. О синтезѣ пиридиновыхъ основаній изъ альдегидовъ предѣльнаго характера и амиака. [Synthèse des bases pyridiques en partant des aldéhydes saturés et de l'ammoniaque.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1229–1253). [1410—1930].

Ueber die Bildung von unvollständig hydrirten Pyridinen bei der Reaction von Wyschnegradsky-Ladenburg. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3834). [1930]. 27637

Zur Frage nach der Structurformel des Triphenylmethyls. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (771-773). [1130 7000]. 27638

Cingolani, Masaniello. Equazione chimica della fermentazione dell'acido urico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (98-124). [8020 1930].

Citron, H[einrich]. Ueber quantitative Bestimmung des Harnzuckers unter besonderer Berücksichtigung der jodometrischen Zuckerbestimmung. D. med. Wochenschr., Leipzig, 30, 1904, (1602–1605). [6500].

—— Die Technik der Untersuchung des Harns auf Zucker. D. MedZtg, Berlin, 24, 1903, (357-360). [6300].

chung des Mageninhalts in der ärztlichen Praxis nebst Bemerkungen über Ausheberung und Auswaschung des Magens. D. MedZtg, Berlin, 24, 1903, (953–956). [6500].

Citron, J[ulius]. Ucber die Immunisierung mit Exsudaten und Bakterienextrakten. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 40, Originale, 1905, (153-155). [8050].

Čižikov, A. v. Luc, O. E.

Claassen, H. Untersuchungen und Versuche zur Bestimmung der Siedepunkte reiner und unreiner Zuckerlösungen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1904, Techn. Tl, (1159-1169). [1820 7200]. 27641 Claassen, H. und Bartz, W. Die Zuckerindustrie. I. Die Zuckerfabrikation. (Teubners Handbücher für Handel und Gewerbe.) Leipzig u. Berlin (B. G. Teubner), 1905, (X+270). 24 cm. 5,60 M. [6500].

- v. Herrmann, P.

Claffin, Alan A. Quick process of tanning sole leather. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (387–390). [6500]. 27646

Claisen, L[udwig]. Ueber einige Synthesen unter Anwendung von Natriumamid. 1. Anwendung des Natriumamids für die Condensation der Ketone mit Säureestern. (Nach Versuchen von R. Feyerabend.) 2. Alkylirung von Ketonen unter Anwendung von Natrium-(Nach Versuchen von R. Feyerabend.) 3. Einwirkung von Monochloressigester auf Ketone bei Gegenwart von Natriumamid. (Zum Tl gemeinschaftl. mit R. Feyerabend.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (693-709). [5500 0500 1500 1530 1910 1430 27647 1300].

Veber den Verlauf der Natracetessigester-Synthese. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (709–719). [1310].

Clapp, Samuel H. v. Johnson, Treat B.

Clark, W[illia]m Bullock, with the collaboration of Martin, George C., Rutledge, J. J., Randolph, B. S., Stocton, N. Allen, Penniman, W. B. D. and Browne, Arthur L. Report on the coals of Maryland. Maryland Geol. Surv., Baltimore, 5, 1905, ([219]-141, with maps, text fig., pl.). [6500]. 27649

Clarke, B. May. Bestimmung einiger Mischungswärmen. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (154-159). [7200 7100].

Clarke, F[rank] W[igglesworth]. Albert Benjamin Prescott. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 21, 1905, (601–603). [0010]. 27651

Uber basische Substitutionen in den Zeolithen. [Übers. von F. Koppel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (197–207). [0710].

Moissan, Henri, Seubert, Karl and Thorpe, T. E. Report of the International Committee on Atomic Weights. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (3-6); Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (81-84). [7100].

Clarke, George v. Dymond, T. S.

Clarke, Latham v. Jackson, C[harles] Loring.

Clarke, Rosalind v. Senier Alfred.

Claude, Georges. Sur la liquéfaction de l'air avec travail extérieur. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (762-764). [0100 7200]. 27654

Sur l'application de la liquéfaction partielle de l'air avec retour en arrière à la séparation intégrale de l'air en oxygène pur et azote pur. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (823–826, av. fig.). [0550].

Clauss, Felix. Verbrennungsvorgang und Gaserzeugung. Ein Beitrag zur Frage der Rauch-und Russbeseitigung. Zs. Beleuchtungsw., Berlin, 10, 1904, (120-122, 133-136, 141-142). [6500]. 27656

Claussner, Paul. Ucber Thiele's Xylol-Oxydation und über Terephtalaldehydgrün. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2860–2862). [1430—1630 5020—5500].

Clayton, Arthur v. Morgan, Gilbert Thomas.

Clément, E. Sur l'action de l'acide formique dans les maladies à tremblements. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1198-1199). [8050 1310].

Clennell, J[ohn] E[dward]. The chemistry of cyanide solutions resulting from the treatment of ores. New York and London (The Engineering and Mining Journal), 1904, (iv+164). 24 cm. [6500].

Cler, E. v. Bianchini, R.

Clinch, J[olm] Aldous. Ueber einige anorganische kolloide und Metallacetylacetonate. Diss. Göttingen (Druck v. Dieterich), 1904, (56). 22 cm. [0100 7100 2000 1510]. 27660

Clover, A. M. and Houghton, A. C. The action of hydrogen peroxide upon anhydrides and the formation of organic acid, peroxides, and peracids. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (43-68). [0360]. 27661

Clowes, Frank and Coleman, J. B. Estimating the constituents of dolomite. Chem. News, London, **92**, 1905, (259). [6500]. 27662

Coates, Joseph Edward v. Orton, Kennedy Joseph Previté.

Coblentz, W[illiam] W[eber]. Optical notes. [1. Reflection and refraction at the interface of two media having intersecting dispersion curves. 2. The infra-red absorption spectrum of selenium. Physic. Rev., New York, N.Y., 19, 1904, (89-97, with text fig.). [0700 7300].

Infra-red emission spectra of metals. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (122-124). 27664

Water of constitution and of crystallization. Physic. Rev., New York, N.Y., **20**, 1905, (252–258, with text fig.). [7000]. 27665

Infra-red absorption spectra. 2. Liquids and solids. Physic. Rev., New York, N.Y., **20**, 1905, (337–363, with text fig.). [7300]. 27666

Cocheret, D. H. v. Schreinemakers, F[rans] A[nton] H[ubert].

Coehn, Alfred. Über "flüssige Kristalle." Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, (856–857). [7100].

Gefälldraht und Wheatstonesche Brücke in neuer Anordnung. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (12–14). [0910]. 27668

Ueber spezifische Metall-wirkungen in der elektrolytischen Reduktion und Oxydation. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (503–510). [7250].

und Barratt, [J. O.] Wakelin. Ueber Galvanotaxis vom Standpunkte der physikalischen Chemie. Zs. allg. Physiol., Jena, 5, 1905, (1-9). [7250]

Coffetti, Giulio. Sul cosiddetto perossido di argento elettrolitico. Venezia, Atti Ist. ven., **42**, parte 2ⁿ, 1903, (765–775). [0110]. 27671

Contributo alla conoscenza delle relazioni fra la natura e le proprietà del solvente e la sua forza jonizzatrice. Conducibilità elettrica e suoi coefficienti di temperatura in solventi organici. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1^a, 1903, (53-68). [7250]. 27672

Coffetti, Giulio und Foerster, F[ritz]. Ueber die zur elektrolytischen Abscheidung einiger Metalle aus ihren Sulfatlösungen erforderlichen Kathodenpotentiale. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2934–2944). [7250]. 27673

--- r. Foerster, F[ritz].

Cohen, Ernst. Bijdrage tot de Biographie van Robert Mayer. [Beitrag zur Biographie von Robert Mayer.] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (54–57). [0010].

Een physisch-chemische Caricatuur. [Eine physikalisch-chemische Karikatur.] Amsterdam, Chemi-Weekbl., **2**, 1905, (97–111). [0010]. 27675

Het onderwijs in de Chemie aan onze Hoogere Burgerscholen. [Der Unterricht in der Chemie an unseren "Hoogere Burgerscholen".] Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (805-819). [0050].

Ueber das explosive Antimon. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (787–790). [0680 7200]. 27677

— und Blanksma, J. J. Cornelis Adriaan Lobry de Bruyn [†]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1905, (4827–4860, mit 1 Portr.). [0010]. 27678

Th. Physikalisch-chemische Studien am sogenannten explosiven Antimon. (2. Mitt.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1901, (291-308). [0680-7250]. 27679

und Goldschmidt, E. Physikalisch-ehemische Studien am Zinn. VI. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (225-237). [0720-7000-7100]. 27680

en Strengers, Th[codorus]. Een reaktiekamer voor thermochemisch onderzoek. [Ein Reactionsgefäss für thermochemische Untersuchungen.] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (251–251). [0910].

Cohen, Julius B[erend]. Organic chemistry—aromatic and other cyclic divisions. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, 1, 1905, (84–131). [1000].

and Armes, Henry Percy. The relation of position isomerism to optical activity. IV. The rotation of the menthyl esters of the isomeric nitrobenzoic acids. [With appendix by R. P. D. Graham.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1190-1199); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (218). [1330 7000 7100]. 27684

and Bennett, Hugh Garner. Studies in chlorination. The chlorination of the isomeric chloronitrobenzenes. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (320–326); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (80–81). [1130]. 27685

Dawson, Harry Medforth and Crosland, Percy Field. Studies in chlorination. II. The action of chlorine on boiling toluene. Preliminary notice. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1035–1037); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (211). [1130 5500].

and Hartley, Percival.
Studies in chlorination. III. The progressive chlorination of benzene in presence of the aluminium-mercury couple. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1360–1367); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (223). [1130].

and McCandlish, Douglas. The mechanism of the hydrogen sulphide reduction of nitro-compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1257–1272); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (222). [1130 1330 7050].

Cohen, Wilhelm v. Jannasch, Paul.

Cohn, Arthur. Ueber die Einwirkung sauerstoff- und schwefelhaltiger organischer Verbindungen auf die Chloride vierwertiger Elemente. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), [1905], (51). 23 cm. [2000 0250]. 27689

Cohn, Erich v. Heinze, Berthold.

Cohn, Lassar. An Glasapparate anschmelzbarer Hahn für alkalische Flüssigkeiten. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (901–902). [0910]. 27690 Cohn, Lassar. Die Seife. Natur u. Kultur, München, **2**, 1905, (513–515). [1300].

— Das Verhältnis der Chemie zur Medizin. Umschau, Frankfurt a. M., **8**, 1904, (981–983). [6500]. 27692

Die Chemie im täglichen Leben. Gemeinverständliche Vorträge. 5. verb. Aufl. Hamburg u. Leipzig (L. Voss), 1905, (V11 + 329). 20 cm. Geb. 4 M. [0030]. 27693

Praxis der Harnanalyse. Anleitung zur chem. Untersuchung des Harns, sowie zur künstlichen Darstellung der für Uebungs- u. Unterrichtszwecke nötigen pathologischen Harne. Nebst e. Anh. Analyse des Mageninhalts. 3. verb. Aufl. Hamburg (L. Voss), 1905, (71). 8vo. 1,20 M. [6500].

und Schultze, Fritz. Einwirkung der Kaliumhypohalogenite auf Dikaliumsalicylatlösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3204–3302), [1330].

Cohn, Max v. Ellinger, Alexander.

Cohn, Michael. Notiz zur Darstellung kristallinischer Eiweissstoffe. Hoppe-Seylers Zs physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (41–43). [4010]. 27696

Cohn, Paul. Weltausstellung St. Louis 1904. Die chemische Industrie, unter Rücksichtnahme auf das Unterrichtswesen. Bericht, erstattet über Einladung des K. K. Ilandelsministeriums. Wien (Alfred Hölder), 1905, (112). 31 cm. [0020 0050]. 27697

Cohn, Robert. Ueber die Hydrolyse des palmitinsauren Natriums. Berlin, Ber. D. chem. (tes., 38, 1905, (3781– 3784). [1310 7050]. 27698

Ueber die Verseifung von Bienenwachs. Zs. öff. Chem., Plauen,
 11, 1905, (58-62). [1300]. 27699

Cohnheim, Otto. Ueber Kohlehydratverbrennung. 2. Mitt. Die aktivierende Substanz des Pankreas. Hoppeseylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (401–409); (3 Mitt). L.c. 43, 1905, (547). [8040].

Colani, A. Préparation de composés binaires des métaux par aluminothermie. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (33–35). [0120]. 27701

Coleman, J. B. r. Clowes, Frank.

Coleman, W. H. A regulating valve for controlling the admission of steam to vitriol chambers. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (482). [0910]. 27702

Collie, John Norman. Syntheses by means of the silent electric discharge. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1540-1548); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (201-203). [1120 7250]. 27703

Cyril.

Collin, Eugène. Sur un prétendu succédané du poivre. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (373-381, 423-425). [6500]. 27704

Falsification des substances alimentaires par les coques d'amandes pulvérisées. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (182-186). [6500].

Collingwood, B. J. The measurement of percentages of chloroform vapour by a tonometric method. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (1904), (ii-iii). [6300].

v. Waller, A. D.

Collins, E. v. Cohen, Ernst.

Collins, H. S. v. Hill, C. A.

Colman, J. r. Gabriel, S[iegmund].

Colonna, Ettore. Composizione chimica di una cenere del monte Pelée (Martinica). Torino, Atti Acc. sc., 38, 1903, (471-476). [6500]. 27707

Colson, Albert. Sur la constitution des sels dissous. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (199-201). [0100].

Sur l'existence d'un sulfate vert normal de sesquioxyde de chrome. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (42–44). [0270]. 27710

Sur la cryoscopie des sulfates. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (372-374). [7100]. 27711

Applications diverses du principe de Watt à la dissociation des carbonates de plomb et d'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (865-867). [7200].

Colson, Albert. Sur une réaction à vitesses discontinues du sulfate chromique vert. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1451-1454). [7050 0270]. 27713

Sur un sulfate chromique dont l'acide est partiellement dissimulé. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (119-122). [0270].

Dosage volumétrique de l'hydrogène. [In:5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (432–433). [6400].

Colson, C. La préparation aux Écoles techniques supérieures. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, (299–303). [0050]. 27718

Comanducci, Ezio e Marcello, F. Sopra i bromoderivati dell'acido paraossibenzoico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte la, 1903, (68-72); Napoli, Atti. Acc. sc., (serie 3ª), 9, 1903, (60-64); Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (385-389). [1330].

- v. Alippi, T.

Combes, Charles. Procédé électrométallurgique Froges-Hérault pour la fabrication de l'acier. Electrochimie, Paris, 10, 1904, (166-173, av. fig.). [0320].

Conduché, A. Sur une nouvelle réaction des aldéhydes et l'isomère de leurs oxydes. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (434-436). [1400-1940].

---- v. Simon, L. J.

Cone, L. H. r. Gomberg, M[oses].

Connstein, W[ilhclm]. Fermentative Fettspaltung. Arch. Anat. Physiol., Leipzig, Physiol. Abt., 1905, (403); Ergebn. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. 1, 1901, (194-232). [8010]. 27722

Einiges über die Praxis der fermentativen Fettspaltung. Vortrag. Seifenfabr., Berlin, **23**, 1903, (600–602). [8010—1300].

Ueber Fettspaltung durch Enzyme. [In: 5. Intern. Kongress für

angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (537–544). [8010—1300]. 27724

Conrad, M[ax]. Ueber Iminobarbitursäuren und Barbitursäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (310–325). [1930].

und Zart, A. Ueber Iminodialkylmalonylalkyl- und -phenylharnstoffe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (326–335). [1930]. 27726

tylharnstoffe und über die Amide substituirter Malonsäuren und Cyanessigsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (335–350). [1310—1330]. 27727

Conrad, Waldemar. Beiträge zum elektrochemischen Verhalten des Bleis. Diss. Göttingen (Druck v. E. A. Huth), 1903, (61). 20 cm. [0580-7250]. 27728

Conradson, P. H. Analyses of lubricating greases. Proceedings of Engineers' Society of Western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 20, 1904, (112-125). [6500]. 27729

Constam, E. J. Der Einfluss der Festigkeit von Steinkohlenbriketts auf ihre Verdampfungsfähigkeit. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 1904, (973-975). [7200].

Conwentz, [Hugo]. [Otto Helm. Nekrolog u. Verzeichnis seiner Publikationen.] Danzig, Schr. natf. Ges., (N.F.), 11, H. 1-2, 1904, (53-58). [0010].

Coote, Arthur H. v. Hodgkinson, W.

Copaux, H. Propriétés physiques comparatives du cobalt et du nickel purs. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1904, (657–652). [0260 0540]. 27732

Recherches expérimentales sur le cobalt et le nickel. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, (508-575). [0260 0540]. 27733

Coppadoro, Angelo v. Carrara, Giacomo.

v. Vanzetti, Lino.

Coppock, John B. Volumetric determination of acids in salts. Chem. News, London, 91, 1905, (66). [6300]. 27734

Corcelle, Alfred. Étude de l'action des sulfates alcalins sur le phosphate

tribarytique. Genève, Thèse sc. 1904–1905. Genève, 1904, (58, av. 5 pls.). 8vo. [0500 0170]. 27735

Cordier, V. Ueber eine wahrscheinliche Stereoisomerie des Stickstoffs beim Guanidinpikrat. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, 1904, 11. 1, 1905, (105–109). [1310 7000]. 27736

Cords, A. Der Dextrosezucker. Seine Entwickelungs-Geschichte, Fabrikation, Eigenschaften und Absatzgebiete. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (265, 278–279, 299–301); Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, 9, 1905, (389–390, 413–414, 440–441). [6500].

Coreil, F. Analyse d'amandes fraîches. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (21–23). [6500]. 27738

Corin, Gabriel. Zur praktischen Verwertung der Sero-Diagnostik des menschlichen Blutes. Viertelj Schr. gerichtl. Med., Berlin, (3. Folge), 23, 1902, (61-68). [6500].

Cornimbœuf, H. Analyse du bioxyde de manganèse. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (51–52). [6500].

Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (95–96). [6500].

Recherche du brome en présence de grandes quantités d'iode. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (145-146). [6100].

Dosage de l'iode dans le thymol iodé. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (453–454). [6200]. 27743

fer métallique dans le fer réduit. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (420–422). [6200].

Corsini, Andrea. Ueber die sogenannten "Schwefelkörnchen," die man bei der Familie der "Beggiatoaceae" antrifft. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (272–289, mit 3 Taf.). [0660]. 27745

Cotton, A. et Mouton, H. Sur le phénomène de Majorana. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (317-319). [0320 7250].

Gouleru, M. Chloratbestimmungen und Ausbeuteberechnungen in der elektrolytischen Industrie der Chlorate. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1072–1074). [6300 0250]. 27748

Councier, C[onstantin]. Untersuchung gerbsäurehaltiger Pflanzenstoffe. [Ins: Chemisch - technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd. 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (698–718). [6500].

Couréménos, A. v. Haller, A.

Courtauld, S. L. v. Armstrong, E. Frankland.

Courtot, A. v. Blaise, E. E.

Courvoisier, L[eo]. Ueber die Anwendung einer Selenzelle zur Herstellung eines Sekundenkontaktes bei Pendeluhren. Astr. Nachr., Kiel, 167, 1905, (217–220). [6700].

Couturier, F. et Meunier, L. Action de l'amalgame de magnésium sur la diméthylcétone. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (721-723). [1510]. 27751

Cowley, R. C. and Catford, J. P. Determination of alkaline mono-carbonates and bicarbonates. Pharm. J., London, (Ser. 4), 21, 1905, (864). [6300].

Cowper-Coles, Sherard. Some notes on the rapid electro-deposition of copper. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (215-236, with 12 pls. and discussion). [0290-7250]. 27754

Elektrolytische Verzinkung, Ins Deutsche übertragen von Emil Abel. (Monographien über angewandte Elektrochemie. Bd 18.) Halle a. S. (W. Knapp), 1905, (V + 37). 25 cm. 2 M. [7250 0880]. 27755

Cox, Alvin Joseph. Über basische Quecksilbersalze. Diss. Breslau. Leipzig (Druck v. Metzger & Wittig), 1901, (12), 23 cm. [0380-7050]. 27756

Cramer, [E.]. Ueber Thermometer zum Messen der Temperaturen der Ringofengase. Mitt. D. Ver. Thonind., Berlin, 39, 1903, (236-240). [0910]. 27757

Cramer, [E.]. Die Kontrolle in Kalksandsteinfabriken. ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (925-932). [6500]. 27759

— Liegen Versuche vor, welchen Veräuderungen Kalksandsteine beim Lagern auf Fabrikhöfen unterworfen sind? ThonindZtg, Berlin, 28, 1904, (573–274). [0220]. 27760

Crampton, Henry E. Record of meetings of the New York Academy of Sciences. January to December, 1903, [Containing abstracts of papers.] New York, N.Y. Ann. Acad. Sci., 15, 1904, (153-215). Separate. 24.5 cm. [0020].

Craver, Harrison W. The evolution of the determination of iron in ores. Proceedings of Engineers' Society of Western Pennsylvania. Pittsburg, Pa., 19, 1903, (253-260). [0010]. 27762

The constitution of matter. Proceedings of Engineers' Society of Western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 20, 1904, (26-32). [7000]. 27763

Craveri, Mario v. Saehs, Franz.

Craw, J. A. On the physical chemistry of the toxin-antitoxin reaction: with special reference to the neutralisation of lysin by antilysin. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (179-193); (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (569-586). [8000 8050].

On the mechanism of agglutination. J. Hygieue, Cambridge, 5, 1905, (113–128). [8020]. 27765

Cremer, M[ax]. Entsteht aus Glyzerin und Fett im Körper des höheren Thieres Traubenzucker? München, SitzBer. Ges. Morph., 18 (1902), 1903, (47-18). [8040].

Crépieux, Pierre v. Pictet, Amé.

Crew, Henry. On the conditions which govern the appearance of spark lines in arc spectra. Astroph. J., Chicago, Ill., 20, 1901, (274-284, with text fig.). [7300]. 27767

Cribb, Cecil II. and Arnaud, F. W. F. On the action of slightly alkaline waters on iron. London, Anal., **30**, 1905, (225-242). [0320 6500]. 27768

Croissant. Versuehe mit Zusatz von Wassergas in den gasenden Kohlengasretorten. Vortrag. Schillings J. Gasbeleucht, München, **46**, 1903, (1968– 1978). [6500]. Croner, Fr. Ueber eine Methode, geringe Mengen Mangan neben Eisen in Grundwasser nachzuweisen. Gesundhts-Ing., München, **28**, 1905, (197-198). [6100].

croner, W. und cronheim, W. Ueber eine neue Milchsäureprobe. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905, (1080). [6150].

Cronheim, W. v. Croner, W.

Crookes, Sir William. On the ultraviolet spectrum of gadolinium. London, Proc. R. Soc., **74**, 1905, (420–422). [0340 7300].

On the colouration of glass by natural solar and other radiations. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (524–528). [0710 7350]. 27773

On europium and its ultraviolet spectrum. London, Proc. R. Soc., **74**, 1905, (550-551). [0100 7300].

— On the phosphorescent spectra of S δ and europium. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (411–414). [0100-7300].

A new formation of diamond. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (458–461). [0210]. 27776

On some phosphorescence spectra, indicating the existence of new elements. Chem. News, London, 92, 1905, (273–274). [0100 7300]. 27777

The realisation of a dream. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (86–99); [als Uebersetzung in] Zs. Natw., Stuttgart, **76**, 1904, (292–314); Umschau, Frankfurt a. M., **7**, 1903, (701–706). [7000–7300].

Crosland, Percy Field v. Cohen, Julius Berend.

Cross, C. F. und Bevan, E. J. Die niederen Acetylderivate von Stärke und Cellulose. Unter Mitwirkung von J. Tarquair. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (527–528). [1840]. 27779

Crossley, Arthur William and Renouf, Nora. Synthesis of 1: I-dimethylhexahydrobenzene and of 1: I-dimethyl-\(\Delta^3\)-tetrahydrobenzene. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1187-1503); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (209). [1140 1240 7250].

Crossley, Arthur William v. London, British Association for the Advancement of Science.

Crouzel. Un nouveau réactif du fer dans le cuivre. J. phar. chim., Paris, (sér. 6), 20, 1904, (203-205); Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (422-423). [6100].

Cruse, A. Ueber die elektrische Kataphorese des destillierten Wassers durch poröse Tondiaphragmen (Pukallmasse), insbesondere ihre Abhängigkeit von Temperatur und Stromdiehte. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (201–204). [7250].

Csere, Ferencz. A "Fellow" hipofoszfit-szörp összetétele. [Die Zusammensetzung des "Fellow"-schen Hypophosphit-Syrups.] Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (509–512, 524–525). [6500]. 27784

[Čugajev, L. А.] Чугаевъ, Л. А. Къ вопросу о цвѣтѣ и спектрахъ поглощенія органическихъ соединеній. [Sur la couleur et les spectres d'absorption des combinaisons organiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 189-190). [1000 7300].

— Возраженіе на зам'вчаніе К. П. Іодича [пом'вщенное] въ протокол'в зас'яданія Отд'яленія Химін отъ 5 февраля 1904 года. [Réponse à une remarque de J. Jocič publicé dans le procès-verbal de la séance de la section de Chimie du 5 Février 1904.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.verb. 340–341). [1400]. 27786

— Металло-амміачныя пропзводныя сукцинимида. [Combinaisons ammonium-métalliques du succinimide.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 452–453), [1660–2000]. 27787

Ueber complexe Verbindungen organischer Imide. Succinimid-kupfer-Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2899–2914). [1660–2000–5010–7000].

денін нефтн. [Sur la formation de la

naphte.] St. Peterburg; Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 453-455). [1140]. 27789

[Čugajev, L. A.] Чугаевъ, Л. А. Металло-амміачныя производныя органическихъ импдовъ. [Sur les dérivés ammonium-métalliques des imides organiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 613–616). [1660—2000]. 27790

Оптическая дѣятельles propriétés optiques de la naphte.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.verb. 925–927). [1140 7300]. 27791

— Ксантогеновая реакція и ея примѣненіе къ ряду терпеновъ п камфары. [Sur la réaction xanthogénique et son application à la série des terpènes et du camphre.] St. Peterburg, Žurn. russ. fz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (988–1052). [1140—1540—1240—1310—1640].

O триболуминисценцін. [Sur la triboluminiscence.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1245–1253). [7300]. 27793

—— Къ методикѣ полученія ксантогеновыхъ соединеній. [Ме́thode de préparation des combinaisons xanthogéniques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1253–1258). [1300—1310]. 27794

— Ueber ein neues, empfindliches Reagens auf Nickel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2520-2522). [6000 0540]. 27795

[Curie, P.] Кюри, П. Новыя изслъдованія радіоактивности. Переводъ съ фракцузскаго Н. Н. Веймарна подъ редакціей проф. Пиредера. [Nouvelles recherches sur la radioactivité. Traduit du français par P.P. Weimarn, sous la rédaction du prof. Schröder.] St. Peterburg, 1904, (33, av. 5 fig.). 24 cm. [0620 7300]. 27798

Curie-Skłodowska, Mmc. Marya. Recherches sur les substances radioactives. 2º éd. Paris (Gauthier-Villars), 1904, (155, av. fig.). 25 cm. [0620]. 27799

—— [Склодовская-Кюри.] Радій прадіоактивныя вещества. Изслѣдованіе радіоактивныхъ веществъ. Диссертація. Переводъ со 2-го французскаго изданія студента С. Н. Петрова. Подъ редакціей проф. А. С. Попова. [Radium et les substances radioactives. . . Thèse. Traduction de la deuxième édition française par S. N. Petrov, sous la rédaction de A. S. Popov.] St. Peterburg, 1904, (VIII+127). 24 сп. [0620 7300].

Currie, E. G. The electrolytic separation of iron and zinc. Chem. News, London, **91**, 1905, (247-250). [6200]. 27801

Curry, B. E. v. Carveth, H[ector] R[ussell].

Curtis et Lemoult, P. Sur l'affinité des matières colorantes artificielles pour le tissu conjonctif. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1606-1608). [8040 27802].

Cusmano, Guido v. Oddo, Giuseppe.

 Cuthbertson, Clive.
 On the refractive indices of the elements.
 London, London, London, Phil. Traus.
 R. Soc., (Ser. A), 204, 1905, (323-349).
 [0380 0570 0660 1110 7300].

On the refractive index of gaseous fluorine. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (426-427). [0310 7300].

Cyplënkov, N. S. v. Demjanov, N. Ja.

 Czapek,
 Friedrich.
 Biochemie der Pflanzen.
 Bd 1.
 Jena (G. Fischer), 1905, (XV+584).
 26 cm. 14 M.;
 . . . Bd 2. (XII+1027).
 26 cm. 25 M. [8030 8010].
 27805

Der Stickstoff im Stoffwechsel der Pflanze. (II.) Ergebn. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. 1, 1904, (309-334). [8030].

Czermak, Paul. Wirkung verschiedener Substanzen auf photographische Platten. Jahrb. Phot., Ilalle, 19, 1905, (41-48). [7350].

Czernecki, Wincenty. Zur Kenntnis des Kreatins und Kreatinius im Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **44**, 1905, (291–308). [8040]. 27808

Dadourian, H. M. Radio-activity of underground air. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (16–22, with text fig.). [7300]. 27809

Die Radioaktivität der Bodenluft. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (98–101). [7300].

Daelen, R. M. Über verschiedene Verfahren zur Erzeugung von Flusseisen im Herdofen. (Vortrag.) Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (507-514, 618-621). [0320]. 27811

Daelen, Walter. Verfahren zum Ausgleichen der Temperatur heisser Gase [im Hochofen-Betrieb]. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (449–451). [0320]. 27812

Dahmer, Georg v. Küster, F[r]. W.

Dahms, Albert. Beiträge zur Kenntnis von den Erscheinungen der Phosphorescenz. Habilitationsschrift. Leipzig (Druck v. O. Leiner), 1903, (43, mit 4 Taf.). 21 cm. [7300]. 27813

Dahms, P[aul]. Ueber einige Vorgänge bei ungewöhnlicher Temperatur. Himmel u. Erde, Berlin, 17, 1905, (399–412, 464–471). [7200]. 27814

Daidō, Jisaburō. Seishu chū Clorsan Yenrui no Shikenhō. [Detection of chlorates in "sake".] Tokyo, Ni. Yak. Kw. Z., 1904, (986–996). [6150].

Dakin, Henry Drysdale. The synthesis of a substance allied to adrenalin. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (491–497). [1230 8000]. 27816

On the physiological activity of substances indirectly related to adrenalin. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), **76**, 1905, (498–503). [8000]. 27817

The synthesis of substances allied to adrenaline. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (154-155). [1230].

The fractional hydrolysis of optically inactive esters by lipase. Part II. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (199–206). [7000 8010]. 27819

v. Kossel, Albrecht.

Dalmady, Zoltán. A vízelet katalasetartalma, s a katalase-vizsgálatok klinikai értéke. [Über den Katalase-Inhaldes Urins und über den klinischen Wert der Katalase-Untersuchungen.] Orv. Hetilap, Budapest, 49, 1905, (760–762, 779–780). [8010–6500]. 27820

Dambergis, Anast. K. Ueber die Heilquellen Griechenlands. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (233–238). [6500]. 27821

[Dammer, O.] Даммеръ, О. Доступпые опъты по химін. Переводъ съ пъмецкаго подъ редакціей А. П. Нечаева. (Образовательная библіотека. Серія VI No. 1-2.) [Les expériences accessibles de la chimie. Traduit de l'allemand sous la rédaction de A.P. Nečaev. (Bibliothèque instructive. Série VI, No. 1-2).] St. Peterburg, 1904, (250+2, av. 122 dess.). 24 cm. [0920].

Damond, E. v. Freundler, P.

Danilewsky, B[asile Vasilij Jakovlevič]. Ueber die chemotropische Bewegung des Quecksilbers. Arch. Anat. Physiol., Leipzig, Physiol. Abt., 1905, (519-523). [0380]. 27823

Danjou, Em. v. Bourquelot, Em.

Dankler, M. Die Kautschukpflanzen. Nach den neuesten Forschungen bearb. Natur u. Offenb., Münster, **50**, 1904, (641–660). [1860].

Arsens bei Arsenikvergiftungen in gerichtlichen Fällen. Natur u. Offenb., Münster, **51**, 1905, (696–698). [6500]. 27825

Danne, Jacques. Sur un nouveau minéral radifère. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (241–243). [0620].

7/826

Gisements radifères d'Issyl'Evêque (Saône-et-Loire). Le Radium,
Paris, **2**, 1905, (33–35). [0620]. 27827

— Le radium. Science au XX° siècle, Paris, **2**, 1904, (1-7, av. fig.); [Transl.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y, **57**, 1904, (23632-23635, 23648-23650, 23672-23674, with illus.). [0620].

Danneel, H[einrich]. Ueber Quecksilbervoltameter und den Elektrizitätszähler "Elektrolyt." Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (139-145). [0910]. 27829

Danneel, H[einrich]. Notiz über Ionengeschwindigkeiten. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (249–252). [7250]. 27830

Die quantitative Fällung und Trennung von Metallen durch Elektrolyse. (Gemeinsam mit II. Nissensou.) [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (675–687). [6000]. 27831

und Stockem, Lorenz. Zur Frage über die Stellung der Alkaliund Erdalkalimetalle in der Spannungsreihe bei hohen Temperaturen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (209–211). [0100 7250]. 27832

Dannemann, F. Leitfaden für den Unterricht im chemischen Laboratorium. 3., verm. u. verb. Aufl. Hannover u. Leipzig (Hahn), 1905, (VII+59). 23 cm. 1 M. [0030 6000]. 27833

Dannenberg, Karl. Ueber den Nachweis der künstlichen Färbung der Eierteigwaren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (535-538). [6500].

D'Ans, J. v. Hoff, J[akob] H[einrich] van't.

Danzfuss, Wilhelm v. Michaelis, $\Lambda[ng]$.

Darbishire, Francis Vernon and Thorpe, Jocelyn Field. Note on the formation of β-methylglutaconic acid and of αβ-dimethylglutaconic acid London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1714–1721); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (239). [1310—1320].

Darzens, Georges. Hydrogénation des cétones aromatiques par le nickel réduit. Nouvelle méthode de synthèse des carbures aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (868–870). [1530 5500].

— Méthode générale de synthèse des aldéhydes à l'aide des acides glycidiques substitués. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1901, (1214–1217). [1410–1910–1440–1430]. 27837

Sur une nouvelle méthode de synthèse des cétones saturées par la méthode de réduction catalytique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (152– 153). [1510 0540]. 27838

Daube, Adolf. Zur Kenntnis des Aethyliden-phtalids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (206-209). [1910 1330—1930]. 27839 Dauphin, J. Sur l'appareil reproducteur des Mucorinées. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (482-481). [1800].

Dauvé. Sur la vitesse du déplacement réciproque des métaux de leurs solutions salines. Paris, C.-R. ass. franç. avanc. sci., 31, (Montauban, 1902), 2º partie, 1903, (375–378). [7050].

David, Elkan. Synthese des 2-0xy-chromons und des 3-4-Dioxychromons. Bern, Phil. Diss. 1903-1904. Bern, 1904, (32). [1910]. 27842

Davidson, E. Die Zersetzung von Kaliumchlorat durch Salzsäure, eine Reaktion I. Ordnung. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1047–1054). [0420 7050]. 27843

----- v. Kolb, A[dalb.].

Davies, Thomas Huws v. Sudborough, John Joseph.

Davis, Bergen and Edwards, C. W. Chemical combination of oxygen and hydrogen under action of radium rays. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (266–267). [0360 0550 0620].

Davis, Chas. B. The presence of ferric oxid in commercial hop extracts and its effect. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (689–692). [6500].

Davis, Oliver Charles Minty. The action of nitrogen sulphide on organic substances. Part III. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1831–1836); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (258). [1430].

Davison, Alice Lenore. The electrolytic determination of cadmium with the use of a rotating anode. Thesis... University of Pennsylvania... Ph.D. Easton, Pa. (Eschenbach Printing Co.) 1905, (16, with text fig.). 23.3 cm. [6200 7250].

Davoll, David L. jun. A study in raffinose determinations. [In: 5, lutern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1901, (135–144). [6300–1830]. 27848

Dawes, H. F. On the secondary radiation excited in different metals by the γ rays from radium. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (182–185, with text fig.). [7300]. 27849

Dawson, H[arry] M[edforth]. The mechanism of enzyme and ferment action. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (288–311); [Uebers.] Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (677–680, 701–703). [7050 8010 8020]. 27850

v. Cohen, Julius Berend.

Day, Arthur L. and Allen, E[ugene] T[homas]. The isomorphism and thermal properties of the feldspars. [Rockforming minerals at high temperatures.] Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (92-142, with text fig., 1 pl.). [7200].

die thermischen Eigenschaften der Feldspate. [Uebers.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **54**, 1905, (1–54, mit 7 Taf.). [0120 7100]. 27852

Dean, Arthur L. On inulin. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, ([69]-84). [8010]. 27853

Debierne, A[udré]. Sur le plomb radioactif, le radiotellure et le polonium. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (281– 283); (Uebers.) Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (220–222). [0100 0580]. 27854

Sur l'actinium. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (538-540). [0620]. 27855

Debitzky, Mihály. Az Ipecacuanhagyőkérnek és készitményeinek alkaloida tartalma. [Über den Alkaloide-Inhalt der Ipecacuanha-Wurzel und der Präparate derselben.] Gyógyosz. Közl., Budapest, 21, 1905, (427–430, 449–450, 463–465, 479–480, 492–495). [6500].

[Debu, K.] Дебу, К. эенрныя Масла. [Les huiles éthérées.] Dictionnaire encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, Tome 41, St. Peterburg, 1904, (205–219). [1000]

Debus, Heinrich. Beiträge zur Kenntniss der Glyoxylsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (322–360). [1310].

Dechanov, V. N. v. Ipatjev, V. N.

Decker, II[erman]. Ueber einige Ammoniumverbindungen. Bildung und Zerfall quartärer Ammoniumsalze der inerten Basen. (18. Mitt.) [Chinolinverbindungen.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1144-1155); Nitrirung von quartären Cyclamnioniumnitraten. (19. Mitt.) l.c. (1274-1280). [1600 1930]. 27861

des doppelt gebundenen Kohlenstoffs zum Stickstoff, Sauerstoff und Schwefel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2493–2511). [7050 1900 1910 1920]. 27862

d'une oxydihydroacridine. Gynthèse drométhylphénylacridine]. Arch. sci. Plıys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (552). [1930].

et Hock, T. Benzylidene-N-méthyldihydroacridine. [Le résultat de l'action des alcalis sur l'iodométhylate de mésobenzylacridine.] Arch. sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (296– 297). [1930].

et Klauser, O. Action de la soude sur les hydrates quaternaires de la papavérine. Arch. sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (118). [3010].

— und Koch, Otto. Ueber Papaveriniumbasen. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1739–1741). [3010 1930 1230 1910]. 27866

und Remfry, Percy. Studien in der Chinolinreihe. 1. Mittheilung. Ueber 5 (ana-) Chinaldinderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2773-2777). [1930].

und Solonina, B[oris Andrejevič]. Ueber Nitrosophenolfarbstoffe. III. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (64–68). Berichtigung. Ebenda, 38, 1905, (720). [5010 5020 1230 1630 1660]. 27868

— [Деккеръ, Г. и Солонина, Б. А.] Строеніе нитрозокрасокътимола. [Constitution des couleurs nitrosées du thymol.] St. Peterburg, Žurn.russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 1904, (proc.-

verb. 1564-1565); **37**, 1905, (120-129); St. Peterburg, 1905, (10). 24 cm.. [1230 5010]. 27869

Decker, H[erman] v. Bünzly, Hans.

Decker, O. v. Friedheim, Carl.

De Coppet, L. C. On the molecular depression of the freezing point of water produced by some very concentrated saline solutions. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([531]-538). [7150 7200].

Dehn, William M. Eine Methode zur schnellen Chlorbestimmung im Harn. Hoppe-Scylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (11–16). [6200]. 27871

Dehnel, Erich v. Reinking, Karl.

Deibel, W. v. Franzen, Hartwig.

Deiglmayr, Ivo. Über Kondensations-Produkte aus mehrwertigen Phenolen mit substituierten 1, 3-Diketonen. Darstellung von Abkömmlingen des 1, 4-Benzo-Pyranols. Diss., Tübingen. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1903, (94). 22 cm. [1910 1230 1500 5020]. 27872

Dejust, Henri. Action de l'oxyde de carbone sur l'oxyde d'argent. Son application pour déceler les traces de ce gaz dans l'atmosphère. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1250-1252). [0110 0210].

Dekhuyzen, M[arinus] C[ornelis]. Over den osmotischen druk in bloed en urine van visschen. [On the osmotic pressure of the blood and urine of fishes.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, [1904], (418-430) (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (537-549) (English); Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl., (Sér. 2), 10, 1905, (121-136) (French). [7150 8000].

Dekker, German v. Decker, Herman.

Dekker, J. Zur Kenntnis der Kakaschalen. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (863–865). [6500]. 27875

Delafontaine, M. On the spectra of terbium and other metals of the rare earths. Chem. News, London, 92, 1905, (5). [7300].

Delage, A. et Lagatu, H. Sur la constitution de la terre arable. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1043-1044). 8030 6500]. 27877

Delage, A. et Lagatu, H. Sur les espèces minérales de la terre arable. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (1233-1235). [8030]. 27878

Deland v. Nicolas.

Delbrück, [Max]. Zu Oskar Saares Gedächtnis. Berlin, Jahrb. Versuchsanst. Brau., 6, 1903, (219-225, mit 1 Portr.). [0010]. 27879

——— Gedächtnissrede für Max Maercker. Landw. Wochenschr., Halle, **3**, 1901, (447–449). [0010]. 27880

Die Anwendung der Enzymforschung auf die Essigärung 1, Vortrag. Tagesztg Brau. Berlin, 1, 1903, (837–838, 841–842, 847–848, 853). [8010].

Justus von Liebig. Wochenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, (241). [0010]. 27882

Anhang zu dem Artikel "Die Bedeutung der Enzyme im Hefenleben." Wochenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, (269–270). [8010].

Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (569). [8010 4000].

Paul Behrend zum Gedächtnis. Zs. Spiritlnd., Berlin, **28**, 1905, (149). [0010]. 27885

Delétra, E[rnest] et **Ullmann**, F[ritz]. Sur quelques carbazols. Arch. Sci. Phys., Genève, (Sér. 4), **17**, 1904, (78–92, av. pl.). [1930]. 27886

v. Reverdin, Frédéric.

Delkeskamp, Rudolf. Juvenile und vadose Quellen. Balneol. Ztg, Berlin, 16, 1905, Wiss.-techn. Tl, (9-13). [6500]. 27887

Delmart, Alfr. Die Stück- und Kammgarn-Färberei in ihrem ganzen Umfange. Ein vorzüglich und in seiner Art einzig dastehendes, praktisches Hilfs-, Lehrund Musterbuch für Färberei-Techniker. . . . Lfg. 7–13. Leipzig (R. Fricse), 1901–1901, (251–586). Die Lfg. 3 M. [5020].

Delphin, T. Om pröfning af Aetheroleum Juniperi. [On the test of Actheroleum Juniperi.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **9**, 1905, (81–83). [6500]. 27889

Deman, C. v. Gérard, Er.

Demenge, E. Le gaz à l'eau et ses principales applications. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, (71-83). [7200]. 27890

Demichel, A. Formule donnant le poids de l'extrait du lait au moyen du poids spécifique et de la matière grasse. Am. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (305–308). [6500].

[Demjanov, Nikolaj Jakovlevič.] Демьяновъ, Н. О тетраметнаэтилендіаминть. [Sur le tétraméthyléthylènediamine.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 15–16). [1610].

Памяти Вл. В. Марковкоvnikov.] St. Peterburg, Žurn. russfiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 345-346). [0010]. 27893

О нитримѣ гексаметиленкарбоновой кислоты, аминѣ $C_6H_{11}CH_2NH_2$ и изомеризаціи его въс субериловый алкоголь. [Sur le nitrile de l'acide hexaméthylènecarbonique, sur l'amine $C_6H_{11}CH_2NH_2$ et sur sa transformation dans l'alcool subérique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (166–176). [1240–1340–1640]. 27894

et Kočergin, S. M.]
— и Кочергинъ, С. М. О
синтетической нормальной гентадециловой (маргариновой) кислотъ и
ея производиыхъ. [Sur l'acide heptadécylique (margarique) synthétique
normal et ses dérivés.] St. Peterburg,
Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905,
(proc.-verb. 623-624). [1310]. 27896

Demoussy, E. Sur la végétation dans les atmosphères riches en acide carbonique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (883-885). [8030]. 27897

Dempwolff, Carl. Ueber die Wanderung der Jonen im Methylalkohol als Lösungsmittel. Diss. Rostock (Druck v. Adlers Erben), 1903, 53, mit 1 Tab.). 21 cm. [7250 1210]. 27898

Denaro, A. e Scarlata, G. Sopra alcune trasformazioni del d-pinene e dell'idrato di terpina: Nota prelimi-(p-9724) nare. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1a, 1903, (393–401). [1140]. 27899

Denham, H. G. The temperature of combustion of methane in the presence of palladiumised asbestos. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1202–1205). [1110–7200]. 27900

Denigès, Georges. Étude critique et expérimentale sur la localisation de l'arsenic. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (559-575). [0140 8040].

Denison, R. Beckett. On the equilibrium between sodium and magnesium sulphates. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (136-139). [0460-0500-7150]. 27903

and Steele, B. D. The accurate measurement of ionic velocities. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (556-557). [7250]. 27904

Dennstedt, M. Ueber die vereinfachte Elementaranalyse für wissenschaftliche Zwecke. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3729-3733). [6500].

Vereinfachte analyse. Schnellmethode. Cöthen, 29, 1905, (52–54). [6000].

Chemisches Staatslaboratorium [zu Hamburg]. Bericht für das Jahr 1904. Hamburg, Jahrb. wiss. Anst., 22, (1904), 1905, (248–268). [0060].

Über vereinfachte Elementaranalyse und ihre Verwendung für technische Zwecke. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1134–1137). [6000 6500].

— Ueber die Dennstedtsche Methode der Elementaranalyse. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (275–280). [6000]. 27909

und Hassler, F. Über die Schwefelbestimmung im Pyrit. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1562–1564). [6200]. 27910

——— Nochmals zur Schwefelbestimmung im Pyrit. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1902). [6200]. 2791]

Denk, Bruno. Ueber das Zirkoniumjodid sowie über die Zirkonhalogenammoniakverbindungen. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (35). 22 em. [0890]. 27912

v. Stähler, Arthur.

Derlin, L. Ueber menschliches Fett. Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1904, (805–807). [6500—1300]. 27913

Derrien, E. v. Ville, J.

Desch, Cecil Henry v. Baly, Edward Charles Cyril.

Deseniss, Max. Ueber die Einwirkung von Phtalylchlorid auf Acetylaceton. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1905, (65). 23 cm. [1330 1510 1910].

Desfontaines, M. r. Haller, A.

Desgrez, A. et Ayrignac, J. Elimination du soufre et du phosphore, déminéralisation de l'organisme et grandeude la molécule élaborée moyenne dans les dermatoses. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (900-901). [8050]. 27915

et Guende, Mlle Bl. Contribution à l'étude de la dyscrasie acide. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (882–884). [8040]. 27916

et Zaky, A. Influence comparée de quelques composés organiques du phosphore sur la nutrition et le développement des animaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (819-821). [8040].

Deslandres, II. et d'Azambuja. Variations des spectres de bandes du carbone avec la pression et nouveaux spectres de bandes du carbone. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (917–920). [7300].

Desmoulière. Sur la cryoscopie du ait. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (89-90). [6500]. 27919

Desplantes, G. r. Matignon, C.

Dessau, B[ernhard]. Von den Eigenschaften der Legierungen. Umschau, Frankfurt a. M., **8**, 1901, (271-273). [0320 0510]. 27920

Das Radium und seine Strahlen. Umschau, Frankfurt a. M., **8**, 1901, (701-708). [0620]. 27921

Dessler, W. Berichtigung. [Betr. Umwandlung von l-Menthol in d-Menthol.] J. prakt. Chem., Leipzig, [N.F.) 71, 1905, (248). [1240]. 27922

Desvergnes, Loys. Sur le dosage du tungstène. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (321–323). [6200]. 27923

Analyse d'une poudre d'une bombe trouvée à Saint-Martin-de-Ré (Charente-Inférieure) en 1905 et provenant du bombardement de cette ville par les Anglais en 1627. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (102–103). [0010–6500].

Detre, Lászlo és Sellei, József. 1. A sublimáttal mérgezett vörösvérsejtek gyógyítása a vörösvérsejtek oldatával ("véroldat" tal.). 2 További adatok a sublimát véroldó hatásának mechanismusához. [1. Über die Heilung der durch Sublimat vergifteten rothen Blutkörperchen mittelst Blutlösung. 2. Weitere Beiträge zum Mechanismus der blutlösenden Wirkung des Sublimats.] Orv. Hetilap, Budapest, 49, 1905, (6–8, 22–23, 36–38). [8000 8050].

véroldó hatása. [Die blutlösende Wirkung des Tetanustoxins.] Orv. Hetilap, Budapest, **49**, 1905, (327–330, 348– 351). [8000 8050]. 27926

——— A leeithin hatása a leukocytákra, Adatok a sejtmag eddig ismeretlen aktiv működésének (phagokaryosis) ismeretéhez. [Über die Wirkung des Leeithins auf die Leukocyten. Beiträge zur Kenntniss der bisher unbekannten aktiven Funktion (Phagokaryosis) des Zellkerns.] Orv. Hetilap, Budapest, 49, 1905, (479-481). [8000 8050].

Detscheff, Th. v. Werner, A.

 Deussen, Ernst. Über die Löslichkeit

 der Eisenoxyde in Flusssäure. Zs.

 angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (813–815). [0320 0910 7150].
 27928

Quantitative Bestimmung von Eisen und Aluminium in einem starkgeglühten Gemische von wenig Fe₂O₃ und viel Al₂O₃. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (815–816). [6200].

Zur Kenntnis der Flusssäure. Tl. 1.2. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, (300–340, 408–430). [0310–6200–7050–7250]. 27930

Deval, L. Ueber die Einwirkung von Kalksulfaten auf Cemente. Thonind-Ztg, Berlin, 26, 1902, (913-915). [0220] Deval, L. Ueber die Zusammensetzung des Kalksulfo-Aluminates. Thonind-Ztg, Berlin, 26, 1902, (1081-1082). [0220]. 27932

- v. Patein, G.

Devaux, H. Sur une réaction nouvelle et générale des tissus vivants. Essai de détermination directe des dimensions de la micelle albuminoïde. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (3-7). [4000].

Recherches sur les lames très minces liquides ou solides; existence d'un minimum d'épaisseur. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (9-14). [7000].

27934

Comparaison des pouvoirs absorbants des parois cellulaires et du sol pour les sels dissous. Bordeaux, Procverb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (32-34). [8030]. 27935

Membranes de coagulation par simple contact de l'albumine avec l'eau; application au protoplasma. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (34-38). [4010].

Comparaison de l'épaisseur critique des lames très minces avec le diamètre théorique de la molécule. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903–1904, 1904, (76-80). [7100]. 27937

Deventer, C[harles] M[arius] van. Over het vrije iodium in geiodeerde loog. [Ueber das freie Jodium in jodierter Lauge]. Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (135-137). [0390].

Over de verklaring van de inwerking van sterk zwarelzuur op metalen. [Ueber die Erklärung der Einwirkung von starker Schwefelsäure auf die Metalle.] Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (137-140). [0660].

Dewar, Sir James. On the thermoelectric junction as a means of determining the lowest temperatures. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (316– 325). [7200]. 27940

Studies with the liquid hydrogen and air calorimeters. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (325–340). [7200].

Dewar, Sir James. Sur Fabsorption des gaz par le charbon de bois à basse température. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (261-264). [0210 7200]. 27942

Nouvelles recherches sur la liquéfaction de l'hélium. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (421–422). [0370]. 27943

Sur l'occlusion des gaz par le charbon de bois aux basses températures et sur le dégagement de chaleur qui l'accompagne. Ann. chim. phys., Paris, (série 8), **3**, 1904, (5-12). [0100-0210].

Séparation directe, sans liquéfaction, des gaz plus volatils que l'air. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (12-20, av. fig.). [7200 6400]. 27945

Physikalische Konstante bei niederen Temperaturen. Die Dichten von festem Sauerstoff, Stickstoff, Wasserstoff etc. [Übersetzung]. Zs. komprim. Gase, Weimar, **8**, 1904, (29-35). [7100 0100].

and Hadfield, Robert Abbott. The effect of liquid air temperatures on the mechanical and other properties of iron and its alloys. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (326–336), Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (556–574); Eis- und Kälte-Ind., Berlin, 7, 1905, (13–15). [0100 0320]. 27947

The physical and chemical properties of iron carbonyl. London, Proc. R. Soc., (Ser. Λ), **76**, 1905, (558–577). [0320]. 27948

Dichgans, Herm. v. Ley, Herm.

Dichmann, C. Ueber die Verarbeitung flüssigen Roheisens im basisch zugestellten Martinofen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (1337–1346, 1429–1437). [0320]. 27949

Dick, W. D. v. Baker, Julian L.

Dicke, H. Über Wassergas-Autokarburation in Leuchtgasanstalten. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (411–417). [6500]. 27950

Dickson, S. The determination of oxygen in copper. London, Anal., **30**, 1905, (145-149). [6500]. 27951

Dieck, W[ilhelm]. Experimentelle Untersuchungen über die Kohäsion unserer Goldpräparate. [Kolloide.] Vortrag. Odont. Bl., Berlin, 9, 1904, (95–101). [7100 0150]. 27952

Dieckmann, W[alter]. Notiz über α-Chlor-glutaconaldehyd. [2-Chlorpenta-diën-(1,3)-ol-(1)-al-(5).] (Yorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1650–1654). [1410–1420]. 27953

Ueber α-Aminoderivate der Adipinsäure, β-Methyl-adipinsäure und Pimelinsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1654–1661). [1310 1930].

und Beck, Ludwig. Ueber Farbstoffe aus Furfurol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4122–4125). [1910–1930–5020]. 27955

Ueber das Verhalten der Blausäure gegen Phenylisoeyanat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2977–2986). [1310].

und Platz, Ludwig. Notiz zur Mittheilung über Chlormalonaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (339). [1420]. 27957

— Ceber eine neue Bildungsweise von Osotetrazonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2986 –2990). [1410—1930]. 27958

Diegel. Einwirkung des Seewassers auf Kupfer und einige Kupferlegierungen, sowie auf Eisen mit verschiedenem Phosphor- und Nickelgehalte. Am. Gew., Berlin, 53, 1903, (85-92). [0100 7250]. 27959

—— Das Verhalten einiger Metalle im Seewasser. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (567–574, 629–642). [0100]. 27960

Diels, Otto. Bemerkungen zu der Abhandlung der HHrm A. Hantzsch und Hugo Bauer: Ueber Cyanursäurederivate. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (1186-1188). [1930]. 27961

und Bunzel, Felix. Ueber Versuche zur Synthese von Fluoren-Abkönmlingen. (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1186–1198). [5500–1230–1530].

und Heintzel, Hans. Ucber die Condensation einiger Ester mit Urethan und Glykocollester. Berlin, Ber. D. chen. Ges., 38, 1905, (297–305). [1310–1320]. 27963

und Plaut, Georg. Ueber die Verwendbarkeit der Oximäther für Condensationen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1917–1921). [5500 27964

Diels, Otto und van der Leeden, Rudolf. Ueber die Condensation von Isonitrosoketonen mit Aldoximen: Bildung von Oxdiazinen. (1 Mitt.). Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (3357–3371). [1500 1940].

Diem, Ernst. Beiträge zur Kenntnis der Arsenvanadinmolybdate. Bern, Phil. Diss. 1904–1905. Bern, 1904, (47). 8vo. [0480-0820]. 27966

v. Friedlieim, Carl.

Dienel, Hans. Ueber α-Anthranin und α-Anthrol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2862–2867). [1230 1630]. 27967

Dienert, F. Action du magnésium et de la magnésie sur les microbes. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (273–275). [8020]. 27968

Diergart, Paul. Ueber die Gründe der bisherigen synthetisch-technischen Misserfolge in der Terra sigillata-Forschung. Ein Rückblick und Ausblick. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (122). [0120].

Über die Frage: Wer hat die Verbrennung einer Uhrfeder in Sauerstoffgas zuerst ausgeführt? Chem-Ztg, Cothen, 29, 1905, (1143). [0010]. 27,970

Archäologisches über die Bedeutung der persischen roy-Kupfer. Mitt. Gesch. Med., Hamburg, **3**, 1904, (30-31). [0880 0290]. 27972

—— Ist die Etymologie von $\chi\eta\mu\epsilon\iota\alpha$ als "schwarze Kunst" haltbar? Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (466). [0010]. 27973

Dieterich, Karl. Ueber die Herkunft und die Veränderlichkeit technisch und medizinisch wichtiger Harzprodukte. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **11**, 1904, (96-98). [1860]. 27974

Bemerkung zu der Arbeit von Dr. Schwarz über den Einfluss der Koehdauer auf die Verseifungszahl von Bienenwachs. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (79). [1300].

Dieterich, Karl. Die rationelle Herstellung und Werthbestimmung von Reagens-, speziell Lackmuspapieren. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (36–41). [6000].

Zur Wertbestimmung der Kautschuksorten. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II. 1, 1905, (202–205). [6500].

Die Untersuchung der Harze, Balsame und Gummiharze, [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (265–287). [6500–1860].

Präparate. Drogen und galenische Präparate. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. v. Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (288–316). [6500]. 27979

Dieterici, C[onrad]. Ueber die Flüssigkeitswärme des Wassers und das mechanische Wärmeäquivalent. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (593–620). [7200].

Wassers und seines Dampfes bei hohen Temperaturen. (Vortrag). Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (228-233). [7200].

Die kalorischen Eigenschaften des Wassers und seines Dampfes bei hohen Temperaturen. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **49**, 1905, (362–367). [7208.]

Uber die thermischen und kalorischen Eigenschaften des Ammoniaks. Zs. KälteInd., München, 11, 1904, (21-24, 47-51). [0490 7200].

On the energy of water and steam at high temperatures. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (513-514). [0360 7200]. 27984

Dieterle v. Ullmann, F.

Dietrich, Th. (Ref.) und Mach, Fel. Untersuchung von Rübenmelassen verschiedener Herkunft. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (347–357). [6500].

Dietz, R. Die Gewinnung von Strohzellstoff nach dem Sulfitverfahren. Zs.

angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (648–653). [6500-6300]. 27986

Dietz, R. v. Mylius, F.

Digby, W. Pollard. Some observations respecting the relation of stability to electrochemical efficiency in hypochlorite production. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (326–335, with discussion). [0250].

Dijk, G[armt] van. L'influence d'un chauffage au rouge du voltamètre à argent sur la valeur de l'équivalent électro-chimique. Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl., (sér. 2), 10, 1905, (277-283). [7250].

Het electro - chemisch aequivalent van zilver. [Das electrochemische Aequivalent des Silbers.] Handl. Ned. Nat. Geneesk. Congres, **10**, 1905, (135–138). [7250 0110]. 27989

De Zilvervoltameter. [Le voltamètre à azotate d'argent.] Groningen (Gebr. Hoitsema), 1905, (164). 26 cm. [7250 0110]. 27990

 Dillen, Ed.
 Indanthren C und S.

 Textilztg, Braunschweig, (277, 283-284).
 1, 1903, 27991

 27991
 27991

Dillner, Gunnar. Jämförande undersökningar af bergskemiska metoder för bestämning af kol och fosfor i stål. [Comparative investigations of metallurgic methods for the estimation of carbon and phosphorus in steel.] Stockholm, Jernk. Ann. Bih., 1905, (1-19, with pl.). [6500].

och Sondén, Klas. Bi-Irag till kännedomen om värmevärdet hors de viktigare, i Sverige använda bränslesorterna. [Contributions to the knowledge of the calorific value of the more important fuels used in Sweden.] Stockholm, Jernk. Ann., 1904, Bih., (315-322). [7200]. 27993

Dilthey, W[alther]. Ueber Diphenylsilicon und Benzylsiliciumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4132–4136). [2000]. 27994

Metalloïde als Centralatome positiver Jonen. Zürich, Phil.-Hab.-Schr. 1I. S. 1904–1905. Zürich, 1904, (114). 8vo. [7250 0100]. 27995

Dimroth, Otto. Ueber eine neue Synthese von Diazoaminoverbindungen. 4. Mitt. über Synthesen mit Aziden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (670–688). [5500–1740–1930]. 27995

Dimroth, Otto. Ueber die Einwirkung von Diazoverbindungen auf primäre aliphatische Amine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2328–2330). [1740 1610].

Ueber desmotrope Verbindungen. (2. Abh.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (143–182). [1930 7000].

Uber desmotrope Verbindungen. Zs. Elektroch.. Halle, **11**, 1905, (137–139). [7000—7250]. 27999

— und Wislicenus, Wilhelm. Ueber das Methylazid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1573–1576). [1730]. 28000

Dinan. Analyse des métaux blancs. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (92-94). [6200]. 28001

Dinesmann, Adolphe. Condensation de chloral avec les hydrocarbures aromatiques sous l'influence du chlorure d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (201-203). [1110 1230]. 28002

Dinklage, K. Ueber den Gehalt des Malzes an löslichem und koagulierbarem Stickstoff. Zs. Brauw., München, (N.F.), 27, 1904, (249-251). [6500].

Dinter, Arthur. Die Anlagerung von Ammoniak an die Muconsäure und die Oxydation der △-β-γ-Hydromuconsäure. Diss. Strassburg i. E. (Elsässische Druckerei), 1902, (60). 23 cm. [1320 1930 1910].

Ditmar, Rudolf. Zur Chemie des Kautschuks. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (175–176). [1860–6500]. 28005

Der pyrogene Zerfall des Kautschuks, Aeltere und neuere Studien über die Produkte der trockenen Destilation des Kautschuks. Gummiztg, Dresden, 18, 1901, (1013–1016, 1038–1011, 1058–1059). [1860]. 28006

Die Einwirkung der Radiumstrahlen auf Kautschuk. Gummiztg, Dresden, **19**, 1901, (3-4). [1860]. 28007

Der Schwefelkohlenstoff als Quellungsmittel für Kautschuk. Gummiztg, Dresden, **19**, 1905, (578–580, 608–612). [1860–7100]. 28008

Die kolloïdisierende Wirkung des Kautschuks auf Selen. Gummiztg, Dresden, **19**, 1905, (766-767). [0700-1860-7100]. 28009

Ditmar, Rudolf. Ueber Quellungsmittel für trockenen mastizierten Parakautschuk. Gummiztg, Dresden, 19, 1905, (831–833). [1860 7100]. 28010

Die Zusammensetzuug des Latex verschiedener Kautschukpflanzen mit Rücksicht auf die Bildung des Kautschuks in der Pflanze. (Ein Beitrag zur Kautschuksynthese.) Gummiztg, Dresden, 19, 1905, (901–903, 928–930). [1860 6500]. 28011

Einige theoretische Bemerkungen zur Untersuchungs-Methode zur Ermittelung des Rein-Kautschukgehaltes in Kautschukartikeln nach Joseph Torrey. Gummiztg, Dresden, 20, 1905, (204). [6500]. 28012

Ditte, Alfred. Action de l'iodure mercurique sur l'acide sulfurique et sur les sulfates de mercure. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1162-1167). [0380].

Introduction à l'étude des métaux. 2º édit. Paris (de Rudeval), 1905, (488, av. fig.) 25 cm. [0100].

Dittrich, M[ax]. Chemisch-geologische Untersuchungen über "Absorptionserscheinungen" bei zersetzten Gesteinen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (151–162). [7150]. 28015

und Bollenbach, H. Ueber die Einwirkung von Persulfaten auf Halogenide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (747-751). [0250 0660].

Bestimmung von Zirkon neben Titan, insbesondere in Gesteinen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (236–241). [6200].

quantitative Bleibestimmungen durch Persulfate in saurer Lösung. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1829–1831). [6200]. 28019

Ditz, Hugo. Ueber die oxydierende Wirkung des unreinen Aethers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1409-1410). [5500–1210]. 28020

- Ueber die Oxydation von Naphthalin zu Phthalsäure mit konzentrierter Schwefelsäure bei Gegenwart der Oxyde bezw. Salze der seltenen Erden. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (581-582). [1130 1330 7050]. 28021

Ditz, Hugo. Ueber die oxydierende Wirkung des unreinen (superoxydhaltigen) Aethers und den Einfluss derselben bei der Durchführung der Kreisschen Reaktion. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (705–710). [1210–6500].

— Über die Einwirkung von konzentrierter Salzsäure auf Kalium-chlorat bei Gegenwart von Kaliumjodid bezw.-bromid und die quantitative Bestimmung von Chlorat. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1516–1520). [04206300].

Die Ansicht von Tarugi über die Bildung und Zusammensetzung des Chlorkalks. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1690–1693). [0220 7000].

Divers, Edward. Dunstan, Jowett, and Goulding's paper on the rusting of iron. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (251-255). [0320]. 28025

The products of heating silver nitrite. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (281–284). [0110 0490]. 28026

Fremy'schen Sulfazilats und des Pelouze'schen Nitrosulfats. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1874–1878). Berichtigung. Ebenda, **38**, 1905, (2252). [0660 0490 0420]. 28027

Divine, Robert E. The use of tannic acid in determining alumina. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (11). [6200].

Dix, W. Der Einfluss des Blattes auf die Zuckerbildung in der Futterrübe. D. landw. Presse, Berlin, 32, 1905, (337–338). [8030]. 28029

Dixon, Augustus Edward and Hawthorne, John. The tautomerism of acetyl thiocyanate. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (468–481); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (121–122). [1310 7000]. 28030

v. Doran, Robert Elliott.

Dixon, Harold B. The atomic weight of chlorine: an attempt to determine the equivalent of chlorine by direct burning with hydrogen. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (250-252). [7100 0250].

Dixon, Harold B. Ueber Explosionswellen. Vortrag. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (2419–2446, mit 2 Taf.). [7200]. 28032

Doanides, J. P. Dissolution de l'argent de minerais plombo-argentifères dans les eaux de lavage. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (227–230). [0110 6200].

Dobbie, James Johnston and Tinkler, Charles Kenneth. The constitution of phenylmethylacridol. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (269–273); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (74–75). [1930 7300].

The ultra-violet absorption spectra of certain diazo-compounds in relation to their constitution. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (273–280); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (75). [1740–7300]. 28035

Dobreff, N. Die Thermen von Bulgarien. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (425-426). [6500].

[Dobroserdov, Dmitrij.] Добросердовъ, Дмитрій. Хлорноватолломиніевая соль, ея гидраты и ходъ ея разложенія при нагръвапіп. [Chlorate d'aluminium, ses hydrates et sa décomposition à la chaleur.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (468-483). [0120 0250].

28037
— Случай взаимодъйствія наровъ анилина съ растворомъ Хлорноватоалюминіевой соли. [Action de la vapeur d'aniline sur une dissolution du chlorate d'aluminium]. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (483–485). [0120—1630].

Doby, Géza. A tejről egészségügyi szempontból. [Über die Milch vom hygienischen Gesichtspunkte.] (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (729–731). [6500]. 28039

Doebner, O[skar] und Kersten, M. Ueber β -Benzyl-äpfelsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2737–2742). [1330].

----- und Segelitz, L. Ueber Aethyl - äpfelsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2733–2737). [1310]. Doelter, C[ornelius]. Die Silicatschmelzen. (III. Mittheilung.) Wien, SitzBer. Ak. Wiss., 114, Abth. I, 1905, (529–588, mit 1 Taf.). [7200]. 28042

— Ueber die Silikatschmelzlösungen. Centralbl. Min., Stuttgart, **1905**, (144-147). [7200 7150]. 28043

Doeltz, F. O. Versuche über das Verhalten eines Gemenges von Bleisulfid und Calciumsulfat beim Erhitzen. Metallurgie, Halle, 2, 1905, (460–463). [0220 0580]. 28044

Doeltz, Otto und Graumann, Arthur. Hüttenmännische Untersuchungen. 1. Die Flüchtigkeit des Zinkoxydes. Bergm. Ztg, Leipzig, **62**, 1903, (181). [0880].

Dönttz, W[ilhelm]. Die Wertbemessung der Schutz- und Heilsera. [In: Handbuch der pathogenen Mikroorganismen. Bd 4.] Jena, 1904, (570-591). [8050].

Döring, Th. Zur Erinnerung an Clemens Winkler. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1-7). [0010]. 28047

Doermer, Ludwig und Krüger, Edgar. Beschreibung der Räume und Einrichtungen für den chemischen und biologischen Unterricht an der Oberrealschule vor dem Holstentore zu Hamburg. (Programm.) Hamburg (Druck v. Schröder & Jeve), 1905, (15, mit 1 Taf.). 28 cm. [0910]. 28048

Dörpinghaus, Theodor v. Abderhalden, Emil.

Doht, R. Einfacher Ersatz für kleine Scheidetrichter. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (309). [0910]. 28049

Dolbear, A[mos] E[merson]. The science problems of the twentieth century. Pop. Sci. Mon., New York, N.Y., 67, 1905, (237-251). [0000]. 28050

Dolgopolov, F. v. Petrenko-Kritčenko, P[avel].

Doliński, Jarosław Henryk. Rozpuszczalność niektórych ciał organicznych w wodzie w rożnych temperaturach. [Ueber die Löslichkeit einiger organischer Verbindungen in Wasser bei verschiedenen Temperaturen.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (237–240); Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1835–1837). [7150–1720]. 28051

Dombrowski, St. v. Bondzyński, S[tanisław].

Dombrowsky. Hygienische Untersuchungen über Mehl und Brot. XIII. Einige Beiträge zur Kenntnis der Mehl-Teig- und Brotsäuren. Arch. Hyg., München, 50, 1904, (97–117). [6500 8020].

Domergue, A. Fleur de soufre et soufre sublimé. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (445–449); **10**, 1905, (431–433). [0660].

Dominikiewicz, Alfred i Dominikiewicz, Mieczysław. O sokach i syropach owocowych. [Les sucs et les sirops des fruits.] Zdrowie, Warszawa, 21, 1905, (889-912). [6500].

Eurreilung von Fruchtsäften und Fruchtsyrupen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (735-744). [6500].

Dominikiewicz, Mieczysław. Praktischer Apparat zur Fettbestimmung nach Gottlieb - Rösescher Methode. Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (711–712). [6300-6000].

v. Dominikiewicz, Alfred.

Domke, J. und Bein, W. Ueber Dichte und Ausdehnung der Schwefelsäure in wässeriger Lösung, ein Beitrag zu ihrem physikalisch-chemischen Verhalten. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (125–181). [0660 7100]

Донать. Радій. Донать. Радій. Донать интанный въ Берлинъ, в Обществъ, Уранія. Переводъ съ ибмецкаго А. Соловьева. [Radium. Discours lu à Berlin dans la société "Urania." Traduit de l'allemand par A. Soloviev.] St. Peterburg, 1904, (24 av. 10 illustr.). 24 cm. [0010 0620].

Donath, Ed[uard]. Notizen über Stearinpeche. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (42-44, 73-75). [1000].

Zur gewichtsanalytischen Bestimmung des Mangans mittels Wasserstoffsuperoxyds. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (698–699). [6200].

28060 —— und Margosches, B. M. Zur Unterscheidung der "Asphalte." Chem. Ind., Berlin, **27**, 1904, (220–226). [6500].

Donath, Gyula. A cholin kimutotása a cerebrospinalis folyadékban polarisatios mikroskoppal. (Polarisatiós módszer). [Über Cholinausweis mittelst Polarisationsmikroskop in der cerebrospinalen Flüssigkeit. (Polarisationsmethode.).] Orv. Hetilap., Budapest, 49, 1905. (616–619, mit 9 Fig.). [8000 6500 1350].

Donath, Gyula. Detection of choline in the cerebro-spinal fluid by means of the polarisation-microscope. J. Physiol., Cambridge, **33**, 1905, (211–219). [6150].

Donath, Paul. Über μ - α -N-Imidazole und einige Derivate. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1903, (53). 21 cm. [1930]. 28064

Done, Edward v. Frankland, Percy Faraday.

Donnan, F. G. A suggested explanation of the phenomena of opalescence observed in the neighbourhood of critical states. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (504–505). [7200]. 28065

Hydratation und Farbe. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (317–329). [7150].

Donner von Richter, Otto. Berichtigungen zu Herrn Maler Ernst Bergers Artikel: "Unterschiede zwischen Bienenwachs und dem sogen. Punischen Wachs", in Nr 21-25 der Münchener Kunsttechnischen Blätter, 10. Juli. bis 4 Sept., 1905. Techn. Mitt. Malerei, München, 22, 1905, (170-174). [1300].

Dony-Hénault, Octave. Eine neue Regulierröhre für Thermostaten. [Uebers.] Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (3–5). [0910]. 28068

Quelques récents progrès de l'analyse électrolytique. Bruxelles, Bul. Soc. chim., 19, 1905, (136-142). [6000].

Doran, Robert Elliott and Dixon, Augustus Edward. The influence of temperature on the interaction between acetyl thiocyanate and certain bases. Thiocarbamides, including carboxy aromatic groups. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (331–343); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (77–78). [1310].

Dorn, E[rnst], Baumann, E. und Valentiner, S. Ueber die Einwirkung der Radiumemanation auf pathogene Bakterien. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (497–500). [8050]. 28071

Dorno, Carl v. Lossen, W.

Dorp, G[erard] C[arel] A[driaan] van v. Dorp, W[illem] A[nne] van.

Dorp, W[illem] A[nne] van en Dorp, G[erard] C[arel] A[driaan] van. Over de chloriden van maleinezuur en van fumaarzuur en over eenige hunner derivaten. [On the chlorides of maleic acid and of fumaric acid and on some of their derivatives.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad Wet., 14, [1905], (258–264). [1320].

Dorschky, Karl. Ueber Konstitution und Derivate der Orsellinsäure. Ein Beitrag zur Kenntnis der Lakmusfarbstoffe. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1904, (41). 22 cm. [1330 5020].

Dorset, M. v. Schweinitz, $E[mil] \Lambda$. de.

Dosch, A[dolf]. Die Untersuchung der Feuergase auf Kohlensäure. Braunkohle, Halle, **3**, 1904, (123–124); D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (948–949). [6400].

Welchen Nutzen bringen Vorrichtungen zur selbsttätigen Anzeige der Kohlensäure und wann sind sie angebracht? Braunkohle, Halle, **3**, 1904, (313–319). [6400 0210]. 28075

Die Verwendung der Braunkohle für Zwecke der Wärme- und Krafterzeugung. Braunkohle, Halle, 3, 1904, (449–452, 461–466, 477–481, 493–499, 507–511). [7200].

Untersuchung der Gase auf Kohlensäure. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **13**, 1905, (827–828). [6400]. 28077

Bemessung der Rostgrösse nach dem Anstrengungsgrade einer Dampfkesselfeuerung. D. TechnZtg, Berlin, **20**, 1903, (518–520, 537–541, 552–554, 561–563). [7200]. 28078

Der Zugmesser, insbesondere der Differenz-Zugmesser und sein Wert für die Feuerungskontrolle. Dinglers polyt. J., Berlin, **320**, 1905, (87–90, 103–105). [7200]. 28079

Zusammenhang zwischen Kohlensäuregehalt und Abgangstemperatur der Kesselgase. Dinglers polyt. J., Berlin, **320**, 1905, (348–351, 363–366). [7200].

Doughty, Howard W. v. Noyes, William A.

Dourlen, Jacques v. Duchemin, René.

Dover, Mary Violetto v. Walker, James Wallace.

Doyon, [M.], Morel, [A.] et Kareff, [N.]. Effets du phosphore sur la coagulabilité du sang. Origine du fibrinogène. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (800-801). [8050]. 28081

Dralle, Chr. Fortschritte auf dem Gebiete der Glasindustrie im 1 [und 2.] Vierteljahr 1904. Chem. Zs., Leipzig, 3, 1904, (609–613, 799–802); 4, 1903, (321–324, 345–347). [0710–6500].

Neuerungen in der Glasindustrie im Jahre 1904. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (615-618). [0710]. 28083

Dralle, Robert. Ueber Glasblasmaschinen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1904, (686–699). [0710].

Dreaper, W. P. The solution state. Chem. News, London, **92**, 1905, (229–232). [7150]. 28085

Theory of dyeing. Part 11. Pseudo- and de-solution. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (223–228). [5020 7000]. 28086

Dreher, C. Ueber Beizenfarbstoffe. Färberztg, Berlin, **14**, 1903, (229-230). [5020 0780]. 28087

Drenteln, N. S. Bestimmung der Dichte von Kohlendioxyd nach den Archimedischen Prinzip. Zs. physik. Unterr., Berlin, **17**, 1901, (350–351). [7100].

Dresel, Auguste v. Reverdin, Frédéric.

Drexel, Eduard. Ueber alkalische Reaktion des freien Kalkes im absoluten Alkohol. ThonindZtg, Berlin, 29, 1905, (311). [0220 6500]. 28089

Droste. Ucher die Beurteilung von Trinkwasser, insbesondere von Brunnenund Quellwasser nach dem ehemischen Befunde. ApothZ(g, Berlin, 20, 1905, (813-815). [6500]. 28090

 Drucker,
 K[arl].
 Die Anomalie der starken Elektrolyte.
 Samml.
 chem.

 Vortr.,
 Stuttgart,
 10, 1905, (1-66).
 (1-66).
 28091

Drucker, K[arl]. Die Dissociationsverhältnisse ternärer Elektrolyte. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (211-215). [7250].

Das Molargewicht des Lösungsmittels in binären Gemischen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (845). [7100].

—— Die Abhängigkeit der Gefrierdepression von der Schmelzwärme. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (904–905). [7200]. 28094

Messungen und Berechnungen von Gleichgewichten stark dissoziierter Säuren. Zs. physik. Chem., Leipzig, **49**, 1904, (563–589). [7250]. 28095

Duane, William. On the velocity of chemical reactions. Boulder, Univ. Colo. Stud., 1, 1902, ([19]-28, with text fig.). [7050].

Sur l'ionisation due à l'émanation du radium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (581–585). [0620]. 28098

Duboin, A. Sur l'extension à l'oxyde de zinc d'une méthode de reproduction des silicates de potasse et d'autres bases. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (254–256). [0710 0880]. 28099

Dubois, H. v. Bruhat, J.

Dubois, N. A. The application of allotropic silver for the preparation of conducting fibres. Physic. Rev., New York, N.Y., **19**, 1904, (48-50). [0110]. 28101

Dubovitz, Hugó. A celluloid elemzése. [Analyse des Celluloids.] Magy. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (106–108). [6500].

A new wash-bottle. Chem. News, London, **91**, 1905, (147). [0910]. 28103

Dubreuil, Louis. Action des bases pyridiques et quinoléiques sur les éthers bromosuccinique et bibromosuccinique. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (870– 871). [1310–1930]. 28104 Ducca, Wilhelm. Ueber lumineszierende Stoffe und die Radioaktivität des Urans, Diss. München (Druck v. F. Straub), 1905, (43). 22 cm. [7300 0810].

Ducháček, F[rantišek]. Chemické słození náhražek kávových. [Chemische Zusammensetzung der Kaffeesurrogate.] ('as. Prům. Chem., Prag. 14, 1904, (130– 134, 161–166). [6500]. 28106

Beiträge zur Kenntnis der chemischen Zusammensetzung des Kaffees und der Kaffe-Ersatzstoffe. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1901, (139–146). [6500]. 28107

Duchemin, Reué et Dourlen, Jacques. Sur l'oxydation des alcools méthylique et éthylique à la température d'éballition de ces alcools. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (679-681). [1210]. 28108

Note sur l'acidité des alcools éthyliques du commerce et sur les variations à la température ordinaire. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1466–1468); Bul. ass. chim., Paris, 22, 1905, (1293–1299). [1210].

Duchowicz, Bronisław. Jakościowa analiza chemiczna (pojedyńcza i złożona) zastosowana do potrzeb akademii handlowych i wyższych szkół realnych oraz początkujących słuchaczy uniwersytetu i politechniki. [Manuel d'analyse chimique qualitative, approprié aux programmes des écoles commerciales et secondaires, ainsi qu'à l'usage des étudiants des universités et des écoles polytechniques.] Lwów, 1905, (52). 8vo. I kor. [0030 6000].

Duckworth, H. S. Application of electrolytic chlorine to textile bleaching. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1157–1160). [0250]. 28111

 Duclaux, [E.].
 Die Kolloide.
 Vortrag.

 trag. [Uebers.]
 Wochenschr.
 Brau.,

 Berlin, 22, 1905, (160–165).
 [7000, 28112]

Duclaux, Jacques. Conductibilité des solutions colloidales. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1468–1470). [7250 7100]. 28113

Pression osmotique des solutions colloïdales. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1544-1547). [7100].

Dud, I. v. Krasuskij, K. A.

Duden, P[aul], Bock, K. und Reid, H. J. Zur Kenntniss der Aldehydammoniake. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2036–2044). [1100 1530 1630 1610 1600 1930]. 28115

—— und Ponndorf, G. Ueber aci-Dinitro-alkohole. (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2031– 2036). [1210]. 28116

Düllberg, Paul v. Körner, Th.

Düring, Erich. Ueber γ-Pyrophtalone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (161-164). [1930 1940 5020]. 28117

Ueber p-Methyl-γ-stilbazol, seine Reductionsprodukte und über ω-Trichlor-oxy-γ-propylpyridin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (164–167). [1930].

Dürkes, Karl. Ueber die Titration von Schwefelsäure mit Benzinchlorhydrat. Diss. Freiburg i. Br. (Druck v. U. Hochreuther), 1904, (30). 22 cm. [6300]. 28119

Dürrschnabel, Karl und Weil, Hugo. Ueber die Einwirkung der schweftigen Säure auf die Triphenylmethan-Farbstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3492–3496). [1630—4020].

Dürsteler, Wilh. Reaktionen von neueren künstlichen Farbstoffen auf der Faser. Färberztg, Berlin, **16**, I905, (83-85). [5020 6500]. 28121

Dufau, Em. Sur la recherche de l'albumine dans les urines. J. Pharm., Mülhausen, **31**, 1904, (130-132). [6500]. 28122

Duhem, P. Les points d'eutexie et de transition pour les mélanges binaires qui peuvent donner des cristaux mixtes. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (34-77, 97-120). [7050]. 28123

Dujardin, J. Unification des méthodes de dosage de l'alcool dans les vins. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (1221-1226). [6300]. 28125

[Dumanskij, A. V.] Думанскій, А. В. Коагуляція коллопдальнаго серебра. [Coagulation de l'argent colloïdal.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (465-468). [0110 7150].

[Dumanskij, A. V.]. Коллопдальная гидроокись желѣза. [Sur un hydroxyde colloidal de fer.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz-chim. Obšč., **36**, 1904, (1067–1069); **37**, 1905, (213–220); St. Peterburg, 1904, (3). 23 cm. [0320–7150]. 28127

Dumas, L. A propos de la théorie des aciers au nickel. Rev. gén. sci., Paris, 14, 1903, (810-815). [0320 0540]. 28128

Dumitriu, Vasile. Über die Zusammensetzung des Weizenklebers. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (689). [6500]. 28129

Dumont, J. Sur la valeur agricole des matières humiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (256-259). [8030].

Duncan, Robert Kennedy. The new knowledge: a popular account of the new physics and the new chemistry in their relation to the new theory of matter. New York, (A. S. Barnes & Co.), 1905, (1 pl.+xviii+1 l.+263+1 pl., with text fig.). 21 cm. [0000]. 28131

Duncan, William. Ferrous and ferric arsenates. Pharm. J., London, (Ser. 4), **20**, 1905, (71-72). [0320]. 28132

The solubility of quinine in ammonia and the testing of sulphate of quinine. Pharm. J., London, (Ser. 4), 20, 1905, (438-440). [3010 6500].

Dungern, E[mil] von. Bemerkung zum Vortrage von Prof. S. Arrhenius: Die Serumtherapie vom physikalischchemischen Gesichtspunkt. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (783–785). [8050].

Dunn, J. T. v. Pattinson, John.

 Dunstan,
 Albert
 Ernest.
 The viscosity of liquid mixtures.

 London,
 J. Chem. Soc.,
 87, 1905, (11-17); [abstract]
 1905, (11-17); [abstract]
 London, Proc. Chem. Soc.,

 20, 1904, (248-219).
 [7150].
 28135

Innere Reibung von Flüssigkeitsgemischen. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (732–738). [7150]. 28136

Dunstan, Wyndham Rowland and Andrews, Albert Edward. Contributions to our knowledge of the aconite alkaloids. Part XVI. Indaconitine, the alkaloid of Aconitum chasmanthum. Part XVII. Bikhaconitine, the alkaloid of Aconitum spicatum. London, J.

Chem. Soc., **87**, 1905, (1620-1650); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (233-235). [3010]. 28137

Dunstan, Wyndham Rowland and Blake, G. S. Thorianite, a new mineral from Ceylon. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (253-265). [0770 6500].

and Henry, Thomas Anderson. Contributions to our knowledge of the aconite alkaloids. Part XVIII. The aconitine group of alkaloids. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1650–1656); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (235). [3010]. 28139

Dickinson and Goulding, Ernest. The rusting of iron. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1548–1574); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (231). [0320 0360].

v. Cash, J. Theodore.

Duntze, Ernst. Über Selenopyrine und deren Pseudoderivate. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1903, (44). 21 cm. [1930 1940]. 28141

Duparc, L[ouis]. Sur l'action des solutions des sels alcalins et alcalinoterreux sur les carbonates, phosphates, sulfates, et chlorures insolubles. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 15, 1903, (692-694). [0100].

Dupont, Fr. Sur l'unification des échelles saccharimétriques et l'adoption d'une échelle à poids normal de 20 grammes. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (129–135). [6000].

- v. Pellet, H.

Dupré, P. V. Annnonium oxalate, its formula and stability. London, Anal., **30**, 1905, (266-273). [1310]. 28144

Du Roi und Koehler, [R.]. Ueber ein neues Verfahren zur Erkennung erhitzt gewesener Milch. Landbote, Prenzlau, 22, 1901, (1007–1008). [6500]. 28145

Persuche über die Brauchbarkeit der Sinacid-Butyrometrie des Chemikers und Apothekers A. Sichler, Leipzig. [Fettbestimmung.] Landbote, Prenzlau, 25, 1904, (1149–1151); Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (787–790). [6300].

Durrant, Reginald Graham. Green compounds of cobalt produced by oxi-

dising agents. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1781–1791); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (251). [0260—1310—7300]. 28147

[Dušečkin, A.] Душечкинъ, А. Дъйствіе перекиси натрія на растительныя волокна, содержащія лигиннъ. [Action du peroxyde de natrium sur les fibres végétales contenant du lignine.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (71–77). [6500—1800]. 28148

Dushman, Saul. The rate of the reaction between iodic and hydriodic acids. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([453]–482). [7050]. 28149

Dutoit, Paul. Conductibilité, dissociation et propriétés des électrolytes dans les dissolvants autres que l'eau. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (617-656). [7250]. 28150

Lausanne, Bul. Soc. Sci. Nat., **42**, 1904, (VI-XI, XIV-XV). [1330]. 28151

et Fath, Arthur. Etudes sur la polymérisation et sur le pouvoir dissociant des oximes (1^{re} Partie). Sur la polymérisation de quelques oximes aliphatiques. Journ. Chim. Phys., Genève, **1**, 1903, (358–378). [7000 28152

Duttenhöfer, A. v. Kehrmann, F.

Duval, H. Essais de réduction dans la série des composés du dinitrophénylméthane. Paris, C.-R. Acad. sei., 141, 1905, (198-201). [1720 1330 1930 1940].

Dvorszky, Béla. A nitrobensol tulajdonságainak megváltozása, előidezve az előállítására szolgálí anyagok sorrendjének megváltoztatásával. [Die Veränderung der Eigenschaften des Nitrobenzols, verursacht durch Verwechslung der zur Herstellung dienenden Substanzen.] Orv.-Termt. Ért., Kolozsvár, II. Termt. sz., 26, 1904, (75–85). [1130 7000 7050].

Dworsky, F. Ueber Kolorimetrie und das neue Dworsky-Kolorimeter. Vortrag. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 44, 1904, (2121–2123). [6500]. 28155

Dykes, Robert. Precipitation of gold in the crystalline form. Chem. News, London, 91, 1905, (180). [0150].

Dymond, T. S. and Clarke, George. The determination of the availability of insoluble phosphate in manures. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (805–806). [6500]. 28157

Dziewonski, K. v. Noelting, E.

Easterfield, T. H. and Bagley, George, Resin acids of the Conifere, Part I. Chemistry of colophony. Rep. Aust, Ass., Dunedin, 10, 1905, (154-157). [1530]. 28158

Eberhard, G. Spectrographische Untersuchung einiger Thorpräparate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (826–828). [0770 7300]. 28159

Spektrographische Untersuchungen über die Urbain-Lacombesche Methode zur Trennung von Samarium, Europium und Gadolinium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (374–384). [0100 6100 7300]. 28160

Eberhardt, Ernst. Ueber eine Kondensation von Diazobenzolimid mit Malonsäureester und mit Oxalessigester. Triazolderivate.] Diss. Tübingen (F. Pietzeker), 1903, (55). 23 cm. [1930 7000 1740 1310].

Eberlein, L. Ueber Versuche einer Trennung von Aldehyd, Aceton und Essigsäure durch fraktionierte Destillation. D. Essigind., Berlin, 9, 1905, (41–42, 49–50). [5500]. 28162

v. Rothenbach, F[ritz].

Eberstein, Max. Ein selbstzündender Bunsenbrenner. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **12**, 1903, (86–87). [0910].

Ebert, Karl. Kupferhaltiges destilliertes Wasser. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (925–926). [6500]. 28164

Nachweis von Kupfer in minimalen Mengen. Zentralbl. Pharm., Magdeburg, **1**, 1905, (339). [6100]. 28165

Ebertz, A. Spiritus. [In: Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, lirsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (519–561). [1210]. 28166

Ebler, E. Gasometrische Bestimmung des Kupfers mit Hydrazinsalzen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (371–376). [6400]. 28167

Die gasometrische und titrimetrische Bestimmung des Quecksilbers durch Hydrazinsalze, und die gasometrische Bestimmung des Hydrazins durch Quecksilbersalze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **47**, 1905, (377–385). [6400–6200]. 28168

Ebler, E. Allgemeiner Trennungsgang ohne Anwendung von Schwefelwasserstoff. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 48, 1905, (61–85). [6000]. 28169

Ebstein, Erich. Ueber den Pentosengehalt der Organe unter physiologischen und pathologischen Verhältnissen. Centralbl. Stoffwkraukh., Göttingen, 3, 1902, (503-507). [6500]. 28170

Echtermeyer, P. Ueber das ätherische Oel von Achillea nobilis. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (238-246). [6500].

Eckart, Carl. Apparat zur Entwicklung von Chlor, Kohlensäure, Schwefelwasserstoff u. s. w. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (398–399). [0910 0250 0210 0660].

Eckenbrecher, C. von. Stärke. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (494–518). [6500–1840]. 28173

Ecker, Karl. Ueber die Elektrolyse organischer Salze. Diss. kgl. techn. Ilochschule. München (Druck v. P. Müller), 1903, (68, mit 1 Taf.). 22 cm. [1300-7250].

Eckert, Richard v. Stobbe, Hans.

Eckstein, Oskar. Ueber Binaphtylenoxyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3660-3663). [1910]. 28175

- v. Michael, Arthur.

Edelstein, Anna und Kostanecki, St[anislaus] von. Ueber das 4'-Oxyflavonol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1507-1509). [1910 5020 5010]. 28176

Eder, J[osef] M[aria]. Einfluss des Wassers auf die photochemischen Reaktionen. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (48-51). [7350]. 28177

Die photochemische Zersetzung des Jodsilbers als umkehrbarer Prozess. Jahrb. Phot., Halle, **19**, 1905, (88-89). [0110]. 28178

Ueber die Natur des latenten Lichtbildes. Wien, Sitzber. Ak. Wiss., **114**, 1905, Abt. Ha, (H159-1193); Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (329-353). [7350].

Eder, J[osef] M[aria]. Ueber die sensitometrische Prüfung gewöhnlicher und orthochromatischer Platten. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1901, (332–344). [7350].

— and Valenta, E. On the invariability of the wave-lengths in the spark and are spectrum of zinc. [Translation.] Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (251-262). [7300]. 28181

Edkins, J. S. On the chemical mechanism of gastric secretion. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (376). [8010].

Edlefsen, G[ustav]. Untersuchungen über die Ansscheidung und den Nachweis des Naphthols im Harn nach Einführung kleiner Dosen von Naphthalin, Benzonaphthol und Naphthol. Arch. exper. Path., Leipzig, 52, 1905, (429-458). [6150].

Edlinger, Victor. Rosenöl, Prometheus, Berlin, 16, 1904, (35–37). [6500].

Edmunds, C. K. The metallic reflection of selenium. Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (193–229, with text fig.). [0700 7300]. 28185

The reflecting power of selenium as determined by a spectro-photometer. Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (385–402, with text fig.). 28186

Edwards, A. E. and Hodgkinson, W. R. On double acetylides. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (502). [1120].

Edwards, ('. W. v. Davis, Bergen.

Effront, Jean. Sur le développement de l'amylase pendant la germination des grains. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (626-628). [8010]. 28188

Sur l'amylase. Monit.sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **18**, 1904, (561–566). [8010]. 28189

Méthode pour le dosage d'azote ammoniacal et protéique dans l'eau. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (669-674). [6200]. 28190

Contribution à l'étude de l'acclimatation des levûres aux antiseptiques. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (19-24). [8020]. 28191

Effront, Jean. Ueber Peptone. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (97–99). [4000]. 28192

Eger, Ludwig. Grundsätze für die Prüfung von Mineralschmierölen. Zs. augew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1577– 1583). [6500]. 28193

Ueber deutsches Erdöl und dessen Destillate im Vergleiche mit den bekannteren Erdölsorten anderen Ursprunges. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1903, (87, mit 2 Taf.). 22 cm. [1100 6500].

Eggeling, Hans und Meyer, Julius. Über die Fluoride des Rubidiums. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (174-176). [0630]. 28195

Eggers, Harold Everett. On the dielectric constants of solvents and solutions. [Thesis . . . B. S., university of Wisconsin.] J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, [[14]–36, with text fig.). [7250].

Egoroff, N. Sur le dichroïsme produit par le radium dans le quartz incolore et sur un phénomène thermo-électrique observé dans le quartz enfumé à stries. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1027–1028). [0620]. 28197

[Egorov, I. V.] Егоровъ, И. В. Опредѣленіе мѣста двойной связи въ непредѣльныхъ соединеніяхъ. [Sur la place de la liaison éthylénique dans les combinaisons non saturées.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 201-202). [1120].

[Egorov, K. N.] Егоровъ, К. Н. Эепръ сѣрный. [Ether éthylique.] Dictionnaire encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et l. A. Efron. Tome 41, St. Peterburg, 1904, (231–235). [1210]. 28199

Ehlert, Wilhelm. Die Farben und ihre Töne. Technische Anleitung zum Anlegen, Mischen und Drucken von Tonfarben. (Technische Mittheilungen. H. 3). Leipzig (S. Schnurpfeil), 1905, (23, mit 6 Taf.). 32 cm. 2,50 M. [5020].

Ehrenberg, Paul. Stickstoffverluste in faulenden Peptonlösungen, ein Beitrag zur Methodik der bakteriellen Bodeuuntersuchung. Centralbl. Bakt., Jens. Abt. 2, **15**, 1905, (154-164). [6200]. Ehrenberg, Paul. Die bakterielle Bodenuntersuchung in ihrer Bedeutung für die Feststellung der Bodenfruchtbarkeit. Landw. Jahrb., Berlin, 33, 1901, (1-139, mit 2 Taf.). [6500]. 28202

Ehrenfeld, R[ich]. Zur elektrolytischen Reduction der Kohlensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4138–4143). [0210 0930 7250]. 28203

Zur Kenntnis der Benzidinsalze (Benzidinfluorhydrate und Benzidinsiliciumfluorhydrat). ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (422-424). [1630]. 28204

Versuche zur quantitativen Scheidung der Fluorwasserstoffsäure und Schwefelsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (440–412). [6300 0310].

Ehrenreich, Moses. Beitrag zur Frage der einheitlichen und spezifischen Natur des Pankreastrypsins. Arch. Verdauungskrankh., Berlin, 11, 1905, (262–265). [8010].

—— Beitrag zur Kenntnis der Antifermente und Fermente des Blutes. Diss. Würzburg (Verlagsdruckerei), 1904, (23). 22 cm. [8010]. 28207

Ehrich, E. Der Eiweissgehalt von Malz und Malzextrakt. Allg. Anz. Brau., Mannheim, **21**, 1905, (341–345). [6500]. 28208

—— Der Eiweissgehalt des Malzextraktes. Allg. Anz. Brau., Mannheim, **21**, 1905, (1501–1504). [6500].

Zur Malzanalyse. 1. II. Allg. Anz. Brau., Mannheim, **21**, 1905, (1553–1556, 1937). [6500]. 28210

Ehrle, Adolf. Ueber die Einwirkung des Natriumäthylats auf Bromide des Isosafrols und gebromte Isosafrole. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1904, (49). 21 cm. [1230 1530]. 28211

Ehrlich, Felix. Ueber den neuen optisch-aktiven Nichtzucker, das Isoleucin. Nebst Berichtigung. Berlin. Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1904, Techn. Tl, (775–803, 944). [1310–7300].

Ueber die Entstehung des Fuselöls. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl, (539–567). [1210–6500]. 28213

Ehrlich, Felix. Ueber neue stickstoffhaltige Bestandteile der Zuckerabläufe. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (37-58). [6500].

Ehrlich, P[aul] und Morgenroth, J. Wirkung und Entstehung der aktiven Stoffe im Serum nach der Seitenkettentheorie. [In: Handbuch der pathogenen Mikroorganismen. Bd 4.] 1904, (430–451). [8050].

Ehrmann, Rud. Ueber eine physiologische Wertbestimmung des Adrenalins und seinen Nachweis im Blut. [Wirkung auf die Pupille.] Arch. exper. Path., Leipzig, **53**, 1905, (97–111). [6500]. 28216

Über die Peroxyprotsaüren. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1903, (28). 22 cm. [1350 4010]. 28217

Az alkaloideák Eibach, Kornél. kémiai szerkezete. [Über die chemische Struktur der Alkaloiden.] Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (82–86). [3010 6500]. 28218

Eibner, A[lexander]. Zur Abhandlung von Hrn. A. Scholze. Ueber α'-Methylα-pyrophtalon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3353-3354). [1940].

28219 Natürlicher und künstlicher Krapplack. Studie. Techn. Mitt. Malerei, München, 22, 1905, (152-154). [5020]28220

— Ueber Indischgelb und seine Ersatzmittel. Techn. Mitt. Malerei, München, 22, 1905, (164-167). [5020].

Untersuchungen über die Lichtechtheit von Malerfarbstoffen. Techn. Mitt. Malerei, München, 22, 1905, (174–178). [5020]. 28222

Eichengrün, A. Ueber die Darstellung brauner Töne auf Chlorbromsilber-Emulsionen. [In:5]. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (387-393). [7350].

Eichholz. Das Verhalten der Kuhmilch zu fuchsinschwefliger Säure und ein Nachweis des Formalins der Milch. Kritik zu der Arbeit von E. Seligmann. (Zeitschr. für Hyg. Bd 49, H. 2, S. 325). Milchw. Zentralbl., Leipzig, **1**, 1905, (499-500), [6500]. 28224

Eichloff, R[ob.]. Versuche mit dem Laktoskop von Paasch & Larsen, Petersen in Horsens. Milchw. Zentralbl., Leipzig, **1**, 1905, (123–130). [6000 6500].

und Pflugradt, H. Ueber den Nachweis von nitrathaltigem Wasser in Milch mit Formalin und Schwefelsäure. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (68–71). [6500].

- v. Lossen, W.

Einbeck, Hans. Ueber das 12-Aminoäthyl-2-Oxy- und -2-methoxybenzol. Synthese des Benzyldimethoxyisochinolinjodmethylats. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (63). 22 cm. [1630 1930]. 28227

v. Pschorr, R[obert].

Albert. Einecke, Vergleichende Untersuchungen über die Bestimmung des Fettgehaltes in der Milch nach der Methode von N. Gerber und dem Milchrefraktometer. Breslau, Mitt. landw. refraktometer. Breshat, Inst., **3**, 1904, (147–155). [6300]. 28228

v. Pfeiffer, Theodor.

Einhorn, Alfred. Ueber die N-Methylolverbindungen der Säureamide. (1 Abh.) Mitbearb. von Eduard Bischkopff, Carl Ladisch, Theodor Manermayer, Gustav Schupp, Eduard Spröngerts, Bruno Szelinski.— Ueber N-Methylolbenzamid, C₆H₅-CO-NH.CH₂OH; von Alfred Einhorn, Eduard Bischkopff und Bruno Szelinski. — Ueber N-Methylolsalicylamid,

CO-NH-CH,OH;

von Alfred Einhorn und Gustav Schupp. -Methylolformamid, HCO-NH-CH2.OH; von Alfred Einhorn und Carl Ladisch.-Methylolacetamid, CH3-CO-NH.CH2.OH; von Denselben.-N-Methylolisovaleramid, $_{\text{CH}_3}^{\text{CH}_3}$ >CH-CH₂-CO-NH-CH₂OH; Alfred Einhorn und Eduard Spröngerts. -N- Methyloldiäthylacetamid,

C₂H₅>CH-CO-NH-CH₂OH; von Denselben.—Symmetrisches Dimethylol-

diäthylmalonamid,

Denselben N-Dimethylolsuccinamid, CH2-CO-NH-CH2OH

von Alfred Einhorn CH2-CO-NH-CH2OH und Carl Ladisch .- N-Methylolverbindungen der Amide einiger Halogenfettsäuren; von Denselben.—N-Methylolchloracetamid CH₂Cl-CO-NH.CH₂OH; von Alfred Einhorn und Theodor Mauermayer. N-Methyloltrichloracetamid CCl₃-CO-NH.CH₂OH; von Denselben. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (207–310). [1300–1610–1630–28229

Einhorn, Alfred und Haas, Gustav. Ueber die Carbonate des Salicylnitrils und Salicylaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3627-3632). [1330 1430]. 28230

—— und Schupp, Gustav. Ueber Benzoylirung des Salicylamids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2792-2798). [1330]. 28231

Einhorn, Max und Huebner, Robert. Kolorimetrische Bestimmung von Indol in Faeces und Harn vermittelst der Ehrlichschen Dimethylaminobenzaldehyd-Reaktion. [In: Beiträge zur wissenschaftlichen Medicin und Chemie. Festschrift für Ernst Salkowski.] Berlin, 1904, (89-91). [6300]. 28232

Eisenach, Heinrich. Über die Konstitution der beiden Modifikationen des α-Ortho-Nitrosoresoreinmonoäthyläthers und α-Ortho-Nitrosoresoreinmonomethyläthers. Diss. Erlangen (Druck v. Junge & S.), 1904, (52). 22 cm. [1230 7000].

Eisner, Fritz v. Ruff, Otto.

Eisner, V. v. Hardt, B.

Ekeley, John B. and Wells, Robert J. On a dihydro-quinoxaline from orthophenylene-diamine and mesityloxide. Boulder, Univ. Colo. Stud., 2, 1904, (123–133). [1930].

— — Ueber eine [neue Reihe von Dihydrochinoxalinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2259-2264). [1930].

Ekenstein, Alberda van v. Alberda van Ekenstein.

Ekkert, Ladislans. Analyse des pulverförmigen Karlsbader Salzes. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (1315–1319). [6500]. 28236

Ekstein, Karl. Die elektrolytische Reduktion von Kampfersäureimid und Kampfersäurealkylimid in schwefelsaurer Lösung. Diss. Würzburg (Druck v. H. Stürtz), 1903, (36). 22 cm. [1340 5500 7250]. **Ekstrand**, A[ke] G[erhard]. Om alstring och uppmåtning af låga temperaturer. [The production and measuring of low temperatures.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **16**, 1901, (61–63). [7200].

Den kemiska industrien i Sverige under de senaste åren. [Chemical industry in Sweden during recent years.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (26–36). [0010]. 28239

Elbs, Karl. Ueber Nichtbleiakkumulatoren. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (734-735, 948-950). [7250]. 28240

Ueber die Bedeutung der Elektrolyse für die präparative organische Chemie. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (594–615). [7250 5500]. 28241

Eliasberg, F. Matières colorantes vertes obtenues par condensation de la nitrosodiméthylaniline avec les benzophénones polyhydroxylées. Pli cacheté No. 728, déposé le 1er avril 1893. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 75, 1905, (157–158). [5020].

Eličaninov, E. S. v. Melikov, P. G.

Ellenberger, E. Ueber einen Apparat zur Messung der kapillaren Steighöhe für die Bestimmung der molekularen Oberflächenenergie. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (532–534). [7150 0910].

v. Zincke, Th[eodor].

Ellerman, Ferdinand v. Hale, George

Ellet, Walter Beal. Ueber die quantitative Bestimmung der Pentosen und der Methyl-Pentosen in Naturprodukten. Diss. Göttingen (Druck v. Dieterich), 1904, (51). 21 cm. [6350]. 28244

und Tollens, B[ernhard].

Ueber die Bestimmung der MethylPentosane neben den Pentosanen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (492499); Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind.,
55, 1905, Techn. Tl, (19-31); J. Landw.,
Berlin, 53, 1905, (13-25). [6300
1840].

Ellinger, Alexander. Ueber die Constitution der Indolgruppe im Eiweiss, 2. Mittheilung. Synthese der Indol-Pr-3-propionsäure (Nencki's Skatolessigsäure). Berlin, Ber. D. chem. Ges. 38, 1905, (2884–2888). [1930 4000].

L 2

Ellinger, Alexander. Die Entstehung der Kynurensäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (325-337). [1930]. 28247

Die Indolbildende Gruppe im Eiweiss und die Quelle der Kynurensäure. Königsberg, Schr. physik. Ges., 45, 1904, (81-85). [1930-4000].

und Cohn, Max. Beiträge zur Kenntnis der Pankreassekretion beim Menschen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (28-37). [8010].

Ellrodt, E. v. Parow, E.

Ellrodt, G[ustav]. Vergleichende Untersuchungen über die Desinfektionsfähigkeit des Formalins in verschiedenen Lösungen. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, (155-156). [1410]. 28250

Gerbstoffes in offizinellen Blättern, Kräutern und Blüten. Diss. Würzburg (Druck v. H. Stürtz), 1903, (29). 22 cm. [6500].

---- v. Parow, E.

Elster, J[ulius] und Geitel, H[ans]. Weitere Untersuchungen über die Radioaktivität von Quellsedimenten. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (67-70). [0100 7300].

-— Versuche über die Schirmwirkung des Steinsalzes gegen die allgemein auf der Erde verbreitete Becquerelstrahlung. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (733-737). [7500]. 28253

der Erdsubstanz als eine der Ursachen des Ionengehaltes der Atmosphäre. Terr. Mag., Washington, D.C., **9**, 1904, (49-61). [7000].

Eltschaninoff, E. v. Petrenko-Kritschenko, P[avel].

Elze, Fr. v. Soden, H. von.

Emerson, Julia T. Notes on the blackening of Baptisia tinetoria. [Due to oxidizing enzymes.] New York, N.Y., Bull. Torrev. Bot. Cl., 31, 1904, (621-629). [8010].

Emich, F[riedrich]. Ueber die Dichte der Kohlensäure bei 2000° C. (II. Mittheilung über die Bestimmung von Gasdichten bei hohen Temperaturen). Wien, SitzBer. Ak. Wiss., 114, 1905, Abth. II*, (85–103). [7100]. 28256 Emich, F[riedrich]. Kleine Mitteilungen aus dem Laboratorium für allgemeine Chemie an der technischen Hochschule Graz. 1. Sterngebläse. 2. Vorlesungs-Thermoskop. 3. Einfaches Hitzdraht-Voltmeter (für Wechsel- und Gleichstrom). Zs. chem. Apparatenk., Berlin, 1, 1905, (17–19). [0910]. 28257

Emmerich, R[udolf]. Ueber die Beurteilung des Wassers vom bakteriologischen Standpunkte. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (1110–1113); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (77–86, mit 1 Taf.). [6500].

Emmerich, W. v. Zincke, Th[eodor].

Emmerling, A. Ueber Algierphosphat, Centralbl. Kunstdüngerlind., Mannheim, 7, 1902, (70). [6500].

— Uber eine Methode zur Demonstration des Tongehaltes des Bodens. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, 1904, II, 1, 1905, (155–157). [6500]. 28260

Die neueren Bestrebungen zur Vereinfachung der Bodenanalyse. Vortrag. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (733–736). [6500]. 28261

- v. Kellner.

Emmerling, O[skar]. Ueber den Ursprung der Fuselöle. [Gärung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1904, (3535–3538); **38**, 1905, (953-956). [8020 28262]

Ueber neuere Arbeiten auf dem Gebiete der Eiweisskörper und ihrer Spaltungsprodukte. Biochem. Centralbl., Leipzig, **1**, 1903, (33–37, 81– 84). [4000].

—— Die Spaltung racemischer Verbindungen in ihre optisch-aktiven Komponenten durch die Tätigkeit von Kleinlebewesen. [In: Handbuch der techn. Mykologie, hrsg. v. Lafar. Bd 1.] Jena (G. Fischer), 1905, (429–437). [8020 7300].

Emmert, Bruno. I. Das Verhalten des Succinimids bei der elektrolytischen Reduktion. II. Ueber die Ursache der spontanen Depression des Kathodenpotentials bei der Elektrolyse verdünnter Schwefelsäure. Diss. Würzburg (Druck v. II. Stürtz), 1905, (60). 22 cm. [1660 7250]. 28265 Emmert, Bruno v. Tafel, Julius.

Emslander, Fritz und Freundlich, Herbert. Ueber die Quellungswärme der Stärke und des Malzschrotes. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 45, 1905, (565). [1840 7200]. 28266

Emszt, Kálmán. Jelentés a m. kir. Földtani Intézet agrogeologiaiosztálya chemiai laboratoriumának 1904. évi működéséről. [Bericht über die Tätigkeit des chemischen Laboratoriums der agrogeologischen Abteilung der königl. ung. geolog. Anstalt 1904.] Földt. Int. Évi Jelent., Budapest, 1904, 1905, (279–290). [0020].

Endres, Anton. I. Ueber Nitrierung mittelst Aethylnitrat. II. Ueber die Kupferverbindung des Oxalessigesters. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1902, (69). 22 cm. [5500 1310 2000].

Enell, Henrik. Om pröfning af bromsalter. [Die Prüfung von Bromsalzen.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, 8, 1904, (213-217); Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (576-577). [6150].

Kvantitativ bestämning af fosfor i fosforolja. [Die quantitative Bestimmung des Phosphors im Phosphoröl.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, 9, 1905, (229–236); Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (601–603). [6200 6500]. 28270

Die Prüfung der Benzoesäure auf Zimmtsäure. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, (272). [6500]. 28271

Engel Die Baudouinsche Reaktion beim Menschen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (363). [6500]. 28272

Ueber das Fett in der Frauenmilch. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **44**, 1905, (353–365). [6500–8040]. 28273

Engel. Károly. A refractometria értéke a lobos és nem lobos savós folyadékgyülemek megkülönböztetésénél. [Über den Wert der Refractometrie bei der differentialen Diagnose der entzündeten und nicht entzündeten serösen Flüssigkeiten.] Orv. Hetilap, Budapest, 49, 1905, (428–432). [8000 8050].

Ueber den Wert der refractometrischen Eiweissbestimmung bei der Differentialdiagnose zwischen Exsudaten und Transsudaten. Berliner kliu. Wochenschr., **42**, 1905, (1361–1367). [6300]. 28275

Engel, W. v. Reissert, Arnold.

Engelhard. Das Verhalten des Chlormagnesiums im Dampfkessel. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (350–351). [0460]. 28276

Engelhardt, V. Das Kjellinsche Verfahren zur elektrischen Erzeugung von Stahl. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (148-152, 205-212, 272-278). [0320 7200]. 28277

Engels, Oscar. Ueber die Einwirkung von Amidosulfonsäure auf p-Xylidin und as-m-Xylidin. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1903, (31). 22 cm. [1330]. 28278

v. Halenke, [A.].

Engi, Gadient. Recherches sur l'acide binitro-o-chlorobenzoique. Genève, Thèse sc. 1903–1904. Genève, 1904, (61). 8vo. [1330]. 28279

--- v. Ullmaun, F.

Engler, Adalbert. Zur Kenntnis der Kondensationen von Aldehyden mit Ketonen. [a-Pyridylmethylketon und Derivate.] Diss. Techn. Hochschule. Karlsruhe (Druck v. G. Braun), 1901, (43). 22 cm. [1930]. 28280

Engler, C[arl]. Ueber die Radioaktivität der Thermalquellen von Baden-Baden. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (714–722). [0620 7300]. 28281

Die Theorie der Autoxydation. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (117–124). [7050-0550].

Die Petroleumindustrie mit besonderer Rücksicht auf Unterscheidung des rohen Erdöls von seinen Destillaten und Rückständen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (488–495). [1100–6500]. 28283

Engler, P. und Meyer, Julius. Ueber Dicyanbernsteinsäureäthylester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2486– 2488). [1310 1330]. 28284

Englisch, Eugen. Ueber den Albertversuch und die sog. Photobromidreaktion. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 2, 1904, (415-419). [7350]. 28285

Englisch, Eugen. Das Verhalten der Bromsilbergelatine im Grenzgebiet der Solarisation. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (423–424). [7350]. 28286

Enklaar, Cornelis Jacobus. Over ocimeen en myrceen, eene bijdrage tot de kennis van de aliphatische terpenen. [Ueber Ocimen und Myrcen, ein Beitrag zur Kenntnis der aliphatischen Terpenen.] Epe (A. Hooiberg), 1905, (96). 25 cm. [1120].

Enklaar, J[ohannes E[liza]: Nouvelles recherches sur l'action des bases sur l'hydrate de chloral. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (419-443). [1410-7050].

Enriques, Paolo v. Fano, Giulio.

Ephraim, Fritz. Zur Kenntnis des Natriumamids. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (185–199). [0500 0930]. 28289

[In: Gmelin-Krant. Handbuch der anorg. Chemie. Bd 2. Abt 1.] Heidelberg (C. Winter), 1905, (1-187). [0420]. 28290

Epstein, F. v. Bredig, Georg.

Erben, Franz. Bemerkungen zu der Abhandlung von O. Schumm:, Ueber ein proteolytisches Ferment im Blute bei Leukämie." Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (461-462). [8010].

Aminosäuren im Harne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, (320–324). [6300]. 28292

Erber, Josef. Ueber Amidoalizarine. Diss. k. techn. Hochschule. München (Druck v. Kastner and Callwey), 1903, (49). 21 cm. [1630 5020]. 28293

Erckmann, Gottfried. Justus Freiherr von Liebig. Zur hundertsten Wiederkehr seines Geburtstages. (Grossh. hess. Realschule u. Progymnasium (mit Vorschule) zu Bingen am Rhein. Bericht über das Schuljahr 1903-01. Bingen a. Rh. (Druck v. A. T. Pennrich Nachf.), 1904, (1-22). 27 cm. [0010].

Erdmann, Ernst. Theoretisches und Praktisches aus der Ursolfärberei (Färben von Rauchwaren). Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1995, (1377-1382). [1630-5020]. 28295 Erdmann, Ernst. Dem Andenken an Clemens Winkler. Zs. Natw., Stuttgart, 77, 1905, (364–371). [0010]. 28296

und Erdmann, Hugo. Tetrajodäthylen und Dijodäthylen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (237–240). [1120]. 28297

Erdmann, H. Berichtigung zum "Sechsten Bericht der Commission für die Festsetzung der Atomgewichte". Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (978–979). [7100].

Chemische und pharmazeutische Eindrücke aus dem Lande der unbegrenzten Rohstoffe. Vortrag. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (169-178). [0100 1000]. 28299

Ganzzahlige Atomgewichte. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1397–1398). [7100]. 28300

Ueber den gegenwärtigen Stand der Verwendung des Acetylens im analytischen Laboratorium. Vortrag. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **9**, 1905, (13-14). [0910 1120]. 28301

Bemerkungen über Fraktionierung verflüssigter Gasgemische und Temperaturmessungen bei der Siedepunktsbestinmung verflüssigter Gase. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (674–676). [7200 0930]. 28302

und Köthner, P. Naturkonstanten in alphabetischer Anordnung. Hilfsbuch für chemische und physikalische Rechnungen mit Unterstützung des internationalen Atomgewichtsausschusses hrsg. Berlin (J. Springer), 1905, (VI+192). 24 cm. Geb. 6 M. [0030 7000]. 28303

Erdmann, Hugo v. Erdmann, Ernst.

Ereky, Karl. Die Holzfasern. Papier-Fabrikant, Berlin, 3, 1905, (419-420, 471-473). [6500]. 28304

Ericson, Arnold. Apparat för åstadkommande af höga temperatur. [Apparatus for the procuring of high temperatures.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (10-41). [0910]. 28305

Erlenmeyer, E[mil] jnn. Ueberführung der Allozimmtsäure in Erlenmeyer's Isozimmtsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (837-838). [1330]. Erlenmeyer, E[mil] jun. Ueber die Bildung von Liebermann's Isozimmtsäure bei der Trennung der Allozimmtsäure mit Hülfe von Brucin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2562–2565). [1330 7000 7130].

Ueber die Condensation von α-Ketonsäuren mit Aldehyden durch Salzsäure resp. Natronhydrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3119-3125). [1300 1910]. 28308

Ueber die Darstellung α, β- und β,γ- ungesättigter Lactone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3125-3129). [1300 1910]. 28309

Ueber die zweite räumlich isomere Componente der Allozinmtsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3496-3499). [1330 7000]. 28310

Ueber die Trennung der Zimmtsäure in räumlich isomere Componenten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3499–3503). [1330 7000].

— Ueber die Zimmtsäure aus Storax. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3891–3892). [1330]. 28312

— Über die Bildung von Lävulinsäure und von Alkohol aus Zucker. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **71**, 1905, (382–384). [1210 1310 1810]. 28313

und Kreutz, Ad. Ueber die Bildung der 1. 2-Hydrocinnamylidenmalonsäure und der 1. 2-Hydrocinnamyliden-essigsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3503–3505). [1330].

Erlwein, G[eorg]. Ueber ein neues Ausgangsmaterial (Calciumcyanamid) zur Herstellung von Alkalicyaniden. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, (646–652); Acetylen, Halle, 6, 1903, (161–164). [0220—1310]. 28315

Ueber Ozonwasserwerke. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (958–976, mit 2 Taf.). [0550]. 28316

Ernest, Adolf. Příspěvek k seznání některých cellulos. [Beitrag zur Kenntniss einiger Cellulosen.] Prag, Věstn. České Spol. Náuk, 1905, (6). [6500]. 28317 Ernst, O. Verwendung des Thermiteisens auf hoher See. Umschau, Frankfurt a. M., 7, 1903, (972–973). [0120].

Erp, H. van. Bibliografie van hetgeen in de jaren 1903 en 1904 door Nederlandsche scheikundigen is gepubliceerd. [Bibliographie der in den Jahren 1903 und 1904 von niederländischen Chemikern publizierten Arbeiten.] Handl. Ned. Nat. Geneesk. Congres, 10, 1905, (531–557). [0030].

Azione della idrossilammina sul metenilbisindandione. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2ª, 1903, (152–160). [1530 1640 1930 1940].

e Labate, L. Azione dell'etere etossimetilenacetacetico sulle monoalchilcianacetamidi. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2ª, 1903, (161–170). [1930].

e Maltese, Raffaelc. Derivati del metaxilene. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2ª, 1903, (277-290). [1130 1330 1630]. 28323

Escales, R[ichard]. Die Industrie der Explosivstoffe. Bayr. IndBl., München, 88, 1902, (396–399, 419–422); 89, 1903, (2-7, 18–23, 243–248, 275–279, 366–369); 90, 1901, (12–14, 20–21, 145–148). [7200–6500].

Ueber die Einwirkung von Stickstoffwasserstoffsäure auf Chinon. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (31). [1530].

Prüfung von Nitrozellulose und Nitrozellulose pulvern auf Haltbarkeit nach Albert P. Sy. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (910–917). [6500].

Die Schiessbaumwolle (Nitrocellulosen). (Die Explosivstoffe. 1f 2). Leipzig (Veit & Co.), 1905, (VIII +308). 23 cm. 10 M. [1840 7200 6500].

Esch, W[erner]. Fortschritte auf dem Gebiete des Kautschuks und der Guttapercha im Jahre 1904. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (265-270). [1860 6500]. Esch, Werner. Nochmals: Schwefelbestimmungen in Kautschukwaren. Gunmiztg, Dresden, 18, 1904, (752). [6500]. 28329

"Rechenfehler" bei Gummi-Analysen. Gummiztg, Dresden, **18**, 1904, (810). [6500]. 28330

Analytisches. [Kautschukanalyse.] Gummiztg, Dresden, **18**, 1904, (989-991, 1064-1065). [6500].

28331

Bleiglätte und Vulkanisation. Gummiztg, Dresden, 19, 1905, (977–978). [1860].

Caucho und Castilloa Ulei, Warburg. Gummiztg, Dresden, 19, 1905, (1129–1130). [1860]. 28333

und Chwolles, A. Beiträge zur Kautschukanalyse. Gummiztg, Dresden, **19**, 1904, (125–126). [6500].

—— Fehlerhafte Kautschuk-Analysen. Gummiztg, Dresden, **19**, 1904, (209-211). [6500]. 28336

Eschbaum, Friedrich. Kritik des amtlichen Prüfungsmethoden der Spirituspräparate. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (353–358). [6500]. 28337

—— Ueber das Uricometer von J. Ruhemann. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (925–926). [6000]. 28338

und Ruhemann, J. Ueber eine Methode der approximativen Harnsäurebestimmung. Vorl. Mitt. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (46). [6300].

Eschenburg. Komprimierter Sauerstoff in Medizin und Technik. Pharm. Ztg, Berlin, 48, 1903, (690-691). [0550]. 28340

Eschweiler, Wilhelm. Ersatz von an Stickstoff gebundenen Wasserstoffatomen durch die Methylgruppe mit Hülfe von Formaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (880-882). [5500-1600]. 28341

Methoden zur Prüfung von Sprengstoffen. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (303-312). [7200].

Escombe, F. r. Brown, Horace T.

Essinger, Ludwig. Ueber die Wirkung photodynamischer (fluorescierender) Stoffe auf Fadenpilze. Diss. München (Druck v. Kastner & Callwey), 1905, (24). 22 cm. [7350]. 28343

Estreicher, T. Über die Verdampfungswärme von Sauerstoff und Schwefeldioxyd. Zs. komprim. Gase, Weimar, 8, 1904, (17-24). [7200 0550 0660]. 28344

28345
Etard, A. Sur les manganates et les permanganates. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (523-524). [0470].

Les nouvelles théories chimiques. Paris (Gauthier-Villars), 1904, (196 av. 58 fig.). 19 cm. [7000]. 28347

et Wallée, E. Sur la pyrolyse de la gomme laque. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1603–1606). [1320—1860]. 28348

Eulenberg, Félix. Az indigóról. [Über Indigo.] Magy. chem. F., Budapest, 11, 1905, (54–58, 76–78). [5020].

Euler, Astrid r. Euler, Hans.

Euler, Hans. Zur Theorie katalytischer Reaktionen. Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (127–131). [7050].

Uber Lösungen von Ammoniak- und Aminsalzen, Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (133–142). [7050]. 28351

— Über Löslichkeitserniedrigung. 1. Ark. Kemi, Stockholm, **1**, 1904, (143–158). [7150]. 28352

— Über Komplexbildung, Ark. Kemi, Stockholm, **1**, 1904, (203–220). [7050]. 28353

Zur Kenntnis der Assimilationsvorgänge. 1. Ark. Kemi, Stockholm, **1**, 1904, (331–345). [8030].

28354 —— Zur Kenntnis der Katalasen. Ark. Kemi, Stockholm, **1**, 1904, (357–364). [8010]. 28355

Katalyse durch Fermente. Ark. Kemi, Stockholm, **2**, No. 8, 1905, (28); Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (420–447). [7050 8010 8020].

Euler, Hans. Chemische Dynamik der zellfreien Gärung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (53-73). [7050 8010]. 28357

and Euler, Astrid. Über die Bildung von aliphatischen Isonitrosverbindungen und Osotriazolen aus β-Amino-Crotonsäureester. Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (111–126). [1750].

—— Über die Konstitution unserer Isonitroso-Nitrosamino-Verbindungen und deren Derivate. Ark. Kemi, Stockholm, **1**, 1904, (159-166). [1750]

Zur Kenntnis der Assimilationsvorgänge. 2. Kondensationsprodukte des Formaldehyds. Ark. Kemi, Stockholm, **1**, 1904, (347–355). [8030].

— Zur Kenntniss des Formaldehyds und der Formiatbildung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2551–2560). [1410]. 28362

Euler-Chelpin, H. von. Om enzymreaktioner. [On reactions of enzymes.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (110-116). [8010]. 28363

[Evangulov, M. G. et Volodin, S. P.] Евангуловъ, М. Г. и Володинъ, С. П. Металлографія. Пособіе для пзученія строенія металловъ. [Métallographie. Ressources pour l'étude de la constitution des métaux]. St. Peterburg, 1904, (VI+289+1, av. 258 fig. dans le texte). 23 cm. [0030 0100 7000].

Evans, W. H. Note on the electrolytic preparation of titanous sulphate. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., 49, 1904, No. 2, (1-3). [0780 7250].

Eve, A. S. The properties of radium in minute quantities [with note by E. Rutherford]. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (708–712). [0620 7300].

Die Eigenschaften geringer Radiummengen. Mit einer Anmerkung von E. Rutherford. [Erwiderung auf die Arbeit von A. Voller.] Physik. Zs., Leipzig, **5**, 1904, (781–789); Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (267–269). [0620 7300]. **Evers**, F. Künstlicher (synthetischer) Perubalsam. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (524–525). [1860]. 28368

Ueber die Prüfung von Himbeersirup. Zs. öff. Chem., Plauen, 10, 1904, (319–321). [6500]. 28369

Eversheim, P. Ueber Leitungsvermögen und Dielektrizitätskonstante von Flüssigkeiten vor und oberhalb der kritischen Temperatur. Bonn, SitzBer. Ges. Natk., 1904, 1905, natw. Abt., (23–24). [7250].

Ewbank, Elinor Katharine v. Baly, Edward Charles Cyril.

Ewers, Erich. Ueber die Steueramtliche Vorschrift zum Nachweise des Stärkezuckers in Fruchtsäften. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (374–378). [6500]. 28371

Ein neuer Versuch zur polarimetrischen Bestimmung der Stärke. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (407– 415). [6300]. 28372

Ewert. Der wechselseitige Einfluss des Lichtes und der Kupferkalkbrühen auf den Stoffwechsel der Pflanze. Landw. Jahrb., Berlin, **34**, 1905, (233-310, mit 3 Taf.). [8030]. 28373

Ewins, Arthur James v. Barger, George.

Exner, Alfr. v. Besson, Paul.

Eyde, S. v. Birkeland, Kr.

Eydman, F[rans] H[endrik] jun. Over colorimetrie en over een colorimetrische methode om de dissociatie constante van zuren te bepalen. [On colorimetry and a colorimetric method for determining the dissociation constant of acids.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1005], (97–107), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (166–175), (English). [6200 0910 7250].

Eyk, C[ornelis] van. Industriëele vergiften. [Die industriellen Gifte.] Chem. Weekbl., Amsterdam, 2, 1905, (541-552). [6500]. 28375

Ueber Gleichgewichte in den Systemen: TINO₃-KNO₃, TINO₃-AgNO₃ und TINO₃-NaNO₃. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (721-731). [7050].

Eykman, J. F. Over de inwerking van zinkehloride op zuuresters van phenolen. [Ueber die Einwirkung des Zinkchlorids auf die Säureester der Phenolen.] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (59-72, 79-93). [1530 7300]. 28377

Eykman, J. F. Over synthese van aromatisch gesubstitueerde barnsteenzuren met behulp van parakon-zuren. [Ueber die Synthese der aromatisch substituierten Bernsteinsäuren mit Hilfe der Parakonsäuren.] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (229–231). [1330].

28378

Van zink en kadmium. [Etwas über die Peroxyden von Zink und Kadmium.] (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (259–264). [0880 0230].

Eynon, Lewis v. Meldola, Raphael.

Fabinyi, Rudolf und Széky, Tibor. Ueber die Condensation von Brenzcatechin mit Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges.. 38, 1905, (2307-2312). [1230 1510]. 28381

Von Pyrogallol mit Aceton und Methyläthylketon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3527-3531). [1230 1510].

Fabre, Ch. Sur l'unification des méthodes d'analyse. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (406-407). [6000].

Révélateurs au méthylparamidophénol. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (346–347). [7350–1630].

Fabricius, Ludwig. Geschichte der Naturwissenschaften in der Forstwissenschaft bis zum Jahre 1830. [Geschichte der Forstchemie.] Natw. Zs. Landw., Stuttgart, Beih. 2, 1905, (VII+137). [0010].

— Untersuchungen über den Stärke- und Fettgehalt der Fichte auf der oberbayerischen Hochebene. Natw. Zs. Landw., Stuttgart, **3**, 1905, (137–176, mit 2 Taf.). [6500].

Fabry, Charles. On the wave-length of the cadmium line at λ 5086. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1901, (116–118, with text fig.). [0230]. 28387

Fabry, Charles and Perot, A. On the corrections to Rowland's wave-lengths. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (119-120). [7300]. 28388

Fader, Adolfo. Asphalt und Ozokerit. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (106). [1100 6500]. 28389

Fages, Juan Virgili. Sur la détermination quantitative de l'arsenic à l'état de pyroarséniate magnésien. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (394–408). [6300].

Fahlberg, Constantin. 25 Jahre im Dienste der Saccharin-Industrie unter Berücksichtigung der heutigen Saccharin-Gesetzgebung. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (625-659). [1330 6500].

Fahrion, W. Beiträge zur Fettanalyse: Ueber die Bestimmung der gesättigten Fettsäuren. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1482–1488). [6500].

28392

—— Die Fettanalyse und die Fettchemie im Jahre 1904. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (369–374, 402–416). [1300–6500]. 28393

Fairley, T. Notes on the history of distilled spirits, especially whisky and brandy. London, Anal., 30, 1905, (293-306). [0010 6500]. 28394

Faktor, Fr[antišek]. Výroba síranu draselnatého z chloridu draselnatého a síranu amonathého. [Erzeugung des Kaliumsulphats aus Chlorkali und Ammoniumsulphat.] Čas. Prům. Chem., Prag, 14, 1904, (129–131). [0660].

Chemický průmysl a hutnictví v Uhrách. [Chemische lndustrie und Hüttenwesen in Ungarn.] Čas. Prům. Chem., Prag. 14, 1904, (226–235, 262–261). [0030].

Falding, F. J. Sulphuric acid. Review of progress in the United States since 1900. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1904, (768-771). [0660]. 28397

Falk, Franz v. Kühling, Otto.

Falk, Kaufman George. Einige Kondensationen des Phtalaldehyds. Diss. Strassburg (Druck v. J. H. E. Heitz), 1905, (37). 23 cm. [1130]. 28398

Falk, M. J. v. Sherman, H. C.

Falke, Friedrich. Die Braunheubereitung zugleich eine Schilderung der gebräuchlichsten Heubereitungsarten. Berlin, Arb. D. LandwGes., 111, 1905. (VII + 75). [6500].

Fano, Giulio ed Enriques, Paolo. Sui cosiddetti composti salino-proteici. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5ª), 12, 1º semestre, 1903, (491–501); 2º semestre, 1903, (3–13). [4000]. 28400

Fanto, R. v. Zeisel, Simon.

Farnsteiner, K. Ueber organisch gebundene schweflige Säure in Nahrungsmitteln. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (449-470). [6500]. 28401

Ueber die Lithium-Methode zur Trennung der gesättigten Säuren der Fette. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (129–136). [1300 6500].

Fette mit dem Refraktometer nach Zeiss - Wollny. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (107-411).

Neue Gesichtspunkte für die indirekte Bestimmung des Extraktgehaltes [von Fruchtsäften]. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (593–603). [6500]. 28404

Vorschläge des Ausschusses [der freien Vereinigung deutscher Nahrungsmittelchemiker] zur Abänderung des Abschnittes "Speisefette und Oele" der "Vereinbarungen". (H. I., S. 82–109). Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (51–80). [6500]. 28405

Abänderungsvorschlag zu den "Vereinbarungen" betreffend die Bestimmung der Salpetersäure in Fleisch und Fleischwaren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (329–330). [6300].

Farup, P[eder]. Undersøgelser af norsk opium tilligemed bemærkninger om opiumsalkaloidernes bestemmelse. [Examination of Norwegian opium, with remarks about the analysis of the alkaloids of opium.] Pharmacia, Kristiania, 2, 1905, (113-117, 129-136). [6500].

Fath, Arthur. Sur la polymérisation de quelques oximes aliphatiques. Lausanne, Thèse sc. 1903–1904. Genève, 1904, (29). 8vo. [6150]. 28108

Fath, Arthur v. Dutoit, Paul.

Fauvel, Pierre. Sur la valeur alimentaire de différents pains. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1424). [8040].

[Favorskij, Alekšej Evgrafovič.] Фаворскій, А. Е. О процессѣ образованія уксуснаго альдегида при реакцін хлористаго цинка и крѣнкой сѣрной кислоты на этиленгликолъ. [Sur le procès de formation de l'aldéhyde acétique par l'action du chlorure de zinc ou de l'acide sulfurique sur l'éthylèneglycol.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc. verb. 756-759). [1210—1410]. 28410

— Дѣйствіе ѣдкаго кали па смѣси кетоновъ съ фенилацетиленомъ. [Action de la potasse caustique sur les mélanges des cétones avec le phénylacétylène.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (643–645). [1130—1500].

Favrel, G. Action des chlorures diazoïques sur les éthers acétylacétiques chlorés L. Nancy, Bul. soc. sci., (sér. 3), 5, 1904, (1-6). [1310 1740]. 28412

Fawsitt, Charles Edward. The kinetics of chemical changes which are reversible. The decomposition of as-dimethylcarbamide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (494–500); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (115–116). [1310, 7050].

Fayolle v. Villiers.

 Fecht, H. Ueber den Halbaldehyd

 der Maleïnsäure. Berlin, Ber. D. chem.

 Ges., 38, 1905, (1272–1274). [1320

 1410].
 28414

Fedeli, D. Diazotazione dei fluoridrati e constituzione dei diazoamidocomposti. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (137–138). [1740]. 28415

Feder, E[rich]. Ueber die Einwirkung von Alkaloiden auf gewisse Oxydationsvorgänge. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (680–704). [7050 3010]. 28416

Beiträge zur Kenntnis der Basicität der Alkaloide, geprüft an ihrer Wirkung auf gewisse Oxydationsvorgänge. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1904, (107). 23 cm. [3000 7000 6150]. 28417

- v. Schumacher, Th.

Federer, Max v. Neuberg, Carl.

 Feenstra,
 Rudolf.
 Ueber
 Pyridinmetallsalze.

 1903-1904.
 Zürich, Phil. Diss. II. S.

 1903-1904.
 Zürich, 1904, (62).
 8vo.

 [2000].
 28418

v. Werner, A.

Fehlert, A. Zn der Arbeit von A. Baikoff über den Nachweis des freien Kalkgehaltes im Portlandzement. ThomindZtg, Berlin, 29, 1905, (17-18). [6500].

Fehn, Hans. Ueber heterobicyclische Verbindungen und Hydrazone von Dithiokohlensäureestern. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1904, (47). 22 cm. [1930].

Feigel, Heinrich. Verhalten von Schwermetallverbindungen gegen Polysulfide und Chlorschwefel. Diss. München. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1905, (VII+40). 22 cm. [0060 2000]. 28421

v. Hofmann, K[arl] A.

Feigenberg, Berko. Eine neue Trennungsmethode des Lithiums von anderen Alkalimetallen. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1905, (52). 22 cm. [6200 0450]. 28422

Feigensohn, M. Ueber das gegenwärtige Fabrikationswesen der wichtigsten Aluminiumpräparate. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (783-786). [0120].

Feiks, E. Über einige neue Pyrogenfarbstoffe der Gesellschaft für chemische Industrie in Basel. Färberztg, Berlin, 15, 1904, (24-26). [5020]. 28424

Feilitzen, Hjalmar von. Einige Düngungsversuche mit dem sog. Kalkstickstoff auf Mineralboden und Moorboden und Untersuchungen über die Zersetzung des Calciumcyanamides in verschiedenen Bodenarten. (Vorl. Mitt.) Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), H, I, 1905, (157–159). [1310]. 28425

Feilitzsch, von. Übereineneue Methode der Eisenbestimmung im Grundwasser. Vortrag . . Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (502– 503). [6200].

Feilmann, Ernest v. Golding, John.

Feist, Franz und Baum, Erich. Ueber Bromderivate der γ-Pyrone und die Haftfestigkeit der Halogene an α- und γ-Pyronringen. Berlin, Ber. D. ehem Ges., 38, 1905, (3562-3574). [1910]. 28427 Feist, K. Das ätherische Oel von Cardamine amara L. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (832). [6500]. 28428

Feit, Wilhelm. Ueber das Terbium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (267–281). [0750].

— und Przibylla, K. Ueber die Erden des Monazits. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (202–214). [0100]. 28430

Feld, Walther. Die Bestimmung und Trennung von Cyanverbindungen und deren Verunreinigungen. Schillings J. Gasbeleucht., München, **46**, 1903, (561–567, 603–606, 629–632, 642–645, 660–666). [6300].

Feldhaus, Julius. Quantitative Untersuchung über die Verteilung des Alkaloides in dem Organen von Datura Stramonium L. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (328-348); Diss. Marburg (Druck v. H. Bauer), 1903, (96). 22 cm. [3010].

Feldmann, A. Sättigungsapparat für die Gewinnung von schwefelsaurem Ammoniak. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (86). [0490].

Felgentraeger. Die Fortschritte in der Konstruktion von Analysenwagen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, (238–246). [6000]. 28434

Feliciani, C. Ueber die Wärmeleitfähigkeit des Stickstoffdioxyds sowie einige Bemerkungen zu einer Arbeit des Herrn Nernst. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (20–22). [7200 0490]. 28435

Felipe, Blas Cabrera. Ueber die Leitfähigkeit der Schwefelsäure bei verschiedenen Temperaturen. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (422– 429). [7250 0660]. 28436

Felletár, Emil. A nehéz femeknek előfordulása az emberi testben. [Über das Vorkommen der Schwermetalle im menschlichen Körper.] Gyógyász., Budapest, **45**, 1905, (624–628). [8000 6500].

Ólomtartalmu szilvapálinka ivása által okozott halálos mérgezés esetei. [Tödtliche Vergiftungen verursacht durch bleihaltigen Sliwowitz.] Gyógyász., Budapest, **45**, 1905, (839– 871). [6500]. Fendler, G. Nachweis von Eigelb in Margarine. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (163–171); [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4]. Berlin (D. Verlag), 1904, (182–190); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (977–980). [6500].

— Ueber das fette Oel der Samen von Melia Azedarach L. Apoth-Ztg, Berlin, **19**, 1904, (521–522); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (326–328). [6500 1300]. 28440

Kokosfettmargarine. ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (937–938); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (249–252). [6500]. 28441

Ueber das fette Oel der Samen von Calophyllum inophyllum. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (6-8); Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (332-339). [1300 6500].

Ueber den Nachweis der Borsäure. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (757-758, 765-768, 777-779, 868-869). [6150]. 28443

Allgemeine Uebersicht über die analytische Tätigkeit [der nahrungsmittelchemischen Abteilung des pharmazeutischen Instituts.] Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (155–160). [6500].

— Erdnussöl und Sesamöl. Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, (161– 162). [6500]. 28445

von Eiweissstoffen, Milchzucker und Salzen in Butter und Margarine. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (172–173); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (981–982). [6500]. 28446

Zur Kenntnis der Früchte von Elaeis guineensis und der daraus gewonnenen Oele, des Palmöles und Palmkernöles. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (185–197). [6500]. 28447

Bericht über die Untersuchung von Palmöl und Palmfleisch-Presskuchen. Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, (198–199). [6500]. 28448

Zur Kenntnis einiger fetthaltigen Früchte bezw. Samen. 1. Samen von Aleurites moluccana. 2. Früchte von Acrocomia vinifera Oerst. 3. Meloneukerne aus Togo. Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, (200-202). [6500]. 28449

Fendler, G. Wachs aus Deutsch-Ostafrika. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (203-204). [6500 1300]. 28450

Ueber die Untersuchung einer farbstoffhaltigen Droge aus Togo. Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, (215– 216). [5020–6500]. 28452

Ueber Telfairia-Samen aus Wilhelmsthal, Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (217–218). [6500].

Einleitender Bericht über die Tätigkeit der nahrungsmittelchemischen und kolonialchemischen Abteilung. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (233–238). [6500]. 28454

Gegenwart von Farbstoffen, welche Salzsäure röten. Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (275–277); Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (10–11). [6500].

Bericht über die Untersuchung der bei probeweiser Aufarbeitung von Palufrüchten mittels der Haakeschen Maschiuen erhaltenen Produkte. Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (318–325). [6500]. 28456

— Ueber das fette Oel der Samen von Carthamus tinetorius (Safloröl). Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (329-331). [1300 6500]. 28457

Ein Beitrag zur Untersuchung des Leinöls. Vortrag. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1904, (149-164); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (256-269). [6500]. 28458

Ueber die Untersuchung des Rohkautschuks. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1904, (208–214); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (278–284). [6500–1860].

Ueber die neueren Methoden der Kautschukuntersuchung, speziell in ihrer Anwendung auf Rohkautschuk. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (215-238); Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (285-305). [6500 1860]. 28460

Fendler, G. Ueber den Nachweis fremder Farbstoffe in Fetten. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (207–209, 237–239). [6500]. 28461

Zur Kenntnis des Pottwaltranes. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (555–556). [6500]. 28162

Ueber Verfälschungen des Erdnussöles mit Sesamöl. D. chem. Wochenschr., Berlin, **4**, 1903, (196–197). [6500].

Ueber das Verhalten des Kautschuks gegen einige Lösungsmittel und über Rohkautschuk-Untersuchung. Vortrag. Gummiztg, Dresden, 19, 1904, (41–45); Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (306–317); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, 1904, II. 1, 1905, (205–207). [1860–6500].

Mistelkautschuk. Gummiztg, Dresden, **20**, 1905, (181). [1860]. 28465

Fortschritte und Bewegungen auf dem Gebiete der Nahrungsmittelchemie in den Jahren 1902 und 1903. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (650-655, 678-685, 711-715, 744-750, 774-777). [6500].

Die Nahrungsmittelchemie im Jahre 1904. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (641-648, 692-695). [6500]. 28467

und Kuhn, O. Ueber das fette Oel der Samen von Manihot Glaziovii. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (426-429). [1300-6500]. 28468

und Mannich, C[arl]. Ueber den Nachweis von Holzgeist in Senfspiritus. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (788-789). [6150]. 28469

Fenner, R[obert] C[oyner] and Richtmyer, F. K. The heat of vaporization of liquid air. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (77-84, with text fig.). [7200].

v. Shearer, J[ohn] S[anford].

Fenton, H[enry] J[ohn] H[orstman]. An attempted synthesis of uric acid. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, (25–26). [1930].

Soluble forms of metallic dihydroxytartrates. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **13**, 1905, (73-75). [1310]. 28472

Fenton, H[enry] J[ohn] H[orstman]. Further studies on dihydroxymaleic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (805–818); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (168). [1310–1320–1410–1930].

Mesoxalic semialdehyde. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (512). [1410]. 28474

Note on the influence of radium radiations on atmospheric oxidation in presence of iron. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (512). [0620 5500].

A reaction for keto-hexoses. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (513). [6150]. 28476

Organic chemistry—aliphatic division. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, **1**, 1905, (55–83). [1000]. 28477

colour reaction for methylfurfural and its derivatives. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (513). [6150]. 28478

Fenyvessy, Béla. A phenol kénsavas synthesisének feltételeiről és a glukuronsavas synthesishez való viszonyáról. [Über die Bedingungen der schwefelsäurigen Synthese des Phenols and ihre Beziehung zur glukuronsäurigen Synthese.] M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (1–20). [8040]. 28479

Ferenczy, József. Az antimonnak meghatározása ötvözetekben. [Die Bestimnung des Antimons in Legierungen.] Magy. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (161–169). [6200–6500]. 28480

Feret, R. Mikroskopische Studien über den Portlandzement. Thonind-Ztg, Berlin, 27, 1903, (1064-1066). [0220]. 28181

Ferguson, W. C. Description of methods employed in preparing the tables of specific gravity of sulphuric acid, nitric acid, hydrochloric acid and ammonia, adopted by the Manufacturing Chemists' Association of the United States. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (781-790). [7100]. 28482

Ferle, Fr. R. Eine neue Futterpflauze, Elodea canadensis Rich., die Wasserpest. Fühlings landw. Ztg., Stuttgart, 53, 1904, (549-558). [6500]. 28483

Ferle, Fr. R. Die Getreidearten und Varietäten in ihrem Verhalten zum Protein, Asche und Phosphorsäuregehalt. Fühlings landw. Ztg, Stuttgart, 54, 1905, (343–349). [6500]. 28484

Fermi, Claudio. Die saccharifizierende Wirkung des *Bac. tuberculosis*. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, **40**, Originale, 1905, (187-188). [8010]. 28485

Fernbach, A. et Wolff, J. Sur la coagulation diastasique de l'amidon. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1217-1219). [1840]. 28486

— Influence de l'état de liquéfaction sur sa transformation par les diastases saccharifiantes. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1067-1069). [8010].

—— —— Recherches sur la coagulation de l'amidon. Ann. Inst. Pasteur, Paris, **18**, 1904, (165–180). [1840]. 28489

--- v. Wolff, J.

Fernekes, Gustave. Action of amalgams upon solutions. (Reply to G. Mc P. Smith.) J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([566]-570). [7250].

Ferrulli, Felice. Contributo allo studio dei perclorati. L'industria chim., Milano, 5, 1903, (224–225). [0250].

28492

v. Francesconi, Luigi. Fetzer, K. v. Wedekind, E[dgar].

Feuchter, Heinrich. Propionylphenylessigester und seine Reaktionsprodukte mit Phosphorpentabromid und Phosphorpentachlorid. Diss. Tübingen (F. Pietzeker), 1903, (75). 24 cm. [1330]. 28493

Feuerlein, O. v. Bolton, W. von.

Feustel, Robert. Ueber Kapillaritätskonstanten und ihre Bestimmung nach der Methode des Maximaldruckes kleiner Blasen. Diss., Strassburg. Leipzig (J. A. Barth), 1903, (38). 23 cm.; Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (61–92). [7150]. 28494

Feyerabend, R. v. Claisen, Ludwig.

Fickendey v. Buhlert, [Hans].

Fieber, Rudolf. Apparat zur Untersuchung von Gasen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (80). [6400 6000]. 28495

Fierz, Hans Eduard v. Forster, Martin Onslow.

Fiesselmann, Georg. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf Anthranilsäure. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1903, (32). 22 cm. [1330 1410].

Filehne, Wilh. und Biberfeld, [Johannes]. Ueber die Aufnahme um Wasser und Salz durch die Epidermis und über die Hygroskopizität einiger Keratingebilde. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (449–460). [7150–4010].

Filep, Gyula. Adatok az anyatej chemiai tulajdonságaihoz. [Beiträge zur Kenntniss der chemischen Eigenschaften der Muttermilch.] Budap-Orv. Ujs., Budapest, **3**, 1905, (1003–1004). [6500].

Fileti, Michele. Tavole di analisi chimica qualitativa. Nona ediz. Torino (Loescher), 1903, [1903], (IV, 71). 20 cm. L. 3,50. [0030]. 28499

Filippo, Jzn II[endrik] v. Meerburg, P[ieter] A[driaan].

Finckh, K. Zur Ermittelung chemischer Gleichgewichte aus Explosionsvorgängen. I. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (116–125). [7050-7200].

Findeklee, Waldemar. Ueber Nitrom-toluylsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3553-3558). [1330 1930].

Isochinolinderivate aus 1-3-4-Methylphtalsäure. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1905, (52, mit 1 Tab.). 22 cm.; Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3542-3553). [1930] 28502

Findlay, Alexander and Short, Frederick Charles. Behaviour of solutions of propyl alcohol towards semi-permeable membranes. London, J. Chem. Soc., 87,

1905, (819-822); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (170-171). [1210-7150]. 28503

Findlay, Alexander and Turner, William Ernest Stephen. The influence of the hydroxyl and alkyloxyl groups on the velocity of saponification. Part 1. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (747–761); Tabstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (127–128). [7050].

Fingerling, Adolf. Untersuchungen über Benzimidazolderivate. Diss. Marburg (Druck v. J. A. Koch), 1903, (43). 21 cm. [1930]. 28505

Fingerling, G[ustav]. Bemerkungen zu den Untersuchungen von Dr. O. Lemmermann und G. Linkh: "Ueber den Einfluss der Futtermittel auf die Milchsekretion und die Zusammensetzung der Milch". J. Landw., Berlin, 52, 1904, (147-149). [6500].

Neuer Apparat zur getrennteu Auffangung von Kot und Harn bei kleineren weiblichen Tieren (Ziegen und Schafen). Zs. Biol., München, 47, 1905, (72–86). [6500].

v. Morgen, August.

Finsen, Niels R. v. Busck, Gunni.

Fireman, Peter and Portner, E. G. The dissociation points of some chlorides. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([500]-504). [7200]. 28508

Fischer, Alfred. Die Zelle der Cyanophyceen. Bot. Ztg, Leipzig, **63**, Abt. 3, Originalabhandlungen, 1905, (51–130, mit 2 Taf.). [6150].

Fischer, Arthur und Boddaert, R. l. Die elektrolytische Fällung der Metalle unter lebhafter Bewegung des Elektrolyten mit Berücksichtigung der wichtigeren. Zs. Elektroch., Ilalle, 10, 1904, (945–953). [6200–7250]. 28510

Fischer, Bernhard. Die Beziehungen der natürlichen zu den künstlichen Mineralwässern. Vortrag. Balneol. Ztg, Berlin, 12, 1901, (241-243). [6500].

Fischer, Curt. Dextrinartige Bestandteile rechtsdrehender Honige. Diss. Leipzig, 1903, (31). 22 cm. [6500].

Fischer, Emil. Synthese von Polypeptiden. IX. Chloride der Aminosäuren und ihrer Acylderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (605-619). [1300 1310 1330 4000]. 28513

Fischer, Emil. Synthese von Polypeptiden. XIII. Chloride der Aminosäuren und Polypeptide und ihre Verwendung zur Synthese. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2914-2925). [1300 4000].

Einwirkung von Hippurylchlorid auf die mehrwerthigen Phenole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2926–2934). [1230 1310 1330].

Synthese von Polypeptiden. XI.-1. Alanyl-glycin und Leucyl-alanyl-glycin; von Walter Axhausen. 2. Leucyl-glycin und Alanyl-leucyl-glycin; von Arnold Brunner. 3. Glycyl-leucin, Alanyl-leucin und actives Alanyl-glycin; von Otto Warburg. 4. Optisch active α-Brompropionsäure; von Otto Warburg. 5. Ueber Leucyl-isoserin; von Wilhelm F. Koelker. 6. Derivate der α-Aminobuttersäure; von Karl Raske. 7. Dipeptide des Phenyl-glycins mit Glycocoll, Alanin, Asparagin und Asparaginsäure; von Julius Schmidlin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig. 340, 1905, (123–204). [1300–1330–1930–4000].

Anleitung zur Darstellung organischer Präparate. 7. neu durchges. und vergrösserte Aufl. Braunschweig (F Vieweg & S.), 1905, (XIV + 100). 19 cm. 2.50 M. [1000 5500]. 28517

Ueber das Verhalten verschiedener Polypeptide gegen Pankreasferment. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1905**, (290–300). [8010 4000 1300]. 28518

— Notizen über Hydrolyse von Proteinstoffen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (540-544). [4000]. 28519

— Ueber das Verhalten verschiedener Polypeptide gegen Pankreassaft und Magensaft. Hoppe-Scylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (52–82). [1300–4000–8010].

und Kautzsch, Karl. Synthese von Polypeptiden. XII. Alanylalanin und Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2375-2385).
[1300-4000]. 28521

Fischer, Emil und Raske, Karl. Verwandlung der β-Vinyl-aerylsäure in Diamino-valeriansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3607–3612). [1310—1320].

— und Suzuki, Umetaro. Synthese von Polypeptiden. X. Polypeptide der Diamino- und Oxyamino- Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4173–4196). [1300—1350—4000].

Zur Kenntnis des Cystins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (405–411). [1310].

und Warburg, Otto. Spaltung des Leucins in die optisch-activen Componenten mittels der Formylverbindung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3997–4005). [1310 7300].

Fischer, F. Glasury. [Glasuren.] Cas. Prům. Chem., Prag., **14**, 1904, (140– 144). [6500]. 28526

Fischer, Ferd[inand.] Kraftgas[fabri-kation]. Vortrag. Berlin, Zs. Ver. D. lng., 48, 1904, (1656–1659). [6500].

Ueber Wasserreinigungsanlagen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (591–592). [6500].

Fischer, Franz. Ueber die Wirkung ultravioletten Lichtes auf Glas. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (946–947); Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (216–217). [7350 0710].

Zwecke geeignete Quecksilberbogenlampe mit Quarzeinsatz. Berlin, Ber D. chem. Ges., **38**, 1905, (2630–2633); Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (575–576). [0910].

—— Die chemische Übertragbarkeit der Metallpotentiale. Chem. Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (1076). [7250]. 28532

Einige Rauchgasanalysen im Ringofen. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (1847-1850). [6400]. 28533 (p-9724) Fischer, Franz. Ueber blaue Aluminiumverbindungen an der Aluminiumanode. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (341–347). [0120 7250]. 28534

Cbergangswiderstand und Polarisation an der Aluminiumanode, ein Beitrag zur Kenntnis der Ventiloder Drosselzelle. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (869-877). [7250 0120].

Die chemische Übertragbarkeit der Metallpotentiale und der chemische Lösungsdruck der Metalle. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (55–88). [7250].

Ueber die Bildung des Ozons durch ultraviolettes Licht. Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2633–2639); Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (576–579). [0550 7350].

Fischer, Hans. Untersuchungen über o-Diamidostilben. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1902, (56) 21 cm. [1630]. 28538

Fischer, Herbert v. Herz, Walter.

Fischer, Hugo. Zur Verteilungsfrage. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (361–364). [7150]. 28539

Gärung. Bonn, Sitz-Ber. Ges. Natk., 1903, naturw. Sektion, (12-18). [8010].

Ueber die kolloïdale Natur der Stärkekörner und ihr Verhalten gegen Farbstoffe. Ein Beitrag zur Theorie der Färbung. Bot. Centralbl., Leipzig, Beihefte, **18**, 1905, Abt. 1, (409–432). [7100 5000 1840]. 28541

Ueber den Zustand der lebenden Substanz. Zur Entgegnung an Herrn Prof. E. Buchner. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (206–208). [8010]. 28542

nand]. v. Wohltmann, F[erdi-

Fischer, Karl. Borsäurehaltiges Pergamentpapier. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (417). [6500]. 28543

Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (335–339). [6500]. 28544

und Peyau, II. Beiträge zur Kenntnis des Baumwollsamenöles und der Halphen'schen Reaktion. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (81–90). [6500]. 28545

Fischer, Karl und Peyau, H. Sind die Antitoxine des Heilserums chemische Antidote? Eine neue Grundlegung der Lehre von der Immunität und der generellen wie individuellen Disposition. Monatschr. Wasserheilk., München, 11, 1904, (145–151, 176–188). [8050].

Fischer, Karl T. Der naturwissenschaftliche Unterricht—insbesondere in Physik und Chemie—bei uns und im Auslaude. Abh. Didakt. Natw., Berlin, H. 3, 1905, (1-72). [0050]. 28547

Fischer, Otto. Ueber Benzimidazole und deren Aufspaltung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (320–328). [1630–1930]. 28548

— und Buck, Chr. Ueber Harmin und Harmalin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (329–335). [3010 1350].

und Hepp, Eduard. Ueber die Einwirkung von Hydroxylamin auf Aposafranone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3435-3438). [1940 28550

und Hess, Walter. Zur Keuntniss der Ketonspaltung bei den Triphenylcarbinolen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (335–338). [1130 1230 1530]. 28551

Fischer, Otto W. Kurzes Lehrbuch der chemischen Technologie (Wärmeerzeugung, Brennstoffe, Wasserreinigung) insbesondere für die maschinen- und elektrotechnischen Abteilungen der höheren Gewerbeschulen. Wien (Deuticke), 1906, [recte 1905], (159). 23 cm. [0030].

Fischer, Philipp. Über die Verteilung des Gerbstoffes in nichtoffizinellen Drogen. Diss. Würzburg (Druck v. II. Stürtz), 1904, (40). 22 cm. [6500]. 28553

Fischer, Th. Bestimmung der Halogene in Quecksilberhalogeniden. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (361–362). [6200]. 28554

Hüttenfach, Jahrb. Chem., Braunschweig, **14**, (1904), 1905, (304– 359). [0100]. 28555 Fischer, Th. und Wartenberg, H. von. Ueber neue Quecksilberoxyhalogene. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (308). [0380].

Fischer, Theophil v. Wedding, Hermann.

Fischer, Victor. Eine Analogie zur Thermodynamik. Zs. Math., Leipzig, **51**, 1905, (426–431). [7200]. 28557

Fischer, W. v. Hardt, B.

Fischer, Waldemar. Physikalischchemische Studien an Metallhydroxyden. Vorl. Mitt. Breslau, Jahresber. Ges. vaterl. Cultur, **82**, (1904), 1905, natw. Sect., (146–155). [7000]. 28558

Fischer, Werner. Über Enzyme wirbelloser Tiere. Diss. Rostock (Druck v. C. Hiustorff), 1903, (84, mit Tab.). 22 cm. [8010]. 28559

Fittica, F[riedrich]. Sulfitcellulose. Entgegnung. Papier-Fabrikant, Berlin, 1904, Monats-Ausg., (605-607). [6500]. 28560

Fitzenkam, Robert v. Ullmann, Fritz.

Fitzgerald, Mabel Purefoy and Haldane, J. S. The normal alveolar carbonic acid pressure in man. J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, (486-494). [8040]. 28561

Flachslaender, Joseph. Ueber Nitroätbylbenzole und daraus hergestellte Tetrazofarbstoffe. Diss. k. techu. Hochschule, München. Leipzig (1. A. Barth), 1902, (24). 23 cm. [1130 1720 5020].

Flamand, Cl. und Prager, B. Analyse von Verbindungen mit Stickstoff-Stickstoff-Bindung nach der Kjeldahl-Methode. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (559-560). [6200]. 28563

[Flavickij, Flavian Michajlovič.] Флавицкій, Ф. М. Законы взаимодъйствія твердыхъ веществъ въ холодильныхъ смъсихъ и эвтектическихъ смавахъ. [Lois de l'action réciproque des substances solides dans les mélanges réfrigérants et dans les alliages eutéctiques.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (862–875). [7000 7200].

Fleckenstein, Alfred. Eigenschaften von Salzlösungen in Gemischen von Alkohol und Wasser. Erlangen, SitzBer. physik. Soc., **36**, (1904), 1905, (143–172); Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (419–422). [7150]. Fleischer, Julius. Trichteraufsatz zur Paraffinbestimmung in Mineralöldestillaten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (489). [6000]. 28566

Fleischner, H. v. Votoček, Emil.

Flemming, W. Die chemischen Laboratorien der Technischen Hochschule Danzig. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1856–1859, 1940). [0060].

28567

Fleurent, E. Sur le blanchiment des farines. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (945-946). [4000]. 28568

Dosage de l'acide phosphorique dans les matières alimentaires. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (1–3). [6500].

Recherches sur l'action exercée par différents agents physiques et chimiques sur le gluten des farines de blé; conditions du dosage de cet élément. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (129-135, 195-198, 238-241, 276-279, 309-312). [4020 6500]. 28571

Flora, Charles P. The use of the rotating cathode for the estimation of cadmium taken as the sulphate. New Haven, Conn., Cont. Kent. Chem. Lab., Yale Univ., No. 139, in Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (268–276). [6200].

The use of the rotating cathode for the estimation of cadmium taken as the chloride. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab., Yale Univ. No. 140, in Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (392–396). [6300].

Additional notes upon the estimation of cadmium by means of the rotating cathode, and summary. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab., Yale Univ., No. 141, in Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (454-455). [6300].

The estimation of cadmium as the oxide. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab., Yale Univ. No. **142**, in Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **20**, 1905, (456-458). [6200], 28575

Flora, Charles P. Die Anwendung der rotierenden Kathode zur Bestimmung des Kadmiums in Lösungen von Kadmiums sulfat. [Übers. von F. Koppel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (1–12). [6200—7250].

Die Anwendung der rotierenden Kathode zur Bestimmung des Kadmiums aus seinen Chloridlösungen. [Übers. von F. Koppel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (13–19). [6200—7250].

Zusatzbemerkung über die Bestimmung des Kadmiums mit der rotierenden Kathode und Zusammenfassung der Frgebnisse. [Übers. von F-Koppel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (20–22). [6200 7250].

Florence. Die Farbenphotographie nach dem Dreifarbensystem. Phot. Chronik, Halle, **8**, 1901, (349-352, 399-401, 519-521, 643-645); **9**, 1902, (105-108, 205-207, 320-322, 437-439, 657-659); **10**, 1903, (118-120, 275-277, 294). [7350].

Floris, R. B. v. McGowan, George.

Flürscheim, B. Über die Substitutionsgesetze bei aromatischen Verbindungen. 2. Mitt. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (497-539). [7000].

Flury, Ferdinand. Die chemische Industrie auf der Weltausstellung zu St. Louis. Chem. Ind., Berlin, **27**, 1904, (599-606, 624-631, 641-649). [0060]. 28581

Foà, Jone. Azione dell'ammoniaca sulla anidride itaconica. Napoli, Rend. Acc. sc., (serie 3ª), 9, 1903, (112-117). [1320]. 28582

———— Cromofori, cromogeni e materie coloranti. Napoli, Rend. Acc. sc., (serie 3ª), **9**, 1903, (117–135). [5000].

Foà, Virgilio v. Betti, Mario.

Foerster, F[ritz]. Ueber das Giessen des Tons. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (733-740). [0120]. 28584

Ueber die Anwendung der Elektrolyse zur Darstellung anorganischer Verbindungen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (444-455). [0930 7250]. 28585 Foerster, F[ritz]. Elektrochemie wässeriger Lösungen. (Handbuch der angewandten physikalischen Chemie. Hrsg. von G[eorg] Bredig. Bd 1.) Leipzig (J. A. Barth), 1905, (XVII + 507). 26 cm. 20 M. [7250]. 28586

— und Coffetti, G. Zur Kenntnis der Elektrolyse von Kupfersulfatlösungen. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (736-741). [0290-7250].

und Müller, Erich. Alkalichloridelektrolyse unter Zusatz von Fluorverbindungen. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (781–783). [0250 0930].

Chloratbildung. Bemerkungen zu einer Mitteilung des Herrn H. Sirk. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (502–503). [0250-7050-7250]. 28589

und Piguet, A. Zur Kenutnis der Elektrolyse des Kaliumacetats. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (729-736, 924-925). [1310 7250].

v. Coffetti, G.

Fogelberg, Iwar. Zur Bestimmung der Saccharose, Raffinose, des Invertzuckers und der Dextrose, die in Gemischen nebeneinander vorkommen. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (490– 492). [6300].

Ceber Bestimmung von Saccharose und Raffinose in Gegenwart von Dextrose und Invertzucker. b. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (761–766). [6300].

Fokin, S. Ueber Pflanzen, die in ihrem Samen ein Ferment enthalten, das die Fettein Glyzerin und Fettsäuren spaltet. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 11, 1901, (30-32, 48-49, 69-71). [8010–28593]

Zur Frage über die Zerlegung der Fette durch Enzyme. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **11**, 1907, (91-92, 118-120, 139-141, 167-170, 193-195, 224-226, 244-217). [1300 8010]. 28594

Foote, H. W. On the solubility of potassium and barium nitrates and chlorides. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1901, (251-253, with text fig.). [0250 0490 7150]. 28595

and Bristol, H. S. On the solubility of barium and moreuric

chlorides. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (246–251, with text fig.). [0250 7150]. 28596

Forbes, George S. v. Richards, Lawrence J.

Forch, Carl. Die Oberflächenspannung von anorganischen Salzlösungen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (744-762). [7150]. 28597

Das Molekularvolumen des gelösten Naphtalins, Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **17**, 1905, (1012– 1017). [7100–1130]. 28598

beit: Die Oberflächenspannung von anorganischen Salzlösungen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **18**, 1905, (867). [7150].

Spezifische Gewichte und Wärmeausdehnung von Naphtalinlösungen in verschiedenen organischen Lösungsmitteln. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidnet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (696–705). [1130 7100 7200].

Forcrand, de. Sur la possibilité des réactions chimiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 1905-908). [7200].

Sur la prévision des réactions chimiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (908-911). [7200]. 28602

Sur la valeur de l'atome d'hydrogène. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (761-767). [7000]. 28603

Chaleur de formation de l'hydrure de sodium. Acidité de la molécule d'hydrogène. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (990-992). [7200]. 28604

Sur quelques propriétés des hydrures saturés des métalloïdes des trois premières familles. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (289–307). [7200].

Ford, J[olm] S. Liutners lösliche Stärke und die Bestimmung der "diastatischen Kraft". Zs. SpiritInd., Berlin, 28, 1905, (2-3, 12-13, 23-21, 30-31). [1840].

and Guthrie, J[ohn] M. Malt analysis. London, J. Inst. Brewing, **11**, 1905, (206–222, 326–345). [6500].

28607

Ford, J[ohn] S. and Guthrie, J[ohn] M. On the identity of the hydrolytic products of starches of various origins. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (605-606). [1840]. 28608

Formánek, Emanuel. Ueber die Einwirkung von Formaldehyd auf Pyridin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (944-945). [1930]. 28609

Formánek, Jaroslav. O vztahu mezi konstitucí a absorbčnínů spektrem thiazimů a thiazonů. [Ueber die Bezichungen zwischen Konstitution und Absorptionsspektrum der Thiazine und Thiazone.] Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., 14, 1905, (23); Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (33-38, 61-67, 238-244, 263-264). [5020 7300 1940].

Wie hat sich das Spektroskop zur Prüfung von Farbstoffen in Substanz und auf der Faser bewährt? [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin, (D. Verlag), 1904, (848–854). [6000]. 28611

Ueber den spektroskopischen Nachweis der Farbstoffe in Nahrungs- und Genussmitteln. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (190–192). [6500].

Die qualitative Spectralanalyse anorganischer und organischer Körper. 2., verm. Aufl. Berlin (R. Mückenberger), 1905, (XI+333, mit 6 Taf.). 25 cm. 12 M. [6000 7300].

Formenti, Carlo. Ueber die braune kieselsaure Ablagerung, welche sich auf dem Aluminium durch Kochen mit Wasser bildet. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (746-747). [0120]. 28614

Formstecher, Felix. Ueber die Reduktionsprodukte des Allylbenzoylessigesters. Diss. Leipzig (Druck v. Metzger & Wittig), 1902, (48). 22 cm. [1330].

Forrest, C. N. v. Richardson, Clifford.

Forssmann, J[ohn] v. Bang, I[var].

Forst, Peter Josef Hubert Maria von der. Beiträge zur Kenntuis der Doppelcyanide des Kupfers und des Quecksilbers. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1901, (VII+80). 22 cm. [1310]. 28616

- v. Grossmann, Hermann.

Forster, Martin Onslow. Studies methe camphane series. Part XVII. Configuration of isonitrosocamphor and its unstable modification. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (232-241); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (22-23). [1240 1540]. 28617

and Fierz, Hans Eduard.
Studies in the camphane series. Part
XVI. Camphorylcarbimide and isomeric camphorylcarbamides. London,
J. Chem. Soc., 87, 1905, (110-121);
[abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21,
1905, (21). [1540]. 28618

Studies in the camphane series. Part XIX. Camphoryl-\$\psi\$-seniecarbazide. London, J. Chem. Soc., \$7, 1905, (722-737); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (151). [1310 1540].

28620

and Judd, Hilda Mary.
Studies in the camphane series. Part
XVIII. A new formation of acetylcamphor. London, J. Chem. Soc., 87, 1905,
(368-377); [abstract] London, Proc.
Chem. Soc., 21, 1905, (116). [1540].

Fosse, R. Action d'une trace de quelques sels et des alcalis caustiques sur l'éther diphénylcarbonique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (141-143). [1330].

et Bertrand, P. Sur un persulfate organique. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (600-602). [1910]. 28623

et Lesage, L. Basicité de l'oxygène pyranique; sels doubles halogénés de quelques métaux et de dinaphtopyryle. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1402–1403). [1910]. 28624

et Robyn, A. Phénols pyraniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1538–1540). [1910]. 28626 Foster, Sir Clement Le Neve and Haldane, J.S. The investigation of mine air. London (Griffin & Co.), 1905, (xii+191). 20 cm. 6s. [0100 6400].

Foster, Eugene C. Oxygen from liquid air. Cassier's Mag., New York, N.Y., 26, 1904, (321–325, with illus.). [0550].

Liquid air. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.]
Berlin (D. Verlag), 1904, (771–772).
[0100]. 28629

Foster, G. Carey. Alexander William Williamson. Obituary notice. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (605-618). [0010]. 28630

Foster, G. W. A. Ueber die Einwirkung der stillen elektrischen Entladung auf Chlor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1781–1784). [0250 7250]. 28631

Foster, Stanley A. v. Gill, Augustus II.

Fouché, Ed. Ein neuer Acetylen-Sauerstoff-Lötbrenner. [Übers.] Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 7, 1903, (282–281, 292–294). [0910]. 28632

Fouquet de Nassandres, G. Viscosité des sirops. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (II86-1206). [7150]. 28633

Fourneau et Tiffeneau. Sur quelques oxydes d'éthylène aromatiques monosubstitués. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1595-1597). [1230 1910]. 28634

Sur quelques oxydes d'éthylènes aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (662–663). [1230 28635

Fourneau, Ernest. Les anesthésiques locaux. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, (850-858). [1600 8040]. 28636

Fourtau, R. et Georgiadès, N. Sur la source de Hammam Moussa, près de Tor (Sinaï). Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (166–167). [6500]. 28637

Fowler, Gilbert John and Ardern, Edward. Suspended matter in sewage and effluents. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (483-487). [6500]. 28638

Fowler, R. E. v. Carveth, H. R.

Fox, Charles J. J. On the determination of the atmospheric gases dissolved in sea-water. Publications de Circonstance No. 21. Copenhague (Andr. Fred. Höst & Fils), 1905, (24, with 1 pl.). 25.5 cm. [6200 6300]. 28639

Fox, Charles J. J. v. Travers, Morris W.

Fox, John Jacob v. Hewitt, John Theodore.

Fox, K. Beiträge zur Kenntnis der Färbereivorgänge. I. Ueber den Dichroismus der gefärbten Fasern. Zs. Farbenchem., Soran, 4, 1905, (257–259). [5000 7300]. 28640

Frabot, C. Réaction colorée du tungstène. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1901, (371–372). [0840]. 28641

Observations sur les procédés généralement employés pour la défécation de l'urine avant le dosage de l'urée. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (372–373). [6500]. 28642

Fränkel, Sigmund. Stereochemische Konfiguration und physiologische Wirkung. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. I, 1904, (290–308). [7000 8000]. 28643

Fraenkel, W. v. Bredig, G[eorg].

Francesconi, Luigi. Ricerche sulla parasantonide e sull'acido parasantonico. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5ª), 12, 2° semestre, 1903, (204–208, 267–273, 304–311). [1340–1660].

e Bargellini, Guido. Sulla fluorescenza dell'anidride naftalica e di alcuni suoi derivati. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (129-133). [7350].

Nuovo metodo pratico di preparazione del cloruro di nitrosile. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5°), 12, 2° semestre, 1903, (75-80). [0190]. 28046

e Cialdea, Umberto. Sulle anidridi nitroso-organiche. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5^a), **12**, 2^o semestre, 1903, (74–75). [1300–1310]. 28647

Contribute allo studio delle amidi alogenosostituite. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1°, 1903, (226–233). [1300]

e Ferrulli, Felice. Azione dell'acido nitroso sulle ossime della serie della santonina e acido santolico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1ª, 1903, (188-206). [1340 1630 1910].

28649

Francesconi, Luigi e Maggi, G. Azione della luce e degli alcali sulla santonina e suoi derivati. Acido fotosantoninico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (65-80). [1340 1910 7350]. 28650

e Piazza, E. Composti di argento e di mercurio di alcune ossime e trasformazione delle ossime stereoisomere. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5^a), 12, 2^o semestre, 1903, (128–137). [1630].

e Pirazzoli, Francesca. Alcuni derivati dell'acenaftenchinone e sue relazioni con gli ortodichetoni. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (36-52). [1540 1930]. 28652

Franchimont, A[ntoine] P[aul] N[icolas] en Friedmann, H[ermann]. De amiden van α - en β -aminopropionzuur. [The amides of α - and β -aminopropionic acid.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (385–387), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (475–477), (English). [1310].

Franchis (De), M. v. Leonardi, Giovanni.

Francis, Francis Ernest. The action of nitrogen sulphide on organic substances. Part IV. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1836–1840); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (258). [1310].

Francke, E. Ueber die Einwirkung von salpetriger Säure auf Hydrazin. (Vorl. Veröffentlichung.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4102). [0490]. 28656

François, Maurice. Sur quelques iodomercurates de pyridine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (861–863). [0380—1930]. 28657

Iodomercurates et chloroiodomercurates de monométhylamine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1697–1698). [0380 1610]. 28658

Frank. Ueber Moorkultur und Torfverwertung. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 83, 1904, SitzBer., (171-193) [6500].

Frank, Adolph. Die Nutzbarmachung des freien Stickstoffs der Laft für Landwirtschaft und Industrie. Acetylen, Halle, **6**, 1903, (117–150); Zs. Calcium-carbidfabr., Berlin, **7**, 1903, (81–84); [*In*: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie Bd. 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (727–733). [0190].

Frank, Adolph. Kalkstickstoff. Umschau, Frankfurt a. M., 9, 1905, (324–327); Zs. Calciuncarbidfabr., Berlin, 9, 1905, (45–49). [1310]. 28661

— Über Gewinnung von Kohlenstoff (Russ und Graphit) aus Acetylen und Metallearbiden. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1733–1735). [0210]. 28662

Frank, Fritz. Der Vulkanisations-Koeffizient. [Kautschuk - Analyse.] Gummiztg, Dresden, 18, 1904, (1045– 1046); 19, 1904, (144). [6500]. 28663

und Marckwald, E[duard]. Ueber die guttaperchaartige Substanz aus dem Harz des Karitebaumes. (Vorl. Mitt.). Gummiztg, Dresden, 19, 1904, (167). [1860].

Harz aus Mexiko. Gummiztg, Dresden, 19, 1905, (860). [1860]. 28665

Kautschuk und Kautschukwaren [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (317–367). [6500–1860].

v. Marckwald, [Eduard].

Frank, L. Praktische Anwendungen der Sublimation [bei der Untersuchung von vegetabilischen Nahrungs-und Genussmitteln.] Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (880–882). [6500].

Frank, Paul v. Rosenheim, Arthur.

Franke v. Küster, F[r.] W.

Franke, R[ichard]. Einwirkung von 2, 5-Dimethylpyrazin auf Aldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3724-3728). [1930]. 28668

Ueber Kondensationen einiger Aldehyde mit 2,5 Dimethylpyrazin. Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1904, (47). 22 cm. [1930 1400].

Franke, Ulrich. Ueber Isomerisierung cyklischer Ketone. Diss. Göttingen. Hildesheim (Druck v. A. Lax), 1903, (93). 21 cm. [1540]. 28670

Frank-Kamenetzky, A. Beitrag zur Untersuchung der Fette, Oele und Wachsarten. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (26–27, mit Tab., 63). [6500 1300]. 28671

Frankland, Percy Faraday and Done, Edward. The resolution of inactive glyceric acid by fermentation and by brucine. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (618-625); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (132). [1310 7000].

and Gebhard, Norman Leslie. The ethereal salts and amide of dimethoxypropionic acid derived from d-glyceric acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (864–878); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (189). [1310 7300]. 28673

Franklin, Edward Curtis. Reaktionen in flüssigem Ammouiak. [Übers. von J. Koppel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (1-35). [0490 7050 7150].

Franz, A. v. Pinner, A[dolf].

Franzen, Hartwig. Ueber den Ersatz der Hydroxylgruppe durch die Hydrazinogruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (266-270). [1630]. 28675

Ueber die Reduction von Oximen und Hydrazonen mit Zinkstaub und Eisessig. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1415-1417). [1630 5500].

———— Über die Reduktion von Hydrazonen in saurer Lösung. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (211–219). [1630]. 28677

und Deibel, W. Reductionswirkungen der organomagnesiumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2716-2718). [2000 28678]

Fraps, G. S. Factors of availability of plant food. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, ([1]-13). [8030]. 28679

Ash ingredients of plants.
[In: 5. Intern. Kongress für angew.
Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag),
1904, (517–518). [6500]. 28680

Frasch, Hans A. A new caustic soda process. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (17-18). [0500]. 28681

Fraschina, C. v. Berstein, J.

Fraser, John. Suggestions towards a theory of electricity based on the bubble atom. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (680-716). [7000]. 28682

Frassetti, P. Zur Kenntniss des Aethylen-xanthogenats und des Aethylen-sulfocarbonats. Berlin, Ber. Dr. chem. Ges., 38, 1905, (488–492). [1310 1210].

Frazer, J. C. W. v. Morse, H[armon] N[orthrup].

Frébault, A. Sur l'hydrogénation du benzonitrile et du paratolunitrile. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1036-1038). [1330]. 28684

et Aloy, J. Contribution à l'étude de l'acide pieramique. J. pharm. chim., Paris, (série 6), 20, 1904, (245-247). [1230].

Fredenhagen, C. Entwurf einer allgemeinen Theorie elektrolytischer Lösungskonstanten und Spannungsreihen, sowie der Löslichkeit und Dissoziation von Säuren und Basen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (285–331). [7250].

Ueber eine Theorie des elektrischen und dielektrischen Verhaltens der Leiter zweiter Klasse. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **17**, 1905, (332-345). [7250].

Grundlagen einer allgemeinen Theorie der elektrolytischen Lösungstensionen einzelner Stoffe gegen beliebige Lösungsmittel. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (496–502). [7150 7250].

Einige Bemerkungen zur Passivitätsfrage. Zs. Elektroch., IIalle, 11, 1905, (857-860). [7250]. 28689

Freese, II. Zur Untersuehung von Lithopone. Farbenztg, Dresden, **11**, 1905, (316–317). [6500]. 28690

Frehse. Falsification de l'acide oxalique par le chlorure de sodium; déplacement des acides minéraux par l'acide oxalique. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (334-335). [1310].

Frémont, Ch. De la non-fragilité possible de l'acier après travail au bleu. Paris, Cl.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1032–1033). [0320]. 28692

Influence de la fragilité de l'acier sur les effets du cisaillement, du

poinconnage et du brochage dans la chaudronnerie. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (325–327). [0320]. 28693

Frémont, Ch. v. Osmond, F.

Frenkel, M. Sur les peroxydes médicinaux: hopogan et ektogan. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (82–93). [6500]. 28691

Frentzel, L. v. Ullmann, Fritz.

Frerichs, G. Qualitativer Nachweis von Salpetersäure durch die Diphenylaminreaktion. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (80). [6150]. 28695

und Hartwig, L. Untersuchungen über die Einwirkung von Harnstoff auf Verbindungen der Cyanessigsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, **72**, 1905, (489-510). [1930]. 28696.

und Hollmann, M. Beiträge zur Kenntnis der Arylhydantoine. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (604– 710). [1930].

--- v. Beckurts, H[einrich].

Frerichs, H[einrich]. Ueber die massanalytische Bestimmung des Jods. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (13-14). [6200].

und Rodenberg, G. Ueber elektrolytische Bestimmung kleiner Arsenmengen. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (348–353). [6200]. 28699

— Ueber die Zusammensetzung unreifer Erbsen und konservierter Erbsen. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (675-683). [6500]. 28700

Fresenius v. Seelhorst, C[onrad] von.

Fresenius, C. Remigius. Anleitung zur quantitativen chemischen Analyse für Anfänger und Geübtere bearb. 6. stark verm. und verb. Aufl. 4. Abdruck des 1877–1887 erschienenen Werkes. Bd 2. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1905, (XVI + 872). 23 cm. 18 M. [6000].

Fresenius, H[einrich]. Analyse des Mineralwassers des Viktoria Melita-Sprudels zu Vilbel. Balneol. Ztg, Berlin, 12, 1901, (100). [6500].

Zur Untersuchung des Schwefels, insbesondere des Weinbergschwefels . . . D. Weinztg, Mainz, 40, 1903, (570–571, 585). [6500].

Fresenius, H[einrich]. Die Untersuchung des Weinbergschwefels. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (256–257). [6500].

— Chemische Untersuchung der Römer-Quelle in Bad Ems. Wiesbaden, Jahrb. Ver. Natk., **58**, 1905, (63– 85). [6500]. 28705

— Chemische und physikalischchemische Untersuchung des Landgrafenbrunnens in Bad Homburg v. d. Höhe. Wiesbaden, Jahrb. Ver. Natk., 58, 1905, (101-125). [6500]. 28706

Die physikalisch-chemischen Untersuchungen der Emser Mineralquellen. Vortrag. Zs. KohlensäureInd., Berlin, **9**, 1903, (657–660). [6500].

Ueber Salpeteranalyse.
[In: 5. Intern. Kongress für angew.
Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag),
1904, (214–216). [6500]. 28708

Ueber die Bestimmung des Feinheitsgrades des Weinbergschwefels. [In: 5. Intern. Kongress für augew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (414–425). [6500 0660].

der Römer-Quelle in Bad Ems. Ausgeführt im chemischen Laboratorium Fresenius. Wiesbaden (C. W. Kreidel), 1905, (23). 23 cm. 0,80 M. [6500]. 28710

Fresenius, R. und Beck, P. Zur Untersuchung des Schwefels, insbesondere des Weinbergschwefels. Weinbau, Mainz, 21, 1903, (39, 60, 69). [6500 0660].

Fresenius, W[ilhelm]. Zur Frage über die Darstellung der Analysenergebnisse. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (32–36). [6000]. 28712

Zur Beurteilung des Weinessigs. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (121-129). [6500].

Ueber den Nachweis fremder Zumischungen im Portlandeement. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (394–406). [6500]. 28715

Fresenius, W[ilhelm] und Grünhut, L[eo]. Zur Handelsanalyse von Formaldehyd. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (13-24). [6500 1410]. 28716

Methoden zur quantitativen Analyse einiger neuerer Verbandstoffe. 1. Vioform und Vioformgaze. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (25–31). [6500].

- Ueber die Titrierung alkalisch gewesener Jodlösungen mit Thiosulfat, eine angebliche Fehlerquelle bei der Bestimmung des Azetons nach der Jodoformmethode. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (197–201). [6000 6300]. 28718

Freudenreich, Ed[ward] v. und Thöni, J. Ueber die Wirkung verschiedener Milchsäurefermente auf die Käsereifung. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (34–43, mit 1 Taf.). [8020]. 28719

Freund, Martin. Untersuchungen über das Thebain. (3 Abh.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3234– 3256). [1230 1930 1910 3010]. 28720

—— Ueber die Constitution des Morphiums. Frankfurt a. M., Jahresber. physik. Ver., **1903–1904**, 1905, (39–40). [3010]. 28721

Constitution und Synthese des Camphers. Frankfurt a. M., Jahresber. physik. Ver., **1903**- **1904**, 1905, (10). [1540]. 28722

Ueber die Fabrikation von künstlichem Indigo nach Sandmeyer's Verfahren. Frankfurt a. M., Jahresber. physik. Ver., **1903–1904**, 1905, (40). [5020]. 28723

Neues in Theorie und Praxis vom Ozon. Frankfurt a. M., Jahresber. physik. Ver., **1903-1904**, 1905, (40–12). [0550]. 28724

— Ueber die Beziehungen des Blutfarbstoffs zum Blattfarbstoff. Frankfurt a. M., Jahresber. physik. Ver., 1903–1904, 1905, (42–43). [5010 8000].

Ueber einige neue Anthracenfarbstoffe. Frankfurt a. M., Jahresber, physik. Ver., **1903–1904**, 1905, (44). [5020]. 28726

und Lebach, Gustav. Ueber Indolfarbstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2610–2652). [5020].

Freund, Martin und Mayer, Fritz. Ueber a-Methyltetrahydroberberin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2652–2654). [3010 1940]. 28728

Freund, O. Zur Methodik des Albumosennachweises. Arch. Verdauungskrankh., Berlin, 9, 1903, (510-511). [6150]. 28729

Zur Methodik des Peptonnachweises im Harn und in Fäces. Centralbl. inn. Med., Leipzig, **22**, 1901, (647-651). [6150]. 28730

Freundler, P. Sur la bromuration de la paraldéhyde. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1693–1694). [1410]. 28731

et Damond, E. Sur quelques dérivés du cyclohexane. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (593–594). [1140–1340]. 28732

et Ledru. Sur l'acétal bromé. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (794–796). [1410]. 28733

Freundlich, Herbert v. Emslander, Fritz.

Freundlich, J. Kontinuierliche Rauchgasanalyse. Kirchhoff's techn. Bl., Berlin, 4, 1904, No. 45, (5-6). [6400].

Frey, B. v. Ullmann, F.

Frey, Ernst. Die medizinisch wichtigen Wirkungen der Radiumstrahlen und ihre physikalischen Eigenschaften. Balneol. Ztg, Berlin, 15, 1904, Wisstechn. Tl, (71-77). [0620]. 28735

Fribourg, Ch. v. Pellet, H.

Frick, J[oseph]. Physikalische Technik oder Anleitung zu Experimentalvorträgen sowie zur Selbstherstellung einfacher Demonstrationsapparate. 7. vollkommen umgearb. und stark verm. Aufl. von Otto Lehmann. In 2 Bden. Bd I. Abt. 2. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1905, (XX+631-1631). 26 cm. 21 M. [0910]. 28736

Fricke, L. Fluorbestimmung in der Martinschlacke. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (889–890). [6200]. 28737

28737

Schwefelbestimmung im Roheisen und Stahl durch Titration mit Jod- und Thiosulfatlösung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (890-891). [6500].

Fricke, Walter. Ueber Brechungsexponenten absorbierender Flüssigkeiten im ultravioletten Spektrum. Am-Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (865-889). [7300]. 28739

Friderich, L., Mallet, Ed. et Guye, Ph. A. Préparation simultanée des chlorates alcalins et du chlorure de zinc par le procédé K. J. Bayer. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (879– 883). [0250].

Fridrich, Walter v. Weinland, R[udolf]

Friedberger, E. Die baktericiden Sera. [In: Handbuch der pathogenen Mikroorganismen. Bd 4.] Jena, 1901, (491–569). [8050]. 28741

Friedel, G. Sur la structure du milieu cristallin. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (373–376). [7100].

Sur les macles. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (465–468, 484– 485, 618–620). [7100]. 28743

Friedel, Jean. Assimilation chlorophyllienne en l'absence d'oxygène. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (169-170). [8010].

Friedemann, U. v. Neisser, Max.

Friederichs, Wilhelm. Ueber Absorptionsspektra von Dämpfen. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (154-164). [7300].

Friedheim, Carl. Ueber sogenannte feste Lösungen indifferenter Gase in Uranoxyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2352–2359). [7150 0810]. 28746

Kritische Studien über die Anwendung des Wasserstoffsuperoxydes in der quantitativen Analyse, Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (388–392). [6000].

Veber die Bestimmung von Kieselsäure bei Gegenwart von Wolframsäure. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (b. Verlag), 1904, (407). [6300]. 28748

Ueber die Trennung des Arsens von anderen Elementen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (407–408). [6200].

Friedheim, Carl. Leitfaden für die quantitative chemische Analyse unter Mitberücksichtigung von Massanalyse, Gasanalyse und Elektrolyse. 6. gänzlich ungearb. Aufl. von C. F. Rannnelsbergs Leitfaden für die quantitative Analyse. (Der Umarbeitg 2. Aufl.) Berlin (C. Habel), 1905, (XVI+648, mit 2 Tab.). Geb. 14 M. [6000]. 28750

und Allemann, O[tto].
Ueber Permanganmolybdate.
Mitt. Natf. Ges., 1904, 1905, (23-54, mit 1 Taf.). [0470].

Ueber die Trennung des Arsens von Vanadin und Molybdän und die Bestinmung des ersteren. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (665–686). [6200].

und Hasenclever, Peter. Ueber die Anwendung des Hydroxylamins in der quantitativen Analyse. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (593-622). [6000]. 28753

Henderson, W. H. und Pinagel, A[lfred]. Über die Trennung von Wolframtrioxyd und Siliciumdioxyd uittels gasförmiger Chlorwasserstoffsäure und die Analyse der Silicowolframate. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (396-409). [0710 0840 6300]. 28754

und Jacobius, Ludwig. Ueber Metalltrennungen im Salzsäurestrom. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (465–491). [6200]. 28755

nd Pinagel, Alfred. Notiz über die angebliche Flüchtigkeit des Siliciumdioxyds im Momente seiner Abscheidung durch starke Säuren. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (410– 411). [0710 6300]. 28756

Friedjung, Josef K. und Hecht, Adolf Franz. Ueber Katalyse und Fermentwirkungen der Milch. Arch. Kinderheilk., Stuttgart, 37, 1903, (177–239, 346–405). [8010].

Friedländer, Conrad. Ueber γ-Stilbazol. (Vorl. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (159–160). [19301. 28758

— Ueber γ-Stilbazol und m-Nitro γ-Stilbazol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2837–2840). [1930]. 28759

Ueber die Einwirkung von ıns - Methylacridin auf Benzaldehyd und m-Nitro-benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2840-2842). [1930].

Friedländer, P. Teer- und Farbenchemie I. 11. Jahrb. Chem., Braunschweig, **14**, (1904), 1905, (449–518). [1000–5020]. 28761

Friedmann, E[rust]. Ueber die Konstitution der Merkaptursäuren. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. & J. Goeller), 1905, (40). 23 cm. [1310].

Beiträge zur Kenntnis der physiologischen Beziehungen der schwefelhaltigen Eiweissabkömmlinge. I. Über die Konstitution des Cystins. II. a-Thiomilchsäure, ein Spaltungsprodukt der Keratiusubstanzen. Diss. Strassburg. Braunschweig (Druck v. F. Vieweg & S.), 1902, (57). 23 cm. [1310].

Friedmann, H[ermann] r. Franchimont, A[ntoine] P[aul] N[icolas].

Friedrich, K. Kupfer und Arsen. Metallurgie, Halle, **2**, 1905, (477–495, mit 2 Taf.). [0290 0110 7000 7200].

— Ucber die Bestimmung von Silber im Zink und den Silbergehalt nehrerer Zinksorten des Handels. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1636– 1614). [6200]. 28768

——— und Leroux, A. Blei und Schwefel. Metallurgie, Halle, **2**, 1905, (536–539, mit 1 Taf.). [0580 7200].

Friend, John Albert Newton. Estimation of potassium permanganate in the presence of potassium persulphate. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (738–

740); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (133). [6300]. 28770

Friend, John Albert Newton. Estimation of hydrogen peroxide in presence of potassium persulphate. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1367–1370); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (185). [6300]. 28771

Fries, J. August v. Armsby, Henry Prentiss.

Frieschmann, A. v. Pfeiffer, P[aul].

Frings. Die Modelle 1905 der kombinierten Alkohol- und Säurebestimmungsapparate nach Frings. D. Essigind., Berlin, **9**, 1905, (235–236). [6000].

Frisell, Gunnar. Über den Cinnamalcaupher und seine Reduktionsprodukte. Basel, Phil. Diss. 1904-1905. Basel, 1904, (84). 8vo. [1540]. 28773

v. Rupe, Hans.

Fritsch, Carl. Das Bogeuspektrum des Mangans. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (793-837). [7300 0470]. 28774

Fritsch, Rodolfo v. Lippmann, Ed[uard].

Fritzsche, M. Ueber den Nachweis der Borsäure durch Dr. G. Fendler. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (856). [6150]. 28775

Zum G. Fendler'schen Nachweis fremder Farbstoffe in Fetten. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (266). [6500]. 28776

Fritzsche, Wilhelm. Studien in der Thujonreihe. Diss. Göttingen. Leipzig (Druck v. F. Grundmann), 1903, (68). 21 cm. [1540]. 28777

Fröhlich, E. r. Wedekind, E[dgar]

Fröhlich, O. Ueber einen neuen elektrischen Widerstandsofen. Vortrag, Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **7**, 1903, (167-168); [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (437-139). [7200 0910]. 28778

Froehner, A. Zur Analyse des Weinessigs. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (361–363). [6500]. 28779

------ und Lührig, H. Die Kakaobohnenasche und ihre natürliche Alkalität. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (257–263). [6500].

28780

Froidevaux, J. Recherches des fluorures alcalins dans les viandes et les produits de la charcuterie. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 20, 1904, (11-12); Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (383). [6500].

Fromme, G. Ueber Alkaloidbestimmungen für die neue österreichische Pharmakopöe. Pharm. Zentralhalle, Dresden, 46, 1905, (367). [6300].

Frommel, Wilhelm v. Steinkopf, Wilhelm.

Frommer, Viktor. Neue Reaktion zum Nachweis von Aceton, samt Bemerkungen über Acetonurie. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905, (1008-1010). [6150].

Frossard, Jos. v. Baumann, Luc.

Frühling, [R.] Messpipette mit selbsttätiger Einstellung und einem Zweiselbsttätiger Einstellung und einem Zweiselbahn für Zu- und Ablauf. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (1545–1546). [6000].

Fuchs, C. v. Müller, P. Th.

Fuchs, G. Ueber eine Gruppe therapeutisch wirksamer Säureamide. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1505-1509). [1300]. 28786

Fuchs, Paul. Beiträge zur Untersuchung des Wärmeverlustes und der Wärmeverteilung bei unvollkommener Verbrennung. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (1515–1519). [7200]. 28787

Generator - Kraftgas- und Dampfkesselbetrieb in Bezug auf Würmeerzeugung und Wärmeverwendung. Eine Darstellung der Vorgänge der Untersuchungs- und Kontrollmethoden bei der Umformung von Brennstoffen . . . 2. Aufl. von "Die Kontrolle des Dampfkesselbetriebes". Berlin (J. Springer), 1905, (VIII + 188). 21 cm. Geb. 5 M. [7200].

Fueg, Gustav. I. Ueber 1-Phenyl3-methyl-5-pyrazolidon-3-carbonsäure.II.
Ueber α-Methyl-γδ-Pentensäure. Basel,
Phil. Diss. 1904, 1905. Basel, 1904,
(59). 8vo. [1930 1320]. 28789

Fühner, H. Zur Thalleiochinreaction des Chinins und der Kynurensäurereaction von Jaffé. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2713–2715). [1930 3010 6150]. 28790

Fürnrohr. Lycealprofessor Dr. Singer †. Nekrolog. Regensburg, Denk-

schr. Bot. Ges., **8,** 1903, (XXXVI–XXXIX). [0010]. 28791

Fuhrmann, Franz. Morphologischebiologische Untersuchungen über ein neues Essigsäure bildendes Bakterium. Bot. ('entralbl., Leipzig, Beihefte, 19, 1905, Abt. 1, (I-33, mit 1 Taf.). [8020]. 28792

Fukushima, Shimpei. Sekitan Gas chū no Cyan ni tsuite. [On cyanogen compounds in coal-gas.] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 26, 1905, (433-473, 552-588, 759-798); Tokyo, Kog. Kwag. Z., 8, 1905, (113-165, 245-277). [0210]. 28793

Fuld, Ernst. Einige neue Arbeiten über Fibrinferment. Biochem. Centralbl., Leipzig, 1, 1903, (129-132). [8010].

Fulda, Wilhelm. Zur Kenntnis von Merkurikomplexen die verschiedene Anionen besitzen. Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1904, (42). 21 cm. [0380 7000 1310]. 28795

 Funk,
 Casimir.
 Zur
 Kenntnis
 des

 Brasilins
 und
 Hämatoxylins.
 Bern,

 Phil.
 Diss.
 1904-1905.
 Bern,
 1904,

 (36).
 8vo
 [5020].
 28796

— und Kostanecki, St[anislaus] von. Ueber das 2-Methoxystilben. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (939-940). [1230 1910 1330].

Funk, W. Die Trennung des Eisens von Zink durch Anmoniak. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1687–1690). [6200].

Funke, Paul. Der Paul Wolfische Bodenprüfer auf kohlensauren Kalk für selbstauszuführende Bodenuntersuchungen. D. landw. Presse, Berlin, 31, 1904, (347). [6500 6000]. 28799

Furrer, Friedrich. Beitrag zur Kenntnis von Umwandlungsprodukten amidierter Cumarine. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1902, (42). 23 cm. [1910 1330]. 28800

Fuss, Konrad. Lehrbuch der Physik und Chemie. Eine methodische Anleitung des ersten Unterrichts in d. Naturlehre. 3. verb. u. verm. Aufl. Nürnberg (Buchhdlg. F. Korn), 1905, (XV+323). 24 cm. 3 M. [0030].

Gaar, Hans. Über die Einwirkung von Cyankalium auf Phtalid bei höherer Temperatur. Diss. Tübingen. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1904, (V+36). 22 cm. [1330 1910 19307. 28802

Gabriel, S[iegmund]. Zur Geschichte der Amino pyridine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (149). [1930] 28803

Ueber Isocystein und Isocystin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (630-646). [1310 1660 1930]. 28801

 Zur Geschichte des Aminoacetons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (752–753). [1610 1510]. 28805

Notizen über Brom-dihydrouracil. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1689-1691). [1930].

γ-Nitropropyl-phtalimid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1692-1693). [1660 1330].

— Ueber einige Abkömmlinge des β-Aminoäthyl- und γ-Aminopropyl-Alkohols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2389–2404). [1610 1660 1930 1940 1330]. [28808

Nitrosoderivate Ueber einiger sauerstoffhaltiger Imidokörper. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2405–2413). [1330–1940].

 Ueber Diamino-äthyläther. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3411-3414). [1610]. 28810

J. Zur - und Colman, Kenntniss des Chinazolins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3559-3562). 28811 [1530].

Gabutti, Emilio. Su alcune reazioni colorate della morfina e della codeina. Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (481–482). [3000].

 Su una reazione differenziale fra il crotoneloralio ed il butilcloralio. Boll. chim. farmac., Milano, **42**, 1903, (777–778). [1410]. 28813

Gadais, J. v. Gadais, L.

Gadais, L. et Gadais, J. Recherche qualitative et quantitative du plomb dans la crème de tartre. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (98-101). [6100 6200]. 28814

Gadamer, J[ohannes]. Ueber den Nachweis von halbdenaturiertem Spiritus in pharmazeutischen Präparaten. Apoth-Ztg, Berlin, 20, 1905, (807-810). [6150].

Gadamer, J[ohannes]. Ueber die Konstitution der Pseudoammoniumbasen mit Berücksichtigung der Alkaloide und deren Verwandlungsprodukte (Berberin und verwandte Basen). Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (12-29). [1600 1930 28816

- Ueber die Einwirkung von Amylalkohol auf Chloraläthylalkoholat. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (30). [1210].

Ueber das Berberin. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (31–43). [3010].

Ueber die Kondensation von Pseudoammoniumbasen mit Hydroxylamin und p-Dimethylamidoanilin. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (43-49). [1600 1930 5020].

Ueber Corydalisalkaloide. 3. Mitt. A. Die Alkaloide der oberirdischen Teile von Corydalis cava und Corydalis solida. Von Otto Haars. B. Untersuchungen über die Konstitution des Corydalins. Von Otto Haars. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (147–197). 28820 [3010].

 Die Alkaloide der oberirdischen Teile der blühenden Corydalis cava. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, (825-826); ApothZtg, Berlin, 19, 1904, 28821 (764-765). [3010].

- Ueber inaktive Corydaline. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (826); ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (765-766). [3010].

 Die Konstitution des Corydalins. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (826-827); ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (765). [3010].

und Gaebel, G. Oftto]. Fortschritte der Toxikologie in den Jahren 1903 und 1904. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (545–550). [6500]. 28824

Gaebel, G. O[tto] v. Gadamer, J[ohannes].

Gaebel, Walter. Ueber Kondensationsprodukte aus m-Kresol und p-Kresol mit Aceton. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1903, (40). 2I em. [1230 1910].

Gaede, W[olfgang]. Demonstration einer rotierenden Quecksilberluftpumpe. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (758–760). [0910].

Gaedicke, Joh[annes]. Ueber Doppelsalze von Silber- und Natriumthiosulfat. Phot. Wochenbl., Berlin, 29, 1903, (226–230); [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (416–421). [0110–0500–28827]

Gaehtgens, Walter. Der Einfluss hoher Temperaturen auf den Schmelzpunkt der Nährgelatine. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1904, (44). 22 cm. [4010 7200].

Gageur, Rudolf. Beiträge zur Kenntnis des Periamidonaphtols. Basel, Phil. Diss. 1904-1905. Basel, 1904, (50). 8vo. [1230]. 28829

Gaglio, G. Sulle combinazioni del monocloridrato di chinina con il metiluretano e l'etiluretano e loro uso in terapia. Messina, Atti Acc. Peloritana, anno 17, (1902–03), 1903, (332). [3010]. 28830

Gahl, Willy v. Biltz, Wilhelm.

Gahrtz, G. v. Borsche, W[alther].

Gaidukov, N. Ueber die Eisenalge Conferva und die Eisenorganismen des Süsswassers im allgemeinen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (250-253). [8030]. 28831

Gaillard, Gaston. Sur le temps que la précipitation met à apparaître dans les solutions d'hyposulfite. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (652–655). [7050].

Gair, C. J. Dickenson. The estimation of naphthalene in coal gas. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1279–1281). [6500]. 28833

Galeotti, Gino. Sulla diffusione degli elettroliti nei colloidi. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5a), 12, 2° semestre, 1903, (112-119). [7150]. 28834

Ueber die Konzentration der Metallionen in eiweisshaltigen Silbernitratlösungen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (330–342, mit 1 Taf.). [7150 7050].

Uber die Gleichgewichte zwischen Eiweisskörper und Elektrolyten. 1. Mitteilung. Gleichgewicht im System: Eieralbumin, Ammoniumsulfat, Wasser. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (461–471, mit 2 Taf.). [4000—7050].

Galeotti, Gino. Ueber die elektromotorischen Kräfte, welche an der Oberfläche tierischer Membranen bei der Berührung mit verschiedenen Elektrolyten zustande kommen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 49, 1904, (542–562). [7250].

Galin, A. v. Kablukov, I.

Gall, Henry. Echantillon et analyse de carbid et d'acétylène. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (544–545). [6500]. 28838

Galler, Hermann. Beiträge zur Keuntniss des Hämatins und seiner Spaltungs-Produkte. Diss. Tübingen. Stuttgart (Südd. Verlags-Institut), 1902, (47). 24 cm. [4010]. 28839

Ganassini, Domenico. Dell'acido cacodilico e della sua ricerca tossicologica. Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (5–10). [6100]. 28840

Complemento al metodo Solera e nuovi metodi per la ricerca dell'acido solfocianico. Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (417–423). [6150]. 28841

Una reazione caratteristica dell'acido tartarico libero. Boll. chim. farmac., Milano, **42**, 1903, (513-516). [1310].

Ganghofer, August. Über Mesoxalsäurephenylhydrazon und Derivate desselben hergestellt aus Diazobenzolchlorid und Malonsäureester. Diss. Tübingen. Augsburg (Druck v. F. C. Kremer), 1903, (62). 22 cm. [1310].

Gañguli, Atul Chandra v. Rây, Prafulla Chandra.

Gans, J. v. Vanino, L[udwig].

[Gardner, D. D. et Gerasimov, D. G.] Гарднеръ, Д. Д. и Герасимовъ, Д. Г. Объ опредълении растворимости солей слабыхъ кислотъ при помощи измърения электропроводности. [Détermination de la solubilité des sels des acides faibles eu mesurant l'électroconductivité.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (746-753). [7150-7250].

Gardner, John Addyman. The bromo-derivatives of camphopyric acid. [With appendix by R. P. D. Graham]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (15161530); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (230). [1340 7100].

28845 Gardner, Walter M. and Lloyd, I.. L. Notes on water softening. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (392-395). [0360].

Garrett, F. C. and Lomax, E. L. Determination of sulphur in petroleum and bituminous minerals. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1212-1213). [6200 6500]. 28847

Garrod, Archibald E. and Hurtley, W. H. On the estimation of homogentisic acid in urine by the method of Wolkow and Baumann. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (206-210). [6500].

Garros, F. Sur de nouveaux résultats obtenus en porcelaines céramiques diverses. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (68-70). [0460]. 28849

Garuti, V[incenzo]. Sur le dosage volumétrique des matières colorantes. Lausanne, Thèse sc. 1904, 1905. Modena, 1904, 55). 8vo. [6300 6500]. 28850

et Pelet, L[ouis]. Sur les combustions en vases clos. Lausanne, Bnl. Soc. Sci. Nat., 40, 1901, (197-204). [7200].

--- v. Pelet, L.

Gary, M[ax]. Hochofenschlacke und Portland-Zement. Erwiderung auf den offenen Brief des Herrn Hermann Passow. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, (123-137). [0220]. 28852

Veränderungen an Beton im Seewasser. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **23**, 1905, (66–71, mit 2 Taf.). [0220]. 28853

Spezifisches Gewicht und Glühverlust der Zemente. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **23**, 1905, (276–278). [0220 7100]. 28854

Bericht des Ausschusses über einheitliche Kalkprüfung. Mitt. D. Ver. Thonind., Berlin, **41**, 1905, Sektion Kalk, (14-34, mit 1 Taf.). [6500]. 28855

Versuche mit Gipsmörteln. Stein u. Mörtel, Berlin, **6**, 1902, (225–226, 243–244, 259–261, 276–278, 291–292, 307, 324). [0220]. 28856 Gary, M[ax]. Vorbericht über Versuche mit Gipsmörteln. ThonindZtg, Berlin, 26, 1902, (984-989, 1120-1123, 1218-1223). [0220 6500]. 28857

— Mitteilungen über den Einfluss der Kohlensäure und einiger Salzlösungen auf Portland-Cement und Trassmörtel. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (1037–1038). [0220]. 28858

Frostwirkung auf Kalksandsteine. ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (2231). [0220]. 28859

und Wrochem, J. von. Über den Nachweis freier Hochofenschlacke im Zement. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 23, 1905, (1-21). [6500]. 28860

Gasda, Georg. Ueber Condensationen von p-Methylchinaldin mit aromatischen Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3699-3704). [1930]. 28861

Gáspár, Johann v. Hanko, Wilhelm.

Gastpar v. Schury.

Gates, Fanny Cook. On the nature of certain radiations from the sulphate of quinine. Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (135-145, with text fig.). [7300].

Gatin-Gružewska, Z. Das Molekulargewicht des Glykogenes. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (282–286). [1840 7100]. 28863

Die Wanderung des Glykogenes unter dem Einflusse des elektrischen Stromes. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (287-288). [7150].

Gattermann, Jakob. Synthesen mit disubstituierten Formanidinen. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer & Kaerner), 1904, (31). 21 cm. [1600 5500].

Gattermann, Ludwig. Die Praxis des organischen Chemikers. 7. verb. u. verm. Aufl. Leipzig (Veit & Co.), 1905, (XII+352, mit 1 Tab.). 22 cm. Geb. 7,50 M. 5500 6000 1000]. 28866

Gaubert, P[aul]. Cristaux liquides et liquides cristallins. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (983–993). [7130].

28867

Les minéraux uranifères et leurs gisements. Le Radium, Paris, **2**, 1905, (89-94). [0810]. 28868

Gaudechon v. Berthelot.

Gault, H. r. Blaise, E. E.

Gaunt, Rufus. Zur Bestimmung des Alkoholgehaltes wässriger Lösungen durch den Gefrierpunkt. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (106–108). [6500–7200].

-- v. Buchner, Eduard.

Gaunt, Thomas. Corn oil. Its manufacture and chemical properties. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (711–713). [6500—1300]. 28870

Gauss, C. Flach-oder Rund-Butyrometer? [Fettbestimmung.] Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (792–793). [6300 28871

Gautier, Armand. Ricerca delle minime quantità di arsenico nelle sostanze organiche. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1ª, 1903, (447-450). [6100].

Gawalowski, A. Schlämmkolben für die mechanische Thonanalyse. Stein u. Mörtel, Berlin, **6**, 1902, (61). [6000].

Unzulässigkeit der Seifentitration stark eisenhaltiger Brunnenwasser. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (533–536). [6500]. 28874

Verhalten der Kieselfluorwasserstoffsäure zu einigen Reagenzien. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (191–194). [6150 0710]. 28875

Gay, Frederick P. The fixation of alexines by specific serum precipitates. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 39, Originale, 1905, (603-610). [8050].

28876 Gaze, H. Notiz über den Harnstoff. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (78– 79). [1310]. 28877

Gebhard, Norman Leslie v. Frankland, Percy Faraday.

Gedel, Louis. Studien über Schwefeleisen mit besonderer Berücksichtigung der Schwefelwasserstoff-Reinigung des Leuchtgases. Diss. techn. Hochschule, Karlsruhe. München (Druck v. R. Oldenbourg), 1905, (51). 24 cm.; Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (400–407, 428–432). [0320 6500]. 28878

Geer, William C. Crystallization in three-component systems. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 8, 1904, (257-287, with text fig.). [7050]. 28879

Geer, William C. Gas analysis. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (469–471). [6400]. 28880

Geese, W. Ueber die Löslichkeit des schwefligsauren Calciums in alkalischen Zuckerlösungen. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 11, 1903, (1057–1059). [1820 0220]. 28881

Schnelle Wasserbestimmungsmethoden. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **12**, 1904, (778–780). [6300]. 28882

v. Schnell, J.

Geffcken, Gustav, Ueber die Löslichkeit des Lithiumkarbonats in Alkalisalzlösungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (197–201). [0450 7150].

Gehrcke, E[rnst] und Baeyer, O. von. Ueber die Trabanten der Quecksilberlinien. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (1037-1042). [0380 7300].

28884
Geibel, Wilhelm. Ueber Bromderivate des p-Oxystilbens. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1903, (50). 21 cm. [1230].

v. Küster, F[r.] W.

Geiger, C. v. Wüst, F[riedr.].

Geilenkirchen. Verwendung von kalt erblasenem Roheisen zur Flusseisendarstellung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (328–334, 407–410, 463–469, 886). [0320]. 28886

 Geisel,
 Emil.
 Ein neuer ChemZtg,
 Gasentwickelungsapparat.

 29, 1905, (726–727).
 [0910].
 28887

- v. Ruff, Otto.

 Geisel, Oscar.
 Die Fettsäurebestimmung in Seifen.

 1905, (592–593).
 ChemZtg, Cöthen, 29, 1930.

 2888

Geisendörfer, Georg. Ueber die Säurebildung in Mischungen von Mehl und Wasser und über den Einfluss der Kleie auf diesen Vorgang. Diss. Würzburg (Druck v. H. Stürtz), 1904, (19). 22 em. [8020].

Geist, H. v. Hansen, Johannes.

Geitel, H[ans]. Elektrizitätszerstreung und Radioaktivität. Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (146–161). [7300]. 28890

- v. Elster, Julius.

Géléznoff, Antonine. L'anhydride acétoborique. Gèneve, Thèse sc. 1903-1904. Gèneve, 1904, (47). 8vo. [2000].

Gelstharp, F. Note on the electrolytic recovery of tim. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (111-112); Chem. News, London, 91, 1905, (1). [07207250].

Electrolytic preparation of tin paste. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (112–117, with discussion). [0720 7250]. 28893

Genersich, Wilhelm von r. Liebermann, Leo.

Genzmer, R. Mitteilungen über die Flusseisendarstellung im Siemens-Martinofen, unter Berücksichtigung der Fortschritte in den letzten Jahren. Vortrag). Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (1418–1429). [0320].

Georgiadès, N. v. Fourtau, R.

Georgievics, G. von. Zur Kenntniss der Ketonspaltung bei den Carbinolen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (884-886). [1230 1530 5020 1630]. 28895

Jahresbericht über die Fortschritte der Teerfarbenfabrikation. Chen/Ztg, Cöthen, 29, 1905, (902–905). [5020]. 28896

der Farbe und des Beizfärbevermögens der Oxyanthrachinone und ihrer Sulfosäuren von ihrer Konstitution. 2 Abh. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (185– 192). [1330—1530—5020]. 28897

Färbeprozesses. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemic. Bd. 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (854–862). [5000 7150].

und Müller, A. Ueber eine Fleckenbildung in Seidenstoffen. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (67-68, 75). [5020]. 28899

Gérard, E. et Doman, C. Sur le dosage de l'ammoniaque dans les urines. Echo méd., Lille, 1903, (581-582). [6500]. 28900

Gerard, T. A. The composition of scouring soaps. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (488-489). [6500].

[Gerasimov, D. G.] Герасимовъ Д. Г. О сродствъ окисей щелочныхъ металловъ къ различнымъ ангидръ дамъ. [Sur l'affinité des oxydes alcalins avec les anhydrides.] St. l'eterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1288–1303). [7000].

v. Gardner, D. D.
v. Pavlov, V. E.

Gerber. Revue des travaux récents sur les huiles essentielles et la chimie des terpènes. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 17, 1903, (865-881); 19, 1905, (5-109, 183-194). [0040 1140].

28903 Gerber, Emil. Ueber die Bestandteile von Spilanthes oleracea. Diss. Leipzig (Druck v. Thalacker & Schöffer). 1903, (40). 23 cm. [6500]. 28904

Gerber, N. und Hugershoff, Franz. Kritik einer "Beurteilung von Flach- und Konvex-Butyrometern". Antwort an Herrn Dr. Roerdansz. Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (691-692). [6300 6000]. 28905

und Wieske, Paul. N. Gerbers neue Original-Butyrometer "Plan" und "Convex". Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (403). [6000]. 28906

— "Plan-" und "Konvex"-Butyrometer mit breiter Skala und rundem Lumen kontra Flachbutyrometer. Eine Richtigstellung. Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (481–483). [6000]. 28907

— — Nochmals "Plan und Konvex" [-Butyrometer]. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (566-567). [6000].

Gerhardt. Eine technische Methode zur Bestimmung der freien Phosphorsäure in Superphosphaten. CheuiZtg, Cöthen, 29, 1905, (178-179); Zentralbl. Kunstdünger-Ind., Mannheim, 10, 1905, (54-55). | 6300 6500]. 28910

Tabellen zur Berechnung von Anunoniaksuperphosphaten. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (194). [6000-6500]. 28911

Bestimmung der freien Phosphorsäure. ('hemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (378). [6300]. 28912

Gerlach, Osear r. Lossen, W.

Gerlinger, Paul. Bestimmung des freien Phosphors in Phosphoröl. [Nebst Bemerkungen von C[arl] Binz.] Centralbl. inn. Med., Leipzig, 23, 1902, 337–347, 347–348). [6200]. 28913

Cber den Einfluss von Kernsubstituenten auf die Nüance des Malachitgrüns. Nebst einem Anhange: Zur Umlagerung echter Farbbasen in Carbinole und echter Farbstoffeyanide in Leukocyanide. Zürich, Phil. Diss. II. S. 1904-1905. Basel, 1904, (80). 8vo. [5020].

Gerloff, E. Die Silbergewinnung aus Bleiglanz. Natur u. Kultur, München, **2,** 1904, (144–146). [0110]. 28915

[German, P.] Германъ, П. Анилиды apaбинозы и рамнозы. [Anilides de l'arabinose et de la rhamnose.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 1564). [1630 28916

Gernez, D. Sur la forme que prend l'iodure thalleux en sortant de dissolution. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (278-281). [0790]. 28917

Sur la lumière émise par les cristaux d'anhydride arsénieux. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1134-1136). [7300]. 28918

Sur la triboluminescence du sulfate de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1234-1236). [7300].

Triboluminescence des composés métalliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1337–1339). [7200].

Gerngross, Otto. Ueber 5- Methylpyrimidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3394–3408). [1930]. 28921

Ueber eine Synthese des Thymins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3408-3411). [1930]. 28922

Das 5-Methyl-pyrimidin und eine neue Synthese des Thymins. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1905, (64, mit 1 Tab.). 22 cm. [1930]

Gerő, Vilmos. Az ivóvizről hygieniai szempontból. [Über das Trinkwasser vom hygienischen Gesichtspunkte.] Délmagy. Termt. Füz., Temesvár, 29, 1905, (40-54). [6500]. 28924

Gervais, Franciszek. O działaniu ciepła na celuloid. [L'action de la chaleur sur le celluloide.] Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (477–483). [1840]. 28925

Geschwind, L. Détermination de la valeur des graines de betteraves. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie Bd. 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (987–1014). [6500]. 28926

Gesing, G. Das Härten von Stahlteilen ohne Oxydbildung. Jahrb. Urania, Bautzen, 1, 1904, (81–84). [0320].

Gessard, C. Sur la tyrosinase de la mouche dorée. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (644-645). [8010]. 28928

Getman, Frederick H. v. Jones, Harry C[lary].

Gianoli, Giuseppe. Über die rötlichen Flecken auf mit Zinn beschwerten Seidenstoffen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1083–1084). [5020]. 28929

Gibson, James A. v. Pringsheim, Hans H.

Giemsa, G. Ueber den Schmelzpunkt des Glukuronsäuresemikarbazons. (Erwiderung an E. Fromm.) Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (548). [1310]. 28930

Giese, G. Praktische Erläuterungen zur Prüfung des Lebertrans. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, (542-543). [6500]. 28931

Die Diazoreaktion [zur Diagnose von Typhus und Lungentuber-kulose]. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (598). [6500].

Giese, Oskar. Ueber Condensationsproducte des Δ 1, 4 Dihydroterephtalsäuredimethylesters. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. & J. Gœller), 1903, (51). 22 cm. [1340]. 28933

Giesel, F[ritz]. Ueber das Vorkommen von Radium und radioactiven Edelerden in Fango-Schlamm und in Ackererde von Capri. Berlin, Ber. D. chem. (ies., 38, 1905, (132-133); Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (205-206). [7300 0620].

Phosphorescenzspectrum. 2. Anreicherung des Emaniums. 3. Emanium X. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (775-778). [0100-7300]. 28935

Vachweis von Helium aus Radium

N 2

bromid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2299–2300). [0370 6100 0620].

Giesel, F[ritz]. Ueber die "Thor-Activität" des Monazits. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2334-2336). [7300 0770]. 28937

Untersuchungen über das Emanium (Aktinium). Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, (1904), 1905, (345–358). [0100 7300]. 28938

Giesenhagen, K[arl]. Bemerkungen zur Ueberwachung des Verkehres mit Speisepilzen. Vortrag. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (942-952). [6500]. 28939

Gigli, T. Ueber einen Hydrochinon enthaltenden Harn. ChemZig, Cöthen, **29**, 1905, (1084-1085). [6500]. 28940

Gilchrist, Lachlan. The electrolysis of acid solutions of aniline. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([539]–547, with text fig.). [1630 7250].

Gildemeister, E. Aetherische Oele. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (368-386). [6500]. 28942

Giles, W. B. Thoria, the estimation and separation of, from the yttrium-cerium group of oxides. Chem. News, London, 92, 1905, (1-3, 30-31). [0770 28943

Gilg, Ernst. Lehrbuch der Pharmakognosie. Berlin (J. Springer), 1905, (XXVIII+368). 24 cm. Geb. 7 M. (6500). 28944

Gill, Augustus H. Oils (except those used for paints), fats, soaps. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1904, (509–511). [4590–1300]. 28945

and Foster, Stanley A. Contribution to our knowledge of white lead and of its protecting properties. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1901, (145-147). [0580].

Giltay, J. W. Selenzellen im luftleeren Raum. Elektrot. Zs., Berlin, 26, 1905, (313-314). [0700]. 28947

Gin Gustave. Note sur la fabricaion du sulfate de cuivre. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (597–602). [0290]. 28948

Gin, Gustave. Traitement des minerais par l'acide sulfurenx. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (116-118). [0930].

Note sur l'électrométallurgie de l'aluminium. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (500-503); Rev. Electr., Lausame, 13, 1904, (164-166). [0120 7200 6500]. 28950

Gintl, Franz und Gintl, Wilhelm. Die chemische und physikalisch-chemische Untersuchung der Sprudelquelle zu Karlsbad. Balneol. Ztg., Berlin, 13, 1902, (188–190, 196–198). [6500].

Gintl, Wilhelm r. Gintl, Franz.

Giran, H. Sur la combustion du soufre dans la bombe calorimétrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1219 -1221; **140**, 1905, (1704-1707). [0660 7200].

Girard, A. Ch. et Rousseaux, E. Les exigences du tabac en principes fertilisants. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (733-735). [8030]. 28954

Girardet. Action du bromure d'éthylène sur la benzine en présence de chlorure d'aluminium. Nancy, Bul. soc. sci., (sér 3), 5, 1904, (147-153). [1130]. 28955

Girardi, Giovanni Battista. Studi ed esperienze intorno a una pila a protosolfato di mercurio: riassunto di una Menoria inedita. Firenze, 1903, (9). 25 cm. [7250].

Gittel, W. Ueber die Einwirkung von Hydroxylamin auf Dimethylhydroresorcin. Zs. Natw., Stuttgart, 77, 1905, (145-174). [1540 1610]. 28957

Giustiniani, E. v. Bréal, E.

Glaessner, A. v. Baur, Emil.

Glässner, Karl. Ueber eine neue Methode der quantitativen Pepsinbestimmung nebst Bemerkungen über die Tryptophanreaktion und das Plastein bildende Ferment. Erwiderung auf die Bemerkungen zu dem Aufsatze von F. Volhard (Münch. med. Wochenschr. No. 49, 1903). Münchener med. Wochenschr., **50**, 1903, (2298). [8010].

Glage, Gerhard. F. E. Neumanns Methode zur Bestimmung der Wärmeleitfähigkeit gut leitender Körper in Stabund Ringform und ihre Durchführung an Eisen, Stahl, Kupfer, Silber, Blei, Zinn, Zink, Messing, Neusilber. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, 1904-940). [7200].

Glasenapp, M. Weitere Untersuchungen über Kalksandsteine. Thonind-Ztg, Berlin, 28, 1904, (383-385, 406-408, 447-449). [0220]. 28960

Glaser, Ferd. Schmelzwärmen und spezifische Wärmebestimmungen von Metallen bei höheren Temperaturen. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (103–108, 121–128). [7200]. 28961

 Glaser,
 Oscar.
 Verbesserter
 Kippscher Apparat.

 1905, (365–366).
 [0910].
 28962

Glasmann, B. J. r. Glazman, B. J.

Glatzel, Emanuel. Über das kristallwasserhaltige normale Natriumsulfophosphat (Na₃PS₄+8H₂O). Zs. anorg. Čhem., Hamburg, 44, 1905, (65-78). 28963

[Glazman, Boris Ja.] Глазманъ, Б. Объ объемномъ способъ опредъленія паранитротолуола въ сыромъ нитротолуолъ. [Sur un procédé volumétrique pour déterminer le paranitrotoluol dans le nitrotoluol brut.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (312–314). [1130 6300]. 28964

Объ отдъленіи ванадія отъ алюминія и желіза. [Sur la séparation du vanadium de l'aluminium et du fer.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (314–317). [0820 6200].

O іодометрическомъ методѣ опредѣленія урана въ соляхъ окиси его. [Sur la détermination iodométrique de l'uranium.] St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (317–320). [6200].

— Объ оксидиметрическомъ методъ опредъленія хрома и желъза при совивстномъ присутствій ихъ. [Détermination oxydimétrique du

chrome et du fer.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.verb. 621–623). [6200]. 28967

Glazman, Boris Ja. Ueber eine neue jodometrische Bestimmungsmethode der Alkaliheptamolybdate. Berlin, Ber. D. hem. Ges., 38, 1905, (193-194). [6300]. 28968

Ueber eine neue combinirte oxydimetrische Methode zur Bestimmung des Molybdäntrioxyds und Vanadinpentoxyds neben einander. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (609–603). [6300].

Ueber die Reduction der Molybdänverbindungen in schwefelsaurer Lösung durch Magnesium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (604-605). [0480 0930 6300]. 28970

Ueber eine oxydimetrische Bestimmung von Chrom und Eisen neben einander, Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (506-508). [6200].

Ueber die Trennung von Chrom und Vanadin und über Chromvanadate. Bern, Phil. Diss. 1904, 1905. Riga, 1904, (61). 8vo. [0270 0820 6200].

Glenn, M. R. r. Wheeler, Alvin S[awyer].

Glimm, E. Stickstoffbestimmung in der Gerste. (Vorl. Mitt.) Wochenschr. Brau., Berlin, **21**, 1904, (723-724). [6200].

Gmelin-Kraut. Handbuch der anorganischen Chemie. 7. gänzlich umgearb. Aufl. Unter Mitwirkung hervorragender Fachgenossen hrsg. von A. Hilger und C. Friedheim. Lfg, 1-5. Heidelberg (C. Winter), 1905, (Bd 1: 64; Bd 2: 192; Bd 4: 64). 24 cm. Die Lfg, 1.80 M. [0030 0100]. 28975

Gmo-Salazar v. Bierry, H.

Gnehm, R. Zur Kenntnis des Aethylbenzylanilins. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (150-151). [1630].

Anorganische Farbstoffe,
[In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd
2.] Berlin, 1905, (797-842). [6500 0100].

182 radioactive properties of uranium.] Kraków, Bull. Intern. Acad., **1905**, (289-304); Phil. Mag., London, (Ser. 6), Gnehm, R. Organische Farbstoffe. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), **10**, 1905, (45-60). [0810 7300]. 1905, (878–1214). [6500-5020]. 28978 Godlewski, T[adeusz]. O budowie i Prüfung der Gespinstrozpadaniu się atomów. [Sur la structure fasern und der Appreturmittel. [In: et la désintégration des atomes.] Chemisch - technische Untersuchungs-Kosmos, Lwów, 30, 1905, (421–443). methoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd [0000 - 0620].3.] Berlin (J. Springer), 1905, (1215-1247, mit 3 Taf.). [6500]. β and γ rays of actinium. Phil. Mag., und Bauer, L[eo]. Zur Kenntnis der Oxazone. J. London, (Ser. 6), 10, 1905, (375-379). prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (249- $[0100 \quad 7300].$ 277). [1720 1940 5020]. 28980 Goebel, J. B. Ueber einige Sätze der physikalischen Chemie und ihre Anwenund Kaufler, F. Zur Bestimmung des Methylalkohols im Formdung auf die Physiologie. Vortrag. aldehyd. Zs. angew. Chem., Berlin, Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (724-**18**, 1905, (93-94). [6300]. -28981733). [7150]. Gnesotto, Tullio e Zanetti, Gino. Ricerche sperimentali sul calore specifico dell'iposolfito di sodio soprafuso. Venezia, Atti 1st. ven., 42, parte 2a, 1903, (1377–1387, eon figure). [7200]. 28982 Gockel, A[lbert.] Radioaktive Emanation im Quellgas von Tarasp (Engadin). ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (308). [0620]. 28983 Weiteres über die Radioaktivität einiger schweizerischer Mineralquellen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1201). [0620]. 28984 Godchot, Marcel. Tétrahydrure et octohydrure d'anthracène. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (604-606). [1130] 1110]. 28985 - Produits d'oxydation de l'octohydrure d'anthracène, dihydro-

Ueber die genauere Zustandsgleichung der Gase. III. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (238-240). [7200]. 28993 Uber eine Modifikation der van't Hoffsehen Theorie der Gefrierpunktserniedrigung. Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (213-224). [7200]. 28994 Göbel, Johannes Kurt. Ueber die Durchlässigkeit der Cutieula. Diss. Leipzig (Druck v. E. Glausch), 1903. (43). 22 cm. [7150]. 28995 Goecke, E. Zur Metallographie der Eisen-Kohlenstofflegierungen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (431-438). [0320 7000]. 28996 Göckel, Ileinrich. Automatische Pipette und Bürette. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (63). [0910 6000]. oxanthranol et hexahydro - anthrone. 28997 Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (250-Ueber genaue Bezeichnung und Prüfung ehemischer Messgeräte. 252). [1140 1540 1230]. 28986 Vortrag. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., --- v. Jungfleisch, E. **14**, 1901, (15–19). [6000]. Godefroy, L. v. Varenne, E. Bürette für fehlerfreie Godlewski, T[adeusz]. Aktvn i jego Titration in der Wärme und bei produkty. [Sur l'actinium et sur ses dérivés.] Kraków, Rozpr. Akad., **45** Siedetemperatur. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1208); Zs. chem. Apparatenk., A, 1905, (119-132). [0100]. 28987 Berlin, 1, 1905, (99–100). [6000]. Aktyn i jego produkty. Ueber Bergkristallgewiehte. [Actinium and its successive products.] Zs. chem. Apparatenk., Berlin, 1, 1905, Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (76-77). [0910]. 29000 (265-276); Phil. Mag., London, (Ser. 6), **10**, 1905, (35-15). [0100 7300]. Justierung, Definition und Prüfung chemischer Messgeräte mit O niektórych własnościach besonderer Berücksichtigung der Gaspromienio tworezveh uranu. [Some analyse und Gasvolumetrie [In: 5.

— On the absorption of the

28991

Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (333–344). [6000-6400]. 29001

Göhl, Friedrich. Über eine neue Synthese des Hydrocumarons und einiger seiner Homologen sowie des a-Methylpyrrolidins. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1903, (54). 22 cm. [1910 1930].

Göhring, C. F. Die Fortschritte in der Färberei von Fäden und Geweben. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (SitzBer. 211–233). [5020]. 29003

Ueber die Fleckenbildung auf Seidenstoffen. Textilztg, Braunschweig. 1, 1903, (68–69, 76–77, 86–87). [5020]. 29004

Goerens. Neuere Ansichten über den Aufbau von Eisen und Stahl. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (1871–1872). [0320]. 29005

Goerlich, R. Ueber das I- Phenetyl-3-Methyl-5-Chlorpyrazol und einige berivate desselben. Diss. Rostock (Druck v. H. Winterberg), 1903, (95). 22 cm. [1930 1940]. 29006

Gössling, W. Ueber den gegenwärtigen Stand der Adrenalinforschung. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (508–510). [8000–1650]. 29007

—— Die Fortschritte der Alcaloidchemie. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (146–149, 166–168, 184–187, 205–207, 225–226). [3000]. 29008

Die Aufspaltung stickstoffhaltiger Ringe. (Sammelberieht). Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, (808–810). [1930 5500]. 29010

Die Alkaloide der Chinolingruppe. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (701-702, 714-716). [6500 3010].

29011

Die Alkaloide der Pyrrolidingruppe. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (821–822, 830–832). [1930–3010]. 29012

 Gössling, W. Dreiwertiger Kohlenstoff. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **45**, 1905, (628). [7000 1000 0210]. 29014

Goetzl, Alberto. Schwefelbestimmung in flüssigem Brennstoff und in Petroleum. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1528–1531). [6200]. 29015

Goffin, Oskar. Reduktion von o-Nitrozimmtsäuremethylketon zu Propylenanthranil. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe (Druck v. F. Gutsch), 1904, (59). 22 cm. [1530—1940]. 29016

Goguelia, G. v. Cantoni, II.

Goitein, Salamon. A táplálék Caés Mg-tartalmának befolyásáról ezen elemek forgalmára és a szervek Ca- és Mg-tartalmána. [Über den Einfluss des Ca- und Mg-Gehaltes der Nahrungsmittel auf den Umsatz dieser Elemente und auf den Ca- und Mg-Gehalt der Organe.] M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (600-611, 641-681). [8040]. 29017

Goldberg, A. Ueber die Fortschritte auf dem Gebiete der Chemie des Wassers, sowie der natürlichen und künstlichen Mineralwässer. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (915-921). [0360 6500]. 29018

Zur Frage der Abscheidungsprodukte aus Kesselspeisewässern. (Entgegnung). Zs. angew. Chen., Berlin, **18**, 1905, (736–737). [6500].

Goldberg, I. Nouveau mode de formation des acides sulfiniques. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (119). [1330]. 29020

Goldhammer, D[mitrij] A[lexandrovič]. Ueber die Natur der flüssigen Luft. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidnet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (410–421). [7150-0100]. 29021

——— [Гольдгаммеръ, Д. М.] О природѣ жидкаго воздуха. [Sur la nature de l'air liquide.] Kazanĭ, 1904, (19). 23 cm. [0100 0530].

29023 Goldiner. Kartoffelwage nach Parow. Zs. SpiritInd., Berlin, 28, 1905, (61). [6000].

Laufgewichts - Kartoffelwage nach Parow, D.R.G.M. Zs. Spiritlad., Berlin, 28, 1905, (358–359). [6000].

Golding, John and Feilmann, Ernest. Taint in milk due to contamination by copper. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1285–1286). [6500]. 29025

Goldmann, H., Hetper, J[ósef] i Marchlewski, L'eon]. Studya nad barwikiem krwi. IV. [Studies on the blood colouring matter. IV preliminary note.] Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (279– 285). [5010].

Blutfarbstoff, (5. vorl. Mitt.). Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (176–182). [5010]. 29027

und Marchlewski, L[con]. Zur Kenntnis des Blutfarbstoffs. (4. vorl. Mitt.) Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (415-416). [5010].

Goldmann, R. v. Koppel, I[wan].

Goldschmidt, Carl. Kleinere Laboratoriumsniitteilungen. I. Ceber eine Bereitung von Zinnstaub. 2. Ueber die Bereitung von Mono- und Dimethylanilin. ChemZtg. Cöthen, 28, 1904, (1229). [0720 1630]. 29029

Ueber die künstliche Bereitung von Siegellack und Kopalharz. [Formaldehydharz.] Chem.Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (33). [1410–1860]. 29030

weise von Chrommetall. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (56). [0270]. 29031

Ueber eine Bereitung von metallischem Cadmium. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (79). [0230 6200].

29032

Ceber Reaktionen mit
Formaldehyd. [Kondensationen.] ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (363). [5500
29033

Zur Metallurgie des Silbers, ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (424). [0110].

Ueber die künstliche Bereitung von Kopalharz [aus Formaldehyd, Monomethylanilin und Salzsäure]. Chem-Ztg. Cöthen, 29, 1905, (441). [1410-1630-1860].

Quantitative Bestimmung des Formaldehydes. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (343-344). [6350]. 29036

— Ueber den Nachweis von Formaldehyd. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (536). [6150]. 29037 Goldschmidt, Carl. Ueber Formaldehydlösungen. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (643). [1410]. 29038

des Goldes. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, | 736). [6200]. 29039

Goldschmidt, E. v. Cohen, Ernst.

Goldschmidt, Franz. Zur Analyse der Kokos- und Kernölseifen. Seifenfabr., Berlin, 24, 1904, (201-202). [6500]. 29040

Goldschmidt, Haus. Aluminothermie. Dinglers polyt. J., Berlin, **318**, 1903. (737-740, 753-759). [7200 0120 0930]. 29041

Aluminothermie für Stahl und Eisen.
[In: 5. Intern. Kongress für angew.
Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag),
1904, (188–198). [7200 0120]. 29042

Ueber Eisen- und Stahlerzeugung im elektrischen Ofen. [In: 5. Intern. Kongress für augew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (510–525, mit 6 Taf.). [0320 7200]. 29043

Goldschmidt, Heinrich. Phenylisocyanat als Reagens zur Feststellung der Constitution tautomerer Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1036-1098). [7000 1310]. 29044

Reaktionskinetische Studien über Prozesse der organischen Chemie. Natw. Rdsch., Braunschweig, 20, 1905, (365-368); Zs. Elektroch.. Ilalle, 11, 1905, (729-734). [7050].

29045

Cber desmotrope Verbindungen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, [5-7). [7000]. 29046

— Uber Esterverseifung in heterogenen Systemen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (430–433). [7050].

Beiträge zur Reaktionskinetik der Reduktionsmethoden. [In: 5. Intern. Kougress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (588–594). [7050–5500]. 29048

und Löw-Beer, Oscar. Zur Kenntniss der Oxyazoverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1098-1113). [1720]. 29049

Goldschmiedt, Guido. Ueber Kondensationsprodukte der o-Aldehydokarbonsäuren. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (296–299). [1300]. 29050

Goldsmith, E. Hydrogen sulphide, its uses and dangers. Philadelphia, Pa., J. Frank. Inst., 157, 1904, (455-462). [0660]. 29051

Goldstein, E. Ueber elektrische Entladungserscheinungen und ihre Spektra. (Vortrag). Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (315-324); Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (14-17). [7300 0490]. 29052

Untersuchung der Phosphoreszenz auorganischer Präparate. (Vortrag). Berlin, Verh. D. physik. Ges., 7, 1905, (16–19). [7300]. 29053

Goldstein, Oskar. Stahlerzeugung mit Verwendung von fertiger Schlacke. Stahl n. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (1230-1231). [0320]. 29054

Goleff, F. r. Schaposchnikoff, W.

Goll, G. r. Reissert, Arnold.

Golubev, P. G.] Голубевъ, П. Г. О камфарѣ изъ борнеола, содержащагося въ эенрномъ мастѣ сибирской пихты. [Sur un camphre obtenu du bornéol provenant de l'huile éthérée du sapin sibérien.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (proc.-verb. 776-777). [1240 1540]. 29055

O кристаллическихъ продуктахъ реприаго масла сибирской пихты. [Sur les produits cristallins de l'huile éthérée du sapin blanc de Sibérie.] St. Peterburg, 1904, (13). 23 cm.; St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1096-1108). 1140—1240].

Gomberg, M[oses] und Gone, L. H. Ueber Triphenylmethyl. (11. und 12. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (1333-1344, 2447-2458). [1130 29057

Gonder, Karl Ludwig. Ueber induzierte Radioaktivität. Diss. München. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1905, (V + 68). 22 cm. [7300].

Gonnermann, M. Ein neues Verfahren bei der chemischen Analyse. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (889–891). [6000].

gemische? Fermente oder Fermentgemische? ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (608-609, 617-618, 632-634, 644-645, 667-668, 676-677). [8010]. 29060 Gonnermann, M. Ueber den hemmenden Einfluss freunder Moleküle bei der Wirkung der Histozyme und Fermente auf Amide und Glykoside. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (225–256). [8010].

Ueber Rübeninvertase. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1904, (512–514); Bl. Zuckerrübenbau, Berlin, **11**, 1904, (115–148). [8010]. 29062

Ueber den Wirkungswert der Bakterien in der Diffusion. Vortrag. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl, (286–296). [6500]. 29063

Der Bleiniederschlag in Zuckerlösungen. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **12**, 1904, (652). [6300].

Nochmals: Zur Frage des Einflusses des Volumens des Bleiniederschlages. Centrabl. Zuckerind., Magdeburg, **12**, 1904, (653). [6300].

Schlussversuche über Bleiniederschläge in Zuckerlösungen. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **12**, 1904, (730–731). [6300]. 29066

Zur Bestimmung des Zuckers im Melassefutter. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **13**, 1905, (1260–1261). [6500]. 29067

Polarisation gefärbter Zuckerlösungen. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **14**, 1905, (193). [6500].

— Die unbestimmbaren Verluste bei der Diffusion. [Mit Erwiderungen. 1. von Albert Schöne. 2. von Herrmann.] D. Zuckerind., Berlin, 30, 1905, (145–154, 185–193, 225–228). [6500].

Die Bestimmung des Zuckers in der Rübe. D. Zuckerind., Berlin, **30**, 1905, (1687–1689). [6500]. 29070

Wird ein bestimmtes Volumen Flüssigkeit durch einen entstehenden Niederschlag vermindert, ein Salzgehalt dadurch erhöht? Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (451–452, 461–463). [7100].

Urtitersubstanzen. Centralbl. Pharm., Magdeburg, **1**, 1905, (110). [6000]. 2907.2

Gooch, F[rank] A[ustin]. The handling of precipitates for solution and reprecipitation. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab. Yale Univ., No. 135, in Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (11-12, with iflus.); [Ubers von J. Koppel.] Zs. anerg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (208-210). [0930 6000].

Goodall, Alexander and Paton, D. Noël. Digestion leucocytosis. II. The source of the leucocytes. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (20–33). [8040].

Goodson, J. A. v. Richmond, H. Droop.

Goodwin, H. M. and Haskell, R. The electrical conductivity of very dilute hydrochloric and nitric acid solutions. Contributions from the research laboratory of physical chemistry of the Massachusetts institute of technology. No. 2, in Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1904, ([397]–415, with text fig.). Separate 24.5 cm. [7250].

Goodwin, William and Perkin, William Henry jun. The reduction of isophthalic acid. Part II. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (841-855); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (187). [1330–1340].

Goppelsroeder, Friedrich. Studien neber die Anwendung der Capillaranalyse. I. bei Harnuntersuchungen. II. bei vitalen Tinktionsversuchen. Basel, Verl. Natl. Ges., 17, 1904, (198, mit 130 Taf., 12 Pls.). [6000]. 29077

Goppelt, Ludwig. Einwirkung von Dipropylamin und Piperidin auf Dichloracetal. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1903, (45). 21 cm. [1610 1930—1210]. 29078

[Gorbenko, V. М.] Горбенко, В. М. ДЕйствіе галондоводородных в кислоть на кетоны. [Action des acides halogènebydriques sur les cétones.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (proc. verb. 30). [1500].

[Gorbov, A. I.] Горбовъ, А. II. Этиленъ. [Ethylène.] Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, Tome 41, St. Peterburg, 1901, (166-170). [1120]. 29080

—— Этилъ. [Ethyl.] Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, Tome **41**, St. Peterburg, 1904, (170–172). [1000 1100]. 29081

Gordan, Paul. Versuche mit Sichlers Sinacid-Butyrometrie. Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (755-756). [6300]. Nochmals über Versuche

Michaels über Versuche mit Sichlers Sinacid-Butyrometrie. Milchaels, Leipzig, **33**, 1904, (822–823). [6300]. 29083

Gordin, H[arry] M[ann]. Ein Perkolator-Schüttelrohr für die Bestimmung der Alkaloide nach der amerikanischen Pharmakopöe. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (1129). [6000]. 29084

[Gordon, А. В.] Гордонъ, А. Б. Синтезъ и свойства адмилборнеода. [La synthèse et les propriétés de l'allylbornéol]. Kazanĭ, 1904, (1+129+2). 24 cm. [1240].

Gordon, Dora v. Höber, Rudolf.

Gortner, Ross A. v Alway, Friedrich J.

Goske, A. Die Kurkuma-Reaktion auf Borsäure. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (242-243). [6150].

Gossner, B. Beitrag zur Krystallographie der Salze von NH₄, K, Rb, Cs. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1904, (69-77). [7100].

Krystallographische Untersuchung organischer Halogenverbindungen. Ein Beitrag zur Kenutnis der Isomorphie von Ci, Br und 1. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 190 i, (78-85). [7100].

Gothan, W. Ucber die Entstehung des Petroleums. Himmel u. Erde, Berlin, 17, 1905, (558-565). [1100].

29089

Gottlieb, B. N. Zur Schwefelbestimmung in Kiesabbränden. Chemiztg, Cöthen, 29, 1905, (688-689). [6200]. 29090

Gottrau, H. de r. Kehrmann, F.

Gottstein, L. Die Gewinnung von Strohzellstoff nach dem Sulfitverfahren, zugleich Bemerkungen über die Abwässer der Zelluloseindustrie. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (983–981). [6500]. 29091

Goulding, Ernest r. Dunstan, Wyndlam Rowland.

Goutal, Ed. Dosage du phosphore dans les fers, aciers et fontes par les méthodes pondérales au nitromolybdate. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (8-21 . [6500]. 29092

Graaff, C. J. Weevers de r. Grutterink, Alide.

Graaff, Willem] C[ornelis] de. Lactosazonvorming. [Die Bildung des Lact-osazons.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (346-349). [6150].

29093 als Diphenylhydrazine reagens op lactose. [Das Diphenylhydrazin, ein Reagens auf Milchzucker.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (685-686). [6150]. 29094

Graber, H. V. Eine Bleidose für die mikrochemische Silikatanalyse. Centrabl. Min., Stuttgart, 1905, (247-248). [6000]. 29095

Grabowski, Jan. Chemia w Polsce do 1773 r. [Les sciences chimiques en Pologne avant 1773.] Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (437–443). [0010]. 29096

Graebe, C'harles.] Ueber Alizarindimethyläther. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (152-153). [1530 5010 5020]. 29097

Ueber die Bildung aromatischer Methoxysäuren und von Anisol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, 204-212). [1230 1330]. 29098

Ueber Esterbildung mittelst Dimethylsulfat. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (244-249). [1300 5500]. 29099

Ueber Naphtoylbenzoesäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (249–259). [1330]. 29100

— und Hess, Hans. Ueber 1, 3- Pyrogalloldimethyläther und über , 6- Dimethoxychinon. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (232-243). [1230 1530]. 29101

und Martz, Ernst. Ueber die Methyläthersäuren von chinoncarbonsäure, Protocatechusäure und Gallussäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (213-221). [1330].

29102 und Peter, Walter, Ueber Tetrachlor- und Dichlornaphtoylbenzoësaure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, 259–266). [1330]. 29103

Graebe, Charles et Studer. Un oxytriméthylpyrogallol identique avec l'antiarol de Kiliani. Arch. Sci. Phys., Genève, (ser. 4), 17, 1904, (117). [1230]. 29104

und Suter, Moritz. Ueber Umwandlung der Trimethylgallussäure und der Trimethylpyrogallolearbonsäure in Derivate des Pyrogalloltrimethyläthers, in Antiarol und in Hexamethoxybiphenyle. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (222–231). -1123029105 1330].

Gräbert, C. Neuer Aufschluss im Colditzer Tonlager. ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (1479 -1480). [0120] 29106

Graefe, Ed. Kalorimetrische Untersuchung von Kohlen. Braunkohle, Halle, 3, 1904, (121–123). [6500 7200]. 29107

Aus der Praxis der Kolilenanalyse. Vortrag. Braunkohle, Halle, **3**, 1904, (237–244). [6500].

29108 Braunkohlenteerin-Die dustrie im Jahre 1904. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (285–289). [1000 6500]. 29109

 Über das Vorkommen und die Bestimmung von Methanhomologen im Olgas. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (524-528). [1110 29110 6400].

Anwendung der Jodzahl anf Mineralöle. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1580-1584); Petroleum, Berlin, 1, 1905, (12-14, 81-84). [6500]. 29111

Gräfenberg. Ueber Nichtbleiakkumulatoren. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (736-739). [7250]. 29112

Graetz, L[eo]. Ueber die strahlungsartigen Erscheinungen des Wasserstoffsuperoxyds. (Vortrag). Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (296–300). [7300 0360]. Ueber strahlende Materie.

Natur n. Kultur, München, 2, 1905, (225-231). [7300]. 29114

 Ueber die elektrische Dispersion der Kristalle. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (477–482). [7250].

Graf, G. Ueber das Vorkommen von schwefliger Säure im Biere. Zs. Brauw., München, (N.F.), 27, 1904, (617-620). [6500]. 29116 Graf, G. Zum Ausbau der Malzanalyse. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (365–367). [6500]. 29117

 Graf, Wilhelm.
 Über Oxonium- und

 Ammoniumsalze.
 Diss.
 Würzburg

 (Druck v. C. J.
 Becker), 1903, (63).
 22 cm. [1910 1940 1600 5020

 7000].
 29118

v. Hantzsch, A.

Graham, J. C. Ueber die Diffusion von Salzen in Lösung. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (257– 272). [7150]. 29119

Graham, J. Howard. The determination of sulphur in iron ores. Philadelphia, Pa., J. Frank. Inst., 159, 1905, (441-453). [6500]. 29120

Graham, R. P. D. v. Cohen, Julius Berend.

---- r. Gardner, John Addyman.

Gramatzki, H. J. Ein mechanischer Erklärungsversuch für die Eigenschaften des Radiums. Umschau, Frankfurt a. M., 8, 1904, (748-751). [0620]. 29121

Gramberg, Anton. Technische Messungen insbesondere bei Maschinenuntersuchungen. Zum Gebrauch in Maschinenlaboratorien und für die Praxis. Berlin (J. Springer), 1905, (XII+222). 24 cm. Geb. 6 M. [0030].

Gramont, A. de. Sur la disparition dans l'étincelle oscillante des raies du silicium présentes dans les spectres de certaines étoiles. Paris. C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (188-191). [7300 0710]. 29123

Sur la photographie des spectres d'étincelle directe des mineraux sulfurés. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (514-515). [7300 7350]. 20124

Quelques obsérvations sur le groupement des raies du spectre du silicium d'après l'effet de la self-induction, et sur leur présence dans les spectres stellaires. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (515–517). [0710 7300].

Granger, Albert. Sur les propriétés de l'anhydride tungstique comme colerant céramique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (935-936). [0840]. 29126 Granger, Albert et Schulten, A. de. Sur quelques iodates cristallisés. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (201-203). [0290 0390].

Grassberger, R. und Hamburg, M. Ueber die Anwendung des Oxydationsverfahrens zur Reinigung von Zuckerfabrikabwässern. Hyg. Rdsch., Berlin. 13, 1903, (336–356). [6500]. 29128

Grassi, Ugo. Sulla teoria della polarizzazione galvanica e la conduzione unipolare. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2^s, 1903, (291–296). [7250]. 29129

Graumann, Artur v. Doeltz, Otto.

Gray, Arthur W. On the production of ozone in the Siemens generator; and on an improved construction of this apparatus. Physic. Rev., New York, N.Y., 19, 1904, (317–368, with text fig.). [0550].

Gray, George. Retrogression of soluble phosphates in mixed manures. Rep. Aust. Ass., Dunedin, 10, 1905, (158-162). [6500]. 29131

Gray, Robert Whytlaw. The atomic weight of nitrogen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1601–1620); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (156–157). [0490].

Grazia, (De) Sante r. Rossi, Giacomo.

Grebe, L. Ueber Absorption der Dämpfe des Benzols und einiger seiner Derivate im Ultraviolett. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (376–394). [1130 7300].

Grede, Festrede bei der Liebigfeier am 16. Mai 1903. Licbig - Realschule (früher Bockenheimer Realschule) zu Frankfurt a. M. 29. Jahresbericht. Schuljahr 1903-1904. Frankfurt a. M. (Druck v. F. Kaufmann & Co.), 1904, (1-10). 25 cm. [0010]. 29134

Gredt, Jos. Gleichartigkeit und Ungleichartigkeit der Teile in der belebten und unbelebten Substanz und die Wiederkehr der Elemente in der chemischen Auflösung. Jahrb. Philos., Paderborm, 19, 1905, (402–418). [7000].

Green, Arthur L[awrence] and Vanderkleed, Charles E. A course in qualitative inorganic chemistry. (4th ed.). Lafayette, Ind. (Greene), [1901], (158), 19.5×17 cm. [6000]. 29136

Green, C. F. r. Hofman, Heinrich] O'sear].

Greenish, Henry G. and Hooper, Elsie S. The constituents of simarouba bark. Pharm. J., London, (Ser. 4), 20, 1905, (734-735). [6500]. 29137

Grégoire, Achille. La marche de l'absorption de l'acide phosphorique chez la betterave à sucre. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (774-784). [8030].

Gregory, A. W. A quick method for the valuation of fluor-spar. Chem. News, London, **92**, 1905, (184–185). [6500]. 29139

Greinacher, H[einrich]. Radium und Radioaktivität. Zusammenfassendes und Neuestes. Gaea, Leipzig, 41, 1905, (641–645). [0620]. 29140

Grempe, P. M. Herstellung und Verwertung des Wassergases. GewBl. Württemb., Stattgart, **53**, 1901, (41-44). [6500].

Grendel, L[udwig]. Ueber Tannine und deren Bewertung nach der Zinsserschen Methode. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (212–214). [6500]. 20142

Grenet, Louis v. Charpy, Georges.

Greshoff, M[aurits]. Aanteekening over het cyaanwaterstofgehalte van Gynocardia-zaad. [Note sur la tenem en acide cyanhydrique des graines de Gynocardia.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (102–105). [6500].

Waardebepaling van Java-Coca. [Essai des cocas javanaises.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, **42**, 1905, (286–290). [6500]. 29144

Waardebepaling van Gambir. Dosage du Gambir. Pharm. Weekbl., Amsterdam, **42**, 1905, (669–676). [6500]. 29145

Grésil. Sur les bains de nickelage. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (675-676). [7250]. 29146

Gresly, Julius. Ueber den Einfluss der Nasslagerung auf gedarrte gipshaltige Zementmörtel und eine beschleunigte Methode zum Nachweis schädlicher Mengen Gips im Portlandzement. (Influence d'immersion sur les mortiers de ciments étuvés et contenant du gypse. Méthode accélérée pour déter-

miner la teneur, en proportion nuisible, du sulfate de chaux dans le ciment Portland.) [Deutsch u. franz.] Baumaterialienk., Stuttgart, 10, 1905, (241-245, 257-262, 273-277). [6500]. 29147

Greulich, Richard. Beiträge zur Kenntnis der Diazoanhydride und Diazoverbindungen. Diss. Jena (Druck v. G. Neuenhahn), 1905, (41). 22 cm. [1730 1940].

Griebel, C. v. Juckenack, A.

Grieshammer, E. Die Herstellung der Thermometergläser im Jenaer Glaswerke. Vortrag. D. MechZtg, Berlin, 1904, (233–235). [0710]. 29149

Griessmayer. Ueber verschiedene Hefenenzyme. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 44, 1904, (2559–2561). [8010].

Griffin, John J[oseph]. Atoms and ions, a century of chemical theory. The Catholic University Bulletin, Washington, D.C., 8, 1902, (193–209). [0010 7000].

Griffiths, A. B. On geranium chlorophyll. Chem. News, London, **91**, 1905, (76). [5010]. 29152

On the composition of certain invertebrate pigments. A chemical study in zoology. Chem. News, London, **91**, 1905, (90-91). [5010].

On the chemistry of invertebrate muscle. Chem. News, London, **91**, 1905, (146–147). [8000].

Griffon, Ed. L'assimilation chlorophyllienne chez les jeunes pousses des plantes: applications à la vigne. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1148-1151). [8030].

Grignard, V. Nouvelle méthode de synthèse d'alcools monoatomiques et polyatomiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (44-46). [2000]. 29157

Les combinaisous organomagnésiennes mixtes et la synthèse organique. Rev. gén. sci., Paris, **14**, 1903, (1040–1050). [2000]. 29158

Grigoriew, O. v. Gromow, T.

Grigorovič, Р.] Григоровичъ, Павелъ. Дѣйствіе меркурдіэтила на гремучую ртуть, разложеніе этой смѣси хлористымъ водородомъ; новьи комплексъ: 5HgCl₂. 2NH₂OH. HCl. 2NH₄Cl. 2(CH₃)₂ CO. [Action du mercurediéthyle sur le fulminate de mercure, décomposition de ce mélange par le chlorure d'hydrogène; sur un complexe nouveau: 5HgCl₂. 2NH₂OH. HCl. 2NH₄Cl. 2(CH₃)₂CO.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-elim. Obšč., 37, 1905, (1113-1119). [0380 2000].

Grimal, Emilien. Sur l'essence de bois de *Thuya articulata* d'Algérie. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (927– 928). [6500].

Grimbert, L. Recherche du maltose en présence du glucose. [In:5]. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (73-75). [6150]. 29161

Présence du glucose dans le liquide céphalo-rachidien. [In: 5. Intern. Kongress für angew. C'hemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (76– 78). [6500].

Grimmer, Walther. Zur Kenntnis des Cyclohexanons. Diss. Göttingen. Hildesheim (Druck v. A. Lax), 1904, (47). 21 cm. [1540]. 29163

Grimsehl, E[rnst]. Ein neuer Apparat zur Bestimmung der Dampfdichte. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (734-735). [0910-7100]. 29164

Zwei Manometer hoher Empfindlichkeit für geringe Drucke und eine Gaswage. Zs. physik. Unterr., Berlin, **18**, 1905, (198–202, 319). [0910].

Zwei einfache elektrolytische Apparate zur Strommessung (Voltameter). Zs. physik. Unterr., Berlin, **18**, 1905, (283-285). [0910].

29166
Grimshaw, Robert. Die Härtemittel für Stahl. Weltmarkt, Berlin, 19, 1905, (9-11). [0320]. 29167

Grittner, A. Beiträge zur Kenntnis über die chemische Zusammensetzung und den Heizwert der Kohlen Ungarns. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1153). [6500]. 29168

Grober, Jul[ius] A. Ueber die Wirkung gewisser Antiseptika (Toluol etc.) auf das Pepsin. Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (109-118). [8010].

Grobert, J. de. Concentration des jus sucrés en présence d'aluminium ou d'alliages d'aluminium fluement divisés. (Procédé Besson). [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (467–469). [6500]. 20170

Gröger, Max. Ueber die Bestimmung von Mangan neben Chrom. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (987-988). [6200]. 29171

— Cber die Chromate des Mangans. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (453-468). [0270-0470].

Grohmann, Carl. Ueber Phenyl-Halogenpyrazole. Diss. Rostock (Druck v. C: Boldt), 1902, (51). 21 cm. [1930]. 29173

Groll, F. Stativ zur Elektroanalyse mit rotierender Elektrode. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 4698-699). [6000]. 29174

Grombach, Ad. v. Kauffmann, Hugo.

Gromow, T. und Grigoriew, O. Die Arbeit der Zymase und der Endotryptase in den abgetöteten Hefezellen unter verschiedenen Verhältnissen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (299–329). [8010]. 29175

Groschuff, E. Über die Jodsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **47**, 1905, (331–352). [0390 7000]. 29176

Grosman, L. v. Cornimboeuf, H.

Gross, Abraham. Purification and estimation of iodin. Proceedings of Engineers' Society of Western Pennsylvania. Pittsburg, Pa., 19, 1903, 1380–383). [6200].

Gross, C. H. Zementuntersuchung in Neu-Süd-Wales. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (1903-1905). [6500]. 29178

Gross, Theodor. Cber die Zerlegbarkeit des Siliciums. Elektroch. Zs., Berlin, 12, 1905, (48-50). [0710-7000]. 29179

Ueber die Einwirkung von Wechselströmen auf die Elektroden. Elektroch. Zs., Berlin, **12**, 1905, (177-178). [7250]. 29180

Grosse-Bohle, H. Beobachtungen auf dem Gebiete der Wasseruntersuchung. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (969-974). [6500]. 29181

Grosser, Paul. Ueber das Verhalten von zugeführtem Indol und Skatol im

29169

Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **44**, 1905, (320–334). [8040].

Grossmann, Hermann. Ueber die Einwirkung anorganischer Verbindungen auf optisch-active mehrwerthige Alkohole und Oxysäuren. [Lävulose, Glucose.] (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1711–1719). [1810 1210 1300 7300]. 29183

Ueber die Einwirkung von Blei- und Wismutsalzen auf das Drehungsvermögen der Zucker mehrwertiger Alkohole und Oxysäuren. 1. u. 2. Mitt. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, (650-657, 941-976). [1200 1300 1800 7300]. 29184

Ueber die Einwirkung alkalischer Uranylsalze auf das Drehungsvermögen der Zucker und anderer optischaktiver Hydroxylverbindungen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl, (1058–1073). [1800 7300]. 20185

Die Nomenklatur der Doppelsalze organischer Basen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1083). [0070 1600 1930]. 29186

Einfluss der Temperatur auf das Drehungsvermögen stark optischaktiver Verbindungen. Münster, Jahresber. Prov.-Ver. Wiss., 3, 1905, (125-126). [7300]. 29187

Ueber die Komplexbildung des Quecksilberrhodanids. Zs. anorg. ('hem., flamburg, **43**, 1905, (356–369). [1310–7000]. 29188

Über die Trennung des Thoriums und der Ceriterden durch neutrales Natriumsulfit. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (229-236). [0100 0770].

Ueber die Fähigkeit des Rhodanions, komplexe Verbindungen zu bilden im Vergleich zu dem Halogenund dem Cyanion. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (640-643). [7000] 1310 0250 0210 7250]. 29190

und Forst, Peter von der. Die Doppelcyanide des Kupfers. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (94-110). [1310]. 29191

und **Hünseler**, Fritz. Über die Verbindungen der Metallrhodanide mit organischen Basen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (361–405). [1310 1630 1930 2000 7000].

Grossmann, Hermann und Meinhard. Zur Beurteilung der holländischen Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (237–243). [6500]. 29193

und Pötter, Heinz. Ueber den Einfluss der Concentration und der Temperatur auf das specifische Drehungsvermögen stark optischactiver Verbindungen. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3874–3891). [7300].

- v. Lunge, G[eorg].

Grossmann, Hs. Zur Wertbestimmung von Natriumsuperoxyd. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (137-138). [6500].

Grossmann, J. An improved method of indigo testing. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (308-310). [6500].

The recovery of products of commercial value from sewage sludge. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (655-659). [6500]. 29197

Groth, Paul. On crystal structure and its relation to chemical constitution. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (505–509). [7000 7100]. 29198

Einleitung in die chemische Krystallographie. Leipzig (W. Engelmann), 1904, (V+80). 8vo. Geb. 4 M. [7100]. 29199

Grube, G[eorg]. Über Magnesium-Bleilegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (117–130, mit 1 Taf.). [0460-0580-7000]. 29200

Ther die Legierungen des Magnesiums mit Zinn und Thallium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (76–93, mit 1 Taf.). [0100 0460 7000]. 29302

Gruber r. Weigmann, H.

Grueber, O. Ritter von und Ullmann, M. Bericht der internationalen Kommission für die Analyse der Kunstdünger und Futtermittel. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (228-237). [6500].

Grün, Ad. Beitrag zur Synthese der Fette. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2284-2287). [1210 1300 1310]. 29204

v. Werner, A.

Grüneisen, E. Ueber die innere Reibung wässriger Salzlösungen und ihren Zusammenhang mit der elektrolytischen Leitung. Berlin, Wiss. Abh. physik. Reichsanst., 4, 1905, (237-266). [7150-7250].

Ueber die Gültigkeitsgrenzen des Poiscuilleschen Gesetzes bei Bewegung tropfbarer Flüssigkeiten durch gerade und gewundene Kapillaren. Berlin, Wiss. Abh. physik. Reichsaust., 4, 1905, (151–184). [7150]. 29206

Grünewald, Richard. Belgische Kohlen und Koks, deren physikalische und chemische Untersuchungen und Verwendung des Koks beim Hochofenprozess. Leipzig (H. A. L. Degener), [1905], (33). 21 cm. 1,50 M. [6500].

Grünhut, L[eo]. Neue Gesichtspunkte zur chemischen Beurtheilung des Weines. Weinbau, Mainz, **20**, 1902, 377-378). [6500]. 29208

Die schweflige Säure im Wein. Weinbau, Mainz, **21**, 1903, (494-495, 511-512); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (927-904). [6500]. 20209

---- v. Fresenius, W[ilhelm].

v. Hintz, E.

Grünzweig, B. und Pachonski, A. Untersuchungen über die Empfindlichkeit einiger chemischer Kohlenoxydnachweismethoden im Blute. Zs. MedBeamte, Berlin, 18, 1905, (444–448). [6150].

Grüss, J. Eine Methode zur quantitativen Bestimmung des Glykogens in der Hefe. Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, 11-31. [1840 6300]. 29211

Grüters, M. r. Küster, F[r.] W.

Gruner, H[ans]. Beiträge zur Kenntnis von Bodenarten aus dem Kamerungebiet. Tropenpflanzer, Berlin, 9, 1905, (113-146). [6500]. 29212

Grunmach, Leo. Experimentelle Bestimmung der Oberflächeuspannung und des Molekulargewichts von verflüssigtem Stickstoffoxydul. (Vortrag). Berlin. Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (243-248). [7150] 0490. 20213

Grunmach, Leo. Versuche über die Diffusion von Kohlensäure durch Kautschuk. Physik Zs., Leipzig, **6**, 1905, (795-800). [7150]. 29214

— Ueber den Einfluss der Zähigkeit auf die Kapillarkonstanten bei Essigsäure-Wassermischungen. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (460–468). [7150].

Grutterink, Alide und Graaff, C. J. Weevers de. Beitrag zur Kenntnis einer krystallinischen Harnalbumose. II. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (472-481). [4010]. 29216

Gschwind, Meinrad. Recherches dans la série du stilbène. Genève, Thèse sc. 1903-1904. Genève, 1904, (58). 8vo. [1130].

Guareschi, Icilio. Condensazione delle aldeidi coll'etere cianacetico: Nota II. Torino, Atti Acc. sc., 38, 1903, (290-300). [1310 1660]. 29218

Guédras, Marcel. Sur le filon de barytine dit de la Chandelette, près Villefort. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (315-316). [0170]. 29220

Etude sur le carbure de calcium employé comme explosif dans les travaux miniers. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1225–1226). [0220]. 20221

Sur l'éthérification de la glycérine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1034). [1210 7050]. 29222

Güll, Vilmos. A talaj alkotórészeinek csoportositásáról. [Über die Gruppierung der Bodenbestandteile.] Földt. Közl., Budapest, **35**, 1905, (170–174, 195–199). [6500]. 29223

Gümbel, Theodor. Ueber die Verteilung des Stickstoffs im Eiweissmolekül. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (297-312). [4000]. 20224

Guende, Mlle Bl. v. Desgrez, A.

Guenthart, August. Der chemische Unterricht als philosophischer Unterricht. Beiträge zur Pädagogik und Methodik der Naturwissenschaften. (Progr.) Barmen (Druck v. D. B. Wiemann, 1905, (20). 26 cm. [0050]. 29225 Günther, Ludwig. Ueber das farbenempfindliche Chlorsilber und Bromsilber. Nürnberg, Abh. nat-hist. Ges., **15**, 1904, (169-239). [0110 7350].

Zur "Methode zur Bestimmung der Beschaffenheit eines Stärkesirups". Zs. SpiritInd., Berlin, 27, 1901, (146). [6500]. 29227

des Verhältnisses des Dextrins und Zuckers im fertigen Stärkesirup. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (635–638). [6300].

Guérin, G. Antagonisme physiologique entre l'alcool et la strychnine. Nancy, Bull. soc. sci., 51, 1904, (119-123). [3010 8050]. 20229

Guertler, W. und Tammann, G[ustav]. Uber die Legierungen des Nickels und Kobalts mit Eisen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (205-224, mit 1 Taf.). [0260 0320 0540 7000].

29230

gen des Eisens mit Silicium. Zs.
anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (163179, mit 1 Taf.). [0320 0710 7000].

Guggenheimer, Siegfried. Über den Dissoziationszustand der von Metallen abgespaltenen Gase. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (579-581). [7150 7200].

Guglielmo, G. Intorno alle determinazioni della densità e della massa di quantità minime di un solido. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5^a), **12**, 1^o semestre, 1903, (310–317). [7100]

Guignard, [L.]. Sur l'existence, dans le sureau noir, d'un composé fournissant de l'acide cyanhydrique. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (16-20). [8030].

Sur l'existence, dans certains groseillers, d'un composé fournissant de l'acide cyanhydrique. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (448-452). [8030].

et Houdas, J. Sur la nature du glucoside cyanhydrique du sureau noir. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (236–238). [1850 8030]. 29236

Guigues, P. Sur la recherche de la quinine par la réaction de J. J. André. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **20**, 1904, (55–57). [3010 6150]. 29237

Guillaume, Ch. Ed. Les applications des aciers au nickel, avec un appendice sur la théorie des aciers au nickel. Paris (Gauthier-Villars), 1904, (VII+215, av. 25 fig.). 23 cm. [0320]. 29238

Sur l'échelle thermométrique normale et les échelles pratiques pour la mesure des températures. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (374–380). [7200 0910]. 29239

entre le litre et le décimètre cube. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1904, (368–374). [7100].

Ueber die Chemie des Nickelstahls. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Aarau. 87, 1905, (70-71); Arch. Sci. Phys., Genève, (Sér. 4), 17, 1904, (23-50, av. 4 fig.). [0320 0540]. 29241

Guillemain, C. Theoretische Betrachtungen über Bleierzröstung. Metallurgie, Halle, 2, 1905, (433–443). [0580].

Guillet, Léon. Nouvelles recherches sur les aciers au vanadium. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (407–409). [0320 0820]. 29243

Propriétés et constitution des aciers au chrome. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (426–428). [0320 0270]. 29244

Constitution et propriétés des aciers au tungstène. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (519–521). [0320 0840]. 29245

Propriétés et constitution des aciers du molybdène. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (540–542). [0320 0480]. 29246

Constitution et propriétés des aciers à l'étain, des aciers au titane et des aciers au cobalt. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1689–1691). [0320].

— Constitution et propriétés des aciers à l'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (35–36). [0320 0120].

Comparaison des propriétés, essais et classification des aciers ternaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (107–108). [0320]. 29249

Guillet, Léon. Constitution des alliages cuivre-aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (464-467). [0120 0290]. 29250

Les aciers spéciaux ; aciers au nickel, aciers au manganèse, aciers au silicium. Paris (Dunod), 1904, (100, av. 28 fig.). 28 cm. [0320]. 29251

Guinchant, [J.]. Luminescence de l'acide arsénieux. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1101). [7300]. 29252

Les phénomènes de luminescence et leurs causes. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (685-693). [7300]. 29254

et Chrétien. Etats allotropiques du sulfure d'antimoine. Chaleurs de formation. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (51-54). [0680].

Chaleur de formation des trisulfures d'antimoine. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (288–289). [7200].

[Guləvič, VI.] Гулевичъ, Вл. Анализъ мочи. Руководство при практическихъ занятіяхъ въ лабораторіи. Изд. 2-е. [L'analyse de l'urine. Manuel des operations pratiques de laboratoire. Deuxième édition]. Moskva, 1905, (VIII—+ 237 + 6, av. 5 tabl.). 24 см. [6500-6300].

— und Krimberg, R. Zur Kenntnis der Extraktivstoffe der Muskeln. (2. Mitt.). Über das Carnitin Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (326-330). [6300]. 29258

Gulewitsch v. Gulevič.

Gulinov, G. N. v. Lidov, A. P.

Gullbring, Alf. Ueber die Taurocholeinsäure der Rindergalle. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (448–458). [1350]. 29259

Gulli, Salvatore. Azione della metilammina sull'anidride citraconica. Napoli, Rend. Acc. sc., (serie 3°), 9, 1903, (164-167). [1320]. 29260

Gully, E. Mitteilungen aus dem chemischen Laboratorium der Moorkulturanstalt. 1. Moorflora und chemische Zusammensetzung der Böden. München. VierteljSchr. bayr. LandwRath, **10**, 1905, 1. Beilage, (135–139). [0020 6500].

Gumlich, E[rinst]. Versuche mit Heusler'schen ferromagnetischen Mangan- Aluminium- Kupfer- Legierungen. [Einfluss der Temperatur auf die magnetischen Eigenschaften.] Elektrot. Zs., Berlin, 26, 1905, (203–207); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (535–550, mit 1 Taf.). [7250]. 29262

Gumperz, A. v. Meyer, Richard J.

Gunckell, A. Untersuchung von Acetondämpfen. Untersuchung von Methylalkohol. Untersuchung von alter Terpentinöl. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1904, (125–137). [1510 7250 7350].

Gundlach, Karl. Ueber die konstitutionelle Identität der wahren Nitrosound der sogenannten Bisnitrosylverbindungen. — Zur Kenntnis der wasserfreien Blausäure. Diss. München. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1905, (VII + 59). 22 cm. [1100 1310].

Gundry, Philip George. Über die mittlere Spannung von Elektroden unter der Wirkung von Wechselströmen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (177-212). [7250]. 29265

Guntz, A[ntoine]. Sur les fours électriques à résistance. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (177-189). [7200].

Die Einwirkung des Lichtes auf Chlorsilber. (Übers.) Phot. Wochenbl., Berlin, **31**, 1905, (81– 84, 89–93, 101–103). [0110 7350].

Sur la préparation du baryum. [In: 5. Intern. Kongress für angew. C'hemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (538–544); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (5-25). [0170].

et Bassot, Henry jun. Sur la chaleur de formation de l'hydrure et de l'azoture de calcium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (863–865). [0220 7200].

et Rœderer. Sur la composition des amalgames. Nancy, Bul. soc. sci., **5**, 1905, (119). [0380]. 29270

Gustavson, G. Sur les combinaisons des ferments chloroaluminiques avec les hydrocarbures et le gaz chlorhydrique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (940–941). [2000 1130]. 29271

Über die bei der Synthese der Benzolhomologen nach Friedel und Crafts entstehenden, Chlorwasserstoff, Kohlenwasserstoff und Aluminium-chloridfermente enthaltenden Verbindungen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (57-79). [1130 2000]. 29272

Gutbier, A[lexander]. Ueber Doppelsalze des Pallado-Chlorides und-Bromides. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2105-2107). [0590-1630].

Ueber Derivate des Palladosammin-Chlorides und -Bromides. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2107-2111). [2000 1630]. 29274

Zur quantitativen Bestimmung des Tellurs. Erlangen, SitzBer. physik. Soc., **36** (1904), 1905, (130–137). [6200]. 29275

Ueber das Atomgewicht des Tellurs. II.—I. Ueber die zur Reinigung des Tellurmaterials angewandten Methoden. (Experimentell mitbearb. von W. Wagenknecht). II. Die Bereitung des Analysenmaterials. III. Ueber die Analysenmethoden und die erhaltenen Resultate. IV. Discussion der Resultate. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (266–282). [0760 7100].

Die gewichtsanalytische Bestimmung der Salpetersäure mittels "Nitron" nach M. Busch. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (494-499). [6300].

Studien über das Palladium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **47**, 1905, (23–41). [0590 1630 2000].

Uber das Atomgewicht des Wismuts. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (831). [0190 7100]. 29279

und Birckenbach, L. Praktische Anleitung zur Massanalyse. Erlangen (M. Mencke), 1905, (IV+87). 18 cm. [6000].

und **Hofmeier**, G. Über colloïdale Metalle der Platinreihe. I. II. (p-7195) J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71** 1905, (358-365, 452-458). [0610-7100]. 29281

Gutbier, A[exander] und Hofmeier, G. Weitere Beiträge zur Kenntnis anorganischer Kolloide. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (225–228). [7100].

— — Zur Kenntnis des kolloidalen Silbers, Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (77–80). [0110 7100].

und Krell, A. Zur Kenntniss der Halogenverbindungen des Palladiums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2385–2389). [0590]. 29281

und Lohmann, J. Versuche zur Darstellung des Nitroxylchlorides. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (182–195). [0490].

Ueber die Einwirkung von Schwefelwasserstoff auf selenige Säure. 2. Mitt. Untersuchungen über das Schwefelselen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (384–409). [0700 7150].

und Ransohoff, F. Studien über die Verbindungen des Rutheniums mit Sauerstoff. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (243–261). [0650]. 29288

und Resenscheck, F. Über die jodometrische Bestimmung der Tellursäure. Erlangen, SitzBer. physik. Soc., 36 (1904), 1905, (138-142). [6300]. 29289

und Trenkner, C. Über die Halogenverbindungen des Rutheniums. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (166–184). [0650]. 29290

und Wagenknecht, W. Bemerkungen über die quantitative Bestimmung des Tellurs nach G. Frerichs. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (54-56). [6200]. 29291

Guth, Ferdinand. Ueber synthetisch dargestellte einfache und gemischte (dycerinester fetter Säuren. Diss. Rostock. München (Druck v. R. Oldenbourg), 1902, (36). 23 cm. [130 1320]. 29292

Guth, M. v. Martens, A[dolf].

Guthrie, John M. v. Ford, John S.

Gutmann, A. Ueber die Reduction der Tetrathionate zu Sulfiten durch Arsenit und Stannit. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 11728-1734). [0660-0930].

Ueber die Reduction der Trithionate zu Sulfiten durch Arsenit und Stannit. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3277-3281). [0660 0930].

Gutt, I. F. v. Zelinskij, N. D.

Guttmann, Leo Frank. The determination of melting points at low temperatures. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1037-1042); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 1206). [7200].

Guttmann, Oscar. Schiess- und Sprengmittel. (Bericht über das Jahr 1904). Chem. Zs., Leipzig, **4**, 1905, (175–178, 196–198). [7200]. 29296

Ceber Salpetersäuredarstellung. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (934-935). [0490]. 29297

Salpetersäuredarstellung zur Sprengstoff-Fabrikation. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1185-1186). [0490].

Explosivstoffe. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 2.]
Berlin, 1905, (471-514). [6500 7200].

Wahl einer internationalen Kommission zur Prüfung der relativen Gefahr explosiver Gasgemische in Versuchs-Wetterstrecken. [In: 5. Intern Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin. D. Verlag, 1904, 319–322. [7200]

Gutzeit, A. und Kostanecki, St[anislaus] von. Ueber das 3'-Oxy-flavonol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (933-935). [1910-5010-5020].

Gutzeit, E. Zur Aschenbestimmung pflanzlicher Substanzen. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (556). [6500].

Guye, A. Théorie élémentaire des électrolyseurs à diaphragmes. [In: 5.

Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (1). Verlag), 1904, (699–701). [7250 0010]. 29304

Guye, Ch. Eug[ène]. Revue. Les hypothèses modernes sur la constitution électrique de la matière. Rayons cathodiques et corps radioactifs. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (549-572, av. fig.). [7100-7250]. 29305

et Guye, H. Sur la rapidité électrostatique des gaz aux pressions élevées. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1320-1322). [7250]. 29306

et Schidlof, A. Sur l'énergie dissipée dans le fer par hystérésis aux fréquences élevées. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (517-519). [0320]. 29307.

Hystérésis magnétique aux fréquences élevées dans le nickel et les aciers au nickel. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (369–370). [0540]. 29308

Guye, H. r. Guye, Ch. Eng.

Guye, Philippe A. Nouveau mode de calcul des poids moléculaires exacts et des gaz liquéfiables à partir de leurs densités; poids atomiques des éléments constituants: hydrogène, azote, argon, chlore, sonfre, carbone. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1241-1243). [7100].

Poids atomique de l'azote déduit du rapport des densités de l'azote et de l'oxygène. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 1386-1389). [7100 0490].

Revision du poids atomique de l'azote. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **18**, 1904, (602-603). [7100-0490]. 29311

Études physico-chimiques sur l'électrolyse des chlorures alcalins. (1er Memoire), Théorie elémentaire des electrolyseurs à diaphragmes. Journ. Chim. Phys., Genève. 1, 1903, (121–151, 212-226). [7250-0420-0500-0450]. 29312

Nouvelles recherches sur le poids atomique de l'azote. (Conférence faite à la société chimique de Paris). Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (755-772). [7000-0490]. 29313

et Bogdan, St[efan T.]. Méthodes rapides pour l'analyse physicochimique des liquides physiologiques. Journ. Chin. Phys., Genève, **1**, 1903, (379–390, av. 4 fig.). [6500]. 29314

Guye, Philippe A. et Homfray, J. Tensions superficielles des éthers. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (447). [1200]. 29315

et Pintza, Alexandre. Densité du protoxyde d'azote et poids atomique de l'azote. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (677-679). [0490].

29316

Densités de l'anhydride carbonique, du gaz anmoniac et du protoxyde d'azote. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (51-53). [7100].

v. Friderich, L.
v. Homfray, J.

---- r. Wassmer, Eugène.

Guyot, A. Les dérivés γ-arylés de l'anthracène et de son dihydrure. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (892–904). [1130–1140]. 29318

et Catel, J. Contribution à l'étude des dérivés du benzodihydrofurfurane. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (254-256, Erratum 400, 1348-1350). [1230 1530 1910].

29319

Synthèses dans la série anthracénique. Condensation des dérivés du benzodihydrofurfurane en dérivés anthracéniques γ substitués. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1460–1464). [1910].

-- v. Haller, A.

Gwiggner, A. Titerbestimmung der Permanganatlösung für die Eisenanalyse mit Ferrocyankalium als Urmass. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (260– 261). [6000].

Gwyer, A. G. C. v. Travers, Morris W.

Haagen-Smit, J. W. A. Ein neues Verfahren zum Weissieden von silbernen Münzplatten. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (189–196). [0110]. 29322

— τ. Hoitsema, C[opius].

Haagn, E. Glühungen im Vakuum mit Hilfe des elektrischen Ofens. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (1209). [0910]. 20323

Haarmann, A. Das Eisen in der Eisenbahn nach Beschaffenheit, Form und Masse. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (52–69). [0320]. 29324

Haars, Otto v. Gadamer, J[ohannes].

Haarst, J. van. Ueber die Schnellmethoden zu Fettbestimmung in der Milch. Antwort auf die kritischen Bemerkungen von Dr. Siegfeld zu unserer Arbeit über den Gebrauch des Amylalkohols bei der Schnellmethode für Fettbestimmung nach Gerber. (Diese Z. 16 [451] und Milchztg 1903, Heft 45.) Zs. angew. Chem.. Berlin, 17, 1904, (1212-1213). [6300].

Haas. Einiges über das chemische Verhalten von hochprozentigem Ferrosilizium. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (1315). [0320]. 29326

Haas, Gustav. Ueber die Einwirkung von Phosgen auf die Salicylsäure und auf einige ihrer Abkömmlinge. Diss. München (Druck v. V. Höffing), 1905, (48). 23 cm. [1330]. 29327

v. Einhorn, Alfred.

Haas, Karl. Ueber die Herstellung ichthyolartiger Verbindungen ans Liasschiefer. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 45, 1905, (19-20). [1100]. 29328

Hämatins. Diss. Tübingen. Borna-Leipzig (Druck v. R. Noske), 1905, (XIII + 126). 22 cm. [1320 4010].

Haase, Georg. Einkauf der Gerste nach Analyse. Vortrag. Allg. Anz. Brau., Mannheim, 20, 1904, (507-512); Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (139-144). [6500].

Haber, F[ritz]. Thermodynamik technischer Gasreaktionen. Sieben Vorlesungen. München u. Berlin (R. Oldenbourg), 1905, (XV + 296). 24 cm. Geb. 10 M. [7200]. 29331

Flüssigkeitsscheidung durch Zentrifugalkraft. Schillings J. Gasbeleucht., München, **47**, 1904, (943– 944). [0930]. 29332

Anhang: Zur Theorie der Reaktionsgeschwindigkeit in heterogenen Systemen. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (156–157). [7050]. 29333

— Über die kleinen Konzentrationen. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, 1773–776). [7250]. 29334

Kathodenzerstäubung. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (827-828). [0760-7250]. 29335

Haber, F[ritz]. Nachweis und Fällung der Ferroionen in der wässerigen Lösung des Ferrocyankaliuns. Zs. Elektroch, Halle, **11**, 1905, (846–850). [0320–1310–6100]. 29336

und Brunner, L. Das Kohlenelement, eine Knallgaskette. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 5, 1904, (217–222). [7250]. 29337

und Oordt, G. van. Ueber Bildung von Ammoniak aus den Elementen. (Vorl. Mitt.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (111–1151); (Definitive Mitt.). Ib., 44, 1905, (341–378); Ib., 47, 1905, (42–44). [0490—7050]

und Richardt, F. Über das Wassergasgleichgewicht in der Bunsenflamme und die chemische Bestimmung von Flammentemperaturen. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (809–815, 833–837, 864–869, 877–880). [7200–7050]. 29340

Habermann, J[osef]. Chemische Mittheilungen. Brünn, Verh. Natf. Ver. 43, (1904), 1905, (123-134). [0040].

Hac, Rudolf v. Milbauer, Jaroslav.

Hackemann, A. Mit welchen Farbstoffen arbeitet die Natur? Natur u. Kultur, München, **2**, 1905, [614-618). [5020].

Hacker. Die neueren Processe chemischer Bleichung. Laubers Monatshefte Färber, Leipzig, **2**, 1962, (137-139, 153-155, 171-173). [0930]. 29343

Hackford, J. E. v. Trotman, S. R.

Hadfield, R[obert] A[bbott]. Iron and steel alloys. The Iron and Steel Metallurgist and Metallurgist, Boston, Mass., 7, 1904, (3-21, with text fig.). [0320-7000].

- v. Dewar, James.

Haefelin, H. Praktische technische Ililfsmittel. Aufbewahren von Voll- und Messpipetten. Billiger Gasentwicklungsapparat. Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, (351). [0910]. 29345

Hällström, J. A. af. Kernsynthetische Gleichgewichte zwischen Phenolen, Bicarbonaten und Phenolearbonsauren in wässriger Lösung. (Vorl.

Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2288-2290). [1230 0210 1330]. 29346

Haenle, Oscar und Scholz, Alfred. Ueber die rechtsdrehenden Körper im Tannenhonig. Ein Beitrag zur Chemie des Honigs. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (1027–1031). [6500 1840].

Häpke, L[udwig]. Die Erdölindustrie in der Lüneberger-Heide. 1I. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (466-468). [1100].

Häse, G. v. Liebermann, C[arl].

Häuptli, A. v. Bosshard, E.

Häusser, F. Untersuchungen über explosible Leuchtgas - Luftgemische. Mitt. Forscharb. Ingenieurw., Berlin, H. 25, 1905, (1-39); Diss. k. techn. Hochschule, München. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1905, (41, mit 1 Taf.). 27 cm. [7200]. 29349

Über die Salpetersäuredarstellung mittels explosibler Verbrennungen. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, 7295-317). [0490]. 29350

Haeussermann, C[arl]. Brenn- und Explosivstoffe. Jahrb. Chem., Braunschweig, 14, (1904), 1905, (360–373). [7200]. 29351

der Pyroxyline. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (420-422). [1840]. 29352

——— Zur Kenntnis der Acetylcellulosen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (667). [1840]. 29353

Haeussermann, J. Eiweiss im Harn. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **43**, 1903, (482). [6150]. 29354

Hafner, August. Über natürlich vorkommende und synthetisch dargestellte gemischte Fettsäureglyceride. Basel, Phil. Diss. 1903–1904. Karlsruhe, 1904, (76, mit 3 Taf.). 8vo. [1210]. 29355

- r. Kreis, Hans.

Hafner, B[oren]. Einige Beiträge zur Kenntnis des "Invertins" der Hefe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1901, (1–34, mit 1 Taf.); Würzburg (C. I. Becker), 1903, (96, mit 1 Taf.). 23 cm. [8010]. 29356–29357

Hagemann, Oscar. Untersuchungen über die Giftigkeit der Kornrade. Landw. Jahrb., Berlin, **32**, 1903, (929– 918). [8050]. 29358 Hagen, M. Auftreten und Ausdehnung der Kalisalzlagerstätten in Deutschland. [In: 5. Intern. Kougress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (653–661). [0420].

Hagenbach, Aug. Ueber Bandenspektra. [In: Festschrift Adolf Wüllner gewidmet.] Leipzig (B. G. Teubner), 1905, (128-146, mit 1 Taf.). [7300]. 29360

Atlas der Emissionsspektren der meisten Elemente. Nach photographischen Aufnahmen mit erläuterndem Text. Jena (G. Fischer), 1905, (VII+72, mit 28 Taf.). 28 cm. 24 M. [7300]. 29361

v. Konen, H.

Hahn, O. Ein neues radioaktives Element, welches Thoriumstrahlung aussendet. Vorl. Mitt. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (717–720); London, Proc. R. Soc., (Ser. A.), **76**, 1905, (115–117). [0100 0770 7300]. 29362

Element, das Thorium-Emanation aussendet. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3371–3375). [0100 7300].

und Sackur, O. Die Zerfallsconstante der Emanationen des Emaniums und Actiniums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1943–1946). [7300 0100]. 29364

Hahn, Rudolf v. Kühl, Hugo.

Hahn, Wilhelm v. Michaelis, Afug.].

Haier, F. Die Rauchfrage, die Beziehungen zwischen der Rauchentwicklung und der Ausnutzung der Brennstoffe und die Mittel und Wege zur Rauchverminderung im Feuerungsbetrieb. Vortrag. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (20–26, 83–88, 167–172). [7200].

Hajdu, Ödön. Néhány bizmutkészítmény vizsgálata. [Üntersuchung über einige Wismuthpräparate.] Magy. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (155–159). [0190–6500].

Hajek, Th[eodor]. Ein Beitrag zur Malzanalyse. Allg. Anz. Brau., Mannheim, 21, 1905, (93-94). [6500].

Hake, [C.] Napier. A cause of exudation of nitroglycerin from "gelatin

compounds." London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (915–916). [6500]. 29368

Hake, [C]. Napier and Lewis, Reginald J. On the formation of sulphuric esters in the nitration of cellulose, and their influence on stability. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (374-381). [1840-6500].

Haldane, J. S. and Priestley, J. G. The regulation of the lung-ventilation. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (225-266). [8040]. 29370

v. Fitzgerald, Mabel Purefoy.

v. Foster, C. Le Neve.

Hale, C. F. v. Bradley, W. P.

Hale, George E. and Ellerman, Ferdinand. Calcium and hydrogen flocculi. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (41–52, with pl.). [0220 0360]. 29371

Halenke, [A.]. Citronensäurelösliche Phosphorsäure und Gesamt-Phosphorsäure in Thomasphosphaten. Landw. Bl., Speyer, 1902, (123). [6500]. 29372

und Kling, [M]. Der Düngewert der Weintrester. Landw. Bl., Speyer, 1904, (225-227); Weinblatt, Neustadt a. H., 3, 1905, (415-417). [6500].

chungen pfälzischer Böden auf ihren Kalkgehalt. Bericht für das Jahr 1903– 1904. Landw. Bl., Speyer, **1904**, (96– 104); **1905**, Beilage, (I–8). [6500].

Haler, W. T. Die Entwicklung der Schwefelfarben Zs. Textilind., Leipzig, 9, 1905, (1-3). [5020]. 29376

Hall, A. D. Analysis of the soil by means of the plant. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (804). [6500]. 29377

Hall, Edwin H. The van der Waals a in alcohol and in ether. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (899-903). [7200].

Hall, Elliot S. v. Smith, Alexander.

Hall, Walker. Zur klinischen Bestimmung des Gesamtgehaltes von Purin im Harn mittelst Purinometer. Med. Woche, Berlin, 4, 1903, (401). [6300].

Halle, Walter L. Die Entwickelung und der gegenwärtige Stand der Frage nach der Konstitution des Morphins (Kodeins-Thebains). ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (1264–1268). [3010]. 29380

Haller, A[lbin]. Sur les produits de condensation du benzène, du toluène et de la diméthylaniline avec le tétramethyldiamidophényloxanthranol et sur le vert phtalique. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (517–552). [1630—1130—29381]

Sur les β méthyl-ε-alcoylcyclohexanones et les alcools correspondants homologues de la menthone et du menthol. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (127–130). [1540–1240]. 29382

Sur des thuyones alcoylées et des combinaisons de la thuyone avec des aldéhydes aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1626–1631). [1540].

et Couréménos, Λ. Sur les acides cyanocamphoacétique, cyanocampho-α-propionique, cyanocampho-α-isobutyrique et leurs principaux dérivés. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1430–1435). [1340]. 29385

et **Desfontaines**, M. Exaltation du pouvoir rotatoire des molécules aliphatiques en passant à l'état de composés cycliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1205–1208). [1310–7300]. 29386

et Guyot, A. Synthèses dans la série de l'authracène. Il : Dihydrure d'authracène γ-triphénylé et dérivés. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (9-13). [1110–1240–1230–1330].

Synthèse dans la série anthracénique. HI. Dihydrure d'anthracène γ-tétraphénylé et ses dérivés. Paris, U.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (283-287). [Erratum (400)]. [1140 1640 1240].

Synthèses dans la série anthracénique IV. Dérivés diamidés tétra-alcoylés symétriques du dihydrure d'anthracène γ-tétraphénylé. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (343–345). [1140–1640].

Haller, A[lbin] et March, F. Condensation de la bromoacétine du glycol avec les éthers acétoacétiques et acétonedicarbonique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (99-101). [1310 1330 1930].

Sur une nouvelle méthode de synthèse de dérivés alcoylés de certains alcools cycliques saturés. Préparation d'homologues du menthol. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (474–479). [1240]. 20391

— – Etude des β méthyl 4 dibenzylcyclohexanols et 1 méthyl 4 dibenzylcyclohexanol. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (624–629). [1240].

29392

et Martine, C. Sur une synthèse de la menthone et du menthol. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (130-132). [1240-1540]. 29393

et Müller, P. Th. Sur la constitution des sels du sodium de certains acides méthéniques et méthiniques. Ethers cyanacétique, acyleyanacétique, malonique, et cyanomalonique, malonitrile, camphre cyané. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1180–1185). [7300].

Hallerbach, Wilh. Ueber Verwendung der seltenen Erden. Allg. Chem-Ztg, Apolda, 1904, (311–312). [0100]. 29396

Ueber Vorkommen, Eigenschaften und Verwendungen des Vanadins. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (402–403). [0820]. 20397

Ueber Eigenschaften, Vorkommen und Verwendung des Urans. Allg. ChemZtg, Apolda, **1904**, (411–413). [0810].

Das Thallium. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (464-465). 29399

Persulfate. Allg. ChemZtg, Apolda, **1904**, (520–521). [0660]. 29100

Halliburton, William Dobinson. Physiological chemistry. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, 1, 1905, (169–191). [8000]. 29J01

Halliburton, William Dobinson. Ten lectures on bio-chemistry of muscle and nerve. [With bibliography.] Philadelphia Blackiston), 1904, (xvi+160, with illus., pl.). 22 cm. [8000].

Hallion, L. Sur l'importance pratique de l'exploration de la pression artérielle pour éviter les accidents de l'anesthésie. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (599–600). [8040].

Hallopeau, L. Λ. Action du zinc sur les tungstates de sodium. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (283–284). [0840]. 29404

Halm, J. On the structure of the series of line- and band- spectra. Edinburgh, Trans. R. Soc., 41, 1905, (551–598). [7300].

Halphen, G. Sur une réaction colorée de l'huile de coton. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (140-143). [6500].

Recherche de l'huile de lin dans l'huile de noix. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (297–298). [6500].

Caractérisation des huiles d'olives extraites au sulfure de carbone, dans leur mélange avec les huiles d'olives. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (333-334). [6500]. 29108

Ham, Chas. E. and Balean, Hermann. The effects of acids upon blood. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (312–318). [8000].

 Ham,
 Wilhelm.
 Kondensations-Versuche mit Nitrosokörpern.
 Zürich, Phil.

 Diss. II. S. 1904–1905.
 Zürich, 1904, 1904, 29110

 (103).
 8vo. [1000].
 29110

Hamann. Die Backfähigkeit der Mehle verschiedener Weizensorten. München, VierteljSchr. bayr. Landw-Rath, 7, 1902, (119–135). [6500].

Hamberger, P[aul]. Ueber den Nachweis von Holzgeist in pharmazeutischen Präparaten. ApotbZtg, Berlin, 20, 1905, (810-811). [6150]. 29412

Uber die Zinnpest. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, 1904, II. 1, 1905, (190-191). [0720]. 29413

Hambrecht, Wilhelm. Ueber die Einwirkung von Schwefelammonium auf fettaromatische Ketone. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer & Kaerner), 1903, (39). 21 cm. [1500]. 29414

[Hamburg, Deutsche Seewarte]. Naphtha-Ausbruch im Kaspischen Meere. Ann. Hydrogr., Berlin, 33, 1905, (39). [1100]. 29415

Hamburg, M. r. Grassberger, R.

Hamburger, H[artog] J[acob]. Eene methode ter bepaling der osmotische drukking van zeer geringe hoeveelheden vloeistof. [A method for determining the osmotic pressure of very small quantities of liquid.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (401–404), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (391–397), (English). [7150]. 29416

Hammarsten, Olof. Kortfaltad lärobok i fysiologisk kemi. [Concise manual of physiological chemistry.] Uppsala, 1904, (VI, 350, with pl.). 24 cm. 10 kr. [8000]. 29417

— [Гаммарстенъ, О.]. V чебникъ физіологической химіи. Переводъ съ 5-го изданія подъ редакціей проф. С. С. Салазкина. Часть І. [Cours de chimie physiologique. Traduction de la 5^{me} édition, sous la rédaction du prof. Salaskine. 1^{re} partie.] St. Peterburg, 1904, (386, av. 1 pl.). 24 cm. [0030]. 29418

A text book of physiological chemistry. [Transl., from the author's enl. and rev. 5th German ed., by John A. Mandel.] 4th ed., New York (Wiley), London (Chapman and Hall), 1904, (viii+703, with pl.). 23.5 cm. [8000].

Minnesord öfver f.d. Generaldirektören August Theodor Almén. Gedenkrede auf Generaldirektor a. D. August Theodor Almén.] Uppsala, Läkaref. Förh., 9, 1903-04, (I-VIII). [0010].

Untersuchungen über die Gallen einiger Polartiere. 2. Ueber die Galle des Moschusochsen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, (109–126). [6500]. 29421

Ueber die Darstellung kristallisierter Taurocholsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (127-144). [1350]. 29422

Zur Chemie des Fischeies, Skand. Arch. Physiol., Leipzig, **17**. 1905, (113-132). [6500]. 29423 Hammerschmidt, Franz. Der Bildungswert der Chemie. Verh. Vers. D. Philol., Leipzig, 47, (1903), 1904, (162–164). [0050]. 29424

Hamonet, J. L. Synthèse du glycol pentaméthylénique ÖH((½H⁵)²OII, du nitrile et de l'acide piméliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (59-61). [1210 1310]. 29425

Hamy, E. T. Urbain Baudineau, sieur de Mele, démonstrateur au Jardin du Roi (1635-1669). Bul. Muséum, Paris, 1904, (424-427). [0010]. 29426

Hanausek, Eduard und Zaloziecki, Roman. Papierstoffgarne. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (3-4). [6500].

29427

Hand, Adolf. Zur Kenntnis des Cyanschlammes. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1098–1106). [0210].
29428

Hanisch, Rudolf. Ueber den 2, 6-Dimethyl-4-Chlor-Nicotinsäureäthylester und dessen Derivate. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1903, (51). 21 cm. [1930]. 29429

Hankó, Vilmos. Adatok a budapesti melegés hideg ásványos források chemiai viszonyainak ismeretéhez. [Beiträge zur Kenntnis der chemischen Verhältnisse der Budapester kalten und thermalen Mineralquellen.] Fürdő- és Vizgy. a B.O.U. mellékl., Budapest, 3, 1905, (29–31). [6500]. 29430

und Gáspár, Johann. Die chemische Zusammensetzung des ungarischen Weizens. Ins Deutsche übersetzt v. Leopold Gruner. Fühlings landw. Zig, Stuttgart, **53**, 1904, (699– 706, 724–737). [6500]. 29431

Hanne, R. Die Acidität der Kuhmilch. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (659-660, 679-681, 709-711, 725-727). [6500].

— Einiges über die Zusammensetzung der Kuhmilch bei einer Melkung aus den verschiedenen Strichen. Milchw. Zentralbl., Leipzig, **1**, 1905, (356–363). [6500].

Hanow, II[einrich]. Ueber Fortschritte in der Stärkefabrikation. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (881–884). [6500].

29434

Fortschritte auf dem Gebiete der Spiritus- und Presshefe-Fabrikation. ChemZig, Cothen, 29, 1905, (921–925). [6500].

Hanow, H[einrich]. Die im Dezember 1903 und Januar-März 1904 untersuchten Malze. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (34–35, 144, 178–179, 212). [6500]. 29436

—— Untersuchung einiger Paraffine. Wochenschr. Brau., Berlin, **21**, 1904, (176–177). [6500]. 29437

Die im April-Dezember 1904 und Januar-September 1905 untersuchten Malze. Wochenschr. Brau., Berlin, **21**, 1904, (299, 400, 462–463, 572–573, 588, 675–676, 780–782, 820–821); **22**, 1905, (36, 110, 178–179, 227–228, 273–275, 337–338, 433, 452, 503–504, 621–622). [6500].

Zusammenstellung der in den letzten sechs Jahren im analytischen Laboratorium untersuchten Malze. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (552–553). [6500]. 29439

Hans, Wilhelm. Die rationelle Bewertung der Kohlen. Ein Mahnwort. Freiberg i. S. (Craz & Gerlach), 1905, (47). 26 cm. 2 M. [6500]. 29440

Hansen, Emil Chr. Untersuchungen über die Physiologie und die Morphologie der Alkoholfermente. XI-XVII. [Uebers.] Bierbr., Halle, 1903, (1–3, 37–40, 97–100, 109–112, 446–448, 469– 472, 481–485). [8020]. 29441

Hansen, F. C. C. Ueber Eisenhämatein, Chromalaunhämatein, Tonerdealaunhämatein, Hämateinlösungen und einige Cochenillefarblösungen. Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig, 22, 1905, (45-90). [5010].

Hansen, J[ohannes]. Fütterungsversuche mit den bei dem Steffen'schen Zuckergewinnungsverfahren eutstehenden Zuckerschnitzeln. Unter Mitwirkung von K. Hofmann. Landw. Jahrb., Berlin, 32, 1903, (337–369). [8040].

und Geist, H. Die Wirkung von rohen Kartoffeln, Trockenkartoffeln und Kartoffeldauerfutter auf die Milchproduktion. Fühlings landw. Ztg., Stuttgart, 54, 1905, (746-757). [8010].

Hansen. J[ohannes] und Hecker, II. Die Verwendung indischer Rapskuchen. Unter Mitwirkung von K. Hofmann. Landw. Jahrb., Berlin, **32**, 1903, (371–402). [6500].

Hanson, H. Norman v. Richardson, F. W.

Hanssen, C. J. T. The weights of oxygen, nitrogen, and hydrogen. Chem. News, London, 92, 1905, (172-173). 29147

Hantzsch, Arthur. The constitution and colour of diazo- and azo-compounds. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (289-295). [1700 5000 7000].

Zur Nomenclatur von Verbindungen mit veränderlicher Constitution. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (998-1004). [0070]. 29149

Ueber das Cyamelid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1013–1021). [1910]. 29450

Zur Constitution einiger Stickstoffsulfonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1043–1044). [0660 0490]. 29451

Zur Molekulargrösse von Salzen in indifferenten Lösungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1045– 1048). [7100 1610 7000]. 29452

Bemerkung über die Producte aus Hydroxylamin und Isonitrosoacetessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1431). [1310]. 29453

Syndiazotate als primare Producte der Reaction zwischen Nitrosobenzolen und Hydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2056–2062). [1740–5020]. 29454

Ueber Oxonium- und Ammonium-Salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2143–2154). [1940 1910 5020 1600]. 29455

———— Zur Constitution der Ammoniumsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2161–2164). [1610 7000].

Die Constitution des Frémy'schen Sulfazilats und des Pelouzeschen Nitrosulfats. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3079-3082). [0420 0490 0660]. 29457

chemie. 2., verm. und verb. Aufl.

Leipzig (J. A. Barth), 1904, (VIII + 188). Geb. 6,40 M. [7000]. 29458

 Hantzsch,
 Arthur, und Bauer,
 Hugo.

 Ueber Cyanursäurederivate.
 Berlin,

 Ber. D. chem. Ges.,
 38, 1905, (1005–1013). [1930].

— und **Graf**, Wilhelm. Ueber Additionsprodukte tertiärer Amine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2154–2161). [1600–1630]. 29460

und Stuer, B. C. Neue Reactionsproducte aus Ammoniak und Sulfurylchiorid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1022–1043). [0660 29461]

und Thompson, K. J.
Ueber die Isomerie der sogen.

Benzolazocyanessigester. Berlin, Ber. D. chem.
Ges., 38, 1905, (2266–2276). [1720–20462]

v. Auld, S. M.

Hanuš, Josef. Působení hydrazinhydrátu v glyceridy mastných kyselin. [Einwirkung des Hydrazinhydrats auf Glyzeride der Fettsäuren.] Prag, Věstu. České Spol. Náuk, 1904, 36 Aufsatz, (4). [1300].

Použití ponorného refraktometru v analysi potravin. I. Stanovení koffeinu. [Die Anwendung des Refraktometers bei der Analyse der Nahrungsmittel. 1. Bestimmung des Koffeins.] Prag, Véstn. České Spol. Náuk, 1905, (12). [6300]. 29464

Beitrag zur Kenntnis, verschiedener Arten von Zimmet. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (669-672). [6500]. 29465

— Über eine quantitative Bestimmung des Vanillins. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (585–591). [6300].

Gewichtsanalytische Bestimmung des Zimtaldehyds in Zimtölen und in Zimtrinden. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (241–246). [6300].

Harbord, F. W. Recent developments in electric smelting in connection with iron and steel. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (140-178, with 12 figs. and discussion). [0320-7200]. 29468

Harden, Arthur. The chemical action on glucose of the lactose-fermenting organisms of faces. J. Hygiene, Cambridge, 5, 1905, (488–493). [8020].

Zymase and alcoholic fermentation. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (2–15). [8010 8020].

alcoholic ferment of yeast-juice. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (1904), (i-ii). [8020].

Hardt, B., Eisner, V. und Fischer, W. Die Ergebnisse der chemischen Untersuchung des Saatgutes und der Nachzucht von den im Jahre 1904 angebauten Hafersorten. LandwBl., Oldenburg, 53, 1905, (174–177, 184–186). [6500].

Hardt, Julius. Bunsenbrenner. Zs. Beleuchtungsw., Berlin, 10, 1904, (165). [0910]. 29474

Hardy, W. B. Colloidal solution. The globulins. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (251-337). [1010 7100].

29475 **Hári**, Pál. Vizsgálatok a trypsinemésztésről. [Untersuchungen über Trypsinverdanung.] Math. Termt. Ért.,
Budapest, **23**, 1905, (582–592). [8010
7200]. 29476

A normalis emberi vizelet egy új nitrogen-tartalmú alkotórészéről. [Über einen neuen uitrogenhaltigen Bestandtheil des normalen meuschlichen Harnes.] H. Mitteilung. M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (595–599); Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (1–8). [6500]. 29477

és Rhorer, László. Az oldatok elméletének alkalmazása az ásványvizek élettani és gyógyító hatisának értelmezésére. [Die Anwendung der Lösungstheorie zur Erklärung der physiologischen und heilsamen Wirkung der Mineralwässer.] M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (519–530, 513–594, 682–710, mit 2 Tal.). [8000]. 29478

Harker, J. A. On a new type of electric furnace, with a redetermination of the melting point of platinum.

London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (235–250). [0910 7200 0610]. 29479

Harker, J. A. The specific heat of iron at high temperatures. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (430-438). [0320 7200]. 29480

Harms, F[ritz]. Die elektrischen Erscheinungen bei der Phosphoroxydation. Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (291–299); Habilitationsschrift. Würzburg (Druck v. H. Stürtz), 1904, (31, mit 3 Taf.). 23 cm. [0570 7250],

Harnoth, Adolf. Die Schwankungen im Milchertrage und im Fettgehalt der Milch im Laufe eines Jahres. Fühlings landw. Ztg, Stuttgart, **54**, 1905, (361-369, 401-407). [6500]. 29482

Harperath, J. Die argentinischen Rohmaterialien. [Anorganische Stoffe.] [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (743-746). [0100—1000].

Argentinisches Petroleum.

[In: 5. Intern. Kongress für angew.
Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag),
1904, (527–530). [1100]. 29484

Harpf, August. Die Löslichkeit von Schwefeldioxyd in Wasser. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (136–137, 159–160). [0660-7150]. 29485

— Der Idrianer Schüttofen und seine Verwendung zur Verhüttung von Quecksilbererzen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1420-1426). [0380]. 29186

Harries, Carl. Zur Kenntniss der Kautschukarten. Ueber den Weberschen Dinitrokautschuk. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (87-90). [1150 29487

zur Kenntniss der Kautschukarten: Ueber Abbau und Constitution des Parakautschuks. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1195–1203). [1860–1910].

Ueber Versuche zur Spaltung des Caseïns vermittelst Ozon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2990–2992). [4010]. 29489

Zur Kenntniss der Kautschukarten. Ueber die Beziehungen zwischen den Kohlenwasserstoffen aus Kautschuk und Guttapercha. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3985–3989). [1140–1860].

Harries, Carl. Teber die Einwirkung des Ozons auf organische Verbindungen. 1. Abh.) I. Ueber die Ozonide sauerstoffhaltiger Substanzen; von Kurt Lang-held. H. Ueber die Isomerie der Ölund Elaïdinsäure; von Carl Thieme. III. Ueber die Ermittelung der Constitution einiger Kohlenwasserstoffe durch Ozon; von Hans Türk. 1. Ueber die Constitution des Diallyls. Neue Berei-tungsweise des Succindialdelyds. 2. Ueber die Constitution des Dimethylheptadiëns; von Harries und Weil. 3. Ueber die Constitution eines Dimethylpentadiëns. IV. Ueber Ozonide der aromatischen Kohlenwasserstoffe; von Valentin Weiss. Anhang. Ueber das Aethylperoxyd von Berthelot; von Denselben. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (311-375, mit 1 Taf.). [1100 1910 1410 1320 5500 1120 1130 1520]. 29191

Ueber die Ueberführung des Carvons in α -Phellandren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1832–1835). [1540].

—— und **Türk**, Hans. Ueber Methyl-glyoxal und Mesoxaldialdehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1630–1636). [1510–1410]. 29493

Harrington, B[ernard] J[ames]. A modification of Victor Meyer's apparatus for the determination of vapor-densities. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (225–228, with illus.). [71001]

Harris, E[lijah] P[addock]. A manual of qualitative chemical analysis. [Assisted by G. G. Pond.] New ed., rev. and cor. Northampton, Mass. (Gazette Printing Co.), 1904, (320). 20 cm. [6000].

Harris, Isaak F. v. Osborne, Thomas B.

Harrison, F. C. and Barlow, B. The steam still. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (119-121). [0910]. 29496

Harry, Fred T. and Mummery, W. R. The colorimetric estimation of salicylic acid in foodstuffs. London, Anal., 30, 1905, (124-127). [6300-6500]. 29497

Hart, Edward. Boric acid and borax. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, 772-773. [0160]. 29498

Hart, Edwin B. v. Van Slyke, Lucius L.

Hart, F. Beiträge zur Chemie des Portland-Cementes. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (345–347). [0220]. 29490

Die Einwirkung von Essigsäure auf Portlandzement und Hochofenschlacke. ThonindZtg, Berlin, 28, 1904, (809). [0220-6500]. 29500

Harter, Hans v. Willgerodt, C[onrad].

Hartley, Percival v. Cohen, Julius Berend.

Hartley, Walter Noel. Notes on the constitution of nitric acid and its bydrates. Dublin, Sci. Proc. R. Soc. (N. Ser.), 10, 1905, (373-377). [0490]. 29501

—— The preparation of murexide from alloxantin and alloxan. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1791-1795). [1930]. 29502

The absorption spectra of uric acid, murexide and the ureides in relation to colour and to their chemical structure. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1796-1822); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (166-167). [1910 7300].

observations on chemical structure and those physical properties on which the theory of colour is based. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1822–1831); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (167). [5000 7000]

The absorption spectrum and fluorescence of mercury vapour. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (128-430). [7300 0380]. 29505

Hartmann, Balthasar. Untersuchungen über die Leistungsfähigkeit der Assmannschen Methode zur experimentellen Bestimmung des Verhältmisses C'p/Cv – X der specifischen Wärmen bei konstantem Druck und konstantem Volumen von Gasen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (252–298). [7200]. 29506

Hartmann, Erust. Chinone, Chinole, und Chinonimide. Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (420-423, 429-431, 441-443). [1530 1660 5020]. 29507

--- v. Meyer, Richard.

Hartmann, J. Bestimmungen der Wellenlängen im Spektrum des Gieselschen Emaniums. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (401–402). [7300 0100].

Ueber ein neues Kameraobjektiv für Spektrographen. Zs. Instrumentenk., Berlin, **24**, 1904, (257– 263). [0910]. 29509

A revision of Rowland's system of wave-lengths. Astroph. J., Chicago, 111., 18, 1903, (167-190). [7300].

Hartwich, C. Beitrag zur Kenntnis einiger technisch und pharmazeutisch verwendeter Gallen. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (584-600, 640, mit 2 Taf.). [6500]. 29511

und Vuillemin, A. Beiträge zur Kenntnis der Senfsamen. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (162–164, 175–178, 188–189, 199–202). [6500].

und Winckel, M. Ceber das Vorkommen von Phloroglucin in Pflanzen. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (462–475). [1230–6500]. 29513

Harvey, Alfred William. α-Benzylphenylallylmethylammonium compounds: a complete series of four optically active salts. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1481–1487); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (228–229). [1630–7000].

Harvey, T. F. Temperature corrections for use with the Abbe refractometer, and refractive indices of some fixed and essential oils. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (717-718). [7300 6500].

and Wilkie, J. M. The composition of nux vomica fat. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (718-719). [6500]. 29516

Harz, C[arl] O[tto]. Amylum, Amylodextrin und Erythrodextrin in ihrem Verhalten gegen Chromsäure. Bot. Centralbl., Leipzig, Beihefte, 19, 1905, Abt. 1, (45-58). [1840].

Harzer, Albert. Ueber die Reaktivität des Sulfuryls. Ein Beitrag zur Kenntnis der sogenannten negativen Radikale. Diss. Göttingen. Hildesheim (Druck v. A. Lax), 1901, 62). 21 cm. [1300-2000-7050]. 29518

Haselhoff, E. und Mach, F. Hafer. Untersuchungen über die Futtermittel des Handels . . . XXXIV. Landw. Versuchstat, Berlin, 60, 1904, (161–206, mit 2 Taf.). [6500]. 29519

Hasenclever, Peter v. Friedheim, Carl.

Haskell, R. r. Goodwin, H. M.

Haslam, H. C. The separation of proteids. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (267-298). [4000]. 29520

Hass, Wilhelm. Beiträge zur chemischen Charakteristik der Süssweine. Diss. München | Druck v. G. Hafner), 1905, (31). 22 cm. [6500]. 29521

Hassack, Karl. Warenkunde. Tl 2: Organische Waren. (Sammlung Göschen. 223). Leipzig (G. J. Göschen), 1905, (160). 15 cm. Geb. 0,80 M. [1000]. 29522

Wangen i. B., **1**, 1905, (43–49). [4010].

Hasselberg, B[ernhard]. Untersuchungen über die Spectra der Metalle im elektrischen Flammenbogen. 7. Spectrum des Wolframs. Stockholm, Vet.-Ak. Handl., 38, No. 5, 1904, (47, with 2 pl.). [0840].

Hassler, F. Die Katalyse und ihre Anwendung in der Technik. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1540–1541). [7050]. 29525

r. Dennstedt, M.

Hasslinger, R. v. Ueber das specifisch hohe Leuchtvermögen des Gasglühlichtes. Prag, Abh. Lotos, **53**, 1905, (1–4). [7300]. 29526

Tauchbatterie. Zs. physik. Unterr., Berlin, **18**, 1905, (160). [0910].

Hassreidter, V. Löslichkeit des Schwefelkupfers in Alkalipolysulfüren. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (292). [0290 6200 7150]. 29528

Zur Löslichkeit des Schwefelkupfers in Alkalisulfüren. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1023-1024). [0290 6200 7150]. 29529

Hattensaur, Georg. Ueber Zinkbestimmung. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1037). [6200]. 29530

Hauenschild, Albert. Physikalische Methode zur Prüfung von PortlandCement auf Beimengungen. Thonind-Ztg, Berlin, **26**, 1902, (515-517). [6500]. 29531

Haupt, H[ugo]. Die häufigeren Verfälschungen der gemahlenen Gewürznelken. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905. (1-5). [6500]. 29532

Hausdorff. Ergebnisse der Wasseruntersuchungen aus Anlass der Verrostungsproben. Protok. Dampfkesselüberwach Ver., Hamburg, 33, 1904, (93–104). [6500].

Hauser, Gottfried. Ueber die Elektrolyse des Estersalzes der Monobenzylmalonsäure sowie des dibenzylessigsauren Kaliums mit fettsauren Salzen. Diss. k. techn. Hochschule, München. Bonn (Druck v. C. Georgi), 1901, (51). 22 cm. [1330 7250].

Hauser, Otto. Ueber eine neue Klasse von Eisenverbindungen. (Vorl. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2707-2710). [0320].

Die Sulfate der Zirkonerde. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (185–204). [0890 7050]. 29536

Hausmann, Max v. Heffter, A.

Hausmann, Walther. Zur Kenntnis des biologischen Arsennachweises. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (397–398). [6100]. 29537

Hausrath, H[erbert]. Die Messung kleiner Temperaturdifferenzen mit Thermoelementen und ein Kompensationsapparat mit konstantem kleinen Kompensationswiderstand bei konstant bleibendem Hilfsstrom. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (735–743). [0910].

v. Nernst, W[alter].

Hawk, Philip Bovier. The influence of hemorrhage upon metabolism. [With bibliography. Thesis, Ph.D., Columbia University.] Easton, Pa. (Chemical Publishing Co.), 1905, ([75]). 23.5 cm. [8040].

Hawthorne, John v. Dixon, Augustus Edward.

Hay, Frank W[illiam]. Ueber die Elektrolyse und die trockene Destillation einiger Salze der Pimelinsäure. Diss. Leipzig (Druck v. Metzger & Wittig), 1903, (30). 22 cm. [1310 5500 7250]. Hayashi, Haruo. Ueber die peptischen Spaltungsprodukte des Weizenklebereiweisses Artolin. Arch. exper. Path., Leipzig, **52**, 1905, 289-314). [4020].

Hayduck, F. Kohlensäure und Eiweiss. [Atmung der Pflanzen und Gärung]. Zs. Spiritlnd., Berlin, 28, 1905, (309-310). [8020]. 29542

Haynes, Dorothy v. Philip, James Charles.

Haywood, J. K. Cattle foods. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chem. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (533–538). [6500]. 29543

Insecticides and fungicides.

[In: 5. Intern. Kongress für angew.
Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag),
1904, (539–548). [6500]. 29544

Hazard, J. Die Beurteilung der wichtigeren physikalischen Eigenschaften des Bodens auf Grund der mechanischen Bodenanalyse. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (149–174). [6500].

Headden, W[illiam] P[arker]. The Doughty Springs, a group of radiumbearing springs on the north fork of the Gunnison river, Delta county, Colorado. Denver, Proc. Colo. Sci. Soc., 8, 1905, (1–30 with pl.). Separate 24 cm.,; [abstract] Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (297–309). [0620].

Action of phosphates on platinum when heated with it in the presence of carbon. Denver, Proc. Colo. Sci. Soc., 8, 1905, (45-49). [0610 0570].

Heberlein, Eduard v. Küster, F[r]. W.

Hébert, Alexandre. Contribution à l'étude chimique du sol, des eaux et des produits minéraux de la région du Chari et du Tchad. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (162-165). [6500]. 29549

v. Charabot, Eug.

Hechler, Wilhelm. Fluidität und Leitfähigkeit einiger konzentrierter wässeriger Salzlösungen unter 0°. Diss. Münster i. W. (Druck v. Theissing), 1904, (51, mit 2 Taf.). 22 cm. [7250] 7150]. Hecht, Adolf Franz v. Friedjung, Josef K.

Hecht, H. Wie ermittelt man auf einfache Weise die Bestandteile ungebrannter Massen, denen u. a. auch gebrannte Materialien zugesetzt sind? Mitt. D. Ver. Thonind., Berlin, 41, 1905, (226–242). [6500].

Heckel, Edonard, Jacob de Cordemoy, H. et Schlagdenhauffen, Fr. Sur un nouveau kino fournis le premier par le fruit et le second par le trone et les rameaux du Dipteryx odorata Willd. Ann. Inst. colon., Marseille, 1904, (71–137). [6500].

Hecker, H. v. Hansen, J[ohannes].

Hedin, S. G. On the antitryptic action of serum-albumin. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (390–394). [8010]

———— Observations on the action of trypsin. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (468–485). [8010]. 29554

Hedström, Gustav. Apparate und Methoden zur Untersuchung der physikalischen und chemischen Eigenschaften der Amalgame. D. Monatschr. Zahnheilk., Leipzig, 20, 1902, (457–482). [0380-0910]. 29555

Heerde, R. und Busch, E. Eiweissbestimmung in der Gerste. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (779-780). [6300].

der Eiweissbestimmung in der Gerste. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (830-831). [6300]. 29557

Heermann, P[aul]. Ueber die Berechtigung der Gesichts-, Geruchs- und Geschnacksempfindungen als analytische Daten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (585-586). [6000].

Fettbestimmung der Seifen nach der Wachskuchenmethode. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (623). [6300]. 29559

Beiträge zur Kenntnis der Färbereiprozesse. III. Beizen-Konzentration und Beizenaufnahme bei der primären Metallbeizung. IV. Die zinnökonomische Frage und die repetierte Zinnbeizung. V. Basizität, Basizitätszahl und ihre Rolle bei der primären Metallbeizung. VI. Beiztheorieen und generelle Vorgänge bei der primären Metallbeizung. VII. Fixationsformen der primären Metallbeizungen. VIII. Die repetierten Eisen-, Chrom- und Tonbeizungen. IX. Der Zinn-Phosphat-Prozess. Färberztg, Berlin, 14, 1903, (335–339, 350–352, 417–423); 15, 1904, (76–78, 85–91, 108–112, 165–170, 183–188, 197–200, 214–219, 325–327, 345–347); 16, 1905, (66–70, 323–326, 340–343). [5000–7050].

Heermann, P[aul]. Richtigstellung des Knapsteinschen Einwandes gegen meine Arbeit: Beiztheorieen und generelle Vorgänge bei der primären Metallbeizung. Färberztg, Berlin, 15, 1904, (284). [5000]. 29561

Колористическія и текстильно-химическія изслѣдованія. Переводъ студентовъ Пмп. Технич. Училища: К. В. Зеленова, А. М. Доброва и Е. Г. Луп. [Koloristische und textil-chemische Untersuchungen. Uebersetzung der Stud. Zelenov, Dobrov und Lui.] Moskva, 1904, (XIII+1+490+5). 23 cm. [6000]. 29562

Hefelmann, Rudolf. Ueber borsäurehaltiges Kochsalz. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (231–234). [6500].

29563

Ueber die Grundlagen der Beurteilung des Himbeersirups. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (281–287). [6500].

Heffter, A[rthur]. Ueber die bei der Autoxydation des Eosins entstehenden Producte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3633-3634). [1910 5020].

Ueber die Wirkung des Schwefels auf Eiweisskörper. Nach gemeinsam mit Max Hausmann ausgeführten Versuchen. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (213–233). [4000].

Jodkaliums durch Fette. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (320–322). [0420–1300]. 29567

und Capellmann, R. Versuche zur Synthese des Mezcalins, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3634–3640). [3010–1230–1530–1630]. 29568

Hegel, S. Ueber Neuerungen auf dem Gebiete der Chromgerbung. [*In*: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (950– 961). [6500—5020]. 29569 Hegemann, Hans. Die Herstellung des Porzellans. Erfahrungen aus dem Betriebe. Berlin (Verl. d. TonindZtg), 1904, (VIII+428). 19 cm. Geb. 7,60 M. [0120].

Hehner, Otto. Brandy. London, Anal., 30, 1905, (36–56). [6500]. 29571

Heichelheim, [Sigmund] und Kramer, [Hugo]. Ueber den Einfluss von Salzsäureeingiessungen auf den Pepsingehalt des Mageninhalts bei Achylien nebst einigen Bemerkungen über die quantitativen Pepsinbestimmungsmethoden. Münchener med. Wochenschr., 51, 1904, (330–333). [6500]. 29572

Heide, Richard von der v. Buchner, Eduard.

Heidenhain, Martin. Die Nilblaubase als Reagens auf die Kohlensäure der Luft. Münchener med. Wochenschr., 50, 1903, (2041–2042). [6000]. 29573

Ueber die Anwendung des Azokarmins und der Chromotrope. Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig, **22**, 1905, (337–343). [5020]. 29574

Heidepriem, [Eng.]. Über Selbstentzündung von Mineralkohlen. Protok. DampfkesselüberwVer., Hamburg, 35, 1905, (119–137). [0210]. 29575

Heidrich, M. Wärmeerhöhung geglühter, granulierter und gemahlener Hochofenschlacken im Kohlensäurestrom und deren Ursachen. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 23, 1905, (22–31). [0220 7200].

Der natürliche und künstliche Indigo. Natur u. Kultur, München, **2**, 1905, (364–365). [5020].

 Heike,
 W.
 Über
 Vanadinbestimmungen.

 Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (1357–1359).
 [6200].
 29578

Heikel, Gunnar. Ueber die Birotation der Galactose. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (71–104). [1810 29579

Heim, Friedrich v. Meisenheimer, Jakob.

Heine, H. Butter und Butterverfälschung. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (292–294, 307–308, 323–325). [6500]. 29580

Heine, K. Die Oldenburger Versuche über Torfverkokung der preussischen Regierung. Chem. Zs., Leipzig, 3, 1904, (289-291). [6500]. 29581

Heinecke, A. Ueber die Zusammensetzung einiger künstlicher keramischer Massen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (730–735). [0120–6500]. 29582

Heinhold, Max. Ergebnisse neuerer Untersuchungen über die Entstehung des Pyropissits und der Schwefelkohle. Braunkohle, Halle, 4, 1905, (357–361, 369–372). [0210 6500]. 29583

Heintschel, E. Zur Condensation des Oxy-hydrochinons mit Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2878-2883). [1230 1430 1910 5020]. 29584

Heinze, Berthold. Einige Berichtigungen und weitere Mitteilungen zu der Abhandlung: "Ueber die Bildung und Wiederverarbeitung von Glykogen durch niedere pflanzliche Organismen". Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (9-21, 75-87, 168-183). [8030 8020 1840].

—— und Cohn, Erich. Ueber milchzuckervergährende Sprosspilze. Zs. Hyg., Leipzig, **46**, 1904, (286–366). [8010 8020]. 29586

Heinze, M[ax]. Zur qualitativen Bestimmung der Verunreinigung des Leuchtgases. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (177–178). [6500]. 29587

des Auftriebs von Flüssigkeiten zur Bestimmung des spezifischen Gewichts derselben. Allg. ChemZtg, Apoldu, 1904, (442–143). [7100]. 29588

Die Feststellung der spezifischen Wärme. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (120–121). [7200]. 29589

Einiges über Zentrifugen. Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, (243–216). [0910]. 29590

Aus der Laboratoriums-Praxis. [Vorrichtung um Flüssigkeiten von Niederschlägen zu trennen.] Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **13**, 1905, (796). [0910]. 29591

Ueber Araeometer, Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, (301–302). [0910 7100]. 29592

Heinzel, Hans v. Diels, Otto.

Heinzelmann, G. Fortschritte und Neuerungen in der Spiritus- und Presshefenfabrikation im 1. und 2. Semester 1903 und im 1. Semester 1904. Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1903-1904, (109-111, 140-143, 640-645); **4**, 1905, (29-32, 55-58). [6500].

Helbig, Demetrio. Nuova sintesi dell'anidride nitrica. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5°), 12, 1° semestre, 1903, (211-214). [0490]. 29594

Sintesi diretta dell'anidride nitrosa. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (454–464). [0490]. 29595

Helbing. Die Richtschnur für moderne Erfindungen in der chemischen Industrie. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (1007–1008). [0000]. 29596

Hell, Carl. Zur Abwehr. [Betr. Verhalten des p-Methoxyphenyl-äthylcarbinols.— Darstellung des Benzylmagnesiumchlorids.— Unbeständigkeit der Dibromide von 1.1-diarylirten Aethylenen.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1680–1683). [1230–2000] 1130]. 29597

und Hofmann, Alexander, Ueber o- und p-Methoxyphenyl-äthylearbinol und die daraus erhaltenen Anethole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1676–1680). [1230]. 29598

Heller, Gustav. Ueber die Konstitution des Anthranils. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (516-520). [1940-1930]. 29599

und Meyer, Heinrich L. Über Fluorescein und die Nichtexistenz des β-Dinitro-γ-dibrombenzols. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (197-200). [1130 1910 5020]. 29600

Heller, O. Die Glyzerine des Handels, ihre Prüfung und Verwendung. Seifenfahr., Berlin, **23**, 1903, (597–598, 625–627, 649–650, 673–674). [1210–65001.

Theorie und Praxis der Deglyzerinierung der Fette. Vortrag. Seifenfabr., Berlin, **24**, 1901, (729-731, 753-755, 777-779, 801-802). [1300]. 29602

Heller, W. v. Schenck, Rudolf.

 Hellström,
 A.
 Ueber einen weissen

 Perubalsam.
 Arch.
 Pharm.,
 Berlin,

 243,
 1905,
 (218-237).
 [1860 6500].
 6500].

 29603
 29603
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.
 2000.

Hempel, Walther. Studien über die Gewinnung des Phosphors. (Vortrag). Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, 132-136). [0570]. Hempel, Walther. Bemerkungen zur Darstellung des Phosphors. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (401–402). [0570].

Ceber Schmelzpunktsbestimmungen bei hohen Temperaturen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (715–725, mit 1 Taf.). [7200]. 29606

Henderson, J. [Brownlie. Chemistry and Food. Rep. Aust. Ass., Dunedin, 10, 1905, (127–138). [0040]. 29607

Some abnormal borewaters. Rep. Aust. Ass., Dunedin, **10**, 1905, (139–140). [0360]. 29608

Storage of water-supplies in a semi-tropical climate. Rep. Aust. Ass., Dunedin, **10**, 1905, (143–146). [0360].

Note on the saponification of fatty oils in the presence of mineral oil. Rep. Aust. Ass., Dunedin, 10, 1905, (146-147). [6300]. 29610

Henderson, Lawrence J. The heats of combustion of atoms and molecules. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (40-56). [7200].

Henderson, W. H. v. Friedheim, Carl.

Hendrixson, W. S. A method for the determination of chloric acid. Des Moines, Proc. lowa. Acad. Sci., 11, (1903), 1904, (147-150); Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (242-246), [6300].

The action of chloric acid on metals. Des Moines, Proc. Iowa Acad. Sei., **11**, (1903), 1904, (150–162). [0250]. 29613

Henkel, Hugo. Beiträge zur Kenntnis der physikalisch-chemischen Eigenschaften verdümter Glycerinlösungen und zur Analyse derselben. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1905, (47). 22 em. [1210 7150 7250 6300].

und Roth, A. W. Chemische und physikalische Methoden zur Analyse verdünnter rein wässeriger Glycerinlösungen, Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1936–1941). [6500].

29615

Henkel, Th. Prüfung des Handseparators Alfa-Viola in der Molkereischule zu Weihenstephan. Trommel Nr. 316 025, eingesandt von der Alfa-Laval-Separator-G. m. b. H., Berlin. Milehztg, Leipzig, 34, 1905, (13–15), [0910].

Henle, Franz. Reduction von Carbonsäurederivaten zu Aldehydderivaten. (2 Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1362–1369). [5500 1400 1410 1430 1630]. 29617

Salze des Benzamids mit Dicarbonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1373–1375). [1330].

und Schupp, Gustav. Emwirkung von Chlorwasserstoff auf Gemenge von Nitrilen und Aldehyden bezw. Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1369–1371). [5500 1300 1400 1500].

— Notiz betr. Darstellung des Mesoxaldialdehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1372–1373). [1410].

Henneberg, Friedrich. Waidbereitung in Thüringen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (55-56). [5020]. 29621

Henneberg, W. Die Brennereihefen Rasse II. und Rasse XII. Morphologischer Teil. Wochenschr, Brau., Berlin, 20, 1903, (241-243, mit 1 Taf.). [8020]. 29623

Zur Kenntnis der Milchsäurebakterien der Brennereimaische, der Milch, des Bieres, der Presshefe, der Melasse, der Sauerkohls, der sauren Gurken und des Sauerteigs, sowie einige Bemerkungen über die Milchsäurebakterien des menschlichen Magens. Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (438-442, 450-455). [8020]. 29623

Ueber die Physiologie der Heferassen 2 und 12. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (646-650). [8020]. Hennecke, H. Neue massanalytische Bestimmung des Jods. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (957, 1095-1096). [6200]. 29626

Henning, F. v. Holborn, Ljudwig].

Hennings, R. Ueber chinesisches Holzöl. Tropenpflanzer, Berlin, 9, 1905, (705-709). [6500]. 29627

Hénocque, A. Rapport sur les vœux 4 et 5, émis par la section 1 du IVe congrès international de chimie appliquée relatifs à l'adoption d'un repérage uniforme des spectres d'émission et de dissociation. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (1015–1019). [7300]. 29628

Rapport sur les vœux 36 et 37, émis par la section VIII du IV° congrès international de chimie appliquée, relatifs à l'adoption d'une échelle uniforme pour la représentation des spectres de bandes. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (1019–1025). [7300].

Henri, Victor. Recherches physicochimiques sur l'hémolyse. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (101–104). [8040].

Le rôle des colloïdes en biologie. Découvertes de kinases artificielles. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (640-642). [7150-8040]. 29631

Gesetze der Enzymwirkung und heterogene Katalyse. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (790–794, 948). [7050–8010]. 29632

Theoretische und experimentelle Untersuchungen über die Wirkungen der Enzyme, der Toxine und Antitoxine und der Agglutinine. I. Kritik der Arbeiten Barendrecht, Visser und Herzog. II. Vorläufige theoretische Betrachtungen über die Wirkung der Enzyme. Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (19–32). [8010]. 29633

et Mayer, André. Sur la composition des granules colloïdaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (974-976). [7100]. 29634

L'état actuel de nos connaissances sur les colloïdes. 1ºº partie : Préparation et propriétés des solutions colloïdales ; énergie de la liaison entre le colloïde et la solvant. 2º partie ; Affiuité des solutions colloïdales. 3º partie: Statique chimique des solutions colloïdales. Application des lois de l'équilibre aux systèmes colloïdaux. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (1015– 1030, 1066–1081, 1129–1140). [7100]. 29635

Henri, Victor v. Cernovodeanu, Mlle. P.

Henrich, Ferdinand. Untersuchungen über die Wiesbadener Thermalquellen und ihre Radioaktivität. Vortrag. Erlangen, SitzBer. physik. Soc., 36 (1901), 1905, (177–199). [7300]. 29636

der Wiesbadener Thermalquellen. Wiesbaden, Jahrb. Ver. Natk., **58**, 1905, (87-100). [6500-7300].

Ueber ein radioaktives Gas in den Wiesbadener Thermalquellen. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1757–1760). [6500 7300]. 29638

Arbeiten über zwei Modifikationen von Nitrosoresoreinmonoalkyläthern. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), **71**, 1905, (56). [1230].

Ueber einen automatisch wirkenden Apparat, mittels dessen man ein Gasgemisch rasch und sehr vollständig von Stickstoff befreien kann. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1755-1757). [0910 6400]. 29640

Ueber die Rolle, welche die Kohlensäure in Sauerquellen und Sprudeln spielt. Zs. KohlensäureInd., Berlin, 10, 1904, (139-441, 477-479, 513-515, 557-559). [0210]. 29641

Ueber radioaktive Bestandteile der Wiesbadener Thermalquellen. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1011–1011). [6500 7300].

und Schierenberg, F. Ueber ein Oxydationsprodukt des Amidoorcinmonomethyläthers,

C₆H₂(OH) (NH
₂) (OH
₃) (OCH
₃), J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (365–374). [1630–1230–1940]. 29613

Henriet, II. Sur la formaldéhyde atmosphérique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (67-68). [1410]. 29644

Henry, Louis. Ueber die Condensation von Nitromethan mit Derivaten des alkylirten Amino-methylalkohols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2027– 2031). [1110-1610-1210]. 29615 Henry, Louis. Observations au sujet de la fonction "alcool." Bruxelles, Bul. Acad. roy., 1905, (537-554). [1200]. 29646

nitrile glycolique NC-CH₂OH. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (165-175). [1300].

Sur quelques composés se rattachant à l'acide caproïque normal. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (348–364). [1110—1300]. 29652

Henry, Thomas Anderson and Auld, S. J. M. On the probable existence of emulsin in yeast. London, Proc. R. Soe., (Ser. B), **76**, 1905, (568-580). [8010].

Rowland. V. Dunstan, Wyndham

Hensgen, C. Zur Dissoziation der Elektrolyte. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (345-477). [7250]. 29654

Henssgen, Wilhelm. Ueber die Temperaturkoeflitienten der Wärmeleitung der Dämpfe von Aminbasen. Diss. Jena (Druck v. A. Kämpfe), 1905, (47). 23 cm. [1600-7200]. 29655

Hentschel, Walther. Beiträge zur Kenntnis des Verhaltens der Carbunilidon N-Aryl-Aldoxime gegen verschiedene Basen. Diss., Leipzig. Rosswein i. S. (Druck v. A. Haubold), 1902, (51). 22 cm. [1630]. 29656

Henz, F. Bestimmung der Säure in Abgasen. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (2002). [6400]. 29657 Henze, M[art.]. Beiträge zur Muskelchemie der Octopoden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1905, (477–493). [6500 8000]. 29658

Henzl, M. Die Ergebnisse der neueren chemischen Arbeiten auf dem Gebiete des Blutfarbstoffes. Schmidts Jahrb. ges. Med., Leipzig, 274, 1902, (229-232). [5010 4010]. 29660

Hepner, Albert v. Michaelis, A[ug.].

Hepp, Eduard v. Fischer, Otto.

Heraeus, H. Ueber Quarzglas. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (708–715); Monatschr. Mineraliensammler, Rochlitz, 1, 1904, (60–63, 84–86), [0710 0910]. 29661

Heraeus, W. C. Der elektrische Verbrennungsofen System Heraeus. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (218–219). [6000].

Schmelzpunktsbestimmungfeuerfester keramischer Produkte. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (49– 53). [0120 7200]. 29663

Herbette, Jean. Sur une nouvelle forme de tartrate de thallium et sur les mélanges isomorphes des tartrates de thallium et de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1649-1652). [0790 7100].

Herbig, W. Zur Bestimmung des Flammpunktes der Mineralöle. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (26– 30). [6500 7200]. 29665

Jahresbericht auf dem Gebiete der Fette und Öle. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (44–48, 75– 77, 96–98, 122–125, 152–154). [1300 6500]. 29666

Über Türkischrotöl und die Einwirkung konzentrierter Schwefelsäure auf Olivenöl. 2-4 Mitt. Färberztg, Berlin, 14, 1903, (293–296, 309–315, 397–403, 423–426); 15, 1904, (21–24, 38–46). [1300–5020].

Ueber die Zusammensetzung der Natroncellulose. Zs. Textilind., Leipzig, 4, 1901, (785–786); 5, 1902, (209–211). [1840]. 29668

Herder, Max. Uber einige neue allgemeine Alkaloidreagentien und deren mikrochemische Verwendung. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1905, (57). 23 cm. [3010 6150].

Hérissey, H. v. Bourquelot, Em.

Herman, P. v. German, P.

Hermann, B. Bericht über die praktischen Erfahrungen mit den zu Parisbeschlossenen einheitlichen [Zucker-] Untersuchungsmethoden. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (71–76). [6500]. 29670

Hermann, Heinrich. Messung der Wellenlängen roter Linien in einigen Bogenspektren. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (684-707). [7300]. 29671

Hermann, Hugo. Studien über die Elementaranalyse organischer Substanzen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (686–698). [6000]. 29672

Herold, F. v. Kiliani, H[einrich].

Herold, Ignaz. Über die Kaustifikation des Kaliumsulfates. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (417–430). [0220-0120-7050-7150]. 29673

Herramhof, H. Untersuchungen über Scharffeuerfarben für Hartporzellau und Untersuchung der Spektren einiger seltenen Erden insbesondere der Reflexionsspektren ihrer Phosphate. Diss. k. techn. Hochschule. München (Druck v. J. Fuller), 1905, (1H+55, mit 1 Taf.). 22 cm. [0100 6500 7320]. 29674

Herrenschmidt, H. Extraction du vanadium du vanadate de plomb naturel et fabrication de quelques alliages de ce métal. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (635-637). [0820]. 29675

Sur l'épuration des liqueurs de vanadate de soude; observations relatives aux procédés de double décomposition pour la séparation industrielle des métaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (862-864). [0820].

Herrick, J. B. v. Abderhalden, Emil.

Herrmann, A. und Pesendorfer, F. Ueber die Radioaktivität des dem Karlsbader Sprudel enströmenden Gases. Physik.Zs., Leipzig, **6**, 1905, (70-71). [0130].

Herrmann, Erich. Ueber das Vorkommen von Lithium im menschlichen Organismus. Arch. ges. Physiol., Bonn, 109, 1905, 26-50). [0450]. 29678

Herrmann, F. Ueber Verbindungen des Goldes mit schwefelhaltigen, organischen Radicalen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2813-2825). [2000].

Herrmann, L. Die Stassfurter Salzindustrie. Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, **6**, 1901, (309-311). [0420]. 29680

Der Chilesalpeter. Centralbl. Kunstdünger Ind., Mannheim, 7, 1902, (255–256, 265–266). [0500]. 29681

Herrmann, Max. Ueber die Sulfurierung des m-Nitrotoluols. Diss. k. techn. Hochschule, München. Bamberg (Druck d. Handels-Druck.), 1901, (42). 22 cm. [1330].

Herrmann, P. Die Bestimmung der Reinheit des Saftes der Rübe. Vortrag. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (212–216). 29683

Verlustbestimmung und Betriebskontrolle der Zuckerfabrikation. Nebst einem Vorwort von H. Claassen. Magdeburg u. Wien (Schallehn & Wolbrück), 1905, (V + VI + 434, mit I Tab.). 24 cm. Geb. 15 M. [6500].

- v. Gonnermann, M.

Herrschmann, A. r. Pschorr, R[obert].

Herter. Die Metallungie des Zinks unter besonderer Berücksichtigung der oberschlesischen Verhältnisse. Bergm. Rdsch., Kattowitz, 1, 1905, (101–105, 122–128). [0880].

Der Chilesalpeter im Departement Taltal (Chile). Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 6, 1901, (253–254, 267–268). [0500]. 29686

Hertzberg, John. Om fotografering i naturliga färger. [On photographing in natural colours.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1904, (67-79, with pl.); Fotogr. Tidskr., Stockholm, 17, 1901, (30-43, 49-56, with pl.). [7350. 29687]

Hertzberg, W. r. Wohl, A Ifred].

Hertzsprung, Ejnar. Eine spektralphotometrische Methode. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905 (15-27). [7350]. 29088 Hervieux, Ch. v. Porcher, Ch.

Herz, Paul. Ueber die Nebeureactionen bei der Darstellung des Piperonalindigos und seine Oxydation. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2853-2860). [1230 1910 1930 1940 5020]. 20689

Ueber den Bidioxymethylenindigo, seinen Auf- und Abbau. Diss. kgl. techn. Hochschule. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1905, (34). 23 cm. [1940-5020]. 29690

Herz, Walter. Über die Oxyhaloide des Wismuthes. Breslau, Jahresber. Ges. vaterl. Cultur, 82, (1904), 1905, natw. Sekt., (2-3). [0190]. 29691

- Uber die Natur der alkalischen Lösung von Chromhydroxyd. Breslau, Jahresber. Ges. vaterl. Cultur, 82, (1904), 1905, natw. Sect., (144–145). [0270-7150]. 29692

Löslichkeitsbestimmungen in Aceton-Wasser-Gemengen. (Nach gemeinsamen Untersuchungen mit Herrn M. Knoch.) Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H. 1, 1905, (111– 116). [7150]. 29693

und Fischer, Herbert. Ueber die Vertheilung löslicher Stoffe zwischen Wasser und aromatischen Kohlenwasserstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1138–1144). [7150].

und Knoch, M. Löslichkeitsbestimmungen in Aceton-Wassergemengen. (Vortrag.) Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (221–223). [7150]. 20695

Lösungsmittelgemengen. H. HI. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (262–269); **46**, 1905, (193–196). [7150]. 29696

— Notiz über das Molekulargewicht des Quecksilberjodids. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (460). [0380 7110]. 29697

das Verhalten einiger organischer Säuren bei der Verteilung zwischen zwei Lösungsmitteln. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (818–820). [1230 1310 7150].

v. Ladenburg, Λ[lbert].

Herzberg, Gustav r. Schroeter, Georgi.

Herzberg, W[ilhelm]. Harzgehalt von Zellstoffen. Berlin, Mitt. Materialpräfgsamt, 22, 1904, (180-182); 23, 1905, (306-307). [6500]. 29699

Dauerversuche mit Papieren von verschiedener Stoffzusammensetzung und Herstellungsweise. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **22**, 1904, (243–250). [1840]. 29700

Normalpapiere. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, (251–262). [6500]. 29701

Flachsgarnprüfungen. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **22**, 1904, (262–268). [6500]. 29702

Reimanns Aschenwage, Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **23**, 1905, (307). [6000-6500]. 29703

Papier. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lange. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (750-761). [6500].

Herzfeld, A[lexander]. Bericht betreffend Lagerungsversuche mit Rohzueker. In Verbindung mit Vereinsmitgliedern ausgeführt vom Vereinslaboratorium 1902–1903. Mit Anlagen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 53, 1903, Techn. Tl, (1201–1277); 54, 1904, (945–955). [6500].

Versuch des Instituts für Zucker- Industrie zur Feststellung der Zuckerverluste bei der Diffusionsarbeit, Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905. Techn. Tl, (337–359). [6500]. 29706

— Ueber Kalkstickstoff. Vortrag. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (265–268). [0490 0220]. 29707

Die chemische Kontrolle [des Zuckers] als Hilfsmittel bei dem durch die Brüsseler Konvention sanktionierten Entrepôtsystem. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (114–118). [6500].

und Schrefeld, O. Technologie der Kohlehydrate. Jahrb. Chem., Braunschweig, **14** (1904), 1905, (391-405). [1800]. 29709

Herzfeld, J. Das Färben und Bleichen von Baumwolle, Wolle . . . Praktisches Hilfs- und Lehrbuch für Färber und Färberei-Chemiker . . 2., gänzlich neu bearb. Aufl. Tl 2: Die Bleicherei, Wäscherei und Karbonisation.

gänzlich neu bearb. Aufl. von Felix Schneider. Berlin (M. Krayn), 1905. (XVI+450). 26 cm. 10 M. [5020 0030].

Herzfelder, Armand Dezső. Über die Bestimmung freier Phosphorsäure und die Menge derselben in Superphosphaten. Landw. Versuchstat., Berlin, 58, 1903, (471-479); [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (862-870). [630 6500].

Herzig, J[osef]. Fortschritte in der Chemie der natürlichen Farbstoffe. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (345–319). [5020]. 29712

—— und Pollak, J[acques]. Ueber Brasilin und Hämatoxylin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2166– 2168). [5020]. 29713

— und Tscherne, R. Ueber methyliertes Tannin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (989-991). [1330]. 29714

Herzog, Alois. Zur Kenntnis des russischen Steppenflachses. Textilztg, Braunschweig, 2, 1904, (838-811). [6500]. 29715

Zur Unterscheidung von Baumwolle und Flachs. Zs. Farbenchem., Sorau, **4**, 1905, (11-12); Textilztg, Braunschweig, **3**, 1905, (111-112). [6500]. 29716

Herzog, Franz v. Willgerodt, C[onrad].

Herzog, Hans. Ueber das Verhalten des Natriumsulfits gegen den Luftsauerstoff in und ausserhalb des alkalischen Entwicklers. Phot. Wochenbl., Berlin, 30, 1904, (153–155). [0500]. 29717

Herzog, J. Chemische Untersuchung von Asphalt. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (270-271). [6500]. 29718

— Ueber falsche Yohimberinde. Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (345–347). [3020 6500]. 29719

Ueber Caryophyllin. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (121–124). [1860]. 29720

Die Gewinnung dickflüssiger Extrakte durch Druck. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (804–805). [5500].

—— Die Gewinnung dickflüssiger Extrakte. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (888). [5500]. 29722

Herzog, R. O. Chemisches Geschehen im Organismus. Zs. allg. Physiol., Jena, 4, 1904, (163-200); 5, 1905, (134). [8000]. 29723

 Ueber die Geschwindigkeit enzymatischer Reaktionen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **41**, 1904, (416–424); (2. Mitt.) *l.c.* **43**, 1904, (222–227). [8010–7050]. 29724

Herzog, Wilhelm. Zum Nachweise minimaler Zuckermengen in Kondenswässern und deren Probenahme. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (65-67). 29725 [6150].

Das Farbenthermoskop und Hess. seine Anwendungen auf Wärmeerscheinungen. Danzig, Schr. natf. Ges., (N. F.), 11, H. 3, 1905, (XVII–XIX). [0380]. 29726

Hess, A. Methode zur Bestimmung den Volumenänderung beim Schmelzen. Physik.Zs., Leipzig, 6, 1905, (186-188). [7200].

Hess, Hans. Méthylation du pyrogallol. Genève, Thèse sc. 1904/1905. Genève, 1904, (64). 8vo. [1230]. 29728

v. Graebe, C[harles].

Hess, J. Elektrische Zinkgewinnung. I. II. III. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (686-693, 764-768). [0720]. 29729

Entwicklung der elektrolytischen Nickelgewinnung. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (821-826). 29730 [0540].

Hess, W[alter]. Das Meyersche Tangentialsystem für Schwefelsäurefabrikation. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (376–379). [0660].

- v. Fischer, Otto.

Hesse, Albert. Die ätherischen Oele. Bericht über die Untersuchungen des Jahres 1903. Chem. Zs., Leipzig, 3, 1901, (456-460, 475-478, 505-507, 533-537, 562-564). [6500]. 29732

 Versuche über Polenske's "N[eue] B[utter] Z[ahl]". Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (13-20). [6500]. 29733

 Die Fett- und Wasserbestimmung in der Butter nach dem Dr. Gerber'schen Verfahren. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (433-444). [6300].

Hesse, Albert. Untersnehung von Wässern, die für Molkereizwecke bestimmt sind. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (552–561). [6500].

- Die Herstellung und Untersuchung einer Rahmsammelprobe. MolkZtg, Hildesheim, 17, 1903, (973-975). [6500].

Ueber den Nachweis einer Milchverwässerung durch die Nitro-Azidbutyrometrie. I. II. Molk-Ztg, Hildesheim, 18, 1904, (21-23, 729-730, 753-755). [6500].

 Ueber die Dr. Gerbersche Fettbestimmung. MolkZtg, Hildesheim, **18**, 1904, (93-95, 117-118). [6300].

29738 Apparat zur Fettbestimmung in der Butter. MolkZtg, Hildesheim, **19**, 1905, (1051–1052). [6000 2973963001.

 Ein einfaches Verfahren zur Bestimmung des Fettes in der Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8,** 1904, (673–675). [6300]. 29740

Ueber einige neuere Bestrebungen in der Industrie der ätherischen Oele. [In: 5. Intern. Kongress für augew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (590-602). [1140-6500]. 29741

---- v. Siedel, Johs.

Hesse, L. v. Kötz, A[rthur].

Hesse, O. Beitrag zur Kenntnis der Flechten und ihrer charakteristischen Bestandteile. (9. Mitt.). J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (449-502). Berichtigung. Ebenda, 70, 1904, (561). [1250 1350 6500]. 29742

Zur Kenntnis der Cotorinden. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (243–248). [6500 1250]. 29743

- Ueber deutsches Opium. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1901, (719-720). [3010]. 29744

 Ueber Hyoscin und Atrosein (l- und i-Skopolamin). Südd. Apothcin (I- und 1-экорогания). Ztg, **45**, 1905, (215–216). [3010].

Hesse, Paul. Über den Formylglutaconsäurcester. Diss. Würzburg (Druck

v. C. J. Becker), 1902, (49). 22 cm. 297 16 [1320].

Hesselink, W. F. Ueber die Weine des Weinbaugebietes am Douro, die sog, "Portweine". Diss. München, Arnheim (Druck v. G. W. van der Wiel & Co.), 1904, (59). 22 cm. [6500]

Hesselmann, Eugeniu J. Elektrochemische Reduktion einiger Nitro-Amino-Azo-Verbindungen. Diss. Giessen (Druck v. J. Weinert), 1905, (67, mit 1 Tab.). 22 cm. [1720 5500 7250].

Hessler, John C. On phenylmalonic nitrile. "[Preliminary paper.]" Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (119-130). [1330].

Hest, J. J. van. Bestimmung der Anzahl Hefezellen in einem Liter obergärige Anstellhefe auf praktischem Wege. Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (614-617, Tab. 618). [6500].

Quantitative Bestimmung der Hefenernte aus der Stickstoffaufnahme der Hefe und die Beziehung zwischen Alkoholbildung und Stickstoffaufnahme. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (1–3). [6500]. 29751

Heteren, W[illem] J[acob] van. Over de vermeende allotropie van goud. (Eerste mededeeling.) [Ueber die angebliehe Allotropie des Goldes.] (1ste Mitteilung.) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (47–53). [0150 7000]. 29752

Een weerstandsburet. [Eine Widerstandsburette.] Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (53–54). [0910].

Hetper, J[ózef]. Polaryzacya cukrów w zastosowaniu praktycznem. [Sur la polarisation des solutions des sucres et ses applications.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (129-135, 153-163). [6500].

und Marchlewsky, L. Zur Kenntnis des Blutfarbstoffs. Ueber die Formel des Ilämins. (2. vorl. Mitt.) Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (65–69). [4010 29755

v. Goldmann, II.

Hetsch, Heinrich v. Kolle, Wilhelm.

Heuberger, R. v. Tschirch, A.

Heubner, W[olfgang]. Mytolin, ein Eiweisskörper aus Muskeln. Arch. exper. Path., Leipzig, **53**, 1905, (302– 312). [4010]. Heubner, Wolfgang. Pharmakologisches und Chemisches über das Physostigmin. Arch. exper. Path., Leipzig, 53, 1905, (313-330). [3010]. 29757

Zur Fibrinoglobulinfrage. Bemerkungen zu der gleichnamigen Arbeit von W. Huiskamp. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (355-356). [4010]. 29758

Die Spaltung des Fibrinogens bei der Fibringerinnung. Diss. Strassburg. Leipzig (Druck v. J. B. Hirschfeld), 1903, (15). 23 cm. [4010].

Heusler, Fr[iedrich]. Ueber schmiedbare magnetische Bronzen. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1905, (98-100). [7250].

über die Synthese magnetisierbarer Legierungen aus ummagnetisiehen Metallen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (260-264). [7250]. 29761

— Chemische Technologie. (Teubners Handbücher für Handel und Gewerbe). Leipzig (B. G. Teubner), 1905, (XVI + 351). 24 cm. 8 M. [0030]. 29762

Hewitt, John Theodore and Fox, John Jacob. Studies in the acridine series. Part II. Action of methyl iodide on benzoflavine (2: 8-diamino-5-phenyl-3: 7-dimethylacridine). London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1058–1062); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (215–216). [1930 5020]. 29763

Hewitt, T. E. Colorimetric determination of phosphorus. Proceedings of Engineers' Society of Western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 20, 1904, (432– 438). [6200]. 29765

Heyde, A. v. Borsche, Walther].

Heyder, F. Ueber die Verwendung von Fluorammonium. [Desinfection.] Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (386). [0310]. 29766

Heydweiller, A[dolf]. Ueber die dielektrische Festigkeit leitender Flüssigkeiten (nach Versuchen von P. Leppelmann mitgeteilt). Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **17**, 1905, (346–352). [7250].

Heydweiller, A[dolf]. Ueber Selbstinduktions- und Permeabilitätsvergleichungen. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (4–12). [7250]. 29768

Heyer, C. Untersuchang und Begutachtung von Trinkwasser. Zentralbl. Pharm., Magdeburg, 1, 1905, (21-22, 33-34, 42-44). [6500]. 29769

Heyl, Georg. Erklärung der technischen Prüfungsmethoden des Deutschen Arzneibuches IV. ApothZtg. Berlin, 20, 1905, (111–113, 121–124, 135–137). [6500].

- Erklärung der technischen Prüfungsmethoden des deutschen Arzneibuches IV. 2. Aufl. Berlin (D. Apotheker-Ver.), 1905, (31). 22 cm. 0,60 M. [6500]. 29771

Heymann, Bol. Eine neue Methode der quantitativen Bestimmung des Milchzuckers in der Milch. Hyg. Rdsch., Berlin, 14, 1904, (105-108). [1820 6300].

Heymann, Stanislaw. Ueber die Nitrophenylketone des m.- und p.-Xylols, des Mesitylens und Pseudocumols. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe (Druck v. F. Thiergarten), 1903, (48). 22 cm. [1530 7100].

Heyn, E. Bericht uber die mikroskopische Untersuchung der vom Sonderausschuss für Eisenlegierungen des Vereins zur Beförderung des Gewerbefleisses hergestellten Legierungen. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 83, 1904, (355-397, mit 31 Taf). [0320 7000].

und Bauer, O. Kupfer, Zinn und Sauerstoff, Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1901, (137-147, mit 1 Taf.); Metallurgie, Halle, 2, 1905, (190-192, 201-208); Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (52-68, init 1 Taf.). [0290 0720]. 29777

Heyne, Walter. Ueber o-Biderivate der Benzolsulfosäure. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1902, (68). 21 cm. [1330 1740 1930]. 29778

Hibbert, Eva v. Knecht, Edmund.

Hicks, William Longton v. Titherley, Arthur Walsh.

Hiendlmaier, H. v. Hofmann, K[arl] A.

Hildebrand, Willy. Ueber die Condensation des Acetylacetons mit bernsteinsaurem Natrium unter Mitwirkung von Essigsäureanhydrid. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. & J. Goeller). 1902, (51). 23 cm. [1510 1310 1910].

Hildebrandt, Alfred. Ueber Di- und Triacetyl-Mesitylen, deren Homologe und Derivate. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1902, (76). 21 cm. [1530]. 20780

Hildebrandt, F. Ueber die Brauchbarkeit einiger Indikatoren. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (69–71). [6000].

Hildebrandt, Herm. Pharmakologische Studien über synthetisch hergestellte Basen aus der Piperidinreihe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (249–289). [1930]. 29782

 Hildebrandt,
 Otto.
 Konstante
 Elemente.

 mente.
 Centralbl.
 Aceum.,
 Gross-Lichterfelde,
 4, 1903, (249-251, 265-268).
 265-268).
 29783

Hilger, A[lbert]. Zur Kenntnis der im rechtsdrehenden Koniferenhouig vorkommenden Dextrine. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1901, (110-126). [1840-6500]. 29784

Hill, Arthur E. Zur Kenntnis der aromatischen Sulfinsäuren und Aldehyde. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer & Kaerner), 1904, (33). 21 cm. [1330 1430].

Hill, C. A. and Collins, H. S. An effective method of applying the "Gutzeit" test for arsenic. Chem. and Drug. London, 67, 1905, (518, 739). [6100-6200].

Hill, E. G. The colouring principle of the flowers Nyetanthes Arbortristis. Calcutta As. Soc. Beng., (N.S.), 1, No. 4, 1905, (102–105). [8030]. 29787

Hill, H. B. and Black, O. F. On the action of potassic nitrite on mucobromic ester. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (228-242). [1310 1320].

and Sylvester, J. P. On certain sulphamido derivatives of furfurane. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, ([185]-228). [1910].

Hille, Waldemar. Über arylsulfonierte Säureamide, Nitrile und Thioamide. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1904, (67). 22 cm. [1330]. 29790

---- v. Tröger, Julius.

Hillebrand, W[illiam] F[rancis]. Miscellaneous methods of inorganic analysis and assay. (Except electrolytic methods and those pertaining to the rare earths.) [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (440–459). [6000–6500].

29791

Mineral chemistry. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1904, (466–469). [6500]. 29792

T[homas]. Comparison of a wet and crucible-fire methods for the assay of gold telluride ores, with notes on the errors occurring in the operations of fire assay and parting. Washington, D.C., U. S. Dept. Int., Bull. Geol. Surv., No. 253, 1905, (31+iii). 23.5 cm. [6500].

Hiller, Reinert. Die Absorptionsstreifen des Blutes und seiner Derivate im Ultraviolett. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1904, (32, mit 5 Taf.). 21 cm. [7300 4010]. 29795

Hills, James Stuart. An investigation of *Linum catharticum*. Pharm. J., London, (Ser. 4), **20**, 1905, (401–404, 436–438). [1860–6500]. 29796

and Wynne, William Palmer, Linin, London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (327-331); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (74). [1860].

Hillyer, H. W. Ultimate organic analysis. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (503-505). [6000]. 29798

Hilpert, Siegfried. Chemische Lichtwirkungen. Ueber Reaktionen des 4-Amido-2-nitrostilbens. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1905, (46). 23 cm. [7350 1630].

Himstedt, F^{*}ranz]. Die gasförmigen Eigenschaften der Emanation radioaktiver Substanzen. Jahrb. Radioakt. Leipzig, **1**, 1904, (138-146). [0100 7300].

Ueber die Bildung von Helium aus der Radiumemanation. 2. Mitt. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **17**, 1905, (1005– 1008). [7300—0620—0370]. 29801

Eigenlichtes von Radiumbromidkristallen. (Vorl. Mitt.). Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (688-689). [0620-7300].

Hinchcliff, Joseph Henry. Die täglichen Schwankungen im Gehalte der Kubnülch an den einzelnen Bestandteilen im Verlaufe der Luktation. Leipzig. Mitt. landw. Inst., H. 5, 1904, (1– 112, mit 8 Taf.). [6500]. 29803

Hinden, Fritz. Glaskühler mit Kugelmundstück. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (809–810). [0910]. 29804

Hines, Murray Arnold v. Baxter, Gregory Paul.

Hinrichs, G[ustavus] D[etlev]. Sur le poids atomique véritable de l'azote. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1590 -1591). [0490]. 29805

Finesse ist keine Akkuratesse. [Betr. die Arbeit von Kurt Arndt: Finesse in der heutigen Chemie. Diese Zs., 28, 1904, (809).] ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1085). [0000]. 29806

Die induktive Bestimmung der näheren Bestandteile der chemischen Elemente. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (120-122). [7000]. 29807

The proximate constituents of the chemical elements. [Mit Erwiderung von Rudolf Wegscheider.] ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (660). [7000]

Hinrichsen, F. Willy und Sachsel, Eugen. Ueber die Bildungs- und Löslichkeitsverhältnisse der Doppelchloride des Eisens und der Alkalimetalle. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (81–99). [7150 0320 0100]. 29809

Hinrichsen, F. Willy und Watanabe, Tosio. Über die Abscheidung des Silbers aus Schwefelsilber bei Gegenwart von Quecksilber. Metallurgie, Halle, 2, 1905, (308–311); [In: Festschrift Adolph Wüllner gewidmet.] Leipzig (B. G. Teubner), 1905, (214–226). [0110 7050].

---- v. Abegg, Richard.

Hinsberg, O. Notiz über die Methylirung des Dibenzolsulfonbenzidins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (554). [1330]. 29811

Ueber die Einwirkung von Schwefel auf Anilin und salzsaures Anilin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1130-1137). [1630]. 29812

Hrn. K. A. Hofmann zur Erwiderung. [Betr. Einwirkung von Schwefel auf Anilin und salzsaures Anilin. Diese Ber. 38, 1905, (1432).] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1901– 1902). [1630]. 29813

——— Ueber Dihydroazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2800-2803). [1930]. 29814

— und Kessler, J. Ueber die Trennung der primären und secundären Aminbasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (906–911). [1600—1610—1630—6300—1330]. 29815

Ueber die Einwirkung von Alkylenhaloïden auf mund p- Dibenzolsulfonphenylendiamin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (110–121). [1330–1630–1930].

Hinsen, Adolf. Ueber Ammoniumphosphorvanadinmolybdate. Bern, Phil. Diss. 1901–1905. Bonn, 1904, (40, mit 6 Tab.). 8vo. [0820]. 29817

Hintz, Ernst. Chemische Untersuchung der Stahlquelle des Höllensprudels zu Hölle bei Bad Steben (Bayern). Nürnberg, Abh. nathist. Ges., 15, 1901, (85-106). [6500].

Chemische und physikalisch-chemische Untersuchung der Salztrinkquelle zu Bad Pyrmont, Im Auftrage der fürstlich Waldeckschen Domänenkammer zu Arolsen ausgeführt im chemischen Laboratorium Fresenius. Unter Mitwirkung von L. Grünhut. Wiesbaden (C. W. Kreidel), 1905, (45). 23 cm. 1.20 M. [6500]. 29819

Hintz, Ernst und Grünhut, I/eo]. Die Einteilung der Mineralquellen vom Standpunkte der Jonentheorie. Balneol. Ztg, Berlin, 15, 1904, Wiss.-techn. Tl, (65-71, mit 1 Tab.). [6500]. 29820

Schwankungen der Mineralbestandteile in natürlichen Quellen. Bemerkungen zu dem Vortrage des Herrn Karfunkel. Balneol. Ztg, Berlin, 16, 1905, Wiss.-techn. Tl, (41–42). [6500].

— Ueber den Lithiumgehalt der Salzschlirfer Mineralquellen. Nebst Erwiderung. Balneol. Ztg, Berlin, **16**, 1905, Wiss.-techn. Tl, (73-76, 86-87). [6500].

Hiorns, A. H. Alloys of copper and bismuth. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (179–186, with 2 pls. and discussion). [0190 0290]. 29823

Hiortdahl, Th. Fremstilling af kemiens historie, I. [The history of chemistry, I.] Kristiania, Skr. Vid. selsk., I, 1905, No. 7, (86). [0010].

Bidrag til kemiens historie i Norge. [Contribution to the history of chemistry in Norway.] Nyt Mag. Naturv., Kristiania, 43, 1905, (339–306). [0010].

Hiorth, Albert.
fremstilling af jern.
gical production of iron.] Elektr.
Tidssk., Kristiania, 18, 1905, (189–191, 198–199, 203–205). [0320]. 29826

Hirniak, Julijan. Rolja stałoi, płynnoi i gazovoi fazy v chemičnij rivnovazi. [Die Bedeutung d. festen, flüssigen u. gasartigen Phase im chemischen Gleichgewichte.] Lemberg, Zbirn. Seke. Mat. Prirod. Likarsk., 9, 1903, (1–42). [0030 7050].

Hirsch, A. A mérgek osztályozása. [Über Klassifikation der Gifte.] Gyógysz. Közl., Budapest, **21**, 1905, (778–781, 797–798, 833). [6500].

29828 ——— Ueber die im Herbst auftretende Rotfärbung der Blätter. Pharm. Ztg., Berlin, **49**, 1901, (875). [8030]. 29829

Hirsch, H. Verhalten von Ton in Salzlösungen. Mitt. D. Ver. Tonlud., Berlin, **40**, 1904, (84-92); ThonindZtg, Berlin, **28**, 1904, (491-493). [0120 6500].

Hirsch, Johannes. Ergebnisse der fraktionierten Destillation einiger Leuchtöle. Petroleum, Berlin, 1, 1905, (10–
12). [0930 1100]. 29831

Hirschberg, Leon. Kondensation von p-Chlorbenzyleyanid und Säureestern mittels Natriumäthylat. Diss. Rostock. Dresden (Druck v. Lehmann), 1902, (37). 22 cm. [1330]. 20332

Hirschler, August und Terray, Paul. Ueber die Bedeutung der anorganischen Salze im Stoffwechsel des menschlichen und tierischen Organismus. Math.-natw. Ber. Ungarn, Leipzig, 20, (1902), 1905, (145-238). [8040].

Hirschson, Franz. Neue thermoelektrische Pyrometer. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (185-186). [0910 7200].

Hirzel. Ueber Aluminium-Magnesium-Hydrosilikat (Florida-Bleicherde). Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **11**, 1904, (116– 118, 145–146). [0120 0460]. 29835

Hissink, D[avid] J[acobus]. Eine Studie über Delitabak. J. Landw., Berlin, **53**, 1905, (135–172). [6500].

Beiträge zur Untersuchung von Melassefuttern auf Fettsubstanz und Zucker. Landw. Versuchstat, Berlin, 60, 1904, (125–134). [6500].

en Waerden, H. van der. De methode Pemberton ter bepaling van het phosphorzuur. [Die Methode Pemberton zur Bestimmung der Phosphorsäure.] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (179–184). [6300]. 29838

Hittorf, W[ilhelm]. Ueber die Wanderungen der Jonen während der Elektrolyse. Abhandlungen 1853–1859. Tl 2. Hrsg. von W[ilhelm] Ostwald S. durchges. Aufl. (Ostwalds Klassiker der exakten Wissenschaften. No 23). Leipzig (W. Engelmann), 1904, (141, mit 1 Taf.). 19 cm. 1,50 M. [7250].

Hlavnička, O. I. Zur Titration der Phosphorsäure. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (655-656). [6300].

Hock, F. v. Decker, II.

Hock, Théodore. Étude sur les fonctions de l'azote pentavalent dans la série de la phénylacridine. Genève, Thèse sc. 1904-1905. Genève, 1904, (83). 8vo. [1930]. 29841

Hodgkinson, W. R. and Coote, Arthur H. On some reactions between ammonium salts and metals. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (502-503). [0100 0490].

substances in a vacuum at constant temperatures. Chem. News, London, 91, 1905, (194). [0910]. 29843

Action of ammonia and oxidising agents on metals. Chem. News, London, **92**, 1905, (38). [0100]. 29844

v. Edwards, A. E.

 Hodurck,
 R. und
 Söhle,
 U. Zur

 Entstehung
 der fossilen
 Kohlen.

 Braunkohle,
 Halle,
 4, 1905,
 (173-175,

 189-192).
 [0210].
 29845

Höber, Rudolf und Gordon, Dora. Zur Frage der physiologischen Bedeutung der Kolloide. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1904, (432–441). [7100].

Höft, H. Prüfung der Handcentrifuge Germania F. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., II. 4, 1905, (11–17). [0910].

Ueber die Brauchbarkeit des Magermilchprüfers von A. Bernstein. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., II. 4, 1905, (18-22). [6000]. 29848

— Entrahmungsversuche mit dem Alfa-Separator und der Germania-Zentrifuge. Kiel, Arb. Versuchstat Molkereiw., H. 4, 1905, (60–69); Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (595–598). [0910].

Erfahrungen mit der Sinacidbutyrometrie. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. 4, 1905, (85–89); MolkZtg, Hildesheim, 19, 1905, (309–310). [6300].

Entrahmungsversuche mit einem Tubular-Separator. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. 4, 1905, (90-94). [0910]. 29851

und Burr, [Anton]. Entrahmungsversuche mit einer Balance-Zentrifuge Modell 1904. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. 4, 1905, (49-59). [0910]. 29852

— Entrahuungsversuche mit der Balance-Zentrifuge (Modell 1904) und einem Alfa-Separator, dessen Tellerzahl die bislang gebräuchliche übertrifft. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. 4, 1905, (70-71). [0910]. 29853

Höft, H. v. Weigmann, II.

Högbom, J. Fosforsyrebestämming i gödslingsämnen, jord och aska genom direkt vägning af ammoniumfosformolybdatet. [The estimation of phosphoric acid in manures, earth and ashes by direct weighing of ammonium phosphomolybdate.] Sv. Kem. Tidskr., Stockfolm, 1 905, (15-17). [6500]. 29854

Höger, Fritz. Ueber die Ersatzmittel des Kokains. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (886–887). [3010]. 29855

Höglund, Axel Th. Om sockerbestämning i hvitbetor. [The determination of sugar in white beet.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (79-87). [6500].

Ueber die Zuckerbestimmung in Zuckerrüben. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl, (1048–1058). [6300]. 29857

Hölbling, V. Bericht über Fortschritte in der Fabrikation und Anwendung von Bleichmaterialien. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (365–370, 397–402). [0100].

Fortschritte in der Fabrikation der anorganischen Säuren, der Alkalien, des Ammoniaks und verwandter Industriezweige. An der Hand der systematisch geordneten Patentliteratur dargestellt. 1895–1903. Berlin (J. Springer), 1905, (VII+763). 28 cm. 30 M. [0100]. 29859

Hönig, Samu. Az atomvonzás törvénye. [Über das Gesetz der Atomattraktion.] Math. Termt. Ért., Budapest, **23**, 1905, (512–554). [7000 7150].

Höring, Paul. Ueber die Oxyde von Propenyl-phenoläthern und die Umlagerung derselben in die isomeren Ketone; ein Beitrag zur Kenntniss der intramolekularen Wanderung der Atome. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2296–2299). [1230–1530–1910].

29861

L'eber die Dibromide aromatischer Propenylverbindungen. 3.

Mittheilung: Ueber das Verhalten des Anethol-dibromids und Isosafrol-dibromids bei der Oxydation. 4. Mittheilung: Ueber Substitution und Abspaltung der

Bromatome in der Dibromiden. 5. Mittheilung: Ueber die Oxyde der Propenylverbindungen und ihre Umsetzungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3458–3488). [1230–1530–1910].

Hörlein, Heinrich. Beiträge zur Kenntuis der Tautomerieerscheinungen bei Verbindungen vom Typus des Acetessigesters. Diss. Jena (Druck v. B. Vopelius), 1905, (40). 22 cm. [1310 7000].

v. Knorr, L[udwig].

Hofer, H. und Moest, M. Bemerkung zu der Abhandlung von F. Foerster und A. Piguet: Zur Kenntnis der Elektrolyse des Kaliumacetates. Zs. Elektroch., Ilalle, 10, 1904, (834-835). [1310 7250]. 29864

Hoff, J[akob] H[einrich] van't. Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der ozeanischen Salzablagerungen. XLH. Die Bildung von Glauberit. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (478–483). [0220 0500 7150].

The relation of physical chemistry to physics and chemistry. (Address delivered before the Section of physical chemistry of the International Congress of Arts and Sciences, St. Louis, Sept., 1904). J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (81–89); Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 22, 1905, (649–654). [7000].

ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (429–431). [0220]. **26**, 29867

Zur Bildung der ozeanischen Salzablagerungen. H. 1. Braunschweig (F. Vieweg u. Sohn), 1905, (V1+85). 23 cm. 4 M. [7150].

Zur Bildung der ozeanischen Salzablagerungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **47**, 1905, (244–280). [7150].

Geologisches Thermometer. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (709–710). [7200]. 29870

Zur Bildung der natürlichen Salzlager. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.]
Berlin (D. Verlag), 1904, (99–107).
[7150].

Einfluss der Aenderung der spezifischen Wärme auf die Um-

wandlungsarbeit. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (233–241). [7200—7050]. 29872

Hoff, J[akob] lI[einrich] van't. La chimie physique et ses applications; huit leçons faites à l'Université de Chicago. Paris (Hermann), 1904, (80). 25 cm. [7000].

Ван'т Гоффъ, I. Г.] Правило фазь. Переводъ П. П. Веймарна. Подъ редакцей проф. Шредера. [La règle des phases. Traduit par P P. Weimarn, sous la rédaction du prof. Schröder.] Gorn. Žurn., St. Peterburg, 80, 1, 1904, (232-248). [7050 7150]. 29874

und **D'Ans**, J. Untersuchungen über die Bildung ozeanischer Salzablagerungen. XLIV Existenzgrenze von Tachhydrit bei 83°. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1905**, (913–916). [7150].

und Blasdale, W. C. Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der ozeanischen Salzablagerungen. XLIII. Der Calciumgehalt der konstanten Lösungen bei 25°. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (712–714); XLV. Das Auftreten von Tinkal und oktaedrischem Borax. l.c. (1086–1090). [0160–7150].

und Lichtenstein, L. Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der germanischen Salzablagerungen. XL. Existenzgrenze von Tachhydrit. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (232-235) [7150]. 29877

Voermann, G. L. und Blasdale, W. C. Untersuchungen über die Bildungsverhältnisse der ozeanischen Salzablagerungen. XLI. Die Bildungstemperatur des Kaliumpentaculciumsulfats. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (305–310). [7150].

Hoffbauer, R. v. Tschirch, Aslexander].

Hoffman, William Edwin jun. Camphoroxalic acid derivatives. [With biographical sketch.] Dissertation Johns Hopkins university . . . [Ph. D.] 1905. raston, Pa., [1905?], (43). 23.2 cm. [1340].

Hoffmann, Aug. Prüfung von Natrium phosphoricum auf Schwefelsäure. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (589–590). [6500].

Hoffmann, Edmund. Untersuchung über die chemische Natur des Ferrum

oxydatum saccharatum solubile. Diss. Erlangen. Regensburg (Druck v. F. Pustet), 1904, (35). 21 cm. [1820 0320 7000 7100]. 29881

Hoffmann, Fr. und Langbeck, K. Studien über Löslichkeitsbeeinflussung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (385-434). [7150]. 29882

ueber das Registriergalvanometer von Siemens & Halske und eine damit gefundene Anomalie im flüssigen Schwefel. Zs. Instrumentenk., Berlin, 25, 1905, (273–278). [0660 0910]. 29883

Hoffmann, J[oh.] F[riedrich]. Chemische Gleichungen der Bildung fossiler Brennstoffe. Beitr. Geophysik, Leipzig, 7, 1905, (327–378). [7200-0210].

Weitere Erfahrungen mit dem neuen Wasserbestimmer. Wochenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, (359–360). [6300].

und Lorenz, Hans. Versuche an Getreide-Trockenapparaten.
[In: Das Versuchs-Kornhaus und seine wiss. Arbeiten. Hrsg. v. J. F. Hoffmann.]
Berlin (P. Parey), 1904, (121–140).
[0910].

— und Philippe, M. Ueber die Quellungswärme der Stärke und des Malzschrotes. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (71-72). [1840-7200]. 29887

und Schulze, J. H. Die Wasserbestimmung in Hefe, Trebern, Hopfen und Stärke. Wochenschr. Brau, Berlin, **20**, 1903, (217–218). [6300].

und Spiegelberg, P. Ueber die Wasserstoffsuperoxyd zersetzenden Bestandteile der Kleie. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (441-443). [0360].

Hoffmann, M. Vorsicht beim Ankauf von Dünge- und Futtermitteln. Berlin, Arb. D. LandwGes., H. 98, 1904, Anh., (309–321). [6500]. 29890

Kali-Aufnahme und Asche-Gehalt der Zuckerrübe. Bl. Zuckerrübenbau, Berlin, **12**, 1905, (65–68). [6500].

Hoffmann, Martin. Condensationen von o-Methyl-chinaldin mit einigen Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3709–3714). [1930]. 29892 Hoffmann, R. Das Metallhüttenwesen im Jahre 1904. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (935-941). [0100]. 29893

Hoffmeister. Versuche mit der Sinacidbutyrometrie. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (20-24). [6300].

Hofman, H[einrich] O[scar]. The decomposition and formation of zinc sulphate by heating and roasting. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1904, (333–378, with text fig.). [08\0].

R. B. A laboratory study of the stages in the refining of copper. [Reprint.] Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1904, (76-100, incl. text fig., diagr.). [6500]. 29896

Hofman, J[an] J[ustus]. Honigazijn. [Honigessig.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (704–705). [6500].

Hofman-Bang, O[ve]. Studien über Schwedische Fluss- und Quellwässer. Upsala, Bull. Geol. Inst., **6**, 1902–03, [1905], (101–159). [6500]. 29898

Hofmann, Alexander v. Hell, Carl.

Hofmann, Joseph. Ueber die Emission von Oxyden. Erlangen, SitzBer. physik. Soc., **36**, (1904), 1905, (108-129). [7300].

Hofmann, K. v. Hansen, Johannes.

Hofmann, Karl. Neueste Fortschritte auf dem Gebiete der anorganischen Chemie. 1. Quartal 1905. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (265-268); 2. Quartal. Ibid., (181-484). [0100]. 29900

Beiträge zur Frage der Konstitution des Chinophtalons und Isochinophtalons. Diss. k. techn. Hochschule. München (Druck v. V. Hölling), 1903, (59). 23 cm. [1940 5020].

Die radioaktiven Stoffe nach dem neuesten Stande der wissenschaftlichen Erkenntnis. 2., verm. u. verb. Auff. Leipzig (J. A. Barth), 1904, (76). 2 M. [0100]. 29902

Hofmann, K[arl] A. Trimercuraldehyd. Erwiderung an Hrn. Heinrich Biltz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (663). [1410–2000–1120]. 29903

——— Ueber die Einwirkung von Schwefel auf Anilin und salzsaures Anilin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1432-1433). [1630]. 29904

Hoffman, K[arl] A. Explosive Quecksilbersalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1999-2005). [2000 7200].

Bericht über die neuesten Fortschritte auf dem Gebiete der anorganischen Chemie, insonderheit der radioaktiven Materien. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (73–76). [0100]. 29906

und Feigel, H. Umsetzungen von Aethanmercarbid mit Alkalisulfiden und Chlorschwefel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3654-3659). [2000].

nud Hiendlmaier, H. Zur Kenntniss der Perchromate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3059-3066). [0270]. 29908

weise von Pyridin-perchromat für Demonstrationszwecke. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3066-3067). [0920 1930 2000]. 29909

und Metzener, W. Ueber Ultramarinblau. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2482-2486). [0120].

Ueber die blauen Eisencyanverbindungen. (2. Mitt.). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (267–275). [0320 1310 5020 7000].

- Ueber die blauen Eisencyanverbindungen und die Ursache ihrer Farbe. (3. Mitt.). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (364–374). [0320 29912

und Seiler, E. Vortheilhafte Darstellung von Perchloräthan. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (3058-3059). [1110]. 29913

Hofmann, Robert. Ueber die Absorptionskoeffizienten von Flüssigkeiten für Radiumemanation und eine Methode zur Bestimmung des Emanationsgehaltes der Luft. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (337–310). [0100-7150-7300]. 29914

Ueber den Nachweis von Komplexbildungen bei Säuren mit Hilfe der Isohydrie. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (59-64). [7000].

Hofmeier, G. v. Gutbier, A[lexander].

Hogg, J. L. Viscosity of air. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1905, (1 l. + 611-626, with text fig.). Separate. 24.8 cm. [7150]. 29916

Hohler, Emil. Beiträge zur Kenntnis der elektrolytischen Abscheidung des Magnesinns und Darstellung einer geeigneten Schmelze. Zürich, Phil. Diss. II. S. 1903–1904. Frankfurt a. M., 1904, (44). Svo. [0460 7250].

Hohmann, Christoph. Zur Kenntnis des p- Oxy-m-nitrobenzylchlorids. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1903, (50). 21 cm. [1230].

Hoitsema, C[opius] and Haagen Smit, J. W. A. Liquatie (ongelijkslachtigheid) van binaire metaalmengsels. [Liquation (Nicht-Homogenität) binärer Metallgemische.] Amsterdam, Verh. K. Akad. Wet., 1e Sect., 9, No. 2, 1905, (1–59). [7200].

Holborn, L[udwig] und Austin, L[ouis W.]. Ueber die spezifische Wärme der Gase in höherer Temperatur. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (175–178); Berlin, Wiss. Abh. physik. Reichsanst., 4, 1905, (131–150). [7200]. 29920

und **Henning**, F. Ueber die specifische Wärme des überhitzten Wasserdampfes. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **18**, 1905, (739-756). [7200]. 29921

— — Ueber die Lichtemission und den Schmelzpunkt einiger Metalle. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1905**, (311– 317). [7200 0610 0590]. 29922

Holde, D[avid]. Ueber die natürlich vorkommende Heptadecylsäure. (Unter Mitwirkung von Leo Ubbelohde und J. Marcusson.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1247–1258). [1310]. 29923

Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **22**,1904, (147–150). [6500]. 29924

Ueber Rückstandsbildung in Schieberkästen von Luftpumpen, Dampfzylindern und in Kompressorzylindern. Berliu, Mitt. Materialprüfgsamt, **22**, 1904, (175–180). [6500]. 29925

With the first state of the control of the control

Holde, David. Über Kompressoröle und Explosionen in Luftkompressorzylindern. Berlin, Mitt. Materialprüfgsan.t, 23, 1905, (55-58). [6500]. 29927

Aufgaben und Ziele des Ausschusses 9 des Deutschen Verbandes für die Materialprüfungen der Technik. Vortrag. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (266–270). [6500].

29928

Chemie und Technik der Mineralöle. Bericht über Fortschritte im letzten Quartal 1903 und ersten Vierteljahr 1904. Chem. Zs., Leipzig, 3, 1904, (478-481, 595). [1100 6500]. 29929

Mineralöle. Rohpetroleum,
Benzin, Leuchtöl, Braunkohlenteer,
Asphalt, Paraffin usw. [In: Chemischtechnische Untersuchungsmethoden,
hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin
(J. Springer), 1905, (1-80). [6500
7200].

Untersuchung der Schmiermittel. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Leipzig (J. Springer), 1905, (81–150). [6500]. 29931

Die Petroleumindustrie mit besonderer Rücksicht auf Unterscheidung des rohen Erdöls von seinen Destillaten und Rückständen. 1. Unterscheidung der zollpflichtigen Heissdampfeylinderöle von Rohölen und zollfreien Rückständen. 2. Unterscheidung zollpflichtiger und zollfreier pechartiger Erdölrückstände. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (496–501). [1100–6500].

Untersuchung der Mineralöle und Fette, sowie der ihnen verwandten Stoffe mit besonderer Berücksichtigung der Schmiermittel. 2. Aufl. der
Untersuchung der Schmiermittel und
verwandter Producte der Fett- und Naphtaindustrie. Berlin (J. Springer), 1905,
(XII+408). 21 cm. (Jeb. 10 M.
[6500 1100 1300]. 29933

Holdefleiss, P[aul] v. Baumert, G[eorg].

Holdermann, Karl. Ueber Quecksilberoxycyanid. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (600–617). [0380—1310].

29934

— Betrachtungen und Versuche über die Bildung der Harnsäure im tierischen Organismus. Diss. techn.

Hochschule. Karlsruhe (Druck v. Macklot), 1904, (95). 22 cm. [8040 1930].

Holdermann, Karl v. Scholl, Roland.

Hollard, A. et Bertiaux, L. Dosage du bismuth par électrolyse. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (366-367); Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (11-12). [6200].

Analyse de l'étain industriel et de ses alliages. Impuretés: arsenic, plomb, bismuth, fer, antimoine, cuivre et soufre, Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (46–48). [6500]. 29937

Analyse du plomb industriel. Dosage des impuretés: cuivre, nickel, zinc, fer, arsenic, antimoine, argent, soufre, bismuth, étain. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (85–88). [6500].

Holleman, A[rnold F[rederik]. Over de bereiding van zniver o.-toluidien en over eene methode ter bepaling zijner zuiverheid. [On the preparation of pure o.-toluidine and a method for ascertaining its purity.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (398-401), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (395-397), (English). [1630 1000]. 29939

Note sur le dimorphisme du p. nitrofluorobenzène. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (25). [1130]. 29940

D'action du cyanure de potassium sur le sel de potassium de l'acide métanitrobenzènesulfouique. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (194-208). [1330].

organic chemistry for beginners. An appendix to the author's text-book of organic chemistry. [Trans. from the Dutch by A. Jamieson Walker and the author.] New York (Wiley); London (Chapnan & Hall), 1901, (xiv + 78, with illus.). 19 cm. [0030]. 29943

Trattato di chimica inorganica. Traduzione di Giuseppe Bruni. Milauo, 1904 [1903], (XIV, 448, con due tavole). 25 cm. L. 10. [0030]. 299 44

Autoris, deutsche Ausg. Lehrbuch der

anorganischen Chemie für Studierende an Universitäten und technischen Hochschulen. 3., verb. Aufl. Leipzig (Veit & Co.), 1905, (XII+436, mit 2 Taf.). 23 cm. Geb. 10 M. [0030 0100].

Holleman, A[rncld] F[rederik]. Lehrbuch der Chemie. Autoris. deutsche Ausg. Organischer Tl. Lehrbuch der organischen Chemie für Studierende an Universitäten und technischen Hochschulen. 4., verb. Aufl. Leipzig (Veit & Co.), 1905, (X+490). 23 cm. Geb. 10 M. [0030 1000]. 29946

en Jungius, C[oenraad] I[odewijk]. Onderzoek van orthonitrotoluol op geringe hoeveelheden van paranitrotoluol. [Die Prüfung des Orthonitrotoluols auf geringe Quantitäten des Paranitrotoluols.] Chem. Weekbl., Amsterdam, 2, 1905, (553–554). [1130].

et Laan, F[ocko] H[endrik] van der et Slijper, H. J. Sur la préparation du cyclohexanol, de la cyclohexanone et de quelques-uns de ses dérivés. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (19-24). [1240-1510].

Holleman, M[arius]. Sur l'orthonitrofluorobenzène et quelques autres corps aromatiques fluorés. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (26-32). [1130]. 29949

Hollenweger, Wilhelm. Ueber die Condensationsfähigkeit der β_1 -Amido- α_3 -naphtol- β_4 -sulfosäure. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe. (Druck v. Macklot), 1904, (49). 22 cm. [1330 5020 1720].

Hollmann, M. v. Frerichs, G.

Hollmann, R. Ueber die Spaltung wasserhaltiger Mischkristalle. II. III. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1905, (567-594); **54**, 1905, (98-110). [7050 7100].

Hollrung, [M.] und Wohltmann, F[erdinand]. Untersuchung einer Bodenprobe aus Kamerun. Tropenpflanzer, Berlin, **8**, 1904, (451–453). [6500].

Holmberg, B. Estersäuren von schwefelsubstituierter Kohlensäure mit aliphatischen Alkoholsäuren. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (264-295). [1310]. 29953

Holmes, Joseph A. v. Parker, Edward W[heeler].

Holmes, Willis B. v. Smith, Alexander.

Holmes, W. E. v. Procter, Il. R.

Holst, Gustaf von. "Serosamucin", eine Mucinsubstanz in Ascitesflüssigkeit und Synovia. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (145–155). [4010]. 29954

Holt, Alfred jun. v. Chapman, David Leonard.

Holty, Joseph Gerard. Solubility and specific rotatory power of carbohydrates and certain organic acids and bases in pyridine and other solvents. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (764-779). [7150 7300].

Holtz, W[ilhelm]. Sehr ungleiche Elektroden – Ventilzellen – Metallvegetationen. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (480-485). [7250]. 29956

Holzapfel, A. C. Der Anstrich von Schiffsböden. (Vortrag.) Jahrb. schiffbaut. Ges., Berlin, 5, 1904, (398-416). [0290]. 29957

Holzweissig, Ernst. I. Über Oxyamidine. II. Über die Dissociation einiger Kupfersalze einbasischer, organischer Sänren. Diss., Würzburg. Leipzig-Reudnitz (Druck v. A. Hoffmann), 1903, (51). 23 cm. [1630 7250 1310 1230 1660 2000]. 29958

Homfray, Ida Frances. Molecular refractions of some liquid mixtures of constant boiling point. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1430–1443); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (225–226). [1310–7300]. 29959

Molecular refractions of dimethylpyrone and its allies and the quadrivalency of oxygen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1443-1461); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 12, 1905, (226-227). [1910 7300].

29960

et Guye, Ph[ilippe] A.
Tensions superficielles et complexité
moléculaire de corps actifs homologues.
Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903,
(505-544). [7150].

v. Guye, P[hilippe] A.

Hommel, G. Untersuchung eines Climax-Akkumulators. Elektroch. Zs., Berlin, **11**, 1904, (157–165). [7250].

Honz, Sins v Baskerville, Chas.

Hoogenhuyze, C. J. C. van and Verploegh, H. Beobachtungen über die Kreatininausscheidung beim Men-(p-7195) schen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (415–471). [8040]. 29963

Hoogewerff, S[ebastian]. Th. H. Behrens†. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (147–164). [0910]. 29964

Hooper, David. A medicinal mite (Trombidium grandissimum). Pharm. J., London, (Ser. 4), 20, 1905, (650). [6500]. 29965

— Kino from Croton tiglium. Pharm. J., London, (Ser. 4), **21**, 1905, (479). [6500]. 29966

Hooper, Elsie S. v. Greenish, Heury

Hopfgartner, Karl. Chemische und physikal[ische] Untersuchung der Therme des Brennerbades. Innsbruck, Zs. Ferd., 49, 1905, (395–404). [6500].

Hopkins, N[evil] Monroe. Experimental electrochemistry. Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 58, 1904, (24176–24178, 21208–24210, 24240–24242, with illus.). [7250].

Hoppe, Johannes. Analytische Chemie. Tl 1: Theorie und Gang der Analyse. Tl 2: Reaktionen der Metalle und Metalloide. (Sammlung Göschen, 247-248). Leipzig (G. J. Göschen), 1905, (124, mit 1 Tab.; 134). 15 cm. 1.60 M. [6000].

Horbačevskyj, Ivan. Uvahy o terminologii chemičnij. [Zur chemischen Terminologie.] Lemberg, Zbirn. Sekc. Mat. Prirod. Likarsk., **10**, 1905, (1-7). [0070].

Horkheimer, Paul. Beitrag zur Keuntnis des Cytisins. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (56). 22 cm. [3010]. 29971

Horn, David W. and Taylor, Edytha E. On some cuprammonium sulphates. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (253–285). [0290]. 29972

Hornung, Ferd. Ueber Petroleumbildung. Berlin, Zs. D. geol. Ges., 57, 1905, briefl. Mitt., (534-556). [1100]. 29973

Horváth, Jenő. Adatok a Mercurius praecipitatus albus kémiájához. [Beiträge zur Chemie des Mercurius praecipitatus albus.] Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (2–4, 18–20, 38–39), [0380].

Hoskins, L. M. [Review of paedagogical methods.] Science, New York, N.Y., (N. Ser., 21, 1905, 302-306). 29975

Hostelet, G. Beitrag zum experimentellen Studium der drei Teile eines Elektrolyseurs und ihrer gegenseitigen Beziehungen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, 889-904. [7250]. 29976

Hottenroth, Valentin. Ueber Disubstitutionsprodukte der Essigsäure und Malonsäure. Diss. München. Kaiserslautern (Druck v. P. Rohr), [1904?], (75). 23 cm. [1310]. 29977

Houben, J. Ueber die Einwirkung von Alkylmagnesiumhaloiden auf Amine, Annonium-, Amin- und Hydrazin-Salze und über eine neue Darstellungsweise von Kohlenwasserstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3017–3021). [1100 1600 2000 5500]. 29978

Synthesen von Carbonsäuren. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3796-3801). [1330 1340]. 29979

Synthese von Aldehyden mit Hilfe von Ameisensäure. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (667–668). [1400–5500]. 29980

Houdas, J. v. Guignard, L.

Houghton, A. C. v. Clover, A. M.

Houllevigue, L. Épaisseur des lames transparentes de fer. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (428-430). [0320].

Étude des lames minces de cuivre obtenues par ionoplastic. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (62-67). [0290-7100].

et **Passa**, H. Propriétés magnéto-optiques du fer ionoplastique. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (29–31). [0320–7250]. 29984

Houllier. Sur la cause de l'appauvrissement des sources dans les pays de plaines. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (382-384). [8030]. 29985

Howaldt, James. Ueber Vanadylverbindungen. Bern, Phil. Diss. 1903-1901. Bern, 1904, (38+1). 8vo. [0820]. 29986

Howard, Bernard F. and Perry, F. Salts of the alkaloid cinchonamine. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1281-1283). [3010]. 29987

Howard, D. Lloyd. Note on the separation of strychine and brucine. London, Anal., 30, 1905, (261-264). [3010 6300]. 29988

Howden R. v. Ibbotson, F.

Howe, Jas. Lewis. "Glucinum" or "Beryllium". Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 21, 1905, (35-36). [0070-0180]. 29989

Howitz, Joh. und Bärlocher, M. Ueber p-Oxy-chinolone und einige Halogenalkylate des ana-Brom-p-Oxychinolins. Berliu, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (887-892). [1930].

und Schwenk, Wilhelm. Ueber Derivate des o-Chinolin-aldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1280-1289). [1930]. 29991

—— und Witte, Kurt. Ueber den Austausch von Brom gegen Chlor in Chinolinderivaten und über halogenirte o-Oxychinolone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1260–1270). [1930]. 29992

Hoyer. Petroleum in Deutschland und das Vorkommen in Wietze. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (762-768). [1100]. 29993

Hoyer, E. Quantitative Versuche mit der fermentativen Fettspaltung. Seifenfabr., Berlin, 23, 1903, (1093-1096); SeifensZtg, Augsburg, 30, 1903, (834-835, 854-855). [8010 1300].

Huber, Hans. Weitere Versuche mit photodynamischen, sensibilisierenden Farbstoffen. (Eosin, Erythrosin.) Prüfung der Wirkung des Tageslichtes auf Lebensfähigkeit und Virulenz von Bakterien, auf Toxine und Antitoxine und auf das Labferment. Arch. Hyg., München, 54, 1905, (53–88). [7350–8010].

Huber, Otto. Beitrag zur titrimetrischen Bestimmung von Sulfaten nit Beuzidinehlorhydrat neben Thiosulfaten, Sulfiten und Sulfiden. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (1227-1229). [6300].

Huber, P. v. Winterstein, E.

Hudson, C. S. Ueber die Hydratbildung des Milchzuekers in Lösung.

(Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (273-290). [1820 7150 7050].

Hübl, A[rthur] Freiherr von. Das Absorptions- und Sensibilisierungsspektrum der Cyanine. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (183–190). [5020 7300].

Hübner, Curt. 1. Beiträge zur Kenntnis der Schwefelkohle. 11. Untersuchungen über amerikanisches Terpentinöl. Diss. Halle a. S. (Druck v. E. Karras), 1903, (VII + 47). 22 cm. [1130 1140 0210 6500].

Hübner, J. Ueber die Zerreissfestigkeit von Garn. (Gemeinschaftlich mit W. J. Pope.) [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (984–989). [1840].

wisser Reagentien auf die Baumwollfaser. (Gemeinschaftlich mit W. J. Pope.) [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (989–991). [1840].

Huebner, Robert v. Einhorn, Max.

Hüffner, Gusztáv és Reinbold, Béla. A methaemoglobin és nitrogenoxyd chemiai egyesülésének mennyíleges viszonyáról. [Absorptiometrische Bestimmungen der Menge des Stickoxyds, die von der Gewichtseinheit Methämoglobin gebunden wird.] Orv. - Termt. Ért., Kolozsvár, I. Orv. sz., 26, (1904), 1905, (105-111). [4010 6300]. 30002

Hünseler, Fritz v. Grossmann, Hermann.

Hueppe, F[erdinand] und Kikuchi, X. Ueber eine neue sichere und gefahrlose Immunisierung gegen die Pest. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 39, Originale, 1905, (610-613). [8050]. 30003

Hüppner. Ventilatoren im Schwefelsäurekammerverfahren. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (2001–2002). [0660]. 30004

Hüthig, O. v. Walbaum, H[einrich].

Hüttner, K[arl]. Ueber die in Mineralien gelösten Gase. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (8-13). [7150].

30005

und **Tammann**, G[ustav].
Ueber die Schmelzpunkte und Umwandlungspunkte einiger Salze. Zs.

anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (215-227). [7200 7050]. 30006

Hüttner, K[arl] and Tammann, G[ustav]. Über die Legierungen des Antimons und Wismuts. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (131-1141, mit 1 Taf.). [0190 0680 7000].

- v. Wallach, O[tto].

Hufschmidt, Carl. Die Oxydation der methylirten Methyluracile. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (155-168). [1930]. 30008

Hugershoff, A. Bildungs- und Zersetzungs-Erscheinungen bei Thioharnstoffen. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (57-60). [1310]. 30010

Einwirkung von Brom auf aromatische Thioharnstoffe. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (61–72). [1310–1910]. 30011

Thiocarbizine mit den Thiazolen. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1901, (73-77). [1940]. 30012

Hugershoff, Franz. Apparat zur Demonstration des chemischen Gleichgewichtes nach Dr. Lehmann, Leipzig. Allg. ChemZtg, Apolda, 5, 1905, (35); Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (82-83). [0920 7050]. 30013

v. Gerber, N.

Huggins, Lady v. Huggins, Sir William.

Huggins, Sir William and Huggins, Lady. On the spectrum of the spontaneous luminous radiation of radium. Part III. Radiation in hydrogen. London, Proc. R. Soc., (Ser. A.), 76, 1905, (488-492). [0620 7300]. 30014

spontaneous luminous radiation of radium at ordinary temperatures. Astroph. J., Chicago, 111., 18, 1903, (151–155, with pl.). [0620 7300].

Further observations on the spectrum of the spontaneous luminous radiation of radium at ordinary temperatures. Astroph. J., Chicago, Ill., 18, 1903, (390-395, with pl.). [0620 7300]. 30016 Hugo, C. Kristallographische Vergleichung verschiedener Metallrhodanide nit den entsprechenden Metallhaloiden der organischen Basen Chinolin und Pyridin. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (289-308, 321-332). [7100].

Hugot, C. Action du gaz ammoniae sur le trichlorure, le tribromure et le triiodure d'arsenic. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (54-56). [0490 0140].

Phosphore et ammoniac.
Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat.,
1903 - 1904, 1904, (47-49). [0490
0570].

Hugounenq, L. Les conquêtes récentes de la biologie dans le domaine du chimisme intestinal. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (1084-1091). [4010].

30020 et Morel, Albert. Soudure de la leucine naturelle à l'acide carbonique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (150–151). [1310—1930]. 30021

Sur la carbamide de la (*l*) leucine naturelle. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (505–506). [1310].

Recherches sur l'hématogène. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1065-1067). [8040]. 30024

— v. Lortet.

Huiskamp, W[illem]. Eenige opmerkingen aangaande de aanwezigheid van fibrineglobuline in fibrinegeen oplossingen. [Einige Bemerkungen über das Vorhandensein von Fibringlobulin in Fibrinegenlösungen.] Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), **6**, 1905, (197 201). [4010].

Over het neerslaan van de Serumglobuline in het bloedserum door middel van azijnzuur. [Ucber die Fällung des Serumglobulins im Blutserum mittels Essigsäure.] Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), **6**, 1905, (202–209); Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (391–400). [4010].

Zur Fibringlobulinfrage. Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (182-197). [4010]. 30027 Huiskamp, [Wilhelm.] Bemerkungen zur Fibringlobulinfrage und Erwiderung. Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem. Strassburg, **46**, 1905, (273–279). [4010]. 30028

Huismann, Johann. Ueber das α-Isomethylheptenon und seine Derivate. Diss. Göttingen. Hildesheim (Druck v. A. Lax), 1903, (60). 21 cm. [1520].

30029

Hulett, G. A. and Berger, H. W. Volatilization of platinum. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1512–1515). [0610 7200].

Human, Alfred. Ueber Dichlorhydrochinondisulfosäure und über Azoxybenzaldehyde. Basel, Phil. Diss. 1903–1904. Basel, 1904, (50). 8vo. [1720]. 30031

— v. Nietzki, Rudolf.

Humphreys, W. J. On double reversal. Astroph. J., Chicago, Ill., 18, 1903, (204-209, with pl.). [7300]. 30032

On certain methods of economizing the light in spectrum analysis. Astroph. J., Chicago, Ill., 18, 1903, (324-340, with pl. and text fig.). [7300].

Concerning the presence of yttrium and ytterbium in fluorspar. [abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 19, 1904, (300). [0860 0870]. 30031

Hundeshagen, Franz. Zuverlässige Schnellmethoden zur Bestimmung von Kalk, Kali und Phosphorsäure. H1. Titrimetrische Bestimmung von Phosphorsäure in allen Phosphaten. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (557–558). [6300].

Vanadinverbindungen gegenüber Gold und Goldlösungen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (799-800). [0820 0150]. 30036

Hunke, Leopold. Ueber die Einwirkung von tertiären Aminen auf Tetrachlor-p-Kresolpseudobromid. Diss. Marburg (Druck v. Köster & Schell), 1904, (56). 21 cm. [1630—1230].

Hunter, Albert Edward v. Kipping, F. S.

Hunter, Andrew. On the chemical specificity of precipitins. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (327–342). [4010 8000].

Hunter, Matthew A. Über die Zerfallgeschwindigkeit des Stickoxyduls. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (441–448). [0490 0910 7050 7200]. 30039

Hunter, W. H. v. Torrey, Henry A.

Huntington, A. K. Note on the crystalline structure of electro-deposited copper. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (321-325, with I pl. and discussion). [0290].

Huppertz, W. Versuche über die Herstellung von Titan und Titanlegierungen aus Rutil und Titanaten im elektrischen Ofen. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (362–366, 382–385, 401–417, 458–462, 491–504). [0780]. 30041

Hurt, H. v. Mai, C.

Hurtley, W. H. v. Garrod, Archibald E.

Hutchins, Edgar Burton jun. A contribution to the chemistry of the tellurates . Thesis . Ph. D. . . University of Wisconsin, 1905, Madison, Univ. Wis., Bull. Sci., 3, 1905, (11+[41]-84, with text fig.) Separate. 22.8 cm. [0760]. 30042

Hutchinson, Arthur. Mineralogical chemistry. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, 1, 1905, (222-243). [0100]. 30013

Hutton, R. S. Recent advances in the electro-metallurgy of iron and steel. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (589-592). [0320]. 30044

and Patterson, W. II. Electrically heated carbon tube furnaces. Part I. London, Trans. Faraday, Soc., 1, 1905, (187–196, with discussion); Elektroch. Zs., Berlin, 12, 1905, (140–146). [0910].

Ibbotson, F. and Howden, R. Note on the determination of chromium in steel. Chem. News, London, 91, 1905, (3). [6500].

Toele, Josef. Über eine neue Klasse von Chinolinfarbstoffen. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1905, (33). 23 em. [5020 1930]. 30047

v. Besthorn, E.

Ichenhäuser, Ernst. Ueber einige Disazofarbstoffe aus Phenol und Kresolen. Diss. München. Fürth i.-B. Druck v. Lion), 1905, **2**, (1to). 22 cm. [1720 5020]. 30048

Idaszewski, Kasimir S. r. Bodländer, G[uido].

Ihlder, H. Beiträge zur Chemie des Braunkohlenteers. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1670–1671). [1000 1930]. 30019

Ihssen, Georg. Beiträge zur Kenntnis isomerer Menthylamine u. Menthole. Diss., Leipzig. Rosswein i. S. (Druck v. A. Haubold), 1903, (56). 21 cm. [1640 1240 7300]. 30050

Ikeda, Kikuuaë. Yōekiron ni kwansuru Kenkyu. Yohō, I. [Studies on the theory of solution. Preliminary report, I.] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 26, 1905, (641-701). [7150]. 30051

Ikeguchi, Keizō. Seishu chū Formaldehid no Kensitsu ni tsuite. [On the detection of formaldehyde in "sake."]
Tokyo, Ni. Yak. Kw. Z., 1904, (981–985). [6150].

Iklé, Max. Optische Methoden zur Messung hoher Temperaturen. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (450-464). [0910]. 30053

3000a

Literatur der Radioaktivität vor dem Jahre 1904. Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, (1901), 1905, (413-442). [7300 0620]. 30054

Hiovici, G. Filtrirstativ. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **43**, 1904, (508-509). [0910].

[Hiskij, L.] Ильскій, Л. Присоединеніе бромистаго водорода къ итаконовому ангидриду въ отсутствін воды. [Addition de l'acide bromhydrique à l'anhydride itaconique en absence de l'ean.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.verb. 1563–1564). [1320]. 30056

О присоединенін бромистаго водорода къ итаконовому ангидриду. [Addition de l'acide bromhydrique à l'anhydride itaconique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (116-118). [1320]. 30057

rlloway, H. Einfache Methoden zur quantitativen Bestimmung der vom Magen ausgeschiedenen Enzyme. Arch. Verdauungskrankh., Berlin, 11, 1905, (144–157). [6500 8010]. 30058

Hosvay, Lajos. A szénhidrogének a gyakorlati életben. [Die Kohlenwasserstoffe im praktischen Leben.] Terrat. Közl., Budapest, **37**, 1905, (716 761. [1110 1120]. 30059 Hosvay, lajos. Bevezetés a szerves chemiába. I. Szénhidrogenek. [Einleitung in die organische Chemie. I. Kohlenwasserstoffe.] Budapest, 1905, (X+303, mit 19 Fig.). 19½ cm. [1100 0030].

—— Über die Eigenschaften von mit Hydrazin bereiteten ammoniakalischen Cuprolösungen. Kupferspiegel. Math.-natw. Ber. Ungarn, Leipzig, **20**, (1902), 1905, (87-91). [0290]. 30061

Immendorff, H[einrich]. Passon's Kalkmesser. Landw. Ann., Rostock, (N.F.), **42**, 1903, (37-38). [6000].

Immenkötter, Th[eodor]. Ueber das Junkersche Kalorimeter. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (736-743, 761-766, 780-783). [7200 0910]. 30064

Ueber Heizwertbestimmungen mit besonderer Berücksichtigung gasförmiger und flüssiger Bremstoffe. München u. Berlin (R. Oldenbourg), 1905, (VII+97). 24 cm. 3 M. [7200].

 Ingalls, Walter Renton.
 Zinkferrat.

 Metallurgie, Halle, 1, 1904, (334).
 [0880 0320].

Ingebrechtsen, Kristian. Ueber die Kinetik der Reduktion durch Zinnhalogenüre in halogenwasserstoffsaurer Lösung. Zürich, Phil. Diss. II. S. 1904–1905, Heidelberg, 1904, (80). 8vo. [7050-0720].

Ingle, Herbert. The available plant food in soils. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (13-55); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1901, (191), [6500 8030].

Inouye, Katsuji. Ueber das Vorkommen einer Lävulinsäure bildenden Atomgruppe in Nucleinsäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (117–120). [1010—7000]. 30069

Darmincleinsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (201-205). [1010]. 30070

[Ipatjev, V. N]. Ниатьевъ, В. Н. Приборъ для производства опытовъ при высокихъ давленіяхъ. [Appareil pour les expériences aux pressions élevées.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 599). [0920 2000]. 30071

[Ipatjev, V. N.] Каталитическія реакцій при высокихъ температурахъ и давленіяхъ. [Réactions catalytiques aux températures et pressions élevées.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (786-813, av. pl. XIII-XV). [7000-7050]. 30072

Диссоціація въ явленіяхъ катализа. [Dissociation dans les réactions catalytiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904. [7050]. [7050]. 30073

—— Каталитическія реакцін при высокихъ температурахъ и давленіяхъ. Вліяніе давленія на ходъ катализа. [Réactions catalytiques à hautes températures et pressions : influence de la pression sur la catalyse.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb. 1293–1294). [1000—7050—7200]. 30074

Каталитическія реакцін при высокихъ температурахъ и давленіяхъ. Возстановительный катализъ. [Réactions catalytiques à hautes temperatures et pressions: catalyse réductrice.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (procverb. 1295–1296). [1000–7050] 7200].

Каталитическія реакцін при высокихъ температурахъ и давленіяхъ. Дегидратація подъвліяніемъ катализатора глинозема. [Réactions catalytiques à hautes températures et pressions: déhydratation sous l'influence du catalysateur Al₂ O₃.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (verb.-proc. 1296). [0120—1000—7050—7200]. 30076

—— Руководство для практическихъ занятій по химін. [Manuel des opérations pratiques de la chimie.] St. Peterburg, 1905, (85, av. 58 dess.). 25 см. [0030 0100 1000]. 30077

et Černĭavskij, V. N.]

— и Чернявскій, В. Н. Объ
образованіи уксуснаго альдегида ис способу Шютценбергера. [Sur la formation de l'aldéhyde acétique par le procédé de Schützenberger.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (proc.-verb. 763-761). [1110].

30078 [Ipatjev, V. N. et Dechanov, V. N.]

— п Дехановъ, В. Н. О порядкъ присоединенія галондоводородимъть кислотъ къ этиленовымъ
углеводородамъ въ уксусномъ и
водномъ растворахъ. [Addition des
acides halogènellydriques aux hydrocarbures éthyléniques en dissolutions
aqueuse et acétique.] St. Peterburg,
Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904,
(659-669). [1120—1310]. 30079

et Lejbin, S. P.]—— и Лейбинъ, С. П. Къ вопросу о каталитическомъ изомерномъ превращении бутиленовъ. [Sur la transformation catalytique isomère des butylènes.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 762-763). [1120 7050].

et Šulíman, G. (4.)

ли Шульманъ, Г. Г. Каталитическое разложеніе органическихъ кислотъ. [Décomposition catalytique des acides organiques]. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 764-765). [1300 7050].

et Tichockij, N. L.]

— и Тихоцкій, Н. Л. Каталитическое изомерное превращеніе винилтриметилсна. [Transformation catalytique isomère du vinyltriméthylène]. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 760–762). [1140—7050]. 30082

Irvine, James Colquhoun and Cameron, Adam. A contribution to the study of alkylated glucosides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (900-909); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (191). [1850].

and Moodie, Agnes Marion. The alkylation of mannose. London, J. (Chem. Soc., 87, 1905, (1462–1468); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (227). [1810–1850]. 30084

v. Purdie, Thomas.

Isaac, S. Die Purinbasen der Heringslake. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (500-506). [1930].

Ischewsky, W. Neue mikrographische Gefügebestandteile auf der Oberfläche des gehärteten Stahls. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (120–122, mit 1 Taf.). [0320]. Issajew, W. Ueber die Hefekatalase. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (102–116); **44**, 1905, (546–559). [7050–8010].

Ueber die Hefeoxydase. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (132–140). [8010 7050]. 30088

——— Ueber die Malzoxydase. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (331–350). [8010]. 30089

Issler, Gotthold. Über eine Synthese von 7. Oxychinolinen. Diss. Tübingen (Druck v. G. Schnürlen), 1903, (64). 23 cm. [1930]. 30090

[Istomin, А. V.] Петоминъ, А. В. О порядкъ присоединенія хлористаго іода къ пзобутилену. [Sur l'addition du chlorure d'iode à l'isobutylène.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1199–1208). [1120—1110—1210]. 30091

Itallie, L[eopold] van. Thalictrum aquilegifolium, een cyaanwaterstof-leverende plant. [Thalictrum aquilegifolium, a hydrogen-cyanide-yielding plant.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (285–286), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (337–339), (English); Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (825–827), (Dutch); Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (553–554). [1310–1850–8030–6500]. 30092–3

Zijn lijsterbessen vergiftig? [Sind die Drosselbeeren giftig?] Pharm. Weekbl., Amsterdam, **42**, 1905, (1057–1059). [6500]. 30095

und Nieuwland, C. II. Ueber den surinamensischen Copaivabalsam. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (539-546). [1860-6500]. 30096

Iterson, G[errit] van Jr. Over den kringloop der zwavel in de organische natuur. [Sur le cycle du soufre dans la nature organique.] Delft, Jaarverslag Technologisch Gezelschap, 14, 1905, (57-102). [0660].

——— Ableitung einiger bekannten Formeln aus einer allgemeinen Zustandsgleichung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (633-640). [7200].

30098 [Ivanov, V. N.] Пвановъ, В. Н. Новая двойная бюретка. [Une burette double nouvelle.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (procverb. 1553–1554). [0910]. 30099

Новая бюретка для объемнаго анализа. [Une burette nouvelle pour l'analyse volumétrique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (91-92). [6000]. 30100

Iwanoff, Leonid. Ueber das Verhalten der Eiweissstoffe bei der alkoholischen Gärung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (464-492). [8020 8030].

Iwasaki, Hideo. Cement chū "Magnesia" no kanben Tieryōhō. [A simple method of estimating magnesia in cement.] Tokyo, Ni. Yak. Kw Z., 1905, (9–12). [6200].

Jackson, Charles Loring. Biographical memoir of Henry Barker Hill, 1849–1903. [With bibliography.] Washington, D.C., Nation. Acad. Sci., Biog., Mem., 5, 1905, (255–260, with port.). [0010].

und Clarke, Latham. Ueber Rosocyanin. (Vorl. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2711–2712). [5010–5020]. 30104

Ueber die Formel des Curcumins. (Vorl. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2712–2713). [5020].

and Langmaid, J. F. On certain derivatives of the 1, 3, 5-triiod-2, 1-dinitrobenzol. Amer. ('hem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, ([297]-308). [1130-1230-1330].

und MacLaurin, R. D. Ueber einige Derivate des Tetrachlor-obenzochinons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4103–4105). [1530].

und Russe, F. W. Ueber das Verhalten des Tetrabrom-o-benzochinons gegen Ketone und Aldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (119-421). [1530].

and Smith, Paul Shortt.
On certain derivatives of trichlortrinitrobenzol. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1901, ([168]-181). [1130]. 30109

Jackson, Herbert and Northall-Laurie, Dudley. The action of carbon monoxide on animonia. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (433-434); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (118-119). [0210 0490]. 30110

Jackson, W. II. Note on a paper by W. Makower entitled "On the method of transmission of the excited activity of radium to the cathode." Phil. Mag., London, (Ser. 6), **10**, 1905, (532-537). [0620 7300].

Jacob. Détonation sous l'eau des substances explosives. Paris, (*-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1025-1026). [7200]. 30112

Jacob de Cordemoy, II. v. Heckel, Edouard.

Jacobius, Ludwig v. Friedheim, Carl. [Jacobs, A.] v. Rieharz, F[ranz].

Jacobsen, J. P. Die Löslichkeit von Sauerstoff im Meerwasser durch Winklers Titriermethode bestimmt. Kjöbenhavn, Meddelelser fra Kommissionen for Ilavundersögelser, Serie Hydrografi, 1, No. 8, 1905, (1–13). [6200 7150].

Jacobson, P[aul]. Zur ,,Triphenyl-methyl"-Frage. Berlin, Ber. D. chen. Ges., **38**, 1905, (196–199). [1130–7000].

Jaeckel, R. Stärkeermittelung in gefrorenen Kartoffeln. Zs. SpiritInd., Berlin, 28, 1905, (61). [6300]. 30115

Jaeckle, Hermann. Ueber den Altersprozess der Teigwaren. Ein Beitrag zur Untersuchung und Beurteilung der Teigwaren des Handels. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (513–528, 673–674). [6500].

Jaeger, F[rans] M[aurits]. Over ortho-nitro-Benzyltoluidine. [On orthonitro-benzyltoluidine.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (641-643), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (666-668), (English). [1630]. 30117

Over plaatsings-isomere dichloornitrobenzolen. [On position-isomerie dichloronitrobenzenes.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (643-649), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (668-673), (English). [1130].

Over mengbaarheid in den vasten aggregaat-toestand en isomorfie bij koolstofverbindingen. (Eerste mededeeling.) [On miscibility in the solid aggregate condition and isomorphy with carbon compounds. (First communication).] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **13**, 1905, (651–660, with 1 pl.), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **7**, 1905, (658–666, with 1 pl.), (English). [7100—1630].

Jaeger, Ffrans] Al[aurits]. Over enkele derivaten van phenylcarbaminezuur. [On some derivatives of phenylcarbamie acid.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (124-133), (Dutch); Amsterdam, Prec. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (127-136), (English). [1330].

Over Diphenylhydrazine, Hydrazobenzol en Benzylaniline, en over de mengbaarheid der beide laatsten met Azobenzol, Stilbeen en Dibenzyl in den vasten aggregaattoestand. [On di phenylhydrazine, hydrazobenzene and benzylaniline, and on the miscibility of the last two with azobenzene, stilbene and dibenzyl in the solid aggregate condition.] Amsterdam, Verst. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (387–395), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (460–474), (English). [1630–1720–1130]. 30121

Over enkele problemen der hedeudaagsche kristalkunde en haar belang voor de studie der chemie. [Ueber einzelne Probleme der heutigen Kristalkunde und ihr Interesse für das Studium der Chemie.] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (323–348). [7100].

[L'examen cristallographique du 4 4' 4", trichlorotriphenylméthane.] Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, 123-124). [1130]. * 30123

Beiträge zur Krystalldiagnose der Kobaltverbindungen mit complexen Jonen. Zs. Krystallogr., Leipzig, **39**, 1904, (541–575). [7100 0260].

Ueber morphotropische Beziehungen bei den in der Amino-Gruppe substituierten Nitro-Anilinen. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (113– 146). [7100—1630]. 30125

Ueber die krystallonomische Symmetrie von stellungsisomeren Toluolderivaten. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (357–370). [7100 1130].

Jaeger, F[rans] M. Ueber Benzylphtalinid und Benzylphtalisoimid; ein erster Beitrag zur Erforschung des Zusamunenhanges zwischen Polymorphie und chemischer Desmotropie. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (371–376). [1660 7000 7100]. 30127

Zur Kemntnis der Krystallformen einiger nitrierter Anisole. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (562–570). [7100]. 30128

v. Blanksma, [Jan] J[o-hannes].

Jäger, G[ustav]. Ueber die Verteilung einer nicht dissoziïrenden Substanz zwischen zwei Lösungsmitteln. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (313-315). [7150].

Jaeger, W[ilhelm] und Steinwehr, II. von. Beitrag zur kalorimetrischen Messung von Verbrennungswärmen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (153-165). [7200]. 30130

Jägerschmid, G. Adolf. Beiträge zur Kenntnis der Monochlorbromessigsäure. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1903, (III + 19). 22 cm [1310]. 30131

Jänecke, Ernst. Ueber eine Methode zur quantitativen Bestimmung und zum Nachweis sehr geringer Quecksilbermengen im Harn unter Zuhilfenahme der Nernst'wage. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (547-552). [6200].

Järvinen, K. K. Ueber die Bestimmung und Trennung von Calciumoxyd bei Gegenwart von Phosphorsaure. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (559–562). [6300].

Ueber die Bestimmung von Magnesium und Phosphorsäure als Magnesiumpyrophosphat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (333–342). [6200 6300]. 30134

Jaffa, M[eyer] E[dward]. Nutrition investigations in California. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (202–220). [6500].

Jaffé, Adolf v. Richardson, F. W.

Jaffé, M[ax]. Ueber die p-Methylamino-benzoësäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1208-1212). [1330]. 30136

Jaffé, M[ax]. Ueber das Verhalten des p-Dimethylaminobenzaldehyds im tierischen Stoffwechsel. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1905, (374–396). [8040].

Jagellovič, V. v. Sapožnikov, A. V.

Jager, L. de. Methode zur Bestimmung von Kalk und Magnesia im Harn. Centralbl. med. Wiss., Berlin, 40, 1902, (641-644). [6500]. 30138

Jahn, A. v. Jannasch, Paul.

Jahn, Hans. Ueber die Erniedrigung des Gefrierpunktes in den verdünnten Auflösungen stark dissociierter Elektrolyte. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (129-168). [7250-7200]. 30139

— Grundriss der Elektrochemie. Wien (A. Hölder), 1905, (XII + 549, mit 5 Abb.). 25 cm. [7250].

Jahns. Ein Verfahren zur Umsetzung der Brennstoffe in Heiz- oder Krattgas. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 1904, (311–315). [6500]. 30141

Jahoda, Rudolf r. Strache, Hugo.

Jais, J. r. Brand, J[os].

Jakabházy, Zsigmond. A Rheum nostrásnok, mint hashajtó szernek az értékéről. [Über den Wert des Rheum nostras als Laxirmittel.] M. orv. termv. nagygy. évk., Budapest, 32, (1903), 1905, (152-153). [6500].

Jakob, Max v. Knoblauch, Osc.

[Jakovkin, A. A.] Яковкингь, А. А. Намяти В. В. Марковникова. [А la mémoire de V. V. Markovnikov.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 181–183). [0010]. 301-43

—— Намяти Б. Н. Чичерина. [A la mémoire de B. N. Čičerin.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1904, (proc.-verb. 183-184). 0010].

Jalowetz, Ed. Die Isomaltose. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (171). [1820]. 30115

Jámbor, József. A lenolaj chemiai változásai levegő illetőleg oxygen hatására. [Über die chemischen Veränderungen des Leinöls bei Einwirkung der Luft resp. des Oxygens.] Magy. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (183-185). [6500]. James, Thomas Campbell v. Sudborough, John Joseph.

Jamieson, George S. r. Wheeler, Henry L.

Janda, F. Die Erzprobenahme und die Zurichtung des Durchschnittsmusters für die chemische Analyse. Oest. Zs. BergHüttWes., 1904, **52**, Wien, (517–549, 561–564, 577–580). [6500].

Janke, Ludwig. Das chemische Staats-Laboratorium zu Bremen 1877 1901. Bericht. Bremen (Rühle & Schlenker i. Komm.), 1904, (445). 24 cm. 5 M. [0060].

Jannasch, Paul. Ergänzende Bemerkungen zur Ausführung der Hydroxylaminmethoden. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (35–37). [6000].

— Über die Vertreibung der Annnonsalze nach Fällungen bei Gegenwart von Ammonsalzen. (Vorl. Mitt.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (38). [0490-6000]. 30150

Uber quantitative Trennungen bei Gegenwart von Hydroxylamin. 5. Mitt. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (14-26). [6000]. 30151

und Jahn, A. Ueber die Reduction der Chlorate, Bromate und Jodate behufs quantitativer Bestimmung ihres Halogengehaltes. (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1576–1589). [6200-0250-0930]. 30152

und Mayer, O. von. Ueber die quantitative Trennung des Goldes von anderen Metallen durch Hydrazinbezw. Hydroxylamin-Salze. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2129-2130). [6200-0150]. 30153

Metalle der Platingruppe zu Hydrazinund Hydroxylamin-Salzen und einige quantitative Trennungen derselben von Gold. (Vorl. Mitt). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2130–2131). [0100-6200]. 30154

und Rühl, Friedrich.
Cber die Trennung des Mangam und Magnesium, sowie diejeuige des Aluminiums und Chroms von Mangan, Zink, Nickel und Magnesium durch Hydroxylamin in ammoniakalischer Flüssigkeit. 4. Mitt. 1. Die Trennung des Eisens von Mangan und Mag-

nesium. II. Die Trennung des Aluminiums von Mangan, Zink, Nickel und Magnesium. III. Die Trennung des Chroms von Mangan, Zink, Nickel und Magnesium bei Gegenwart von Hydroxylamin. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (1-13). [6200]. 30155

Jannasch, Paul und Schilling, Johannes. Über die quantitative Tremung des Eisens und Thoriums von Uran in aumoniakalischer Lösung durch Hydroxylamin. 6. Mitt. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (26–34). [6200].

Jannettaz, P. Eine Ersparnis in der Gusseisenfabrikation. Chem/Ztg, Cöthen, 28, 1904, (1230–1231). [0320]. 30157

Jannopoulos, St. P. Em. Bestätigung der langjährigen Beständigkeit der gut erzengten Schiessbaunwolle. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin, (D. Verlag), 1904, (454–455). [6500].

Ueber die Notwendigkeit einer einheitlichen Stabilitätsprobe für die rauchlosen Fulver und überhaupt für jeden Nitro-Explosivstoff. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (455). [6500].

Die Sprengstoff-Industrie Griechenlands. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (455–460). [7200]. 30160

Japp, Francis Robert and Knox, Joseph. Some derivatives of anhydracetonebenzil. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (673–680); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (152). [1530–1540].

— The dihydrocyanides of benzil and phenanthraquinone. Second notice. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (681–701); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (153). [1310 1330 1530 1930].

and wood, James. Action of hydrazine on unsaturated γ-diketones. London, J. Chem. Soc., 87, 1905,

(707-712); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (154). [1530 1930].

Japp, Francis Robert and Wood, James. Condensations of phenanthraquinone with ketonic compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (712-715). [1330 1530 1910].

Jaquerod, Adrien et Bogdan, St. Détermination du poids atomique de l'azote par analyse en volume du protoxyde d'azote. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (49-51). [7100]. 30166

et Perrot, F. Louis. Sur l'emploi de l'hélium comme substance thermométrique et sur sa diffusion à travers la silice. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (789-790). [0370 0710]. 30167

densité de quelques gaz à haute température; application à la détermination de leurs poids moléculaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1542-1544). [7100].

La diffusion de l'hélium à travers la silice, à haute température. Arch. Sci. Phys., Genéve, (Sér. 4), **18**, 1904, (613-615). [0370 7150]. 30169

Point de fusion de l'or.
 Arch. Sci. Phys., Genève, (Sér. 4), 17, 1904, (650-651). [0150 7200]. 30170

et Pintza, Alexandre. Sur les densités de l'anhydride sulfureux et de l'oxygène. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (129-131). [7100]. 30171

La densité de l'anhydride sulfureux et le poids atomique du soufre. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Winterthur, 87, 1905, (63-64); Arch. Sci. Phys., Genève, (Sér. 4), 18, 1904, (273-274). [7100-0660].

et Scheuer, Otto. Sur la compressibilité de différents gaz au-dessous de l'atmosphère et la détermination de leurs poids moléculaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1384–1386). [7100].

Points d'ébullition de la naphtaline, du biphényle et de la benzophénone. Arch. Sci. Phys., Genève, (Sér. 4), 17, 1904, (105–107). [1130 1530 7200].

 minés au moyen du thermoniètre à hydrogène. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (52–78, av. 1 fig.). [7200–1530 1130].

Jardin. Action de l'acide azotique dilué sur les fibres végétales. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (314-315). [1840]. 30176

Jaschke, C. Spektrophotometrische Untersuchungen über den Einfluss der Beimischung von Metallsalzen zu Bogenlichtkohlen auf die Verteilung der sichtbaren Energie in den einzelnen Teilen des Spektrums ihrer Flammenbogen. Zs. Beleuchtungsw., Berlin, 10, 1904, [7300]. [7300]. [7300].

Jaubert, Georges F. Action de l'acide borique sur les peroxydes alcalins, formation de perborates. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (796-798). [0160]. 30178

[Javelov, Ja. A.] Явеловъ, Я. А. О дъйствін ціанистаго аммонія на кетоны C_n $H_{2n-7}.CO.C_n$ $H_{2n+1}.$ [Action du cyanate d'ammonium sur les cétones $C_n H_{2n-7}.CO.C_n H_{2n+1}.$] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1904, фгос.-verb. 27–28). [1530].

Javet, Em. Agenda Dunod pour 1905. Physique et Chimie, 27° éd., Paris, (Dunod), (364+LXIV, av. fig.). 15 cm. [0030]. 30180

Jayne, Harry W. The coal tar industry in the United States. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1901, (721–726). [1000].

Jean, Ferdinand. Note sur la recherche du beurre de coca dans les beurres fraudés, par la méthode de MM. Müntz et Coudon. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (96-98). [6500]. 30182

Jeanprêtre, J. Influence du soufre sur la fermentation alcoolique. Neuchâtel, Bul. Soc. Sci. Nat., **30**, 1902, (52-64). [8020]. 30183

Jelinek, Johann v. Stoklasa, Julius.

Jene, K. Ueber die Kohlenstoffbestimmung im Ferrosilicium. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (309). [6200]. 30184

Ueber die Schwefelbestimmung in Kiesabbränden. ChemZtg, Cothen, **29**, 1905, (362, 516). [6200]. 30185 Jene, K. Ueber Anwendung einer elektrolytischen Zinkbestimmungsmethode in der Praxis. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (803-804). [6200]. 30186

Jenkins, J. H. B. and Riddick, D. G. The microscopic examination of metals. London, Anal., 30, 1905, (2-15, with pl.). [0100].

Jenner, N. Absorptionsgefäss zum Auffangen von Schwefelwasserstoff bei Schwefelbestimmungen in Stahl und Eisen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (186); Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (292-293). [0910-6000]. 30188

Jenny, August. Ueber die zulässige Grösse von automatischen Acetylenapparaten. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 9, 1905, (67). [0910]. 30189

Jensen, Orla. Biologische Studien neber den Käsereifungsprozess unter spezieller Berücksichtigung der flüchtigen Fettsäuren. Landw. Jahrb. Schweiz., Bern, 18, 1904, (319–405). [8020 1310].

Beiträge zur Kenntnis und Analyse der flüchtigen Fettsäuren in Palmfetten und Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (265– 283). [1300 6500]. 30191

Jeroch, Willi v. Ruff, Otto.

Jettel, Wladimir. Zündwaren. [In: Chemisch - technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 2.] Berlin, 1905, (515-544). [6500].

Jilke, Theodor. Ueber Ketchalogenverbindungen des Phenols und der Kresole. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1903, (56). 21 cm. [1530] 1230].

Joannini, Hydraulische Kalke, Centralbl. Bauverw., Berlin, 23, 1903, (423–424). [0220]. 30191

Joannis, A. Action de l'ammoniae sur le bromure de bore et sur le chlorure phosphoreux. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (364-368). [0490 0160 0570].

Action du potassammonium sur le bromure de baryum. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1213-1245). [0420]. 30196

Jochum, Edgar. Ueber das 1,3-Dioxy-β-Methylehromon. Versuche zur Synthese des Kämpferols. Bern, Phil. Diss. 1903–1904. Bern, 1904, (32). 8vo. [1910–1540]. Jochum, Paul. Die chemische Analyse als Massstabder Feuerbeständigkeit der Edeltone und der Einfluss der Mahlfeinheit auf die für die Formgebung feuerfester Fabrikate wertvollsten physikalischen Eigenschaften derselben. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (775–792). [0120–6500].

[Jocič, Ž. 1.] Іоцичь, Ж. И. Дѣйствіе магнійорганическихъ соединеній на эпихлоргидринъ и эпибромгидринъ. [Action des combinaisons magnésiumorganiques sur l'epichlorhydrine et sur l'epibronhydrine.] St. Peterburg, Žurnruss. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (procverb. 6-8). [1210—2000]. 30199

— Дѣйствіе магнія на эвирный растворъ п-дпоромоєнзола и м-дпоромоєнзола. [Action du magnésium sur une dissolution de p-dibrombenzol et de m-dibromxylol dans l'éther.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 8-9). [1130].

— Къ синтезу галондопронаводныхъ спиртовъ посредствомъ магийорганическихъ соединеній. [Synthèse des alcools halogenes au moyen des combinaisons magnésiumorganiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 443-447). [1200 2000]. 30201

— Къ реакціи ацетиленовъ на цинк- и магнійорганическія соединенія; о монобром- и дпіодацетиленѣ. [Action des acétylènes sur les combinaisons zinc- et magnésiumorganiques; sur le monobrom- et le diiodacétylène.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 1545–1551). [1120—2000].

— Къ реакцін цинка на галондопроизводныя спиртовъ и путь уксусные зепры. Синтезъ моно- и дихлороспиртовъ. [Action du zinc sur les alcools halogénés. Synthèse des alcools monochlorés et dichlorés.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 1551-1553). [1200—1210]. 30203

Jodlbauer, A[lb.] und Tappeiner, H[ermann] von. Das photochemische Verhalten des Quecksilberoxalats (Edersche Lösung) bei Abwesenheit von Sauerstoff und bei Anwesenheit gewisser fluorescirender Stoffe. Berlin, Ber. D.

chem. Ges., **38**, 1905, (2602–2609). [1310–7350–7300]. 30201

Jönsson, Bengt. Die Arbeitsmethoden der schwedischen Samenkontrolle. Landw. Versuchstat., Berlin, **58**, 1903, (201–217). [6500].

Jörgensen, Gunner. Ueber die Bestimmung der Phosphorsäure als Magnesiumanmoniumphosphat und als Ammoniumphosphomolybdat. Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Skr., (Ser. 7), **2**, 1905, (141–238). [6300].

Johannsen, Otto v. Ruff, Otto.

Johannson, J. E. The metabolism of different carbohydrates. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (756). [8040]. 30207

Johnsen, A[rrien] und Mügge, O[tto]. Verbesserungen am Harada'schen Trennungsapparat. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (152–153). [0910]. 30208

Johnson, Frederick Murray Godschall v. Walker, James Wallace.

Johnson, Grove. Saccharomyces thermantitonum. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (466–490). [8200]. 30209

Johnson, Miss L. B. On the decay of excited radioactivity from natural gases. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (177-182, with text fig.). [7300].

Johnson, Manuel v. Harries, C[arl].

Johnson, S. M. Note on the boiling points of aqueous solutions. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (952–966). [7200].

Johnson, Treat B. and Clapp, Samuel II. Researches on pyrimidines. Synthesis of 2-amino-5-methyl-6-oxypyrimidine. [Sixth paper.] Contributions from the Sheffield Laboratory of Yale University, 115 in Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (130–145). [1930–1320]. 30212

and Menge, George A. On the action of phenylhydrazine on benzoylpseudoureas: 1,5-diphenyl-3-aminopyrro-α,β'-diazole derivatives. Contributions from the Sheffield Laboratory of Yale University, 120 in Amer. Chem. J., Baltimore, Md.. 32, 1904, ([358]–372). [1630 1310 1930 1940]. 30213

Johnston, John. Methylation of paminobenzoic acid by means of methyl

sulphate. Preliminary note London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (156). [1330]. 30214

Johnston, John r. Walker, James.

Joist, Matthias r. Löb, Walther.

Jolles, Adolf. Ueber die volumetrischen Methoden zur quantitativen Bestimmung der Harnsäure, der Purinbasen und der Eiweisskörper im Harne. (Sammelbericht). Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (454–464). [6300].

30215

Klinisches Phosphometer.
Centralbl. inn. Med., Leipzig, **24**, 1903, (129–137). [6200]. 30216

Ueber die kolorimetrische Eisenbestimmung im Blute. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **43**, 1904, (537–539). [6200]. 30217

Ucber die quantitative Bestimmung der Katalasen im Blute. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (1-5). [6500-8010]. 30218

Zur quantitativen Eisenbestimmung im Blute mittels des Ferrometers. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (6-7). [6200]. 30219

Ueber das klinische Ferrometer. Zeutralbl. inn. Med., Leipzig, **26**, 1905, (377–381). [6000]. 30220

— Ueber den Nachweis der Pentosen im Harn. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, **26**, 1905, (1019–1053). [6150]. 30221

Frauenmilch. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (94-97). [6500].

Apparate zur chemischen Blutuntersuchung. [In: 5, Intern. Kongress für augew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (97). [6000].

und Oppenheim, Moritza Beiträge zur Kenntnis der Blutfermente. Arch. path. Anat., Berlin, 180, 1905, (185-225). [8010]. 30224

Jones, David Trevor. Note on certain derivatives of cyclopropene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1062-1066); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (216). [1310]. 30225

Jones, G. Cecil. The standardisation of malt analyses. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (264–287). [6500]. 30226

Jones, Harry C[lary]. Report. The dissociating power of different solvents. A summary. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 25, 1901, (232-249). [7150 7250].

The effect of one associated solvent on the association of another associated solvent. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (105-112). [7150 7100].

and Bassett, H. P. Determination of the relative velocities of the ions of silver nitrate in mixtures of the alcohols and water and on the conductivity of such mixtures. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, ([409]–445, with pl., text fig.). [7250].

Temperatur auf die Kristallwassermenge als Beweis für die Theorie von den Hydraten in Lösung. 12. Abh. (Übers.). Zs. physik. Chem., Leipzig. 52, 1905, (231–235). [7150—7200]. 30230

and Getman, Frederick H. The existence of hydrates in solutions of certain non-electrolytes and the non-existence of hydrates in solutions of organic acids. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (308–338). [7150–1300].

The existence of alcoholates in solutions of certain electrolytes in alcohol. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (338-342). [1200 7000].

-- A study of the molecular lowering of the freezing-point of water produced by concentrated solutions of electrolytes. Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1901, (146-183, with text fig.). [7200].

Jones, H[umphrey] O[wen]. The absence of isomerism in substituted ammonium compounds. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, (169). [7000].

A further analogy between the asymmetric nitrogen and carbon atoms. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (135 – 144); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (10). [1630 7000].

Jones, H[umphrey] O[wen]. The stereoisomerism of substituted ammonium compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1721–1735); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (237–238). [1630–7000].

The stereochemistry of nitrogen. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (169–193). [0490–7000].

30237

The constitution of nickel carbonyl. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (503–504). [0540]. 30238

v. Dewar, Sir James.

v. Thomas, M. B.

Jones, L[ewis] R[alph]. The cytolytic enzyme produced by *Bacillus caroto-rorus* and certain other soft rot bacteria. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **14**, 1905, 257–272). [8010].

Jones, Louis Cleveland. The prevention of infusible scums in glass furnaces. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (773–774). [0710]. 30240

Jones, Walter. Ueber die Selbstverdauung von Nucleoproteiden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (35-54). [8010]. 30241

Guanase in der Rindermilz und ihr Fehlen in der Milz des Schweines. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (84–91). [8010].

und Partridge, C. L. Ueber die Guanase. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (343-348). [8010]. 30243

und Winternitz, M. C. Ueber die Adenase. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (1–10). [8010].

Jong, A[une] W[illem] K[arel] de. Dosage des alcaloïdes dans les feuilles de coca. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (307–308). [6500]. 30245

Action de l'acide sulfurique sur l'essence de patchouli. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (311–312). [1140]. 30246

Jonscher, A. Zur Beurteilung von Safran. Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (444-451). [6500]. 30247

— Zur Beurteilung von Weinessig und dessen Abkömmlingen. (D-7195) Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (467–474). [6500]. 30248

Jordis, Eduard. Zur Kenntnis des Natronwasserglases. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (33-34). [0500 6500]. 30249

—— Ueber Zinkbestimmung. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1037). [6200]. 30250

—— Neue Gesichtspunkte zur Theorie der Kolloide. Vortrag. Erlangen, SitzBer. physik. Soc., **36**, (1904), 1905, (47-107). [7000 7100]. 30251

Quelques points de vue nouveaux relatifs à la théorie des colloïdes. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 1), 18, 1904, (797–818). [7100].

Zur Geschichte der Forschung über Erdalkalisilikate. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (410–415). [0710].

— Über Silikatanalyse. I. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (362–367). [6500]. 30255

— Über Hydratations- und Erhärtungsvorgänge. Bemerkungen zur Arbeit des. Herrn P. Rohland. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, (938–940). [7150 7050 0220]. 30256

Uber Hydratations- und Erhärtungsvorgänge. Herrn P. Rohland zur Antwort. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (223–224). [7050 7150].

bei Erforschung der Kolloide. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (285–288). [7100].

Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (288–290). [7100].

— Zur Diskussion mit Herrn H. Bechhold. [Betr. Kolloide]. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (482–484). [7100]. 30260

Darstellung und Reinigung von Kieselsäuregel. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (835–836). [0710-7100]. 30261

Jordis, Eduard, und Kanter, E[rhard] H[ans]. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. V. VI. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (48-52, 314-319), 107101.

Bemerkungen zu "Le Chateliers Forschungen über Baryt-Zemente". ThonindZtg, Berlin, **29**, 1905, (216–217). [0170–0220]. 30263

J[orissen], W[illem] P[aulinus]. Atomen en moleculen. Elementen en verbindingen (Verzamelreferaat). [Ueber Atome und Moleküle; Elemente und Verbindungen (Sammelreferat).] Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (709-720). [7000].

— Snelheid van oxydatie doorgasvormige zuurstof. [Die Geschwindigkeit der Oxydation durch gasförnigen Sauerstoff.] Handl. Ned. Nat. Geneesk. Congres, 10, 1905, (159–165). [7050 0550 0570]. 30265

On the oxidation of phosphorus. Chem. News, London, **92**, 1905, (62-63). [0570 7050]. 30266

en Ringer, W[ilhelm] E[duard]. De oxydatie van benzaldehyde in tegenwoordigheid van azynzuur anhydride. [Die Oxydation von Benzaldehyd in Gegenwart von Essigsäureanhydrid.] Amsterdam, Chem. Weekbl.. 2, 1905, (19-39). [7050 1430]. 30267

De werking van radiumstralen op chloorknalgas. [Die Wirkung von Radiumstrahlen auf Chloreknallgas.] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (41-47); (1. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (899-901). [7350-7050-7300-0250]. 30269

opgeloste zuurstof in zeewater. [Die Bestimmung des gelösten Sauerstoffs in Seewasser.] Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (781-791). [6500].

De ontleding van jodoform, opgelost in ehloroform, door diffuns
daglicht en door radiumstralen. [vie
Zerlegung des in Chloroform aufgelösten
Jodoforms, durch diffuses Tageslicht
und durch Radiumstrallen.] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (799802). [7350-1110]. 30271

The rate of oxidation in gaseous oxygen. Chem. News, London, **92**, 1905, (151-152). [0570-7050].

J[orissen], W[illem] P[aulinus] en Ringer, W[ilhelm] E[duard]. L[onis] E[duard] O[tto] de Visser [†]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1905, (4947-4950). [0010].

- Die Oxydation von Benzaldehyd durch Sauerstoff bei Gegenwart von Essigsäureanhydrid. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (173–184). [1430–7350]. 30274

Joslin, O. T. Glycerine extraction from fats by means of stearo-sulphonic acids (Twitchell process). [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (726–727). [1210—1300]. 30275

Jouck, Karl. Ueber die blausäureabspaltenden Glykoside in den Kirschlorbeerblättern und in der Rinde des Faulbaumes (*Prunus Padus*). Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (421-426). [1850].

Jouguet, E. Sur l'onde explosive. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (121-124); **140**, 1905, (711-712). [7200]

Jouniaux, A. Sur la loi du déplacement de l'équilibre par des variations de pression. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (609-616). [7200]. 30279

Jowett, Hooper Albert Dickinson. Bromomethyl heptyl ketone. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (117). [1510].

Preparation and properties of 1:1:5-trimethylglyoxaline. London, J. ('hem. Soc., 87, 1905, (405–409); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (416–117). [1930]. 30281

The constitution of pilocarpine. Part V. Conversion of isopilocarpine into pilocarpine. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (794-798); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (172-173). [3010]. 30282

and Potter, Charles Etty. The constitution of barbaloin. Part 1. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (878-884); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (181-182). [1860]. 30283

- v. Barger, George.

---- v. Dunstan, Wyndham Rowland.

30272

Joye, P. v. Kowalski, J. de.

Juckenack, A[dolf]. Beiträge zur Kenntnis des Himbeersaftes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (729– 730). [6500].

Untersuchung und Beurteilung von eigelbhaltigen Nahrungs- und Genussmitteln, insbesondere von Eierteigwaren und Eierkognak. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (172–181); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (827–834). [6500]. 30285

Fettgehalt der Kakaopulver. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (41–50). [6500].

und Pasternack, R. Beiträge zur Untersuchung und Beurteilung der Speisefette. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (193-214). [6500].

Untersuchung und Beurteilung von Fruchtsäften. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (10-26). [6500]. 30288

Gehaltes der Eierteigwaren und eigelbhaltigen Nahrungsmittel an Eimasse.
Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (94–100). [6500]. 30289

— Ueber holländische Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (87–100). [6500]. 30290

und Prause, H. Untersuchung und Beurteilung der Marmeladen, Fruchtmuse, Gelees und ähnlicher Erzeugnisse der Obstverwertungs-Industrie. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (26–36). [6500].

Judd, Hilda Mary v. Forster, Martin Onslow.

Jünger, E. Ueber die vermeintliche neue massanalytische Bestimmung des Jods. Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1904, (1040–1041). [6?00]. 30292

Jüngermann, E[mil]. Ueber die Reactionen des Isoamylanthron- Chlorids und -Bromids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2868–2873). [1130–30293]

anthrons. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (52). 22 cm. [1530].

 Jüptner, Hanns Freiherr von Jonstorff.

 Neues vom Eisen. Wien, Schr. Ver.

 Verbr. Natw. Kenntn., 45, 1905, (113-140, mit 4 Taf.). [0320].

 30295

Zur Theorie des Wassergases, Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, 1904, II. 1, 1905, (121-125). [6500 7050 7200]. 30296

Wärmetönung und freie Energie einiger chemischer Reaktionen, Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, 1904, H. 1, 1905, (135-137). [7200]. 30297

Julius, P. Ueber die angeblichen Azofarbstoffe aus $\beta\beta$ -Dinaphtol. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (12). [1720 5020].

Julius, W[illem] H[enri]. Bemerkungen über erschütterungsfreie Aufstellung. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (206–209). [0910].

Jung, Carl. Apparat zur automatischen Bestimmung der Kohlensäure in Rauchgasen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (445-446); Zs. Beleuchtungsw. Berlin, 11, 1905, (105-106). [6400 6000].

Jungbluth, Franz. Regularities in the structure of the third cyanogen band. [Translation.] Astroph. J., Chicago, Ill., 20, 1904, (237-252, with text fig., pl.). [0210-7300]. 30301

Jungfleisch, E. Sur une méthode de dédoublement de l'acide lactique de fermentation en ses composants actifs sur la lumière polarisée. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (56-59). [1310 7300].

L'acide lactique droit et l'acide lactique gauche ne se conduisent pas semblablement dans les réactions. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (203–206). [1310]. 30303

et Godchot, M. Sur l'acide lactyllactyllactique et le dilactide de l'acide lactique inactif. Paris, C'.-R. Acad. sci., 140, 1905, (502-505). [1310].

Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (111–113). [1310–1910]. 30307

Junghahn, A. Zur Technologie des Querbracho-Extraktes. Chem. Ind., Berlin, 27, 1904, (617-624). [1350 5020]. 30308

Jungius, ([oenraad] L[odewijk]. Over omkeerbare reacties, die in twee phasen verloopen. [Ueber umkehrbare Reactionen, welche in zwei Phasen verlaufen.] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (239-255). [7050]. 30309

De omzetting van diazoamido- in amidoazotoluol in den vasten toestard. [Die Umlagerung im festen Zustande des Diazoamido- in Amidoazotoluol.] Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (246–249). [1630]. 30310

wischen einigen isomeren Glukosederivaten und die Mutarotation der Zuckerarten. Bemerkung hierzu von C. Tauret. Zs. pliysik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (97–108); **53**, 1905, (692). [1810–7000–7300].

F[rederik]. Holleman, A[rnold]

Junius, Adolf. Beiträge zur Kenntnis der Molybdate. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (40). 22 cm.; [Auszug] Zs. anorg. Chen., Hamburg, **46**, 1905, (428–448). [0480–7250]. 30312

Juon, Eduard. Ueber Probenehmen in metallurgischen Betrieben. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1544-1548, 1571-1577). [6500]. 30313

Justin-Mueller, Ed. Ueber Färbevorgänge. Zs. Farbenchem., Sorau, **4**, 1905, (14-16). [5000]. 30314

— Ueber Färbevorgänge. A. Absorptionsfärbevorgänge. B. Adhäsionsfärbevorgänge. [In: 5. Intern. Kougress für angew. Chemic. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1901, (862-874). [5000-7150].

Justus, J. Ueber Arsenvergiftung auf Grund einer nikrochemisch-histologischen Methode. [In: 5. Intern. Dermatologen-Kougr. Bd 2. Tl 1.] Berlin (A. Hirschwald), 1905, (509-514), [6100].

Ueber Quecksilbervergiftung. [In: 5, Intern, Dermatologen-Kongr. Bd 2, Tl 1,] Berlin (A, Hirschwald), 1905, (514-521). [6100].

[Kablukov, Ivan Aleksějevič.] Каблуковъ, П. А. О температурахъ плавленія смѣсей AlBr₃ и SnBr₄. [Sur les températures de fusion des mélanges de AlBr₃ et SnBr₄.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 4). [0120 0720 30318

[Kablukov, Ivan Aleksějevič.] Каблуковъ, Н. А. О дъйствін алюминія на Snl₄ II SnBr₄. [Action de l'aluminium sur le Snl₄ et sur le SnBr₄.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 5). [0720 7200].

30319
—— О соединенін КВг съ AlBr₃.
[Combinaison du KBr avec le AlBr₃.]
[St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chin.]
Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 5). [0120
0420 7200].

— Нзелѣдованіе Вантъ-Гоффа и его сотрудинковъ надъ условіями образованія Стасефуртскихъ соляныхъ залежей. [Les recherches de Van't Hoff sur la formation des sels de Stassfurt.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (131–173, II). [0100].

30321

— Владимиръ Васильевичъ Марковниковъ, біографическія свѣдѣнія и краткій очеркъ паучныхъ работъ. [Notice biographique sur V. V. Markovnikov.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (247-303, av. 1 portr.). [0010].

Xadiera, Victor. Ueber die Einwirkung von Schwefelsäure auf Diphenylannin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3575–3578). [1330 1630].

Kämmerer, Heinrich v. Dieckmann, W[alter].

Kämmerer, P. v. Böcker, E.

Kämpfer, Th. Tabelle zur Berechnung des Magnesiumpyrophosphats auf Phosphorsäure auf Grundlage der vom 1. Januar 1903 an geltenden internationalen Atomgewichte. (Koëffizient 0,637572). Die Tabelle gibt für alle Gewichtsmengen von 0,0001 g bis zu 0,1000 g Mg₂P₂O₇ direkt die entspre-

chenden Gewichtsmengen P_2O_5 in Grammen an. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, Beilage, (1–25). [6000].

Kahl, Richard. Ueber die Paarung von Säurehydraziden mit Zuckerarten. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **54**, 1904, Techn. Tl, (1091–1119). [1300 1800]. 30326

Kahlbaum, Georg W. A. Notiz über die verzerrten Bilder, welche durch Radiumbromid auf der photographischen Platte hervorgerufen werden. [Notiz zu der Arbeit von Josef Petri.] Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (1009–1011, mit 1 Taf.). [7300]

Zur Wertung der phlogistischen Chemie. Chem. Novitäten, Leipzig, **2**, 1905, (1–5). [0010]. 30328

Aktinautographie. Vorl. Mitt. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (27–29). [0100]. 30329

Sur les variations de densité provoquées par le passage à la filière. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (537-548). [7100]. 30330

Justus von Liebig und Friedrich Mohr. Eine Einleitung zu ihrem Briefwechsel. Mitt. Gesch. Med., Hamburg, **3**, 1904, (8–30). [0010].

30331

Humphry Davy. Mitt. Gesch. Med.,
Hamburg, **3**, 1904, (277–290). [0010].

Ueber die Veränderlichkeit des spezifischen Gewichtes beim Ziehen, Walzen, Pressen und Tordieren von Drähten. Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (516–520). [7100]. 30333

Variations of specific gravity. [Translation.] Washington, D.C., Smithsonian Inst., Rep., 1904, 1905, (1 l. + 261-266). Separate. 24.5 cm. [7100].

Justus von Liebig und Friedrich Mohr in ihren Briefen von 1834-1870. Ein Zeitbild. Hrsg. und mit Glossen, Hinweisen und Erläuterungen versehen in Gemeinschaft mit Otto Merekens und W. J. Baragiola. (Monographien aus der Geschichte der Chemie hrsg. von Georg W. A. Kahlbaum. H. 8.) Leipzig (J. A. Barth, 1904, (I.VIII+274, mit 2 Port.). 22 cm. 8 M. [0010].

Kahlbaum, Georg W. A. und Räber, Siegfr. Die Konstante der inneren Reibung des Ricinusöls und das Gesetz ihrer Abhängigkeit von der Temperatur. Halle, Nova Acta Leop., **84**, 1905, (203–308, mit 6 Taf.). [7150]. 30336

und Steffens, Max. Ueber die spontane Einwirkung von Metallen auf die empfindliche Schicht photographischer Platten bei Vermeidung jedes direkten Kontaktes. Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (53–60). [7300-7350-0100]. 30337

veränderlichkeit des spezifischen Gewichtes. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (217-310). [7100]. 30338

Kahlenberg, Louis. Recent investigations bearing on the theory of electrolytic dissociation. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (42-64, with discussion); Phil. Mag., London (Ser. 6), 9, 1905, (214-229). [7250]. 30339

The theory of electrolytic dissociation. (A rectification of the "correction" by Professor Harry ('Jones.) Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (662–664). [7250]. 30340

— Über das Problem der Lösungen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1081–1083). [7150]. 30341

and Schlundt, Herman. On the liberation of hydrogen during the action of sodium on mercury. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (257–259). [0380-7050].

Kahrs, E. Krystallographische Verhältnisse des Aeetamid, Acetanilid und ihrer Homologen. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (475–494). [7100 1310 1630]. 30343

Kail, Joh[ann] A. Aus dem chemischen Laboratorium der Realschule. Ueber einige Unterrichtsbehelfe. Jahresbericht der K. K. Staats-Realschule im I. Gemeindebezirke Wiens. 44, 1904–1905. Wien, 1905, (9–27). [0050].

Kaiser, Robert. Sur quelques dérivés de l'acide 3, 5 dinitro-4-chlorobenzoique et sur une nouvelle dinitrodiphénylamine. Genève, Thèse sc. 1903-1904. Genève, 1904, (40). Svo. [1330-1630]. 30345

v. Kehrmann, F.

Kaiser, Wilhelm. Über die Beziehungen zwischen Druck und Brechungsexponeut der Gase bei Drucken unterhalb einer Atmosphäre. Diss. Münster i. W. Brilon (Druck v. J. Meyer), 1903, (45, mit 1 Taf.). 12 cm. [7300].

Kalähne, A[lfred]. Ueber die Strahlung des Chininsulfates. Ann. Physik, Leipzig, (d. Folge), 18, 1905, (450–472). [3010-7300]. 30347

Einige Eigenschaften der Strahlung des Chininsulfates. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (778–779). [3010 7300].

Kalb, Ludwig. Über Diphenochinon und Derivate des Diphenochinondimins. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1905, (86). 23 cm. [1530 1720 5020].

- v. Willstätter, Richard.

Kalecsinszky, Sándor. Közlemények a magyar királyi Földtani Intézet chemiai laboratoriumából. [Mitteilungen aus dem chemischen Laboratorium der königl. nng. geologischen Anstalt.] Földt. Int. Évi Jelent., Budapest, 1904, 1905, (277– 278). [0020].

[Kalikinskij, G.] Каликинскій, Г. О теплоемкостяхь водивіхь растворовъ. [Sur la chaleur spécifique des dissolutions aqueuses.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1904, (proc.-verb. 335-337). [7200]. 30351

[Kališev, A.] Калишевъ, А. Полученіе и свойства α-этил-β-куменилэтиленмодочной кислоты. [La préparation et les propriétés de l'acide α-éthyl-β-cuményléthylènelactique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (905–910). [1330]. 30352

Kamerlingh Onnes, H[eike]. Methoden en hulpmiddelen in gebruik bij het cryogeen laboratorium. IX. Het zuiveren van gassen door afkoeling gepaard met samendrukking in 't bijzonder het bereiden van zuivere waterstof. [Methods and apparatus used in the cryogenic laboratory. IX. The purifying of gases by cooling combined with compression, especially the preparing of pure hydrogen.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (157–160), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (82–85), (English). [0360].

Kanitz, Aristides. Ueber Pankreassteapsin und über die Reaktionsgeschwindigkeit der mittels Enzyme bewirkten Fettspaltung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (482–191). [1300–7050–8010]. 30354

Temperatur auf die Kohlendioxyd-Assimilation. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (689-690). [8030]. 30355

Kanter, Erhard Hans. Die Konstitutionstheorie von Zement. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (41–43). [0220].

v. Jordis, Eduard.

Kapff, Sigmund. Untersuchungen über das Beizen der Wolle mit saurem chromsaurem Kali. Leipziger Monatschr. Textilind., 19, 1904, (664–666, 734–735, 805–806). [5000]. 30357

Kappen, H[ubert]. Mineralbildung in schnellbindenden Portlandzementen. ThonindZtg, Berlin, 28, 1901, (1345-1346). [0220]. 30358

Das Zerrieseln kalkbasischer Silikatmassen und der Zusammenhang zwischen den Portlandzementmineralien Felit und Belit. ThonindZtg, Berlin, 29, 1905, (370-373). [0220].

Beitrag zur Mikroskopie des Portlandzennentes. Thonindzig Berlin, 29, 1905, (1261–1262). [6500]. 30360

Karaoglanoff, Z. Über Oxydationsund Reduktionsvorgänge bei der Elektrolyse von Eisensalzlösungen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (489–496), [0320 0930 7250].

Kareff, N. v. Doyon, N.

Karfunkel, [Arthur]. Schwankungen der Mineralbestandteile in natürlichen Quellen. Ein Beitrag zur Frage der Quellenbeobachtungen. Vortrag Balueol. Ztg, Berlin, 16, 1905, Wiss.techn. Tl, (13–15).[6500]. 30362

Karlik, V. Apparat zur Gasanalyse. Zs. Zucklud., Prag, **29**, **1904-5**, 1905, (233-235). [0910]. 30363

Karlovszky, Geyza. Az altatáshoz használt kloroform tisztaságának fontossága. [Über die Wichtigkeit der Reinheit des Chloroforms bei der Anaesthesie.] Gyógysz, Közl., Budapest, 21, 1905, (68–69). [6500]. 30361 Kasansky, Alexander. Über das Verhalten von Bernsteinsäureäthylester zu Jodallyl in Gegenwart von Zink. Synthese des γ-Diallylbutyrolaktons und seine Eigenschaften. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 74, 1905, (219-257). [1310—1320—1910].

Kasarnowski, II. v. Wöhler, Lothar.

Kaschinsky, Paul. Zur Frage über die Trennung des Eisens und Aluminiums von Mangan, Kalzium und Magnesium bei der Analyse von Pflanzenasche. (Vorl. Mitt.) J. Landw., Berlin, 53, 1905, (179–185). [6200 6500].

Kasja, L. Die Rauchgase des Zementringofens. ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (1740–1742). [6400]. 30367

Kassner, Georg. Ueber Selbstreinigung einer eisenhaltigen Manganlösung. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (407–409). [0470-0320-7050]. 30368

Pharmazeutische Präparate. Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1903–4, (16–18, 43–44, 334–336, 361–363, 735–736, 757–760). [0100 1000 6500]. 30369

Uber Oxydationserscheinungen, Autooxydation und die Bildung von Peroxyden. Münster, Jahresber. Prov-Ver. Wiss., **33**, 1905, (115-117). [0550-7050].

Eigenschaften flüssigen Sauerstoffs. Münster, Jahresber. Prov-Ver. Wiss., **33**, 1905, (128-130). [0550]. 30371

Uber einige Oxydationserscheinungen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H. I, 1905, (187-189); Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1851-1856). [7050 1910 0550]. 30372 Über ein neues Doppel-

Saccharat. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II. 1, 1905, (189–190). [1820]. 30373

Kassowitz, [Max]. Die Kohlensäureassimilation vom Standpunkte des Metabolismus. Natw. Rdsch., Braunschweig, 20, 1905, (417-421). [8030]. 30374

Kastle, J. H. and Kelley, Walter Pearson. On the rate of crystallization of plastic sulphur. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (183-503). [0660 7100].

On the oxidation of sulphocyanic acid

and its salts by hydrogen peroxide. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (376-385). [1310 7050]. 30376

Katayama, Masao. Nigen kyō Denkaisitsu no Heikō ni tsuite. [On the equilibrium in strong binary electrolyte.] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **26**, 1905, (420–443). [7050].

Katayama, T. Is the availability of phosphoric acid in bone dust modified by the presence of gypsum? Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1905, (353-360). [8030].

Kattwinkel, Paul. Über die Einwirkung von Ammoniumpersulfat und anderer Oxydationsmittel auf die Tolunitrile. Diss. Berlin (Druck v. G. Sehade), 1905, (63). 22 cm. [1330].

Katz, J. Verbesserter Saugtrichter mit lose eingelegter Filterplatte. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (489); Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (347-348). [0910 6000]. 30380

Büretten mit angeschmolzenem Trichter. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (27). [6000]. 30381

Kauffmann, Hugo. Der moderne Stand der Benzoltheorie. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (289-290, 313-315). [7000 1130]. 30382

Ueber Fluoreszenz. Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1** (1904), 1905, (339–345). [7300]. 30384

Radinmforschung und Alchimie. Stuttgart, Jahreshefte Ver. Natk., **61**, 1905, (L1–L1II). [0620].

Uber den Zusammenhang zwischen Fluoreszenz und chemischer Konstitution. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76** (1904), H. 1, 1905, (66). [7000-7300]. 30386

Ueber die Aufspaltung der Elemente. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1393–1397). [7000 7300].

und Beisswenger, Alfred, Untersuchungen über das Ringsystem des Benzols. (VII. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (789-793). [1130-1530-7000-7300]. 30388 Kauffmann, Hugo und Beisswenger, Alfred. Zu Kehrmann's Deutung des Fluorescenzwechsels. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (793–794). [7300].

Leipzig, **50**, 1904, (350–354). [7300 7250].

und Grombach, Ad. Untersuchungen über das Ringsystem des Benzols. (VIII. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (794-801). [1130 7000 7300 1530 1230].

30391

Zur Kenntniss der Triphenylcarbinole. Berlin, Ber. D. chem. Gee., 38, 1905, (2702–2706). [1230].

Kauffmann, Paul. Umwandlung und Löstichkeit von Mischkrystallen aus Ammoniumnitrat und Kaliumnitrat. Diss., Freiburg i. B. Dresden (Druck v. Lehmann), 1903, (37, mit 3 Taf.). 22 cm. [0420 0490 7100 7150]. 30393

Kaufler, F. v. Gnehm, R.

Kaufmann, A. v. Koppel, I[wan].

Kaufmann, H. v. Spiegel, L[eopold].

Kaufmann, J[oh.]. Zur Frage der quantitativen Pepsinbestimmung nach Mette (Modifikation Nirenstein-Schiff). Arch. Verdauungskrankh., Berlin, 9, 1903, (562-570). [8010]. 30394

C. Hemmingsens Thermoregulator beim Vorwärmen und Pasteurisieren. Milchw. Zentralbl , Leipzig, 1, 1905, (21–26). [0910]. 30395

Kaufmann, W[alter]. Eine rotierende Quecksilberluftpumpe. Zs. Instrumentenk., Berlin, 25, 1905, (129-133). [0910]. 30396

Kausch, O. Neuerungen auf dem Gebiete der Erzeugung des Ozons auf elektrischem Wege. Electroch. Zs., Berlin, **12**, 1905, (69-74, 91-96). [0550 0930].

Verfahren und Apparate zur Verflüssigung von Luft beziehungsweise Zerlegung der letzteren in ihre Bestandteile. Zs. komprim. Gase, Weimar, **8**, 1904, (45-53, 57-65, 73-75). [7200-0910].

Die Verwendung flüssiger Luft. Zs. komprim. Gase, Weimar, **8**, 1904, (89-95). [0930-7200]. 30399 Kausch, O. Die Herstellung, Verwendung und Aufbewahrung von flüssiger Luft. Unter besonderer Berücksichtigung der Patent-Literatur zusammengestellt. 2. Aufl. Weimar (C. Steinert), 1905, (VIII + 224). 21 cm. 3,75 M. [0930 7200]. 30400

Kauser, H[einrich]. Die Veränderlichkeit der Wellenlängen in Funkenspektren. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (308–310). [7300]. 30401

Kaute, Lothar. Über das 1-p-Tolyl-2,3- dimethyl-2,5- thiopyrazol oder Tolylthiopyrin. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1903, (47). 21 cm. [1940 1930].

Kautzsch, Karl v. Fischer, Emil.

Kavan, Jos[ef]. O destillačních a rektifikačních aparátech soustavy Guillaumovy. [Über Destillations- und Rektifikations - Apparate des Guillaumeschen Systems.] Čas. Prům. Chem., Prag. 14, 1904, (6–10, 33–39, 65–70, mit 14 Abbildg.). [0930].

Kay, Francis William and Perkin, William Henry jun. Experiments on the synthesis of the terpenes. Part V. Derivatives of ortho-cymene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1066-1083); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (216). [1130 1140 1230 1240 1340].

Kaye, Frederick v. Schidrowitz, Philip.

Kayeriyama, Nobuyoshi. Chikkan nai no Gas ni tsukite. [On the gases in the bamboo stem.] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 26, 1905, (333–357). [8030].

30405 **Kayser**, H[einrich]. Handbuch der
Spektroscopie. Bd 3. Leipzig (8.
Hirzel), 1905. (V111 + 604, mit 3

Taf.). 26 cm. 38 M. [7300]. 30406

Kayser, R. Ist im Pfeffer ein flüchtiges Alkaloid vorhanden? Zs. öff. Chem., Plauen, 10, 1904, (137–138). [3010].

Kazaneckij, P. v. Melikov, P.

Kazay, Endre. A galénusi gyógykészítmények vizsgálata a színképelemzés módszereivel. [Untersuchung der Galeuischen Mittel mittelst der Methoden der Spektralanalyse.] Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (291-295, 309-311, mit 8 fig.). [6500].

Kazay, Endre. Egyszerű képlet a szektrumvonalak hullámhosszának meghatározására a különböző skálájú spektroszkópokhoz. [Eine einfache Formel zur Bestimmung der Wellenlänge der Spektrumlinien für Spektroskope verschiedener Skalen.] Magy, Chem. F., Budapest, 11, 1905, (74-75). [7300]. 30409

Kebler, Lyman F. Pharmaceutical chemistry. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (512–517). [6500].

30410

Kehrmann, F. Ueber AzoxoniumVerbindungen. (2. Mitt.). Berlin, Ber
D. chem. Ges., 38, 1905, (2952–2962);
(3. Mitt.). l.c., (3604–3607). [1940
5020]. 30411

Ueber farbige und farblose
Dinnine. Berlin, Ber. D. chem. Ges.,
38, 1905, (3777–3778). [1630 5000].
30412

und Duttenhöfer, A. Ueber die Sulfin-Basen der aromatischen Reihe. (1. Vorl. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4197–4199). [1230]. 30413

und Gottrau, II. de. Ueber die Einwirkung von Hydroxylaminchlorhydrat auf Naphtophenazoxon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2574–2578). [1940 5020]. 30414

ein neues Dinitro-diphenylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3778-3779). [1630]. 30415

Keil, G. r. Auwers, Klarl.

Keil, H. Ueber Zusammensetzung obergäriger Süssbiere nach Untersuchungen im analytischen Laboratorium der V[ersuchs- und] L[ehranstalt für] B[rauerei]. Berlin, Jahrb. Versuchsanst. Brau., 6, 1903, (558-564). [6500].

Die im April bis Dezember 1903, Januar and Februar 1904 untersuchten Biere. Wochenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, (288–289, 306, 340– 341, 373–374, 428, 479–480, 553–554, 602–603); **21**, 1904, (55–57, 105–106, 154–156). [6500].

Die im März-Dezember 1904 und Januar-November 1905 untersuchten Biere. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (265-267, 298-299, 373-374, 501-502, 523-525, 586-588, 689-691, 771-773, 819-820); 22, 1905, (31-36, 125-127, 177-178, 228-230, 263-

265, 364–366, 412-414, 446-448, 501–503, 622-623, 696-697, 770-772). [6500]. 30418

Keil, H. Über die Einwirkung von Kochsalzlösung auf Kupferrohr. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (495). [0290]. 30419

Japanische Biere. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (555–557). [6500]. 30420

Versuche, aus Wässern mit hohem Gehalt an kohlensaurer Magnesia bei gleichzeitig hohem Gipsgehalte die kohlensaure Magnesia durch Zusatz von Kalkmilch zu entfernen. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (665–666). [0360].

Keimatsu, Shōzaemon. Sanzai no Seibun ni tsuite. (Yohō). [Preliminary report on the constituents of cedar timber, Cryptomeria japonica, Don.] Tokyo, Kwag, Kw. Sh., 26, 1905, (315–333); Tokyo, Ni. Yak. Kw. Z., 1905, (189-203). [1140].

Kekulé, Aug. Über die Konstitution und die Metamorphosen der chemischen Verbindungen und über die chemische Natur des Kohlenstoffs. Untersuchungen über aromatische Verbindungen. Hrsg. von A. Ladenburg. (Ostwald's Klassiker der exakten Wissenschaften. No. 145). Leipzig (W. Engelmann), 1904, (89, mit 1 Taf.). 8vo. 1,40 M. [7000 1000].

 Keller,
 Franz.
 Ueber
 Perkobaltmolybdate.

 Bern,
 Phil.
 Diss.
 1903–1904.

 Bern,
 1904,
 (33 + 1).
 8vo.
 [0260].

 30424
 30424
 30424.

Keller, Oskar. Neues aus dem Gebiete der pharmazeutischen Chemie. Allg. ChemZtg, Apolda, **1904**, (497–498). [6500]. 30425

Pharmazentische Chemie. Allg. ChemZtg, Apolda, **1904**, (542). [6500]. 30426

Neuere Arbeiten auf dem Gebiete der pharmazeutischen Chemie. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (80-81). [6500]. 30427

Keller, Wilhelm. Ueber die Alkoholmetrie und deren Anwendung bei der Destillation. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (32-33, 39, 60-61). [6500].

30428

Ueber die Wichtigkeit der
Jodprobe in der Spiritus- und Hefe-

fabrikation. Ztg SpiritInd., Leipzig, **4**, 1903, (269–270, 281–282). [6500].

30429

Keller, Wilhelm. Ueber chemische Kartoffelanalysen. Ztg SpiritInd., Leipzig, 6, 1905, (2-3, 25-26). [6500].

Ueber das Branntwein-brennen aus Mohrrüben. Ztg SpiritInd.,
 Leipzig, 6, 1905, (253-254, 265-266).
 [6500].

Kelley, Walter Pearson v. Kastle, J. H.

Kellner, O. Ueber den Nährwert der Rauhfutterstoffe, nach mehrjährigen an der kgl. landw. Versuchsstation zu Möckern ausgeführten Untersuchungen. Vortrag. D. landw. Presse, Berlin, 30, 1903, (397–398). [6500]. 30432

Der Preis der verdaulichen Nährstoffe in Handelsfutterstoffen. (Rückstände der Oelfabrikation, Müllerei, Spiritus- und Zuckerfabrikation usw.) Sächs. landw. Zs., Dresden, **51**, 1903, (993–996). [6500].

Loges. Die Beschlüsse der internationalen Kommission des V. Kongresses für angewandte Chemie bezüglich der Untersuchung der Futter- und Düngemittel. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (250-251). [6500].

Kelvin, Lord. Plan of an atom to be capable of storing an electrion with enormous energy for radioactivity. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (695-698). [7300].

Kemnitz, Paul Waldemar. Sulfosäuren des 1-Phenyl-3-Methyl-5-Chlorund des 1-Phenyl-3,1-Dimethyl-5-Chlorpyrazols und einige Derivate derselben. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1903, (38). 21 cm. [1930]. 30436

Kempe, Wilhelm. Ueber das Pulenon. Diss. Göttingen. Hildesheim (Druck v. A. Lax), 1903, (49). 21 cm. [1540].

30437

Kempf, R. Oxydationen mit Silberperoxyd. I. Die Oxydation von Oxalsäure. II. Die Bildung von Salpetersäure aus Ammoniumsulfat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3963–3971). [0110 0190 0930 1310 5500].

——— Oxydation von Ammoniak mittels Alkalipersulfat in alkalischer Lösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3972–3974). [0490 0930]. 30439

Kendall, Lily Miller and Richards, Ellen H. Permanent standards in water analysis. Contributions from the Laboratory of sanitary chemistry, No. 8. in Tech. Q. and Proc. Soc. Arts., Boston, Mass., 17, 1904, (277–280, with text fig.). [6500]. 30440

Kent, N[orton] A[dams]. The relative positions of the arc and spark lines of the spectra of titanium and zinc. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (387–388). [7300].

Keppeler, Gustav. Studien über den Hargreaves-Sulfatprozess. Chem. Ind., Berlin, **28**, 1905, (173-178, 198-204, 226-232). [0500 0660]. 30442

Beiträge zur Kemtnis der Azetylenreinigung. Hl. Mitt. Schillings J. Gasbeleucht., München, **48**, 1905, (684–687); Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **9**, 1905, (237–241). [1120]. 30443

Acetons nach der Jodofornmethode. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (461-465). [6300].

Verunreinigungen. Vortrag. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **9**, 1905, (233–234). [6500]. 30415

Kern, Sergius. Some experiments on copper pipes. Chem. News, London, 91, 1905, (91). [0290]. 30446

Kershaw, John B. C. Die elektrolytische Chloratindustrie. Ins Deutsche übertragen von Max Huth. (Monographien über angewandte Elektrochemie. Bd 19.) Halle a. S. (W. Knapp), 1905, (1X+124). 25 em. 6 M. [0250 6500 7250].

The use of aluminium as an electrical conductor. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemic. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1901, (746–752). [0120].

Kersten, M. v. Doebner, O[skar].

Kessler, Jakob. Ueber die Trennung von Aminbasen mit Hilfe von Benzolsulfochlorid und Kalilange und über einige substituierte Benzolsulfamide. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. E. Kuttruff), 1903, (52). 22 cm. [1330 1600 6300]. Kessler, Jakob v. Hinsberg, ().

Kessler, L. Sur la conceutration de l'acide sulfurique. Monit. sei. Quesn., Paris, (sér. 4), **18**, 1904, (557-560). [0660].

Kessner, A. Einiges über den Einfluss der Wärmehehandlung auf die Festigkeitseigenschaften von weissem Eisen. Dinglers polyt. J., Berlin, 319, 1904, (382–384). [0320]. 30451

Kestner, E. v. Petrenko-Kritschenko, P[avel].

Kette, Alfred. Ein neues Tiegeldreieck (Glühring). ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1208-1209). [0910]. 30452

Kettembeil, Wilhelm. Studien über elektrolytische Amalgambildung und Versuche zur Metalltrennung durch Amalgambildung. Diss., Göttingen. Leipzig (Druck v. Metzger & Wittig), 1903, (49). 22 cm. [0380 0930 6200 7250].

- v. Nissenson, H.

Kettler, Engelbert. Zur gewichtsanalytischen Bestimmung des Calciums. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1488–1489). [6200].

Kettner, O. v. Placidi, M.

Khotinsky, E[ugène]. Convertissement directement du N-phénylpyrrol $C_{10}H_9N$, en N-phénylpyrrolidine $C_{10}H_{12}N$. Arch. Sei. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (119). [1930]. 30455

Sur la bromuration et la réduction des pyrrols. Genève, Thèse sc. 1903–1904. Genève, 1904, (18). Svo. [1930].

— v. Pictet, A.

Kickton, A. Untersuchung getrockneter Aprikosen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (675-678). [6500].

Kiebitz, F. v. Behn, U[lrich].

Kielbasinski, W. Nachweis von Antimon auf der Faser. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (77). [6100]. 30458

Phenolphtaleinfarbstoffe auf der Faser. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (95-96). [6150 5020].

— Hydrosulfit als Reagens. Textilztg, Braunschweig, **1**, 1903, (100–101). [6000]. 30160 Kielbasinski, W. Ueber die Kombination von Gelbholzextrakt mit Diazoverbindungen. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (109). [5020]. 30461

Kiesel, K[arl]. Ueber weitgehende Specificität einiger Verdauungsfermente. Arch. ges. Physiol., Bonn, **108**, 1905, (343–368). [8010]. 30462

Ueber ein neues Verfahren der quantitativen Bestimmung kleiner Mengen einwerthiger Phenole. Monatshefte Thierheilk., Stuttgart, **15**, 1903, (84-93). [6300].

——— Neues über Fermente und Antifermente. Stuttgart, Jahreshefte Ver. Natk., **60**, 1904, (LXXIX—XCV). [8010].

Kieser, August Jean. Beiträge zur Keuntuis des Siliciums. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1905, (45). 23 cm. [0710 7000]. 30465

— v. Manehot, W[ilhelm].

Kieser, Karl. Über die sensibilisirenden Eigenschaften einiger Farbstoffe einer neuen Farbstoffklasse. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (6-15); Phot. Wochenbl., Berlin, **31**, 1905, (181-183, 203-205, 210-213). [7350]. 30466

Beiträge zur Chemie der optischen Sensibilisation von Silbersalzen. Diss. Freiburg i. B. (Speyer & Kaerner), 1904, (96). 21 cm. [0110 7300]. 30467

Kiesewetter, W. Ein Quecksilberfilter mit Kompression. Zs. physik. Unterr., Berlin, **18**, 1905, (350-351). [0380 0910]. 30468

Kikuchi, Y. v. Hueppe, F[erdinand].

Kiliani, H[einrich]. Ueber Digitalonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3621–3623). [1310]. 30469

— Ueber Digitoxose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4040– 4043). [1810]. 30470

— Ueber Digitonin. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (5-12). 30471

und **Herold**, F. Ueber Dioxy-propenyltricarbonsäure und α, γ-Dioxy-glutarsäure. Berlin, Ber. b.chem. Ges., **38**, 1905, (2671–2676). [1310].

und Loeffler, P. Constitution der Metasaccharinsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2667–2670). [1310 1320 1810]. 30473

Kiliani, H[einrich] und Loeffler, P. Ueber Dioxyglutarsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3624–3626). [1310]. 30474

Killing, C. Zur Theorie des Gasglühlichts. [Lichtemission der seltenen Erden.] Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (445-450). [7300 0100]. 30475

Kind, W. v. Stollé, R[obert].

King, A. S. Some effects of change of atmosphere on arc spectra with reference to series relations. [Extract from dissertation, PhD., University of California.] Astroph. J., Chicago, Ill., **18**, 1903, (129-150). [7300]. 30476

A study of the causes of variability of spark spectra. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (225–238, with pl.). [7300].

A detailed study of the line spectrum of copper. Astroph. J., Chicago, Ill., **20**, 1904, (21-40). [0290 7300]. 30478

Ueber Emissionsspektra von Metallen im elektrischen Ofen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (360–381). [7300]. 30479

Kinoshita, Kumakichi. Seishu chu "Chinosol" no Kenshutsuhō. [A test for chinosol, potassium oxyquinoline sulphate, in "sake".] Tokyo, Ni. Yak. Kw. Z., 1905, (683–687). [6150].

30480

Kionka, H[einrich]. Ueber natürliche und künstliche Mineralwässer. Vortrag

Balneol. Ztg. Berlin, 14, 1903, 231–233, 237–239). [6500]. 30481

Kipke, Friedrich. Über Kondensationsprodukte von Piperonal und Piperonylacrolein. Diss. Breslau (Druck v. II. Fleischmann), 1904, (56). 21 cm.

Kippe, Otto. Ueber Synthesen, Umlagerungen und Aufspaltungen der phenylierten Cumarone und Cumarane. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1904, (140). 21 cm. [1910]. 30483

--- v. Stoermer, R[ichard].

Kippenberger, C[arl]. None Apparatformen für die chemische Laboratoriumspraxis. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 1024-1025). [0910]. 30484 Kipper, Hermann. Ueber die Verwendung von Phenyläther bei der Friedel-Crafts'schen Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2490-2493). [1230 5500 1630 1330 1530]. 30485

v. Ullmann, Fritz.

Kipping, Frederic Stanley. Isomeric salts of the type NR₁R₂H₃. A correction. Isomeric forms of d-bromo- and d-chlorocamphorsulphonic acids. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (628-638); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (124-125). [1340 1640 7000]. 30486

Organic derivatives of silicon. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (65-66). [2000]. 30487

Isomerism of α-bromoand α-chloro-camphor. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (125–126). [1540 7000]. 30488

and **Hunter**, Albert Edward, *l*-Phenylethylamine. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (126–127). [1630]. 30489

Kircher, Adolph. Ueber die mydriatisch wirkenden Alkaloide einiger Daturaarten. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (309-328). [3010].

Kirchhoff, Franz. Beiträge zur Bestimmung der Molekulargrösse des Jods in Diss. Leipzig. Plauen i. V. (Druck v. E. Schüfer), 1902, (58). 21 cm. [0390 7100]. 30491

Kirchner, Ferdinand. Untersuchungen über die optischen Eigenschaften entwickelter Lippmannscher Emulsionen. Diss. Leipzig. Jena (Druck v. B. Vopelius), 1903, (40, mit 2 Taf.). 21 cm. [7300-7350].

Kirkby, P. J. The union of hydrogen and oxygen at low pressures through the passage of electricity. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (171-185). [0360 0550 7250]. 30493

The union of hydrogen with oxygen at low pressures caused by the heating of platinum. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (467-476). [0360-0550].

Kirpitschnikoff, S. Die Oxydation der höheren Homologen des Anilius auf der Faser. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (233–234); Textilztg, Braunschweig. 3, 1905, (499–500). [1630–5020]. Kirschner, Aage. Bestimmung des Butterfettes neben Kokosfett in Margarine. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (65-70). [6500]. 30496

Kirschner, M. v. Löffler, Karl.

Kirschten, C. v. Ost, H.

Kirsten, Arthur. Ein Beitrag zur Kenntnis des Leistungsvermögens des in den nordwestlichen Marschen gezüchteten und gehaltenen friesischen Milchschafes. [Zusammensetzung der Milch.] Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (145–155, 193–202). [6500]. 30497

[Kisnemskij]. Кпенемскій. () соотношеній между составомъ кпелотной смъси, употребленной на питрацію клѣтчатки, и стойкостью полученной интроклѣтчатки. [La corrélation entre la composition de sacides employés pour la nitration de la cellulose et la stabilité du coton poudre obtenu.] Artiller. Žurn., St. Peterburg, 1904, (995–1005). [1840]. 30498

Kiss, Gyula. Vizsgálatok az erjedésgátló hatások összefüggéséről az elemek vegytani isoportjaival. [Untersuchungen über den Zusammenhang zwischen der gährungshemmenden Wirkung und den chemischen Gruppen der Elemente.] Math. Termt. Ért., Budapest, 23, 1905, (385–400). [8000].

Kisskalt, Karl. Eine neue Methode zur Bestimmung der sichtbaren Verunreinigung von Fluss- und Abwasser. [Wasser.] Hyg. Rdsch., Berlin, 14, 1904, (1036–1038). [6500]. 30500

——— Beiträge zur Lehre von der natürlichen Immunität. Tl. 2. 1. Das entzündliche Oedem. 2. Ueber apathogene Bakterien. Zs. Hyg., Leipzig, 47, 1904, (243–258). [8050].

Kissling, Richard. Zur Bestimmung des Erstarrungspunktes von Paraffinen, Paraffinmassen und äbnlichen Stoffen. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 11, 1904, (216–217). [6500 7200].

30502 Jahre 1904. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (405–408). [6500]. 30503

Mineralölen beim Schütteln mit konzentrierter Schwefelsänre. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1086–1087). [1100–6500].

Kissling, Richard. Die Beziehungen des Tabaks zur Chemie. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1622–1628). [3010–6500]. 30505

[Kistĭakovskij, V. А.]. Кистяковскії, В. А. Сенсибилизаторъ и индукторъ реакціи окисленія сулемой щавелевої кислоты. [Sur un sensibilisateur et un inducteur de la réaction d'oxydation du sublimé par l'acide oxalique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 919-920). [0380 1310 7000].

—— Электролитическая дисcoqiaqiя. [La dissociation électrolytique.] Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et l. A. Efron, Tome 40, St. Peterburg, 1904, (496– 499). [7250].

Электролитическая растворимость. [La solution électrolytique.] Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, Tome 40, St. Peterburg, 1904, (499-500). [7250].

Электрохимическій анализь. [L'analyse électrochimique.] Dictionnaire Eucyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et 1. A. Efron, Tome 40, St. Peterburg, 1904, (592-595). [6000 7250].

Электрохимическій эквивалентъ. [L'équivalence électrochimique.] Dictionnaire Enyclopédique éd. F. A. Brockhaus et l. A. Efron, Tome 40, St. Peterburg, 1904, (595–596). [7250]. 30510

—— Электрохимія. [Electrochimie]. Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et l. A. Efron, Tome 40, St. Peterburg, 1904, (596-618). [7250].

Kita, Toyokichi. Ueber Zusammensetzung und Preis von Fleischsorten und Wurstwaren. Arch. Hyg., München, 51, 1904, (129–164). [6500]. 30512

— Ceber die Fettbestimmung im Fleisch und Fleischwaren mittels des Gerberschen Azid-Butyrometers. Arch. Hyg., München, **51**, 1904, (165–178). [6300]. 30513

Kitt, Moritz. Ueber Elaeomargarinsäure. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 11, 1904, (190–191). [1320]. 30514

Chinesisches Holzöl (Elaeococcaöl). Jahresbericht der Deutschen Handelsakademie in Olmütz. . . 11 (1904–5), 1905, (35–43). [1320].

[Kižner, N. M.]. Кижперъ, Н. М. Присоединеніе синильной кислоты къ тъвому ментону. [Addition de l'acide eyanhydrique au menthone gauche.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 1904, (proc.-verb. 30-31). [1540].

Пѣйствіе брома и щелочи на амиды α-галочдокиєлотъ. [Action du brome et du potasse sur les amides des α-acides halogénés.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1556). [1300]. 30517

e cyclobutanone.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904. (proc-verb. 1556–1557); **37**, 1905, (106–109). [1540].

Klages, August. Hrn C[arl] Hell zur Erwiderung. (I. 11.) Betr. [Methoxyphenyl-äthyl-carbinol.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (912-914, 2219 -2222). [1230]. 30519

Ueber Phenylmethyl-äthylenoxyd und seine Umwandlung in Hydratropaaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1969–1971). [1230]

Organische Synthesen mit Hilfe der Grignardschen Reaktion. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (19-23). [5500].

optisch-active Benzolkohlenwasserstoffe und Phenoläther. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2312-2315). [1130 1230].

Klw, М. Анализъ продуктовъ и матеріаловъ сухой перегонки дереза. Перевекъ пижеперъ-технол. Н. И. Козловскій. [Analyse des produits et des matériaux de la distillation sèche du bois. Traduit par X. Kozlovskij.] St. Peterburg, 1901, (62). 23 cm. [1000 6300]. 30523

Klare, Otto. Was ist Aërogengas? Gewerbl.-techn. Rathgeber, Berlin, 3, 1903, (87). [6500]. 30524

Klason, Peter. Beiträge zur Konstitution der Platinbasen. Ark. Kemi, Stockholm, **1**, 1904, (185-199). [0610]. 30525

Klason, Peter. Zur Darstellung von Kaliumplatinehlorür. Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (201–202). [0610].

Destimmung der Phosphorsäure. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1904, (221–228). [6300].

Ueber Cellulosebestimmung im Holz und speziell über Wertbestimmung der Sulfiteellulose. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (309–311). [6300–6500].

och Köhler, John. Kemisk undersökning af kåda från gran. (*Pinus abies* L.) [Chemical analysis of resin from red pine.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **17**, 1905, (87–96, 151–152, 157–167). [1860].

Klassert, Martin. Nochmuls die Sinacidbutyrometrie. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (241). [6300]. 30530

Kritische Studien über die Bestimmung der Phosphorsäure als Magnesiumpyrophosphat bezw. Magnesiumammoniumphosphat. Diss. Marburg (Druck v. C. G. Hendess, Köslin, [1903], (43, mit 5 Tab.). 22 cm. [6300].

Klatt, Virgil und Lenard, P[hilipp]. Ueber die Erdalkaliphosphorie. Mathuatw. Ber. Ungaru, Leipzig, 23, 1905, (1-34). [7300]. 30533

Klaudy, Jos. Die Mineralöle und verwandten Produkte im 11. Quartal 1904. Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1904, (821-825); **4**, 1905, (324-328, 343-345, 367). [6500]. 30534

———— Ueber die Zersetzung von Cementen durch Grundwässer. [In: 5 Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904. (706– 707). [0220]. 30535

——— Ueber die Absorption der Thoremanation. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (820-825). [0770 7300]. 30536

Klauser, O. v. Decker, II.

[Kldiašvili, А.]. Клдіашвили, А. Дъйствіе изкоторыхъ жирныхъ кислотъ на крахматъ. [Action de quelques acides gras sur l'amidon.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (905-908). [1300 1840].

Klebe, H. v. Knoblauch, Osc.

Kleemann, Andreas. Untersuchungen über Malzdiastase. Diss. k. techn. Hochschule, München. Merseburg (Druck v. F. Stollberg), 1905, (42). 22 cm; Landw. Versuchstat., Berlin, 63, 1905, (93-134). [8010].

Kleemann, R. Luft- und Transportpumpe. D. MechZtg, Berlin. **1905**, (81– 82). [0910]. 30539

Kleiber, Johann und Scheffler, Hugo. Physik für die Oberstufe (mit Chemie und math. Geographie). Unter besonderer Berücksichtigung der norddeutschen Lehrpläne. Ungeteilte Ausg. München u. Berlin (R. Oldenbourg), 1905, (X+490). 22 cm. Geb. 4,80 M. Desgl. Geteilte Ausg. TI 1. 2. Ibid. (VIII+255; I-IV, 253-490). Geb. je 2,60 M. [0030].

Klein, Arthur. Ueber das amerikanische Kolophonium. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (506). [1860]. 30541

Klein, J[os.]. Versuche mit dem Milchschmutzprüfer Patent Fliegel. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (305-307). [6000].

Prüfungsversuche mit dem Svea-Handseparator Nr. 8. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (692–694). [0910].

Prüfungsversuche mit einem Handseparator Alfa-Viola (Marke V). Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (835– 836). [0910]. 30545

——— Chemie, Organischer Teil. 3., verb. Aufl. (Sammlung Göschen, 38). Leipzig (G. J. Göschen), 1905, (194). 15 cm. Geb. 0,80 M. [0030 1000].

30546

Kleine, A. Apparat zur Bestimmung des Schwefels in Eisen und Stahl. Chenztg, Cöthen, 29, 1905, (1129); Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, 780-781). [6000].

Massanalytische Arsenbestinmung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **23**, 1903, (781). [6200]. 30548

Kleine, A. Laboratoriumsapparate-Destillationskolben zur Arsenbestimmung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (248). [6000]. 30549

Chrom- und Manganbestimmung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (1305-1306). [6200]. 30550

Kleiner, Hedwig. Über das Verhalten jonen-armer Flüssigkeiten als Kondensatorbelegungen. Zürich, Phil. Diss. II. S. 1904-1905. Zürich, 1904, (38, mit 3 Taf.). 8vo. [7250]. 30552

Kleinstück, Martin. Ueber Kondensationsprodukte aus Aldehyden und Dinitrilen. Diss. Erlangen. Borna-Leipzig (Druck v. R. Noske), 1905, (V + 43). 22 cm. [1300 1400 1930].

Kleist, H. v. Molle, B.

Klemm, P[aul.] Chemische Widerstandsfähigkeit des Papieres. [In:5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (694–697). [6500]. 30554

Kley, P[ieter]. Professor Dr. H. Behrens † Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (131-134). [0010]. 30555

Kliegl, A. Ueber die Condensation von Benzaldehyd mit Tolnol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (84-87). [1130 1430 1230]. 30556

Klimont, J. Gemischte Glyceride in natürlichen Fetten. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (589). [1300]. 30558

Kling, André. Sur l'oxydation de l'acétol. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (740-742). [1210]. 30559

30560

Sur les hydrates d'acétol.

Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1040–1042). [1210]. 30561

Action des alcalis sur les solutions aqueuses d'acétol. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1256-1259). [1210].

Kling, André. Propionylcarbinol et dérivés. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1345-1347). [1210 1510].

3056

Sur le méthylacétylcarbinol. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1456–1458). [1210–1510]. 30564

Contribution à l'étude des - alcools cétoniques. Thèse de la faculté des sciences de l'aris, 1905, (194, av. 1 pl.). 25 cm. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (471-559). [1210].

Kling, M. Ueber Melasse und Melassemischfutter. Landw. Bl., Speyer, 1902, (178–180). [6500]. 30566

Ueber Kalkdüngung und ihre Bedeutung für die pfälz. Landwirthschaft. Landw. Bl., Speyer, **1902**, (195–198, 205–208). [6500]. 30567

Untersuchungen pfälzischer Böden auf ihren Kalkgehalt. 2. Bezirk Germersheim. Landw. Bl., Speyer, 1903, (39-43, 52-53). [6500]. 30568

— ... Ueber den Nährstoffgehalt verschiedener Hafersorten. Landw. Bl., Speyer, **1903**, (159–160). [6500].

Ueber Weinhefe Weinhefe Weinheferückstände. Weinblatt, Neustadt a. 11., **2**, 1901, (451–452); **3**, 1905, (5-6). [6500].

- v. Halenke, A.

Klinkerfues, Friedrich. Praktische Winke für die Ausführung einer leichten und bequemen Kalibestimmung. ChemZtg, Cöhen, 29, 1905, (77-78); Zentralbl. Kunstdünger-Ind., Mannheim, 10, 1905, (30-31). [6300]. 30571

Weitere Folgerung aus der vereinfachten Kalibestimmungsmethode. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1085–1086). [6300]. 30572

en welche eine grössere Verbreitung in der analytischen Praxis verdienten. Zentralbl. Kunstdünger-Ind., Mannheim, 10, 1905, (137–139). [6300–6500].

30573 Klippert. Die Entwicklung der Technik der Düngerindustrie. Vortrag. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (79–83). [6500].

Die Entwicklung der Technik in der Düngerindustrie von Aufang bis auf die heutige Zeit. (Vortrag.). Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (321 - 327). [6500]. 30575

Klippert. Phosphorsäure in wasserlöslicher, zitratlöslicher, dreibasischer und freier Form, Methode Woy. [In: Protokoll der Sitzung der anal.-teclm. Kommission des Vereins deutscher Dünger-Fabrikanten. Hamburg-Horn, 1904.] Melle i. H. (Druck v. F. E. Haag), 1905, (73–74). [6300]. 30576

Klobb, T. Sur une phytostérine-alcoolbivalent. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1700-1701). [1240 1250].

Arnistérine, phytostérine de l'Arnica montana L. Nancy, Bul. soc. sci., **5**, 1904, (123–127). [1250].

Klöffler, H. v. Blume, G.

Klönne, Aug. Über Neuerungen im Gasfach. (Vortrag.) Schiffings J. Gasbeleucht., München, **48**, 1905, (1135– 1142, 1158–1161). [6500]. 30579

Klüpfel, Karl. Untersuchung des Ueberganges elektrischer Ströme zwischen Flüssigkeiten und Gasen. [Faradaysches Gesetz.] Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (574-583); Diss, Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1901. (V1+44). 21 cm. [7250]. 30580

Klut. Trübung des destillierten Wassers. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (526). [0910]. 30581

Neue massanalytische Bestimmung des Jods. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (1000). [6200].

Knaffl-Lenz, E. von. Ueber die Chloracetylierung und Molekulargrösse des Glykogens. Hoppe-Scylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (293–304). [1840–7100]. 30583

Knapstein, Carl. Ueber das Beizen in der Seidenfärberei. Ein Einwand gegen die Arbeit des Herrn Dr. P. Heermann: Beiztheorien und generelle Vorgänge bei den primären Metallbeizungen. Färberztg, Berlin, 15, 1904, (248-250). [5000].

Knecht, Edmund. On some constituents of Manchester soot. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., 49, 1905, No. 11, (1-10). [6500]. 30585

Ueber Färbevorgänge. Eine Erwiderung an Herrn JustinMueller. Zs. Farbenchem., Sorau, **4**, 1905, (138–140). [5000]. 30586

Knecht, Edmund, and Hibbert, Eva. Das Titantrichlorid in der volumetrischen Analyse. (2. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3318-3326). [0780 5020 6300]. 30587

Knecht, Oskar. Reaktionen von neueren künstlichen Farbstoffen auf der Faser. Färberztg, Berlin, **15**, 1904, (118–121, 131–139). [6150–5020].

Knett, J[osef]. Kritische Benerkungen über den Werth eines physikalisch-chemischen Central-Laboratoriums, beziehungsweise solcher Untersuchungen namentlich auch für geologisch-hydrologische Fragen. Prag, SitzBer. Lotos, 52, 1904, (15-52). [0060]. 30589

Knietsch, R. Ueber den Einfluss verdünnender Gase und des Druckes beim Schwefelsäure-Kontaktverfahren. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (614-623). [0660 7050 7150].

Verdampfungswärme des flüssigen Chlors. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (672–673). [0250-7200].

Die Herstellung reinen komprimierten Stickstoffs für Laboratoriumszwecke. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (673–674). [0910 0490].

Knight, E. Ueber den Blitzschutz auf Sprengstofffabriken, insbesondere Nitroglycerin- respektive Dynamitfabriken. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (436–447, mit 3 Taf.). [7200].

Knight, Nicholas. The softening of hard water by heating it under pressure. Chem. News, London, **91**, 1905, (148). [0360].

The estimation of the silica in sub-carboniferous limestone. Chem. News, London, **92**, 1905, (61–62). [6500].

Notes on the analysis of dolomite. Chem. News, London, **92**, 1905, (108–109). [6500], 36596

Knight, Nicholas. The dolomytes of eastern Iowa. Amer. Geol., Minneapolis, Minn., 34, 1901, (64-66). [6500]. 30597

Knight, S. S. A rapid method for the determination of total sulphur in iron by evolution. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (84–85); The Iron and Steel Magazine, Boston, Mass., **7**, 1904, (487–488). [6500].

Knipscheer, H[ermanus] M[arius]. Iets over het onderzoek van regenwater. [Etwas über die Untersuchung des Regenwassers.] Pharm. Weekbl., Annsterdam, 42, 1905, (1042–1045). [6500]. 30599

Knoblauch, Osc. Ueber die spezifische Wärme des überhitzten Wasserdampfes für Drucke bis 8 Atm. und Temperaturen bis 35° (°. (Vorl. Bericht über gemeinsam mit Max Jakob angestellte Versuche.) Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (801–802). [7200]. 30600

Linde, R[ichard] und Klebe, H. Die thermischen Eigenschaften des gesättigten und des überhitzten Wasserdampfes zwischen 100° und 180°C.Tl I: Bericht über die Bestimmung der Dichte des gesättigten und des überhitzten Wasserdampfes zwischen 100° und 180° C. Mitt. ForschArb. Ingenieurw., Berlin, H. 21, 1905, (33–55, mit 1 Tab.); [Auszug] Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (1697–1705, 1743–1748). [7100–7200].

Knoch, M. v. llerz, W[alter].

Knoch, O. Kasein, seine Herstellung und Verwertung. MolkZtg, Hildesheim, 17, 1903, (993–994, 1013–1014). [4010]. 30602

Knöll, W. v. Weinland, R[udolf] F.

Knösel, Th. Spritzflasche. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1725). [0910].

Knoevenagel, E[mil]. Ueber Nitrile von Oxy- und Amido-Carbonsäuren. Antwort auf die gleichbenannte Mittheilung von H. Bucherer. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (213-217). [1300].

Knoop, F. v. Windaus, Adolf.

Knorr, Ludwig. Ueber synthetische Basen aus Methylmorphol und Thebaol und ihr Verhalten gegen die das Methylmorphimethin spaltenden Reagentien. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3143-3153). [3010-1610]. 30606

Knorr, Ludwig. Thebaïnon aus Codeïnon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3171). [3010]. 30607

Hörlein, H. und Roth, P. Ueber Piperazinderivate aus Chloräthylmethylamin und Chloräthyl-piperidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3136-3141). [1930].

—————— Ueber den Piperidoäthyläther. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3141–3142). [1930]. 30609

— und Meyer, Georg. Ueber den Amino-äthyläther. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3129-3136). [1610]. 30610

————— und Pschorr, R[obert]. Ueber den Abbau des Morphothebains zu stickstofffreien Phenanthrenderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3153-3159). [1230 3010]. 30611

— Spaltungsproducte des Thebaïnons, Berlin, Ber. D. chem. Gcs., **38**, 1995, (3172–3181). [3010]. 30612

Knorre, G[eorg] von. Ueber ein neues Verfahren zur Bestimmung von Wolfram. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (783-789). [6200]. 30613

Zur Bestimmung der Schwefelsäure mittels Benzidinchlorhydrat und über die Schwefelbestimmung in Pyriten. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (2-13). [6300]. 30614

Ueber die Verwendung von Persulfat zu quantitativen Trennungen. (Antwort an Herrn M. Dittrich.) Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (88-96). [6000 6200].

Knott, C. G. Magnetization and resistance in nickel at high temperatures. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (333–340). [0540]. 30616

Knox, Joseph v. Japp, Francis Robert.

Knudsen, Gudrun. Nogle forsøg med forgjæring af frugsafter. [Some experinents upon fermentation of fruit-juice.] Kristiania, Tidssk, norsk Landb., 12, 1905, (222-230). [6500]. 30617

Kober, Hermann. Ueber Himbeersirup und seine Verfälschung. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (224–225). 39618

Kober, Max. Cher l-Phenyl-2-5 thiopyrazole oder homologe Phiopyrine. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1903, (55). 21 cm. [1930 1940].

Kobert, R[udolf]. Ueber Giftlische und Fischgifte. Med. Woche, Berlin, 1902, (199-201, 209-212, 221-225, 236-241). [8050].

1. Ueber das Phosphorsuboxyd. 2. Ueber das Triphenylarsinoxyehlorid. 3. Ueber eine in einem rönnschen Lager gefundene Substanz [Ostsee-Bernstein]. Rostock. SitzBernatf. Ges., 1903, (I-X). [0570 2000 6100].

—— "Ueber Hämocyanin". Vortrag. Rostock, SitzBer. natf. Ges., 1903, (XXI-XXXIV). [4010 5020].

Pyramidon und eines seiner Isomeren und deren Nachweis. Rostock, SitzBer. natf. Ges., 1904, (LII-LXII). [1930-6150]. 30624

Koblic, Josef. O řepkovém olejí u nás vyráběném a v našem obchodu se vyskytujícím. [Ueber das bei uns produzierte und im Handel vorkommende Rapsöl.] Čas. Prům. Chem., Prag. 14, 1904, (193–201). [6500]. 30625

[Kobozev, Leonid Dmitrijevič]. Кобозевъ, Л. Д. Разложеніе нъоторыхъ солей трихлор- и-трибромуксусныхъ кислотъ въ ацетонъ. [Décomposition de quelques trichlor- et tribromacétates dans l'acétone.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36,
1904, (247-255). [1310—1510]. 30626

v. Timofejev, V. F.

Koburger, Julius. Ueber die Einwirkung von Aethylendisulfochlorid auf aromatische Aminbasen und über Disulfonsäureester. Diss. Freiburg i Br. (Druck v. C. A. Wagner), 1903, (HI+44). 21 cm. [1300-1630]. 30627

Kočergin, S. M. v. Demjanov, N. Ja.

Koch, A. r. Wedekind, E[dgar].

Koch, Adolph. Über die aus dem grünen Chromehlorid- (Bromid) Hydrat durch Silbersalze fällbaren Chlormengen. Diss. Tübingen. Leipzig (Druck v. Metzger & Wittig), 1904, (42). 23 cm. [0270-7000]. 30628 Koch, Arthur Alexander. Beitrag zur Bestimmung des Fluors in Wein, Bier und Mineralien. Basel, Phil. Diss. 1903-1904. Zürich, 1904, (54), 8°, [6500 6200].

v. Treadwell, F. P.

Koch, Berthold. Über die Einwirkung von Phtalylchlorid auf Benzoylaceton und über die Kondensation von Phtalylchlorid nur Resorcin. Diss. Tübingen. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1903, (55). 22 cm. [1910 1530 1230].

--- v. Passow, H[ermann].

Koch, Carl v. Paal, Carl.

Koch, John. Bestimmung der Brechungsindizes des Wasserstoffs, der Kohlensäure und des Sauerstoffs im Ultrarot. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (658-674). [7300]. 30631

Koch, Otto v. Decker, H[ermann].

Kochs, J. Untersuchung von Leinöl-Bodensätzen. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 23, 1905, (289–291). [6500]. 30632

Kockerscheidt, J. Wilh. Ueber die Preisbewegung chemischer Produkte unter besonderer Berücksichtigung des Einflusses neuerer Erfindungen und technischer Fortschritte. Jena (G. Fischer), 1905, (V+126). 24 cm. 2,50 M. [0060].

[Kočkin, N.] Кочкинъ, Н. Курсъ общей химіи (химія неорганическая и органическая.) [Cours de chimie générale (chimie inorganique et organique).] St. Peterburg, 1904, (X + 671, av. 86 dess.). 23 cm. [0100 1000].

30634 [Kočubej, A.] Кочубей, А. Определеніе состава хромовокислаго бензидина. [Sur la composition du chromate de benzidine.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (349-351). [1630].

Koech, Richard. Ueber Constitution und Umformungen des Menthonisoxims. Diss. Göttingen. Berlin (Druck d. Merkur), 1904, (41). 21 cm. [1640 7000].

30636 Koehler. Zersetzung des Saccharins in Saccharintabletten. Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, (227-228). [1330].

30637 Koehler, Friedrich. Ueber die Einwirkung von Kalkhydrat auf 1 Arabi-(p-7195) nose. Diss. Freiburg i. B. Würzburg (Druck v. F. Staudenraus), 1903, (39). 22 cm. [1810]. 30638

Köhler, H. Die Industrie des Steinkohlenteers. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd. 2.] Berlin, 1905, (725–796, mit 1 Tab.). [6500–1000].

Köhler, Hugo v. Wallach, ()[tto].

Köhler, John. Arsenik undersökningar. [Arsenical investigations.] Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (167–184, with pl.). [0140-6100-6500]. 30640

Kvantitativ metod för bestämmande af små arsenidmängder i tapeter, tyger m. m. [Quantitative method of estimating small quantities of arsenic in wall-papers, stuffs, etc.]. Tekn. Tidskr., Stockholm, 34, 1904, Afd. f. kemi, (42–46). [6500]. 30611

v. Klason, Peter.

Koehler, R[obert]. Eine weitere Erleichterung für die Berechnung der Fleischmann'schen Formel zur Ermittelung von Milchfälschungen. Landbote, Prenzlau, 22, 1901, (916). [6500].

Versuche mit einem Enteisenungs- und Filtrir- Apparat für Wasser. Laudbote, Prenzlau, 23, 1902, (956). [0910].

Versuche über die Brauchbarkeit des Bernstein'schen Magermilchprüfers. Landbote, Prenzlau, **24**, 1903, (671–672). [6000]. 30644

Versuche mit dem flachen Butyrometer zur Gerber'schen Milchfettbestimmung von der Firma A. W. Kaniss-Wurzen. Landbote, Prenzlau, 24, 1903, (716). [6300]. 30645

Ueber die Untersuchung geronnener Milch nach dem Sichlerschen Verfahren. Landbote, Prenzlau, **25**, 1904, (1197). [6500]. 30646

Ueber das acidbutyrometrische Verfahren zur Fettbestimmung in der Milch und die bei demselben gebräuchlichen Centrifugen. Landbote, Prenzlau, **26**, 1905, (948-950). [6300].

v. Du Roi.

Koelker, Wilhelm F. Ueber Leucylisoserin. Diss. Berlin (Pruck v. G. Schade), 1905, (31). 22 cm. [1310].

Koelker, Wilhelm F. r. Fischer, Emil.

König, Berthold. Ueber eine räumliche Beuzol-Formel. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (30). [7000 1130]. 30649

König, [Ernst]. Die Pinatypie, ein neues Verfahren zur Herstellung farbiger photographischer Bilder. Phot. Mitt., Berlin, **42**, 1905, (65–68). [7350]. 30650

Uber die Liehtempfindlichkeit der Leukobasen organischen Farbstoffe und ihre Anwendung zur Herstellung photographischer Bilder. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1901), H. I. 1905, (94–96); Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1633–1636); D. PhotZtg, Weimar, **28**, 1904, (685–688); Phot. Chronik, Halle, **11**, 1904, (591–594), [7350–5000].

König, James. Die Oxydation und die Oxyde des Palladiums. Diss. Techn. Hochschule. Karlsruhe (Druck v. F. Gutsch), 1905, (47, mit 1 Tab.). 22 cm. [0590].

v. Wöhler, Lothar.

König, J[os]. Der gegenwärtige Stand der Beurteilung von Trink- und Abwasser nach der chemischen Analyse. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (1084–1090); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1901, (64–77). [6500]. 30653

Nochmals zur chemischen Untersuchung des Wassers, Zs. Med-Beamte, Berlin, **17**, 1904, (661-665); Zs. öff. Chem., Plauen, **10**, 1904, (432-436). [6500].

Bestimmung des Trübungs grades und der Farbentiefe von Flüssigkeiten sowie des Gehaltes gefärbter Lösungen mittels des Diaphanometers. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1901, (129–141). [6500 7300].

Die Bestimmung der Cellu10se und des Lignins in den Futter- und
Nahrungsmitteln. [In: 5. Intern. Kongress für angew. ('hennie, Bd 3.] Berlin
(D. Verlag), 1901, (1052–1060); Zs.
Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903,
(769-781). [6300].

und Bettels, I. Die Kohlenbydrate der Meeresalgen und daraus hergestellte Erzeugnisse. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (457-473). [1800-6500].

und Krüss, H. Erläuterungen zur Feststellung des Trübungs-

grades und der Farbentiefe von Flüssigkeiten mittels des Diaphanometers. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **7**, 1904, (587–590). [6500]. 20658

König, J[os]. und Rintelen, P. Ueber die Proteinstoffe des Weizenklebers und seine Beziehungen zur Backfähigkeit des Weizenmehles. I. Die Proteinstoffe des Weizenklebers. II. Beziehungen zwischen dem Klebergehalt und der Backfähigkeit eines Weizenmehles. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (401–407, 721–726). [6500–4020].

und Spieckermann, A. Beiträge zur Zersetzung der Futter- und Nahrungsmittel durch Kleinwesen. V. Zusammensetzung der durch Bakterien gebildeten Schleime. Ausgeführt von Fr. Seiler. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (513–528). [6500].

König, W. Notiz über die Bildung von Pyridinfarbstoffen aus Furfurol. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (555-562). [1910—1930—5020]. 30661

Koenigs, Wilhelm und Bentheim, Alfons von. Ueber die Condensation des α, γ, α'-Trimethyl-pyridins mit Benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3907-3911). [1930]. 30662

und Bernhart, Karl. Ueber die Reduction des β-Aethyl-γ-methyl-pyridins (oder β-Collidins) durch Natrium und Alkohol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3042–3049). [1930].

— Ueber β, γ-Diāthylpyridin, β, γ-Diāthyl- piperidin und β-Aethyl-chinuelidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3049-3057). [1930].

— Ueber ein Tetrahydro-Aldehydcollidin. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3928-3933). [1930]. 30665

Koenigsberger, J[channes] und Reichenheim, O. Ueber das Verhalten einiger kristallisierter natürlicher Metallsulfide und -oxyde gegen elektrische Strömung und gegen Strahlung. [Leitfähigkeit.] Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (454–470). [7250].

Köning, Willy. Ueber die Einwirkung von Seleneyankalium auf organische Dichlorselenoverbindungen. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1902, (50). 21 cm. [1310 1530 1230 0700].

Köpcke, Paula. Bei der Prüfung der Weinessige. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (84). [6500]. 30668

Ueber künstliche Färbung von Speisesenf und Senfpulvern. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (293). [6500].

Koeppe, Hans. Zur Anwendung der physikalischen Chemie auf das Studium der Toxine und Autitoxine und das Lackfarbeuwerden roter Blutscheiben. Arckges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (140– 148). [8050].

Ciber das Verhalten der Kohlensäure und des Kalkes in Mineralwässern. Berlin, Veröff. Hufeland Ges. Vortr., 1902, (283–292); D. Med. Ztg, Berlin, 23, 1902, (585–587). [6500].

Koeppen, Albert. Ueber den salzsauren Betaïnäthylester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (167-169). [1940 1310]. 30672

— Ueber die Darstellung von Trimethylamin durch Methylirung von Ammoniak mit Hülfe von Formaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (882–884). [1610]. 30673

Koeppen, K. von v. Bodländer, G[uido].

Körber. Ueber das Verhalten des Formaldehyds gegenüber verschiedenen Lösungsmitteln. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (608). [1410]. 30674

Koerber, U. v. Blacher, C.

Koerner, Guglielmo e Vanzetti, Lino. Intorno all'olivile, la sua composizione e costituzione. [v. D. 3, no. 14746.] Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5*), 12, 1° semestre, 1903, (122-125). [1860].

30675 Körner, Th. Eine neue Zentrifuge für Laboratorien. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (123). [0910]. 30676

Studien auf dem Gebiete der vegetabilischen Gerbstoffe. 1. Körner, Th. und Petermann, A. Ueber die Darstellung und elementare Zusammensetzung einiger technisch wichtiger Gerbstoffe. 2. Körner, Th. und Düllberg, Paul. Ueber den Nachweis von Verfälschungen von Quebrachoextrakt. D. Gerberztg, Berlin, 47, 1904, (No. 115–117, 120–122, 123, 125, 126, 129). [6500].

Köthner, P[aul]. Aus der Vergangenheit der Chemie. Aus d. Natur, Stuttgart, 1, 1905, (50-55, 136-140, 179-183, 302-307, 339-334). [0010]. 30678

— Ueber das Atomgewicht des Jods. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (262–265). [0390 7100].

Versuche einer chemischen Auffassung des Weltäthers. Zs. Natw., Stuttgart, **76**, 1904, (370-374). [7000].

Ueber das periodische Gesetz der Elemente. Zs. Natw., Stuttgart, **76**, 1904, (374–376). [7000].

- v. Erdmann, H.

Kötz, A[rthur] und Hesse, L. Synthesen mit Carbonestern cyklischer Ketone. (1. Abl.) Synthese des Menthons aus Methylhexanon. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (306-328). [1340-1510]. 30682

Kohl, Max. Kalorimeter zur Bestimmung des Heizwertes von Brennmaterialien. Uhlands techn. Rdsch., Leipzig, 1904, Ausg. 3, (5–6). [0910]. 30683

Kohler, E[Imer] P. Einwirkung von Organomagnesiumverbindungen auf Cinnamyliden-acetophenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1203–1208). [1530–1330]. 30684

Kohlrausch, F[riedrich]. Die Löslichkeit einiger schwerlöslicher Salze im Wasser bei 18°. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (355–356). [7150 7250 0100]. 30685

Kohlrausch, Fritz. Untersuchungen über innere Wärmeleitung und elektrisches Leitvermögen von Flüssigkeiten. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1904, (42). 21 cm. [7250-7200]. 30686

[Kohlschütter, F. et Kučerov, М.] Кольшюттеръ, ф. и Кучеровъ, М. Къ вопросу о интрозометаллическихъ соединеніяхъ. [Sur les combinaisons nitrosométalliques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1510–1521). [0490]. 30687

und Vogdt, K. Ueller feste Lösungen indifferenter Gase in Uranoxyden. I. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1419–1430, 2932–3002). [0370 0490 0810 7150].

Kohn-Abrest, E. Procédé de dosage rapide de l'aluminium métallique dans la poudre d'aluminium. Anu. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (381–382). [6200]. 30689

Kohn-Abrest, E. Sur le poids atomique de l'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (669-671). [0120]. 30690

Sur différents états d'oxydation de la poudre d'aluminiam. Paris, ('.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (323-324). [0120]. 30691

Kohnstamm, Ph[ilip]. Een formule voor den osmotischen druk in geconcentreerde oplossingen, wier damp de gaswetten volgt. [A formula for the osmotic pressure in concentrated solutions whose vapour follows the gas-laws.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (781–787), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (723–729), (English). [7150]. 30092

Van 't Hoff's wet voor den osmotischen druk in een verdunde oplossing. [Kinetic derivation of Van 't Hoff's law for the osmotic pressure in a dilute solution.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (789–800, (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (729–741), (English). [7150].

Osmotische druk of thermodynamische potentiaal. [Osmotic pressure or thermodynamic potential.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **13**, 1905, (800–811), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **7**, 1905, (741–751), (English). [7150].

Kohnstamm, Ph[ilipp] A[braham]. Over osmotischen druk. [Ueber den osmotischen Druck.] Handl. Ned. Nat. Geneesk. Congres, 10, 1905, (138– 111). [7150]. 30695

Kohut, Adolf. Der grösste deutsche Chemiker [Liebig] und Berlin. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1901, (709–711). [0010]. 20690

Heinrich Buff. Ein Gedenkblatt zu seinem hundertsten Geburtstage (23. Mai 1905). Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (135-136). [0010].

Justus Liebig und Johann Wolfgang Döbereiner mit drei ungedruckten Briefen des ersteren. Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, (995–997). [0010]. 30698 Kolb, A[dalbert]. Nochmals die Einwirkung von Salzsaure auf Kaliumchlorat. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1693–1694). [0420]. 30699

Verwendung organischer Säuren zur Fällung und Tremnung des Thordioxyds von Cer-, Lanthan- und Didymoxyd. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (92-93). [0770 6300]. 30700

und Davidson, E. Ueber die Einwirkung von Salzsäure auf Kaliumchlorat. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1883–1887). [0420 30701

Kolbe, Brano. Eine für Projektion geeignete Mensur. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (89-90). [0920].

Kolle, Wilhelm, Hetsch, Heinrich und Otto, R. Weitere Untersuchungen über Pest, im Besonderen über Pest-Immunität. I. Einleitung. Von W. Kolle. II. Ueber die Leistungen multivalenter Pestsera im Thierversuch. Von II. Hetsch und W. Rimpau, III. Weitere Untersuchungen über die Pestimmunität. Von W. Kolle und R. Otto. IV. Weitere Studien über die Virulenz der Pestbacillen. Von R. Otto, V. Die Virulenzabschwächung von Pestculturen. Von H. Hetsch. VI. Versuche über bactericide Wirkungen des Pestserums und die Bindung der Amboceptoren in vitro. Von W. Kolle und H. Hetsch. Zs. Hyg., Leipzig, 48, 1904, (368-456). [8050].

Kondakow, I[van]. Zur Chemie des Pineus. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1225-1227). [1140]. 30704

Stereoisomere Menthole, J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (185–193). [1210–7000–7300]. 30705

Johann, Synthetisches und natürliches Phellandren. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 72, 1905, (193-196). [1110].

Konek, Fritz von. Quantitative Phosphor- und Stickstoffbestimmung in organischen Körpern mit Hilfe von Natriumperoxyd. (3. Mitt. über die Anwendung des Na₂O₂ in der organischen Analyse). Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1901, (886–888). [6000]. 30707

Methode; ein einfaches Verfahren zur

quantitative. Bestimmung des Kohlenstoffgehaltes organischer, hauptsächlich schwerverbrennlicher und explosiver Verbindungen. (4. Mitt. über die Anwendung des Na₂O₂ in der organischen Analyse). Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, (888–891). [6000-6200]. 30708

Konek, Fritz von. Quantitative Bestimmung von organischem Stickstoff mit Natrium peroxyd. Ein neues Proteinoder Aminoamid-Stickstoffbestimmungsverfahren in Mehlen. (5. Mitt. über die Anwendung des Na₂O₂ in der organischen Analyse). Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1093–1095). [6000–6200].

Schwefelbestimmungsverfahren "Rapid", eine neue expedite und einfache Methode zur quantitativen Bestimmung des Schwefels in Kohlen, Erdölen, Asphalten und organischen Verbindungen überhaupt. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (360–368). [6200]. 30710

und **Zöhls**, Arthur. Natriumperoxyd in der organischen Analyse. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1887). [6000].

Konen, H[enrich] and Hagenbach, A[ugust]. On double reversal. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (111-115, with pl.). [7300]. 30712

v. Hagenbach, August.

Koning, Cornelis] J[ohan]. Biologische en biochemische studies over melk. Biologische und biochemische Studien über Milch.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (3-14, 25-40, 50-67, 78-89, 458-466, 473-480, 509-516, 530-537, 573-583, 590-601, 740-746, 757-765, 773-782, 793-801, 810-818, 829-840, 853-866, 957-967). [6500].

Biologische und biochemische Studien über Milch. Tl 1: Die baktericide Phase. Ubers. von. Johs. Kaufmann. Tl. 2: Die Zerlegungsphasen der Milch. Tl 3: Der Säuregrad der Milch. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (49–68, 97–113, 215–220, 289–305, 337–356). [8020].

Koningh, L. de. Note on the estimation of fat in milk by the Leffmann-Bam process. (Them. News, London, 92, 1945, (1). 6504).

[Konovalov, M. I.]. Коноваловъ, М. II. Дъйствіе разведенной азотной кислоты на галопдныя соединенія. [Action de l'acide nitrique dilué sur les combinaisons halogéniques.] St. Peter-Inurg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (220–223, 537–539). [1100 1130 1140 1330].

— Синтезъ спиртовъ съ помощию магнійорганическихъ соединеній (по Гриньяру). [Synthèse des alcools au moyen des combinaisons magnésiumorganiques (l'après Grignard).] St. Peterburg, Zurn. russ. fizchim. Obsé., 36, 1904, (228–232). [1240–1230–1200–2000].

Пзслѣдованіе изъ области азотпетыхъ соединеній въ ряду ментана. [Sur les combinaisons azotées de la série du menthane.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (237-246). [1140—1640].

O сходств'я желізмых солей органических кислоть съ солями интросоединеній. [Ressemblance des sels de fer des acides organiques avec les sels des nitrodérivés.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim Obšč., 36, 1904, (1062–1067). [0320] 1100 1300].

— Новый изомерь гептапасимметричный тетраметилиропань. [Un nouvel heptane isomère—le tétraméthylpropane symétrique.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (910-911). [1110]. 30720

—— Нитрующее дъйствіе азотной кислоты на углеводороды предъльнаго характера. XIII. Нитрованіе предъльныхъ углеводородовають двумя изопропильными группами продукты этого нитрованія. [Action nitrante de l'acide nitrique sur les hydrocarbures saturés. XIII. Nitration des hydrocarbures saturés ayunt deux groupes isopropyliques et les produits de cette nitration.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1119–1125). [1110].

е мапечкій, N.].

— и Мапевскій, Н. Дъйствіе авотной кислоты на спирты. [Action de l'acide nitrique sur les alcools.]

St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 19–4, (221–227). [1200–1230].

[Konovalov, M. I. et Miller, K.]. Коноваловъ, М. И. и Миллеръ, К. Оригинальное самопроизвольное превращение бензофенопоксима. [Transformation originelle spontanée du benzophénonoxime.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1125–1126). [1530–7000].

[—— et Senčikovskij].

и Сенчикосвкій. О нитрованіи паратолилнитрометана. [Nitration du tolylparanitrométhane.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (462–465). [1130].

Konšin, A. r. Petrenko-Kritčenko, P. Kopitzsch, H. v. Wolff, Ludwig.

Kopp, E. v. Noelting, E.

Koppel, I[van]. Die allotropen Modifikationen der Elemente. (Habilitationsvortrag.) Natw. Rdsch., Braunschweig, 19, 1904, (249-251, 261-263). [7000]. 30726

Chromo-Natriumrhodanid. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (359–361). [1310 0270]. 30727

— Die Bildungs- und Löslichkeitsverhältnisse analoger Poppelsalze. (Nach Versuchen von H. Wetzel, A. Gumperz und J. Koppel.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (385–436). [7050-7150].

— Goldmann, R. und Kaufmann, A. Verbindungen des vierwertigen Vanadins. 3. Mitt. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (345-351). [0280—1930—2000]. 30729

und Kaufmann, A. Versuche zur Darstellung von Vanadinmetall und einigen Vanadinverbindungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (352–358). [0820].

Kopper, Adolf. A fehérjeanyagok kihasználása az élesztő gyástásnál. [Uber die Ausnützung der Eiweissstoffe bei der Hefefabrikation.] Magy. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (82-81). [8020]. 30731 Koppeschaar, W. F. Eine neue Methode zur Bestimmung der kohlensauren Magnesia in Kalksteinen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (184-187). [6300].

Korányi, Sándor és Bence, Gyula. Physikai-chemiai vizsgálatok a szénsav hatása alatta vérben létesülő elváltozásokról. [Physikalisch-chemische Untersuchungen über die Veränderungen in Blute unter Einwirkung der Kohlensäure.] M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (613–640). [7150-8000]. 30733

Korbuly, Michael und Weiser, Stephan. Ueber die chemische Zusammensetzung und den Nährwert des Hafers. Nach unter der Leitung von Prof. Franz Tangl ausgeführten Untersuchungen. Landw. Jahrb., Berlin, 34, 1905, (65-92). [6500]. 30734

Korczyński, Antoni. Podręcznik chemii nieorganicznej dla klasy V szkól realnych. [Manuel de chimie inorganique à l'usage des élèves de cinquième classe des écoles réales.] Kraków (Krzyżanowski), 1905, (194). 23 cm. 3 kor. [0030]. 30735

Korda, Désiré. Die magnetische und elektrische Aufbereitung der Erze. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (231–250). [0930].

Korn, Adolf. Ueber Methoden, Pepsin quantitativ zu bestimmen. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1902, (41). 23 cm. [8010]. 30737

Korn, A[rtur] und Strauss, E[duard]. Ueber eine Beziehung zwischen Wanderungsgeschwindigkeit und Form der Jonen. München, SitzBer. Ak. Wiss., math.-phys. Cl., 35, 1905, (13-19). [7250].

hung zwischen dem Lösungsdruck und der Jonisationswärme der Metalle. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (277–281). [7150–7250].

Korndörfer, Georg. Ueber einige Acylderivate des Guanidins. (Ein Beitrag zur Kenntnis des Glycocyannins, Glycocyanidins und Kreatinins). Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1903, (82). 21 cm. [1310 1930]. 30740

———— Ueber das Kreatinin. 1. Mitt. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1901, (611–648). [1310]. 30741 Korschun, G. v. Koršun, G. V.

[Koršun, G. V.] Коршунъ, Г. В. Реакція между гидразиномъ и діацетопроціоновымъ репромъ. [Action de Phydrazine sur l'éther diacétopropionique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 1324–1325). [1310—1710]. 30742

Синтезъ метиловаго роира 2, 5-диметилпиррол-3-мопокар-боновой кислоты. [Synthèse de l'éther méthylique de l'acide 2,5 diméthylpyrrol-3-monocarbonique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proceverb. 1325); 37, 1905, (35–36). [1930]. 30743

Реакція между феннагидразиномъ и діацетопропіоновымъ венромъ. [Action du phénylhydrazine sur l'éther diacétopropionique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Olsč., **36**, 1901, (proc.-verb. 1326–1327); **37**, 1905, (36–43). [1310–1630–1720].

Peakцін діацетопропіоноваго зенра съ гидразиномъ и фенцтгидразиномъ. [Action de l'éther diacétopropionique sur le hydrazine et sur le phénylhydrazine.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (16–35). [1310—1630]. 30745

Синтезъ αβ-діацето-и-маслянаго зенра и 2, 3, 5-триметилпиррол-4-монокарбоноваго зенра. [Synthèse de l'éther αβ-diacétobutyrique et de l'éther 2,3,5-triméthylpyrrol-4-monocarbonique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (224-230). [1310—1930]. 30746

—— Die Synthese des 2.3.5-Trimethyl - pyrrols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1125-1130). [1930].

Korte, Reinhold Frederick. Solid solutions. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1503-1515); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (229-230). [7150].

Kortowski, J. Die Methode der Bestimmung des specifischen Gewichts der Raffinade. (Übers.) Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl, (858–861). [6500–7100]. 30749

Kosinenko, Wladislaus v. Berju, Georg.

Kosmann, B[ernh.]. Ueber die Bildung und Plastizität der Thone, mit

Vorlegung von Mineralproben. Thonind-Ztg, Berlin, **26**, 1902, (660-662). [0120]. 30750

Kosmann, B[ernh.]. Zur Wasserundurchlässigkeit der Thone. Thonind-Ztg, Berlin, **26**, 1902, (813). [0120]. 30751

Ueber das Tricalciumsilikat in der Konstitution der Cemente. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (1829–1831). [0220]. 30752

Kóssa, Gyula. Adat a nitrogéntrioxyd keletkezéséhez. [Beitrag zur Kenntnis der Entstehung von Nitrogentrioxyd.] Gyógysz. Közl., Budapest. 21, 1905, (604-605); Pharm Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (893-894). [0190 1210 6150]. 30754

Kossel, A[lbrecht]. Neuere Ergebnisse der Eiweisschemie. [Zum Theil nach Untersuchungen der Herren H. D. Dakin, M. Soave und A. J. Wakemann.] Berliner klin. Wochenschr., 41, 1904, (1065–1068). [4000].

Einige Bemerkungen über die Bildung der Protamine im Tierkörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (347–352). [4010].

Leitfaden für medizinischchemische Kurse. 5. verb. Aufl. Berlin (Fischer), 1904, (71). 24 cm. 2 M. [6000]. 30757

and Dakin, H. D. On protamines. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (755-756). [4010]. 30758

— Ueber Salmin und Clupein. Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **41**, 1904, (407–415). [4010].

Kostanecki, St[anislaus] von. Berichtigung. [Betr. o-Oxy-dibenzyl.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1548). [1230]. 30760

und Nitkowski, S. Zur Synthese des Fisetins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3587-3589). [1910 5020]. 30761



und Schreiber, B. Ueber ein Isomercs des Kämpferols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2748– 2751). [1910 5020]. 30764

ond Sulser, J. Ueber einige Stilbenderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (941-942). [1230 1330 1910]. 30765

- v. Berstein, J.

v. Breger, Marie.

v. Edelstein, Anna.

- v. Funk, C.

v. Gutzeit, A.

Kosutány, Thomas]. Ueber Weizen und Weizenmehle. 1. u. II. Mitteilung. J. Landw., Berlin, **51**, 1903, (139–161, 329–353, mit 1 Taf.). [6500]. 30766

Studien über Weizenmehl. Vortrag. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (530–533). [6500]. 30767

Kotake, Y. Ueber das Schicksal des Vanillins im Tierkörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (320–325). [8040]. 30768

v. lnouye, Katsuji.

[Kotkovskij, Ja.] Котковскій, Я. Цъйствіе ѣдкаго кали на смѣсь фенилацетилена и камфары. [Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec le camphre.] St. Peterburg, Zurn. russ fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (659–661). [1130—1540].

Kovács, Ödőn. Vizsgálatok a gyomoroltó hatásáról. [Untersuchungen über die Labwirkung.] Orv. Hetilap, Budapest, 45, 1905, (619-621, 636-639). [8010].

Kowalevsky, Kath. v. Salaskin, S.

Kowalski, J[oseph] de et Joye, P. Sur le spectre d'émission de l'arc électrique à haute tension. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (1102-1103). [7300].

et Zdanowski, B[runo]. Nouvelle méthode pour la mesure des résistances électrolytiques liquides et plusieurs de ses applications. Arch. sci. phys., Genève, (sér. 4), **18**, 1904, (105-134, av. 2 fig.). [7250]. 30772

Kowski, Eugen v. Lossen, W.

Koziczkowsky, Eugen v. Beiträge zur Methodik der klinischen Stuhluntersuchung. D. med. Wochenschr., Berlin, 30, 1904, (1198–1201). [6500]. 30773

Koziński, Ludwik. Automatyczne przemywanie osadów. [Un appareil automatique pour le lavage des précipités.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (723–726). [0010]. 30774

Koziorowski, K. Pyłek cynkowy jako materyał dostarczający kadmu. [Sur la poussière de zinc comme matière première pour la production du cadmium.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (135–138). [0230 0880].

Kraemer, G. Forsehungen auf dem Gebiete des Steinkohlenteers. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (125–130). [1000]. 30776

Kraemer, Johannes. Beitrag zur Kenntnis der Leitfähigkeit molybdänund wolfransaurer organischer Complexe. Diss. Münster i. W. (Druck d. Westfälischen Vereinsdruckerei), 1904, (46). 22 cm. [7250 0480 0840].

Kraencker, Jakob. Über die Isobutylitaconsäure und deren Verhalten gegen Brom. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müli & Cie), 1902, (34). 22 cm. [1320 1910]. 30778

Krafft, F[riedrich]. Der Siedepunkt im Vacuum, eine neue Constante und deren Bedeutung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (262–266). [7200].

30779

und Bergfeld, Ludwig. Ueber tiefste Verdampfungstemperaturen von Metallen im Vacuum des Kathodenlichts. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (254–262). [7200].

30781

und Lehmann, Paul. Molekulargewichts - Bestimmung durch Siedepunkts-Erhöhung im Vacuum des Kathodenlichts. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (242–253). [7100–7200].

Kraft, Ernst Winke für die Ausführung chemisch-bakteriologischer Arbeiten auf dem Gebiete der Harn-, Sputum-, Faeces- etc. Untersuchun-gen. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (369-373, 382-386, 394-396, 407-408); Berlin (Deutscher Apoth.-Verein), 1905, (35). [6500].

Kraft, F. Ueber das Filmaron, die anthelmintisch wirkende Substanz des Filixextraktes. Arch. Pharm., Berlin, **242,** 1904, (489=500). [1530].

Kraft, Hermann. Ueber die Oxydation methylierter aromatischer Kohlenwasserstoffe mit Cerdioxyd. Diss. k. techn. Hochschule. München (Druck d., Allg. Zeitung"), 1903, (44). 23 cm. [0240 1130 5500]. 30785

Kraft, Karl. Untersuchungen über das Cer und das Lanthan. Diss. k. techn. Hochschule. (Druck d. "Allg. Zeitung"), 1903, (34). 23 cm. [0210] 30786

Kramer, [Hugo] v. Heichelheim, [Sigmund].

Krámszky, Lajos. Csersavmeghatározás borban. [Über Tanninbestimmung im Wein.] Magy. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (161–169); Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (756–765). [6300 6500]. 30787

Ueber die Zusammensetzung von Tokajer Trockenbeeren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (671-686). [6500].

Krandauer, M. Versuche über das proteolytische Enzym im bayerischen Darrmalze. Zs. Brauw., München, (N.F.), **28**, 1905, (449-453). [8010].

[Krapivin, S. G.]. Крапивинъ, С. Г. Энергія и ея превращенія. [L'énergie et ses transformations.] Moskva, 1905, (262 + 1). 24 cm. [7000].

Krasnosselsky, T. Bildung der Atmungsenzyme in verletzten Pflanzen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (142-30791

[Krasovskij, N. P.]. Красовскій, Н. П. Жирное масло изъ съмянъ ягодъ слабительной круппины. [Huile grasse obtenue des grains des baies du Rhamnus cathartica.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.—chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 1302-1303). [1300].

[Krasuskij, K. A. et Dud, I.] Kpacyскій, К. А. и Дудъ, І. Къ вопросу объ очищени органическихъ а-окиceü. [Sur la purification des α -oxydes organiques.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (proc.-verb. 1121). [1910].

Kraus, A. Versuche über den Einfluss von Borsäure und Borax auf den menschlichen Organismus. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (194–195). [8050].

Kraus, Paul. Ueber die Dimethyldioxyglutarsaure und einige Derivate derselben. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. & J. Goeller), 1902, (37). 23 cm. [1310 1910].

Kraus, R[udolf]. Ueber spezifische Niederschläge. (Präzipitine.) Anhang: Schur, H. Ueber die praktische Verwertbarkeit der spezifischen Präzipitation. [In: Handbuch der pathogenen Mikroorganismen. Bd 4.] Jena, 1904, (592-644). [7050].

Krauss, A. Eisen-Hütten-Kunde. Tl. 1: Das Roh-Eisen, Tl 2: Das Schmiedeisen. Neudruck. (Sammlung Göschen. 152, 153.) Leipzig (G. J. Göschen), 1905, (85, mit 4 Taf; 80, mit 5 Taf.). 15 cm. Je 0,80 M. [0320].

Krawkow, S. Ueber die Einwirkung der in Wasser löslichen Mineralbestandteile der Pflanzenreste auf den Boden. J. Landw., Berlin, **53**, 1905, (279-288). [7150].

Krécsy, Béla. Ein neuer Apparat zur Verflüssigung des Schwefeldioxyds für Vorlesungszwecke. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (310). [0920 0660].

30799 Kreider, D[avid] Albert. An iodine titration voltameter. Amer. J. Sci., New Haven, Conn.. (Ser. 4), 20, 1905, (1-10, with illus.); (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (582–588). [0910 0390 60007. 30800

Kreider, J. Lehn. A convenient apparatus for determining volatile substances by loss of weight. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab., Yale Univ., No. 133, in Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **19**, 1905, (188-190, with illus.); [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, (151-157) [6000-0910].

Kreider, J. Lehn. The behaviour of typical hydrous bromides when heated in an atmosphere of hydrogen bromide. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab. Yale Univ., No. 137, in Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (97-106, with illus.); [Übers von F. Koppel]. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (350-360). [0200]. 30802

Kreidl, Alois. Ueber einige neue Apparate. I. Neuer Apparat zur Bestimmung minimaler Zuckermengen in Abfall- und Speisewässern. Konstruiert von Vosátka. 2. Universal-Korrektions-Saccharometer für alle Temperaturgrade. System Vosátka. 3. Mano-Thernostat Konstant. System J. Vosátka, zur Erzielung einsiellbarer konstanter Temperaturen über 100° C. bei jedem Barometerstand. 4. Auto. J. J. Weiss. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 1.] Berlin (b. Verlag), 1904, (551–558). [0910–6000]. 30803

Kreis, Hans und Hafner, August. Ueber natürlich vorkommende und synthetisch dargestellte gemischte Fettsäureglyceride. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (641–669, mit 1 Taf.). [1300–6500].

Krell, A. v. Guthier, A[lexander].

Kremann, R. Über das Schmelzen dissoziierender Stoffe und deren Dissoziationsgrad in der Schmelze. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), II. 1, 1905, (77-80). [7200]. 30805

Cber Esterverseifung in heterogenen Systemen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (558–560). [7050]. 30806

Kremers, Edward. [Review of "The chemistry of the terpenes." By Dr. F. Heusler.] Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 16, 1902, (790-791). [1140].

Křepelka, Vladimir. Ueber Methoden zur Unterscheidung der natürlichen von den künstlichen Asphalten. Zürich, Phil. Diss. 11. S. 1903-1904. Zürich-Oberstrass, 1904, (52). Svo. [6500].

30808 Kretzschmar, Horst. Über die Einwirkung von Brom auf Alkali und über die Elektrolyse der Bromalkalien. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1901, (789-817). [0100-7250-7050].

Kreutz, Ad. v. Erlenmeyer, E[mil]

Krieger, Alfred. Ueber Abkömmlinge des 1.5. Diamidoanthrachinons. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe (Druek v. J. J. Reiff), 1903, (71). 22 cm. [1630]. 30810

Krieger, Georg. Ueber die Diffusionsfähigkeit einiger Elektrolyte in Methylalkohol. Ein Beitrag zur Theorie der Lösungen. Diss. Halle a. S. (Druck v. Wischan & Burkhardt), 1903, (45). 21 cm. [7150].

Krieger, Heinz. Das Pyrometer. Umschau, Frankfurt a. M., 9, 1905, (212-214). [0910]. 30812

Krimberg, R. v. Gulewitsch, Wl.

Kröger, H. W. Zum Nachweis von Zucker im Harn. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (272). [6300]. 30813

Krönnke, O. und Biltz, W[ilhelm]. Ueber organische Kolloide aus städtischen Abwässern und deren Zustandsaffinität. Hyg. Rdsch., Berlin, 14, 1904, (401–109). [7100-6500]. 30814

Krogh, Auguste. Tension de l'acide carbonique dans la mer et influence réciproque de l'acide carbonique de la mer et de celui de l'atmosphère. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (896-898). [7050].

Kropf, Fritz. Versuche über automatische Sauerstoffanzeige im Leuchtgase. Schillings J. Gasbeleueht., München, 47, 1904, (1103-1104). [6400].

Ceber Kondensationen des Cotarnins. Diss. techn. Hochschule. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1905, (34). 23 cm. [3010 1910 1930].

Kropf, Leo. Zur Methodik quantitativer Pepsinbestimmungen für diagnostische Zwecke. Fortschr. Med., Berlin, 21, 1903, (521-524). [8010]. 30818

Krsnjavi, B. v. Luther, R[ob.].

Krüger, Edgar v. Doermer, Ludwig.

Krüger, F. Über die Zählung der Elektrodenpotentiale. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (780-787). [7250].

des Wehneltunterbrechers zur Messung von Dielektrizitätskonstanten nach der Nernstschen Methode, Zs. physik. (Chem., Leipzig, 51, 1905, (739-740), 7250].

Krüger, Franz. Messpipette mit einem Hahn. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (1644-1645). [6000]. 30821

Krüger, Fritz. Über Kleben und Klebstoffe. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (131-181). [0910]. 30822

Krüger, Gerhard. Die Fettsäurebestimmung in Seifen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (516, 698). [6300]. 30823

Krüger, Martin und Schittenhelm, Alfred. Die Menge und Herkunft der Purinkörper in den menschlichen Faeces. (2 Mitt.) Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (14-27). [1930 8010]. 30824

— und Schmid, Julius. Zur Bestimmung der Harnsäure und Purinbasen im meuschlichen Harn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (1-13). [6300]. 30825

Krüger, Wilh. Untersuchungen und Neuerungen auf dem Gebiete des Zukkerrohrbaues und der Zuckerfabrikation aus Zuckerrohr. 11. Bericht Jg 1899. 12. Bericht Jg 1900. 13. Bericht Jg 1901. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 10, 1902, (338b-339, 406b-407, 430-431, 934, 999-1000, 1049-1050, 1091); 11, 1902-1903, (29, 149-150, 294-296, 442-443, 524-525, 878-879, 978-979, 1106, 1157); 12, 1903-1904, (8-9, 216-217, 292, 413-414, 545-546). [6500]. 30826

Krüss, H. v. König, J[os.].

Krüss, Paul. Ueber die Absorption organischer Farbstoffe im Ultraviolett. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (257–296, mit 5 Taf.). [7300 5020], 30827

Krug, C[arl]. Eine Kritik der Schwefelbestimmung im Eisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (887– 889). [6500].

Die Platinkupferlegierungen, ihre Herstellung und ihr chemisches Verhalten. Diss. Leipzig. Berlin (Druck v. Horn & Raasch), 1903, (39, mit Taf.). 22 cm. [0610 0290].

Krug, Otto. Beiträge zur Kenntnis des Natrongehaltes der Traubenweine. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (417–421). [6500]. 30830

Krug, Th. Das chemische Praktikum an höheren Lehranstalten. Natur u. Schule, Leipzig, 4, 1905, (362–367). [0050]. **Krug**, William H. Tannin. [*In*: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (518–519). [6500—1330]. 30832

Krull, Friedrich. Ueber die Beziehungen zwischen dem Melkverfahren und der Zusammensetzung der Milch. Leipzig, Mitt. landw. Inst., 7, 1905, (107–180). [6500].

Krummacher, [Gustav]. Zum ,, Streit" über die chemische Wasseruntersuchung. Zs. MedBeamte, Berlin, 17, 1901, (501–505, 665). [6500]. 30834

Krummacher, Otto. Neue Versuche über Lösungswärme und Löslichkeit des Harnstoffs, ein Beitrag zur Energiebilanz. Zs. Biol., München, **46**, 1905, (302–321). [1310–7150]. 30835

Krzizan, Rich. Ueber gefälschtes Saccharin. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (245–247). [6500].

— Über beschwerten Safran. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (249-251). [6500]. 30837

Kučera, Gottlieb. Eine Bemerkung zur Arbeit des Hrn. R[obert] Feustel: "Ueber Kapillaritätskonstanten etc." Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (789-791). [7150].

Ueber die von den sekundären β- und γ-Strahlen des Radiums in verschiedenen Gasen hervorgebrachte Jonisation. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (974-990). [7300].

Kučerov, M. v. Kohlschütter, F. Kuch, R. v. Stark, Johannes].

Kuchel, L. Neuere wissenschaftliche und technische Untersuchungen über die Eigenschaften des gelösten Acetylens und über dessen Verwendung in der Praxis. Vortrag. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 9, 1905, (253–262). [1120].

Kuchenbecker, A. v. Zincke, Th[eodor].

Kühl, Hugo. Bestimmung der Verseifungszahl des Bienenwachses nach v. Hübl. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (492). [6500].

Mitteilungen über das Phenol (Acidum carbolicum). Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (1901). [1230]. Kühl, Hugo und Hahn, Rudolf. Bestimmung der freien und gebundenen Schwefelsäure in Mixtura sulfurica acida. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (854–859, 867–868). [6300].

Kühling, O[tto]. Ueber die Elektrolyse des Glykocolls. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1638-1646). [1310-7250]. 30844

Ueber Condensationsproducte des Alloxans mit gesättigten Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3003–3007). [1500—1930].

Notiz über die Einwirkung von verdünnter Salpetersäure auf Guajacol-sulfosäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3007–3008). [1330]. 30846

Einheitliche Titersubstanzen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (323–329). [6000]. 30847

und Falk, Franz. Ueber Lactambildung aus y-Lactonen und die Festigkeit des Pyrrolidonkerns. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1215– 1228). [1930-1910-1300]. 30848

Kühn, A. Ueber das Verwischen der Farbe bei Stabthermometern und graduierten Glasinstrumenten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (990). [0910].

Xühn, Alfred. Ueber das Verhalten der Gruppierung N- C- N gegen Acylierungsmittel. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1904, (31). 21 cm. [5500 1300–1930].

Küllenberg, Albert v. Stobbe, Hans.

Kümmell, [Gottfried]. Komplexe Ionen in ternären Electrolyten. Rostock, SitzBer. natf. Ges., 1904, (XXI-XXIX). [7250]. 30851

Kuenen, J[ohann] P[ieter]. Zur Theorie der Destillation von Gemischen. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (483– 486). [7200]. 30853

Künkler, A. Die Vaselinöle, deren Reinigung und Bleichung. ScifeusZtg, Augsburg, **30**, 1903, (791-792, 818-819). [6500]. 30851 Künkler, A. Harzöl und Harzprodukte, Schmiermittel, Peehe und andere. (Die Harzindustrie. H. 2.) Heidelberg-Rohrbach (Selbstverl.), 1905, (62). 18 cm. 1,75 M. [6500]. 30855

Küspert, Franz. Neues vom Chlorkalk. [Kleine Schulversuche.] Natur u. Schule, Leipzig, **3**, 1904, (144-146). [0920 0220 0250]. 30856

Chemische Kleinigkeiten. [Vorlesungsversuch.] Zs. physik. Unterr., Berlin, **17**, 1901, (352); **18**, 1995, (34). [0920 7150 0160]. 30858

Küster, E[mil]. Eine neue Sangvorrichtung für Pipetten zur genauen Abmessung kleinster Flüssigkeitsmengen. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 40, Originale 1905, (270–272). [0910].

Küster, F[r.] W. Clemens Winkler †. Allg. ChemZtg, Apolda, **1904**, (453–454). [0010]. 30860

Ueber Gasentwickelungsapparate, im besonderen Schwefelwasserstoffeutwickelungsapparate. Chemztg, Cöthen, **29**, 1905, (158–161). [0910– 30861]

Beiträge zum Schwefelsäure-Kontaktverfahren. (Nach Versuchen der Herren Franke und W. Gebel.) Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H. 1, 1905, (72-74). [0660-7050].

Cher die Festlegung des Neutralisationspunktes durch Leitfähigkeitsmessung. (Nach Versuchen der Herren M. Grüters und W. Geibel.) Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1901), H. I., 1905, (74–76). [6000–0930].

Beiträge zur Molekulargewichtsbestimmung an festen Lösungen. (3. Mitt.) Die isomorphen Mischungen von p-Dichlorbenzol mit p-Dibrombenzol und von s-Trichlorphenol mit s-Dibromphenol. Nach der Diss. von Walter Würfel. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (65-80); 4. Mitt. Das Verdampfen der isomorphen Mischungen von p-Dichlorbenzol mit p-Dibrombenzol. Nach Versuchen von Georg Dahmer. Le., 51, 1905, (222–242). [7100– 7200–7150–1130–1230]. 30865

Küster, F[r.] W. Ueber eine neue Methode der Bestimmung des Zinkes in Zinkerzen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (1). Verlag), 1904, (272–275). [6200]. 30866

Ueber die Abspaltung von Kohlendioxyd aus Natriumkarbonatlösungen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (532–537). [0500 0210 7050].

Logarithmische Rechentafeln für Chemiker. Im Einverständnis nut der Atomgewichtskommission der deutschen chemischen Gesellschaft für den Gebrauch . . . berechnet und mit Erläuterungen versehen. 5., verb. Aufl. Leipzig (Veit & Co.), 1905, (99). 18 cm. Geb. 2 M. [0030]. 30868

und Abegg, Fritz. Chlor-wasserstoffgas-Entwicklungsapparat. Zs. chem. Apparatenkunde, Berlin, 1,1905. (89–93). [0910 0250]. 30869

und Dahmer, Georg. Beitrag zur Löslichkeit von Baryumsulfat. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (348-349). [0170 7150]. 30870

und Heberlein, Eduard. Beiträge zur Kenntnis der Polysulfide I. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (53–84). [0060 7000]. 30871

und Münch, Siegmar. Tabelle zum Einstellen normaler Salzsäure nach dem Volumgewicht. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (150–152). [6000 0250]. 30872

Versuche zur Darstellung absoluter Salpetersäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (350–355). [0490].

Ueber Dichtebestimmungen mit der Pipette und das Einstellen titrimetrischer Lösungen nach dem Volumgewicht. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (373–383). [7100].

Küster, William. Beiträge zur Kenntnis des Hämatins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (391–421). [4010].

Küttner, S. and Ulrich, Chr. Ueber die Verwendung von Streumehlen in der Bäckerei, I. H. Zs. öff. Chem., Placen, 11, 1905, (92-95, 319-321). [6500]. 30876

Ueber Futterkalk (Präzipitat). Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (189–195). [6500]. 30877

der Milchtrockensubstanz, deren spezifischen Gewicht und Fettgehalt, sowie der fettfreien Trockensubstanz aus dem spezifischen Gewichte und dem Fettgehalte von Milch nach den Fleischmannschen Formeln. Milchztg, Leipzig, 34, 1905, (214-215); Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (152-156). [6500]. 30878

Küylenstjerna, K. G. von v. Tschirch, A[lexander].

Kufferath, A. Beitrag zur elektrolytischen Bestimmung des Kupfers. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1785–1786). [6200].

v. Binz, A[rthur].

Kufferath, W. v. Merckens, A.

Kugler, Stefan. O niektórych pochodnych stylbenu. [Sur certains dérivés du stilbène.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (457–462). [1130]. 30880

O automatycznym przyrządzie do filtrowania. [Un appareil automatique pour les filtrations.] Gaz. cukr., Warszawa, **25**, 1905, (105–108). [0910] 30881

—— Synthese des Isofisetins. (2, 3', 4' Trioxytlavonol). Synthese des 3', 4' Dioxy-α-Phenylcumarins. Bern, Phil. Diss. 1903–1904. Bern, 1904, (59). 8vo. [1910]. 30882

Kuhlmann, J. r. Hansen, J[ohannes].

Kuhn, Curt. Ueber einige amidierte Amidosulfone der aromatischen Reihe. Basel, Phil. Diss. 1903–1904. Loerrach, 1904, (38). 8vo. [1300]. 30883

Kuhn, O. v. Fendler, G.

Kuhn, R. Apparat zur Teerdestillation für Laboratoriumszwecke. Zs. chem. Apparatenk., Berlin, 1, 1905, (19–20). [0910]. 30884

Kuhtz, E. v. Pschorr, Robert.

Kuklin, E. Bestimmung des Wolframs im Wolframstahl und im Ferrowolfram. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (27). [6500]. 30885

Kullgren, Carl. Einige Bemerkungen über die Reaktionsgeschwindigkeit bei katalytischen Reaktionen. Eine Erwiderung an Herrn Euler. Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (108–116). [7050].

Kumagawa, Muneo und Sutō, Kenzō.
Pavy shi no Tō Teiryōhō ni tsuite.
[Ein Beitrag zur Zuckertitrierung mit anmoniakalischer Kupferlösung nach Pavy.] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 26, 1905, (859-873); [In: Beiträge zur wissenschaftlichen Medicin und Chemie.
Festschrift für Ernst Salkowski.] Berlin, 1904, (211-220). [6300].

Kunckell, Franz. Ueber einige Derivate des 2.4-Diketotetrahydrochinazolins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1212–1215). [1930]. 30888

Ueber die p-Chloracetylphenoxylessigsäure und den p-Chloracetylphenylessigsäureäthylester. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2609–2611). [1330]. 30889

Ueber Monobrom-tetrahydrochinolin. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (818–850). [1930]. 30890

Kunkel, A[dam] J[osef]. Beiträge zur Frage des sogenannten normalen Arseniks. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (511–529). [0140–6100]. 30891

Kunz, George F[rederick]. Radium and its wonders. American Monthly Review of Reviews, New York, N.Y., 28, 1903, ([585]-592). [0620]. 30892

Kunze, Hugo. Manganbestimmung nach dem Persulfatverfahren in Stablund Eisensorten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1017–1018). [6500]. 30893

Kunz-Krause, Hfermann]. Die Beziehungen der angewandten Chemie zur deutschen Pharmazie. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd-4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (324). [6590]. 30894

Kunzmann, Hans. Etude sur des dérivés a-substitués de l'anthraquinone. Genève, Thèse sc. 1903-1904. Genève, 1904, (64). 8vo. [1530]. 30895

Kupffender, H. Das spezifische Gewicht von Portland-Cement. Thonind-Ztg, Berlin, **26**, 1902, (142–143). [0220]. 30896 Kurajeff, D. Ueber die coagulirende Wirkung des Papayotins auf Peptonlösungen. Vorl. Mitt. Centralbl. med. Wiss., Berlin, **39**, 1901, (145–147). [8010].

[Kurbatov, V. Ja.]. Курбатовъ, В. Я. Къ вопросу о строенін закаленной стали. [Sur la structure de l'acier trempé.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1524–1539, av. 1 pl.); **37**, 1905, (169–180, av. pl. IV-VI). [0100—0320—30898]

[Kurdĭumov, A. P.]. Курдюмовъ, А. 11. Приготовленіе латуни. [La préparation du laiton.] St. Peterburg, 1904, (1+67, av. 7 pl.). 23 cm. [0290 0880].

[Kurilov, V.]. Куриловъ, В. Неоргашическая химія. [Revue de la chimie inorganique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. ОБ&, **37**, 1905, (65-80, II.; 81-98, II). [0030 0100]. 30900

[Kurnakov, N. S.]. Курнаковъ, Н. С. Новая форма региструющаго пирометра. [Un pyromètre autorégistrateur nouvel.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (811–856, av. pl. XVIII-XX). [0910]. 30901

еt Stepanov, N. J.].

сплавахъ магиія съ оловомъ и свинцомъ. [Alliages du magnésium avec
l'étain et le plomb.] St. l'eterburg,
Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905,
(668-682, av. pl. XIII-XV); [Übers. von
W. Loewenstamm] Zs. anorg. Chem.,
Hamburg, 46, 1905, (177-192, mit 2
Taf.). [0100 0460 0580 0720 7000].
30902

Kurrein, Max. Gefügeänderungen in Flusseisen von 0, 1% C unter mechanischer Beanspruchung. Baumaterialienk., Stuttgart, 9, 1901, (193-197, 209-213, 230-235, 244-250, mit 2 Taf.). [0320].

Kutsch, W. A. v. Riesenfeld, E. H.

Kutscher, Fr[iedrich]. Beiträge zur Kenntnis der Eiweisskörper. Mitt. 2. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem, Strassburg, **38**, 1903, (111–134). [4000]. 30905

Kutscher, Fr[iedrich]. Zur Abwehr. [Betr: Burian,, Ueber die Oxydation von Nucleinsäuren mit Calciumpermanganat".] Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (317–319). [4010-30906]

Zur Abwehr. [Betr. Oxydation von Nukleinsäuren mit Permanganat.] Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (305–306). [4010–8040].

Ueber Liebig's Fleischextrakt. I. Mitt. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (528–537). [6500]. 30908

und Lohmann, A[ffred]. Zur Kenntnis der Papayotinverdauung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (383–386). [8010]. 30909

und Otori. Ein Apparat für Schmelzpunktbestimmung hochschmelzender Substanzen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (193–194). [0910 7200]. 30910

Der Nachweis des Guanidins unter den bei der Selbstwerdauung des Pankreas entstehenden Körpern. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (93-108). [1310].

und Schenck, Martin. Die Oxydation von Eiweissstoffen mit Calciumpermanganat. (Die Oxydation von Leim.) (2 Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. (6es., 38, 1905, (455-459). [4010].

Thymusnucleinsäure mit Calciumpermanganat. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (309–316). [4010]. 30913

Kutscheroff, M. Ueber die sogenannte Vauillinreaktion der Ketone. Zs. anal. (hem., Wiesbaden, 44, 1905, (622-625). [1500-6150]. 30914

Kuttner, Sándor és Szuppán, Vilmos. Kis természettan a vegytan elemeivel. [Kleine Physik mit Elementen der Chemie.] 15. Aufl. Budapest, 1904, (111). 20 cm. Kron. 0.72. [0030].

Kutzbach, Karl. Die Vergasung der Brennstoffe in Generatoren, insbesondere für Kraftgasbetriebe. Vortrag. Berlin, (p-7195) Zs. Ver. D. Ing., **49**, 1905, (233–241). [7200]. 30916

Kužma, Bohumil. Studie o 8. gruppě periodické soustavy Mendělejevovy. [Studien ueber die 8. Gruppe des periodischen Mendělejev'schen Systems.] Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., 14, 1905, (40). [0100].

[Киznecov, М. І.]. Кузнецовъ, М. П. Новый эксепккаторъ для высущиванія газовъ. [Exsicateur nouveau pour sécher les gaz.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb. 1302). [0910]. 30918

---- v. Lidov, A. P.

Laan, Focko Hendrik van der. Quantitatief onderzoek over het bromeeren van toluol. [Quantitative Untersuchung über die Bromierung des Toluols.] Groningen (M. de Waal), 1905, (80). 24 cm. [1130]. 30919

r. Holleman, A[rnold] F[rederik].

Laar, J[ohannes] J[acobus] van. 1. Over nietverdunde oplossingen. [Ueber nicht-verdümte Lösungen.] II. Tastbare en Ontastbare begrippen (Osmotische druk en thermodynamische potentiaal), [Greifbare und ungreifbare Begriffe (Osmotischer Druck und thermodynamisches Potential).] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (1-16, 143-156). [7000].

De nauwkeurige uitdrukking voor de z. g. moleculaire verandering der kritische temperatuur. [Der genaue Ausdruck für die sog. molekulare Veränderung der kritischen Temperatur.] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (223–229). [7050].

lets over den thermodynamischen potentiaal en zijne toepassingen op scheikundige evenwichtsproblemen. [Einiges über das thermodynamische Potential und seine Anwendungen auf chemische Gleichgewichtsprobleme.] Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (283–289, 369–376, 381–389, 427–440, 520, 571–584, 653–671). [7000]

lets over de vriespuntsdaling van zeewater in verband met het chloorgehalte. [Einiges über die Gefrierpunktserniedrigung von Meerwasser, in Bezug auf den Chlorgehalt.] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (533– 538). [7200]. 30923 Laar, J[ohannes] J[acobus] van. Over eenige merkwaardige verschijnselen, welke kunnen optreden bij de beperkte mengbaarheid van twee vloeistoffen, waarvan de eene anomaal, speciaal water is. [On some phenomena which can occur in the case of partial miscibility of two liquids, one of them being anomalous, specially water.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (573–588, with 1 pl.), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (517–531, with 1 pl.), (English). [7050].

Over de verschillende vormen en overgangen der grenslijnen bij gedeeltalijke mengbaarheid van twee vloeistoffen. [On the different forms and transformations of the boundary-curves in the case of partial miscibility of two liquids.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (660-672, with 1 pl.), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (636-646, with 1 pl.), (English). [7050].

Een nauwkeurige uitdrukking voor het verloop der spinodale lijnen en van hunne plooipunten voor alle temperaturen, in het geval van mengsels van normale stoffen. [An exact expression for the course of the spinodal curves and of their plait-points for all temperatures, in the case of mixtures of normal substances.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (685–696), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (646–657), (English). [7150].

Over het verloop der plocipunts lijnen bij mengsels van normale stoffen (2° mededeeling). [On the shape of the plait-point curves for mixtures of normal substances (2nd Communication).] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (14–29, with 1 pl.), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (33–48, with 1 pl.), (English). [7150].

Eenige opmerkingen naar aanleiding der laatste verbandelingen van Dr. Ph. Kohnstamm. [Some remarks on Dr. Ph. Kohnstamm's last papers.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **14**, [1905], (30–33), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (49–51), (English). [7150]. 30928

Laar, J[ohannes] J[acobus] van. De moleculaire verhooging der laagste kritische temperatuur van een binair mengsel van normale componenten. [The molecular rise of the lower critical temperature of a binary mixture of normal components.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (108–116), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (144–152), (English). [7150].

Les courbes de plissement et leur point double chez les mélanges de substances normales, dans le cas que les volumes moléculaires sont inégaux. Haarlem, Arch. Mus. Teyler, (sér. 2), **10**, 1905, (19–44). [7050].

Depotentiel moléculaire des composantes d'un mélange binaire normale dans l'état liquide. Haarlem, Arch. Mus. Teyler, (sér. 2), 10, 1905, (45-58). [7000].

Sur l'allure des courbes spinodales et des courbes de plissement. Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Holl., (sér. 2), 10, 1905, (373-413, avec 1 pl.); Traduit de: Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (685-696); 14, [1905], (14-29, with I pl., 108-116), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (646-657); 8, [1905], (33-48, with 1 pl., 144-152), (English). [7150].

Wärme im flüssigen Zustande bei niedrigen Temperaturen. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (316–325). [7200].

Labate, L. v. Errera, Giorgio.

 Labatut,
 J.
 Étude colorimétrique

 des colophanes.
 Bordeaux, Proc.-verb.

 soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (43-17). [1350].
 30934

Fusion et cristallisation de la colophane. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., **1903-1904**, 1904, (136-139). [1350]. 30935

Labendzinski, Stanislaus. Ueber die Konstitution der gelösten Schwermetallsalze auf Grund von Potentialmessungen. Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1904, (50). 21 cm. [7000]. 30936

Labhardt, Hans v. Reinking, Karl.

Laborde, J. Sur le dosage de la glycérine dans les vins liquoreux et les vins ordinaires. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (340–314). [6300].

Lacombe, G. De l'influence des composés du soufre dans l'analyse et le raffinage des potasses brutes. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (1215–1221). [6500].

Lacroix, A. Les carbonates basiques de magnésie de l'éruption de Santorin en 1866. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1308-1331). [0460]. 30939

La-Croix von Langenheim, Bruno. Die chemischen Vorgänge im Eisen-Nickel-Akkunulator. Diss. Giessen (Druck v. V. Münchow), 1905, (42). 23 cm. [7250].

Ladenburg, A[lbert]. Über das Atomgewicht des Jods. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (259-262). [0390 7100]. 30941

— Ueber Racemie. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, **8**, 1903, (449-465). [7300].

Reindarstellung des Isostilbazolins, Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II. 1, 1905, (69–72). [1930 7300].

und Herz, W[alter]. Ueber die Benzylimide der Aepfelsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (152). [1660 1310].

Ladendorf, Aug[ust]. Ueber die Bildung von leuchtenden und chemisch wirkenden Strahlen im Körper. D. MedZtg, Berlin, 24, 1903, (337–339). [7300].

Ladisch, Carl v. Einhorn, Alfred.

Ladner, Gustav v. Schmidt, Julius.

Laemmel, Rudolf. Notizen über die Atomwärme fester Elemente. Ann. Physik, Leipzig, (4 Folge), 46, 1905, (551-557). [7200].

Laffitte, V. de. Recherches des chlorates. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 1]. Berlin (D. Verlag), 1904, (311–314). [6150].

30947 Lagatu, II. Sur l'analyse dite physicochimique de la terre arable. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (669-672). [6500].

- v. Delage, A.

Lagerheim, G[ustaf]. Färgadt kaffe och dess undersökning. [Coloured coffee (p-7195)

and its analysis.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **9**, 1905, (181–185). [6500] 30949

Lagerlof, Daniel. Thermochemische Studien. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **69**, 1904, (273–309, 513–544); **70**, 1904, (521–559). [7200]. 30950

Antwort an Herrn Julius Thomsen hinsichtlich seiner Beurteitung (Januar 1905) meiner "Thermochemischen Studien." J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (80–104). [7200].

Lagodziński, K[azimierz]. O działaniu jodowodoru na chinony w obecności kwasu octowego. [Sur l'action de l'acide iodhydrique sur les quinones en présence de l'acide acétique.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (517–521). [1540].

— O 1, 2-antrachinonie. [Sur le 1, 2-anthraquinone.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (617–622, 637–645, 657–663). [1530]. 30953

O 2, 3-dwuoksyantrachinonie. [Sur le 2, 3-dioxyanthraquinone.] Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (717–723, 737–744). [1530]. 30954

Ueber die Einwirkung von Eisessig-Jodwasserstoffsäure auf Chinone. (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2301–2306). [1530 5020]. 30955

Ueber 1, 2-Anthrachinon.—I. Das 1, 2-Nitrosoanthrol und dessen Derivate. 11. Das 1, 2-Anthrachinon. IV. 1, 2-Anthraphenazin. V. Die Überführung des 1, 2-Triacetylaminoanthrols in 1, 2-Aminoayanthrachinon. VI. 1, 2-Anthrahydrochinon. VII. Ueberführung des 1, 2-Anthrahydrochinons in Alizarin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (59–89). [1230—1530—1630—1930—5020].

Ueber 2, 3-Dioxyanthracen. 1. 3, 4-Dimethoxy 1' 2'-benzoylbenzoësäure. 11. Hystazarindimethyläther. III. llystazarinmonomethyläther. IV. Hystazarin. V. 2, 3-Dinnethoxyanthracen. VI. 2, 3-Dioxyanthracen. VII. Ueber die Einwirkung von Eisessig-Jodwasserstoffsäure auf das 2, 3-Dinethoxyanthracen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (90-111). [1230–1330–1530–1930].

Lahrmann, Heinrich. Beiträge zur Kenntnis der Ammoniumphosphorvanadiumolybdate. Bern, Phil. Diss. 1904-1905. Bern, 1904, (61). 8vo. [0820]. 30958

Laible. Die Ursache der Doppelreihigkeit der Atomgewichtszahlen. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (125–126). [7100].

Ueber eine Ausscheidung eines schwerlöslichen Magnesiumzitrats aus Liquor Magnesii citrici. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (477–178). [1310].

Laidlaw, P. P. Some observations on blood pigments. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (757). [8000]. 30961

Lainé, Edmond r. Müntz, Achille.

Lajoux, H. Considérations sur l'analyse chimique et la cryoscopie du lait. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (219-231). [6500]. 30962

Laloue, G. r. Charabot, Eug.

Lamb, Arthur Becket v. Richards, Theodore William.

Lamb, M. C. Mineral constituents of sumach and its adulterants. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1965, (187). [6500]. 30963

Lambert, Maurice. Die schnelle Kristallisation ohne Bewegung. [Zuckerfabrikation.] [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (378–379). [6500].

30964

Lambert, P. Sur Ie spectre d'absorption des sels manganeux. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (357-358). [0470-7300].

Lambrecht, Rudolf und Weil, Hugo. Ueber Malachitgrün und Krystallviolett. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (270-282). [5020-1630].

Lambrecht, Wilhelm. Über Nitroderivate der Cumarine. Verhalten von Kupfersalzen schwacher Säuren gegen Methylalkohol. Diss. Tübingen (Druck v. H. Laupp jr.), 1903, (VIII + 36). 23 cm. [1910 1330 1300]. 30967

Lancon, J. v. Urbain, Ed.

Landerer, R[ud]. Das Acidimeter von Dr. Citron. Stutigart, Med. CorrBl. ärztl. Landesver., **75**, 1905, (45-46). [6000]. Landers, Hermann. Ueber ein Aufspaltungsprodukt des Furfurnitroaethylens. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. & J. (Goeller), 1905, (41). 23 cm. [1910-1940].

[Landesen, Georgij]. Лапдезепъ, Георгій. Пастідованія теплового расширенія водныхъ растворовъ. [Recherches sur la dilatation thermique des solutions aqueuses.] Jurjev, 1904, (124, av. 6 pl.). 10 см. [7200]. 30970

Landin, John. Radium i Sverige. [Radium in Sweden.] Ark. Kemi, Stockholm, 2, No. 2, 1905, (7); [abstract] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (55–58). [0620].

Den radioaktiva desintegrationsteorien. [The theory of radioactive disintegration.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **16**, 1904, (153–157). [7000 7300].

Lando, Towie Gutmann. Beitrag zur Kenntnis der Aquo- und Diacidodiæthylendiaminchromsalze. Zürich, Phil. Diss. 11. S. 1904–1905. Zürich, 1904, (50). 8°. [2000]. Zürich, 30973

Landolt, H[ans]. Nachtrag zum ", Sechsten Bericht der Commission für die Festsetzung der Atomgewichte." Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1194). [7100].

und Börnstein, [Richard]. Physikalisch-chemische Tabellen. 3. umgearb. und verm. Aufl. unter Mitwirkung von Th. Albrecht [u. A.]... und mit Unterstützung der kgl. preussischen Akademie der Wissenschaften hrsg. von Richard Börnstein und Wilhelm Meyerhoffer. Berlin (J. Springer) 1905, (XVI+861). 28 cm. Geb. 36 M. [6030 7000].

Landrieu, Ph. Chaleur de formation des oximes. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (867–870). [7200]. 30976

et le chlorhydrate d'hydroxylamine. Paris, C.-R. Acad, sci., **140**, 1905, (1392-1393). [1510-7050]. 30977

Thermochimic des hydrazones. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (358–361). [7200]. 30978

Landsberg. Welche Erfahrungen liegen über das Härten [der Kalksandsteine] mit Kohlensäure vor? ThonindZtg, Berlin, 28, 1901, (574–575). [0220].

Landsberger, W. Ueber Glyzerinbestimmung mit besonderer Berücksichtigung der Anwendbarkeit der Extraktionsmethode auf die fermentativen Glyzerinwässer. Chem. Rev. Fittind., Hamburg, 12, 1905, (150-152). [6300]. 30980

Landsiedl, Anton. Zur Schmelzpunktsbestimmung. ChemZtg, Cöthen, **29,** 1905, (765–766). [7200].

Landsteiner, Karl und Leiner, Karl. Ueber Isolysine und Isoagglutinine im menschlichen Blut. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 38, Originale, 1905, (548-555). [8050]. 30982

und Reich, Mathias. Ueber Unterschiede zwischen normalen und durch Immunisierung entstandenen Stoffen des Blutserums. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, **39**, Originale, 1905, (712-717). [8050].

 und Uhlirz, Rudolf. Ueber die Adsorption von Eiweisskörpern. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 40, Originale, 1905, (265-270). [4000 7150]. 30984

Lane, Joseph Henry v. Meldola, Raphael.

Lane, Nathaniel J. Constants of persimmon seed oil. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (390). [6500]. 30985

v. Wesson, David.

Lang, Čestnúr. O určení titru permanganátu draselnatého kysličníkem arsenovým a nové methodě ku stanovení hodnoty burehi. [Ueber die Anwendung der Arsenigsäure als Ursubstanz zur Titerstellung der Permanganatlösung und über nene Methode zur Feststellung des Braunsteinwertes.] Prag, Věstn. České Spol. Náuk, **1904**, 20, Aufsatz, (10). [6000].

Lang, J. Chemische Vorlesungsversuche. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (202-206). [0920].

Lang, L. Das Punische Wachs des Herrn E. Berger noch einmal. Techn. Mitt. Malerei, München, 22, 1905, (138-30988 142). [1300].

Lang, William Robert and Carson, Charles Macdonald. The interaction of hydrogen sulphide and sulphur dioxide. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (158-160). $\lceil 0660 \rceil$. 30989

Langbeck, K. r. Hoffmann, Fr.

Lange, A. Die Explosionsgefahr von in Bomben eingeschlossenen komprimierten Gasen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (334–342). [7200].

Lange, Alfred. Ueber das Verhalten von kolılensaureni Kalk zu Kobaltsalzen. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer & Kaerner), 1904, (32). 21 cm. [0220 0260]. 30991

Lange, A. E. v. Peters, Franz.

Lange, H. Welche leitenden Gesichtspunkte sind bei der Prüfung von Farbstoffen auf ihre Echtheit als massgebend anzusehen? [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (822-836); Färberztg, Berlin, 14, 1903, (269-276). [6500]. 30992

— Ueber Methoden der Wertbestimmung der Presshefe. a) bezüglich des Stärkezusatzes; b) bezüglich des Gehaltes an Bierhefe; c) bezüglich der Bestimmung der Triebkraft. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bestimmung der Triebkraft. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (594–599). [6500]. 30993 30993

Lange, W. r. Borsche, W[alther].

Langen, Arnold. Untersuchungen über die Drücke welche bei Explosionen von Wasserstoff und Kohlenoxyd in geschlossenen Gefässen auftreten. Diss. Rostock. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1902, (56). 23 cm. [7200]. 30994

Langenbeck, E. Die Herstellung des schwefelsauren Ammoniaks. D. landw. Presse, Berlin, **32**, 1905, (89–92). [0490]. 30995

Langer, G. Ueber Condensation von Aldehydcollidin und a, y-Lutidin mit Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3704–3709); Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1904, (56). 21 cm. [1930 1400]. 30996 21 cm. [1930 1400].

Langevin, P. Sur les ions de l'atmosphère. Paris, C.-R. Acad. sci., 149 1905, (232–234). [7000]. 30997

Langguth, E. Leuzit, ein Rohstoff für Kali- und Aluminiumdarstellung. Briefl. Mitt. Zs. prakt. Geol., Berlin, 13, 1905, (80-81). [0420 0120].

Langguth, St. Ueber die Reduktion aromatischer Aminosäuren zu den entsprechenden Alkoholen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2062–2064). [1330 1230]. 30999

Langhammer, Otto. Ueber die Kondensation von Mucobromsäure und Mucochlorsäure mit einigen primären aromatischen Aminen. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), [1905], (63). 22 cm. [1320 1730 1630]. 31000

Langheld, Kurt v. Harries, C[arl].

Langley, Samuel Pierpont. James Smithson. [Reprinted from "The Smithsonian Institution, 1846–1896. The history of its first half century." Edited by G. Brown Goode.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 57, 1904, (23494–23495, 23506–23508, with text fig.). [0010].

Langmaid, J. F. v. Jackson, C. Loring.

Langmuir, A. C. The determination of rosin in shellac. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (12–17). [6500]. 31002

Langstein, Leo. Die Kohlehydratbildung aus Eiweiss. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. 1, 1904, (453–496). [4010 8040].

— Die Kohlehydratgruppe des Serumglobulins, des Serumalbumins und des Eieralbumins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, 171–174). [4010].

Langworthy, C[harles] F[ord] and Austen, Peter T. The occurrence of aluminium in vegetable products, animal products, and natural waters. A contribution to the bibliography of the subject. New York (Wiley), London (Chapman & Hall), 1901, (V + 168). 23.5 cm. [0120 8000].

Lapworth, Arthur r. Bowack, Douglas Anderson.

Laqueur, August. Zum Quecksilbernachweis im Urin. Charité Ann., Berlin, 26, 1902, (501–508). [6100]. 31006

Larguier des Bancels. Influence des electrolytes sur la précipitation mutuelle des colloïdes de signe électrique opposé. Paris. C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1647-1649). [7100].

Activation du suc pancréatique sous l'influence combinée des colloides et des électrolytes. Paris, C.-R. Acad. sci, **141**, 1905, (144-146). 8010). Larisch, Paul. Über die Abhängigkeit der Löslichkeit von der Anzahl der Jonen bei den Kobalt-, Chrom-, Rhodium-, Iridium- und Platin-Ammoniaken. Zürich, Phil. Diss. II. S. 1904–1905. Zürich, 1904, (103). 8vo. [7150 7250 0260 0270 0640 0410 0610]. 31009

Lassar-Cohn v. Cohn, Lassar.

Lattey, Robert Tabor. On the mutual solubilities of diethylamine and water. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (397–398). [1610 7150]. 31010

Latzko, Wilhelm. Ueber βγ-Diphenylvinylessigsäure und ihre Verwandten. Basel, Phil. Diss. 1903–1904. Basel, 1904, (39). 8vo. [1330]. 31011

Launay, L. de. La distribution des éléments chimiques dans l'écorce terreste (Introduction à la géologie chimique). Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (386-404). [0100].

Snr la toxicité du chlorhydrate d'amyléine (αβ). Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (650-652). [8050]. 31013

Lauterbach, Fritz. Geschichte der in Deutschland bei der Färberei angewandten Farbstoffe mit besonderer Berücksichtigung des mittelalterlichen Waidbaues. Leipzig (Veit and Co), 1905, (V + 113). 23 cm. 3,20 M. [5020]. 31014

Lauterwald, Franz. Ein Vergleich der Storchschen Paraphenylendiaminund der Utzschen Ursol-Reaktion. [Unterscheidung gekochter und ungekochter Milch.] Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., II. 4, 1905, (23-31). [6500].

Zur Erkennung von Kuhmilch-Mischungen mit Kälberrahm mittelst der Baudouin'schen Reaktion. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. 4, 1905, (72-77). [6500]. 31016

Ueber die Bedeutung und den Wert der Hydro-Reaktion zwecks Erkennung einer Verwässerung der Milch. Landw. Wochenbl., Kiel, **53**, 1903, (859-860). [6500]. 31018 Lauterwald, Franz. Untersuchungen über das Verhalten der fettfreien Trokkensubstanz bei gebrochenem Melken. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (385–400). [6500]. 31019

Ueber die Brauchbarkeit des Milchfettbestimmungs - Apparats "Laktoskop". MolkZtg, Hildesheim, 18, 1904, (607-609). [6000]. 31020

Lavaczeck, Paul v. Tafel, Julius.

Lavalle, F[ranzisco] P. Zuckerbestimmung mit Felling'scher Lösung, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2170); Chem. News, London, 91, 1905, (299). [6300].

Lavaux, James. Action du chlorure de méthylène et du chlorure d'aluminium sur le toluène. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (976-978). [5500]. 31022

Séparation de trois diméthylanthracènes obtenus dans l'action du chlorure de méthylène et du chlorure d'aluminium sur le toluène. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (44-45). [1130]. 31023

Action du tétrabromure d'acétylène et du chlorure d'aluminium sur le toluène. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (204-206). [1130]. 31024

du diparaditolyléthane dissymétrique, du dihydrure de 2, 7, 9, 10-tétraméthylanthracène et du 2, 7-diméthylanthracène. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (354–356). [1130 1140]. 31025

Laveran, A. Traitement mixte par l'acide arsénieux et le trypanroth des infections dues au *Tripanosoma gambiense*. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1081–1084). [8050].

[Lavrov, V.]. Лавровъ, В. Біографическій очеркъ Егора Егоровича Вагнера. [Notice biographique sur E. E. Wagner.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1337–1388, av. 2 portr.). [0010]. 31627

обзоръ научной двятельности проф. Е. Е. Вагнера. [Revue de l'activité scientifique du prof. E. Wagner.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsc., **36**, 1904, (1388–1486). [0010].

Law, Herbert Drake. Electrolytic oxidation of aliphatic aldehydes. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (198-206);

[abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (7-8). [1410 7250]. 31029

Law, Herbert Drake and Perkin, F. Mollwo. Electrolytic oxidation of hydrocarbons of the benzene series. Part 1. Hydrocarbons containing the methyl group. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (31-41, with discussion); Part II. Ethyl benzene, cumene and cymene. Lc., (251-261, with discussion). [1130 7250].

v. Chapman, Alfred C.

La Wall, Charles H. v. Leffman, Henry.

Lawrow, D. Zur Kenntnis des Chemismus der peptischen und tryptischen Verdauung der Eiweiskörper. (2 Mitt.). Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, (447-463). [8010].

Laxa, O[takar]. O mléčných čokoládách. [Ueber die Milchchokoladen.] Čas. Prům. Chem., Prag. 14, 1904, (97– 101); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (471–477). [6500]. 31033

— O působení kyseliny mléčné v kasein a parakasein. [Ueber die Einwirkung der Milchsäure auf Kasein und Parakasein.] Prag, Rozpr. ceské Ak. Frant. Jos., 14, 1905, (10); Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (538–547). [1310–4010]. 31034

Lay, Wilhelm. Tabelle zur direkten Bestimmung des Prozentgehaltes an SO₃ aus der Niederschlagsmenge von Ba SO₄. ThonindZtg, Berlin, **29**, 1905, (1098–1099). [6300]. 31035

Leach, Frederick Peacock. Limonene nitrosocyanides and their derivatives. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (413-427); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (117-118). [1140].

31036 Leather, J. W. The determination of small quantities of iron. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (385-387). [6200].

Lebach, Gustav v. Freund, Martin.

Lebbin. Ueber die Bestandteile von Polygonum ariculare (Vogelknöterich), zugleich eine vergleichende Untersuchung über die russische und die deutsche Pflanze. Med. Woche, Berlin, 4, 1903, (235-236). [6500]. 31038

Lebbin. Zwei Analysen der Wurzeln von Polygonum aviculare. Med. Woche, Berlin, 4, 1903, (384-385). [6500].

Lebeau, Paul. Recherches sur la dissociation des carbonates alcalins.

-Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, (422-432). [0210-7200]. 31040

Sur la décomposition sous l'action de la chaleur et du vide d'un mélange de carbonate alcalin et d'un carbonate alcalino-terreux. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, (433–441). [0210 7200 0220].

Sur l'emploi des métauxammoniums en chimie organique; préparation des carbures forméniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1042– 1044). [5500–1110]. 31042

Snr quelques propriétés physiques du propane. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1454–1456). [Erratum (1572)]. [1110]. 31044

Sur les constituants siliciés définis des produits de l'électrométallurgie. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (176–494). [0710]. 31045

v. Moissan, Henri.

[Lebedev, S.]. Лебедевъ. С. Владвинръ Андреевнчъ Мокіевскій (некрологь). [Vladimir Andrejevič Mokievskij, notice nécrologique.] St. Peterburg. Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1155–1161, av. 1 portr.). [0010]. 31046

[Lebedinskij, V. К.] Дебединскій, В.К. Элементарное ученіе объ эпергін. [Étude élémentaire de l'énergie.] St. Peterburg, 1904, (IV + 120 + 2). 23 cm. [7000].

Le Bel, J. A. Sur la constitution de l'ammonium. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1964, (340-316). [0490 7000]. 31048

Le Blanc, M[ax]. 1. Elektrolyse mit Wechselstrom. 2. Passivität der Metalle. Bemerkung zu den Abhandlungen der Herren [André] Brochet und [Joseph] Petit und [O.] Sackur. Zs. Electroch., Halle, **11**, 1905, (8–10). [7250]. 31049

Le Blanc, M[ax]. Das Quecksilberverfahren von Castner zur Gewinnung von Chlor und Alkali. Nach Versuchen von Dr. Carlo Cantoni. Zs. Elektroch., Ilalle, 11, 1905, (609-612). [0250 0420 0500 6500]. 31050

Elektrolyse mit Wechselstrom. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (705–708). [7250]. 31051

Kann ein Element sowohl positive wie negative Jonen bilden? Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (813-818). [7250]. 31052

strom. [Nach Versuchen von K[arl] Schick]. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (466–476). [0930-7250].

The production of chromium and its compounds by the aid of the electric current. (Monographs on applied electrochemistry, vol. 3). Authorized English translation by Joseph W. Richards . . Easton, Pa. (Chemical Pub. Co.), 1904, (3l. + 122 p.). 23 cm. [0270].

und Levi, Mario G. Ueber die Passivität des Nickels. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (183–195). [7250 0540].

Lecarme, Jean v. Bertrand, Gabriel.

Le Chatelier, Henri. Sur l'emploi de l'air see dans les hants fourneaux. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (925-927). [0320]. 31056

Die chemische Zersetzung der Cemente im Meerwasser. Thonind-Ztg, Berlin, **26**, 1902, (105-108). [0220]. 31058

der Mörtel für diffundierende Salze. (Sur la perméabilité par diffusion des mortiers). [Deutsch. u. Iranz.] Baumaterialienk., Stuttgart, **9**, 1904, (225– 229, 241–244). [0220 7150]. 31059

Lecher, E[rnst]. Ueber Thermoelektrizität. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (781-785). [7250]. 31060 Le Clerc, J. Arthur. Untersuchungen über Gehalt und Zunahme der Futterrüben an Trockensubstanz, Zucker und Stickstoffverbindungen in verschiedenen Wachstumsperioden. Landw. Versuchstat., Berlin, **59**, 1903, (27-81). [8030 6500].

Leclerc du Sablon. Sur les changements de composition du fruit des Cucurbitacées. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (320-321). [8030]. 31062

Lecoq de Boisbaudran. Sur l'élément **Z**δ. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, 1015–1016). [0750]. 31063

Le Count, E. R. v. Abderhalden, Emil.

Ledebur, A. Betrachtungen über das Bertrand - Thiel - Verfahren. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **23**, 1903, (36–41). [0320]. 31064

Lehrbuch der mechanischmetallurgischen Technologie (Verarbeitung der Metalle auf mechanischem Wege). 3. neu bearb. Aufl. Abt. I. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1905, (400). 23 cm. 12 M. . . Abt. 2. (Schluss des Werkes). ib. (401-805 + XVI, mit 1 Taf.). 23 cm. 12 M. [0100].

Ledru v. Freundler, P.

Leduc, A[natole]. Sur quelques densités de gaz et la précision qu'elles comportent. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (642-644). [7100]. 31066

de l'hydrogène et de l'azote et la précision atteinte dans leur détermination. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (717– 718). [7190-0490].

Leduc, E. Unterscheidung von fettem und hydraulischem Kalk. Thonind-Ztg, Berlin, 27, 1903, (1381). [6500].

Sur un procédé simple et rapide permettant de différencier une chaux grasse d'une chaux hydraulique. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, 703–706). [6500]. 31069

Die Diffusion der Flüssigkeiten. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (793-795). [7150]. 31070

Leeden, Rudolf van der. Ueber die Umwandlung von Isonitrosoketonen in Ox-diazine. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (55). 22 cm. [1500 1540].

Leeden, Rudolf van der v. Diels, Otto.

Leenhardt, Ch. Sur la vitesse de cristallisation des solutions sursaturées. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (188 189). [7050].

Leent, F. H. van. Die bei Bestimmung der Jodzahl in Betracht kommenden Reaktionen. (Uebers). Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (661-670). [6300]. 31073

Leersum, E. C. van. Die Verwendbarkeit der Orcinprobe von Bial zum Nachweis der Glykuronsäure. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (510-512). [6150].

Leersum, P. van. Mikrochemisch onderzoek van kinabast. [Die mikrochemische Untersuchung der Chinarinde.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (432-435). [6500]. 31075

Lees, Frederick Herbert v. Power, Frederick Belding.

Lefeldt, M. Erfahrungen über Urtitersubstanzen und Normalflüssigkeiten. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (146–147). [6000].

Lefeuvre, Et. Etude chimique sur les huiles de bois, Indo-Chine française. Ann. Inst. colon., Marseille, (sér. 2-3), 13, 1905, (27-39). [6500]. 31077

Lefèvre, Jules. Sur le développement des plantes vertes à la lumière, en l'absence complète de gaz carbonique, dans un sol artificiel contenant des amides. Paris, C.-R. Acad. sei., 141, 1905, (211–213). [8030]. 31078

Leffman, Henry and La Wall, Charles H. Text-book of organic chemistry. Philadelphia (Blakiston), 1904, (231, with illus. and diagrs.). 19 cm. [0030].

Legahn, A. Physiologische Chemie. Tl 1: Assimilation. Tl 2: Dissimilation. (Sammlung Göschen. 240; 241.) Leipzig (G. J. Göschen), 1905, (134, mit 2 Taf.; 138, mit 1 Taf.) 15 cm. Je 0,80 M. [8000].

Léger, A. Sur la méthylnataloémodine et la nataloémodine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1464–1466). [1510–1530]. 31081 **Léger,** E. Sur le sucre des aloines. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **20**, 1904, (145-148). [1860]. 31082

Legler, I. Einige auf die Bestimmung der salpetrigen Säure bezügliche, insonderheit die Trommsdorffsche Methode berührende Studien. Pharun. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (181–183). [6300].

chemisch-analytischen Praxis. 1. Zur jodometrischen Bestimmung der schwefligen Säure.— 2. Bestimmung des im Wasser gelösten Sauerstoffs durch Natriunsulfit. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (271–273). [6300 6200].

Lehenbauer, Ludwig. Ueber den Arsengehalt unterfränkischer Wässer und Gesteine. Diss. Würzburg (Druck v. H. Stürtz), 1903, (17). 22 cm. [0140 6500].

Leher, Ernst. Die Zucker-Industrie. (Sammlung Göschen. 253). Leipzig (G. J. Göschen), 1905, (97). 15 cm. 0,80 M. [6500].

Verwendung in Industrie und Gewerbe. (Sammlung Göschen 261.) Leipzig (G. J. Göschen), 1905, (124). 15 cm. 0,80 M. [0360 6500]. 31087

Bestimmung des Arsens und Antimous als Schwefel-Verbindungen. Diss. k. techn. Hochschule, München. Augsburg Druck v. Ph. 1. Pfeiffer), 1904, 111 + 98). 22 cm. [6200]. 31088

Lehmann, Hans. Grosser Quarzspektrograph. Zs. Instrumentenk., Berlin, 24, 1904, (230-236). [0910]. 31089

- Zum Problem der Mischfarbenphotographie mittels stehender Lichtwellen. (Vorl. Mitt.). Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3,** 1905, (165–172). [7350].

Lehmann, Max und Tobata, S. Chemische Analyse zweier japanischer Tabaksorten. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (113-121). [6500]. 31091

Lehmann, Olttol. Flüssige Mischund Schichtkristalle. Ann. Physik, Leipzig, (I. Folge), 66, 1905, (160-165). [7100]. Lehmann, O[tto]. Die Gleichgewichtsform fester und flüssiger Kristalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (728-734). [7000 7100]. 31093

Näherungsweise Bestimmung der Doppelbrechung fester und flüssiger Kristalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (796-807). [7100 7300]. 31094

Drehung der Polarisationsebene und der Absorptionsrichtung bei flüssigen Kristallen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (808-810). [7100 7300]. 31095

Bericht über die Demonstration der flüssigen Kristalle. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (955-957). [7000 7100]. 31096

Flüssige Kristalle sowie Plastizität von Kristallen im allgemeinen, molekulare Umlagerungen und Aggregatzustandsänderungen. Leipzig (W. Engelmann), 1904, (VI+267, mit 39 Taf.). 27 cm. 20 M. [7100 7000].

Lehmann, Paul und Stadlinger, Hermann. Hilfstabellen zur raschen Berechnung des ursprünglichen Extraktgehaltes der Bierwürze nach der Formel e = $\frac{100(E+2,0605A)}{100+1,0605A}$. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (679–687). [6000-6500]. 31098

v. Krafft, Friedrich.

Lehne, Adf. Tabellarische Übersicht über die künstlichen organischen Farbstoffe und ihre Anwendung in Färberei und Zeugdruck. Mit Ausfärbungen jedes einzelnen Farbstoffes und Zeugdruckmustern. Erg. Bd 2. Lfg 1, 2. Berlin (J. Springer), 1905, (XVIII+1-32). 8vo. 6 M. [5020]. 31099

Lehner, Alfred. Nouvelles synthèses de la benzophénonesulfone et de ses dérivés. Genève, Thèse sc. 1903-1904. Genève, 1904, (70). 8vo. [1530].

- v. Ullmann, Fritz.

Lehnkering. Titerstellung von Permanganatlösungen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (63-64). [6000].

Leighton, Marshall O[ra]. Field assay of water. Washington, D. C., Dept. Int. U.S. Geol. Surv., Water Suppl. Irrig. Paprs., No. **151**, 1905, (77+1, with pl., text fig.). 23.5 cm. [6500].

[Leimkuhler, Ferdinand Edward]. Qualitative chemical analysis. Dayton, O.(St. Mary's Institute), [1904], (2l.+63). 15×22.5 cm. [6000]. 31103

Leinen, Jos. Die "Theorie Thieles über die Struktur der Banden," geprüft an der dritten Kohlebande. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (137–154). [7300].

Leiner, Karl v. Landsteiner, Karl.

Leiningen - Westerburg, W[ilhelm] Graf zu. Die quantitative Bestimmung des Fluors in Böden und Gesteinen, in Pflanzenaschen, insbesondere auch bei Rauchschäden. Natw. Zs. Landw., Stuttgart, 2, 1904, (273–287, 320–330, 357–366). [6200].

--- v. Ramann, Emil.

Leipprand, Fritz v. Schmidt, Julius.

Leiss, C. Präzisions-Polarisations-Spektrometer. Zs. Instrumentenk., Berlin, 25, 1905, (340–342). [0910].

31106
Leisse. Das Wannersche Pyrometer und dessen Anwendung. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (862–863). [0910].

Leith, Charles Kenneth. Rock cleavage. [With bibliography]. . . . Thesis . . . Ph D . . University of Wisconsin 1901. Washington, D. C., U.S. Dept. Int., Bull. Geol. Surv., No. 239, 1905, (216+111, with pl. diagr.). 23.5 cm., [reprint, with extratile page]. Washington, D. C., 1905, (1l.+216+111, with pl. diagr.). 23.5 cm. [7150].

Lejbin, S. P. v. Ipatjev, V. N.

Lemaire, L. Méthode unitaire de dosage du soufre dans les pyrites. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1]. Berlin (D. Verlag), 1904, (381–385). [6200]. 31109

Lemaitre, H. Dosage du perchlorate de sodium dans un nitrate de sodium commercial. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (253-254). [6500].

Lemberger, Ignacy. O rozkładzie chloroformu podczas stosowania go przy narkozie. [Sur la décomposition du chloroforme pendant son usage pour la narcose.] Nowiny lek., Poznań, **17**, 1905, (181–184, 238–243). [1110].

Lemberger, Ignacy. Kreseptol, septasol i lithantrol, środki przeciwgnilne wyrobu krajowego. [Le créseptol, le septasol et le lithantrol, antiseptiques produits industriellement en Galicie.] Przegl. lek., Kraków, 44, 1905, (749–750). [1230].

Lemcke, N. v. Pissarjewsky, L.

Lemeland, P. Sur la gomme du Mangifera indica L. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 19, 1904, (584-592). [1840].

[Lemke, N.]. Лемке, Н. Электропроводность и внутреннее треніе. [Eléktroconductibilité et frottement intérieur.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1134–1138). [7150—7250].

Lemmermann, O[tto]. Entgegnung auf die Bemerkungen des Herrn Fingerling zu meinen in Gemeinschaft mit G. Linkh angestellten Fütterungsversuchen über den Einfluss der Futtermittel auf die Milchsekretion und die Zusammensetzung der Milch. J. Landw., Berlin, 52, 1904, (395–400). [6500]. 31115

Ueber den Wert des Doppelsuperphosphates. Landbote, Prenzlau, **25**, 1904, (451–452). [6500].

31116 — Untersuchungen über den Einfluss einiger sogenannter spezifischer Milchfuttermittel auf die Milchsekretion, die Zusammensetzung der Milch und die Eigenschaften des Milchfettes. In Gemeinschaft mit [G]. Linkh und [F]. Moszeik. I. Lemmermann, O[tto] und Linkh, G. Ueber den Einfluss der Futtermittel auf die Milchsekretion und die Zusammensetzung der Milch. II. Lemmermann, O[tto] und Moszeik, F. Ueber den Einfluss der Futtermittel auf die Beschaffenheit des Milchfettes. Landw. Jahrb., Berlin, **32**, 1903, (559-634). [8040].

Lemoine, Georges. Programme de recherches sur les diverses propriétés physiques d'une même solution saline. Roma, Mem. Acc. Nuovi Lincei, 20, 1903, (389-392). [7150]. 31118

et Lemoine, Paul. Etude chimique et géologique de diverses sources du nord de Madagascar. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (248-254). [6500]. Lemoine, Paul v. Lemoine, Georges.

Lemoult, Paul. Relations générales entre la chaleur de combustion des composés organiques et leur constitution. C'alcul des chaleurs de combustion. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (203-244). [7200 1000]. 31120

Sur la chaleur de combustion des composés organiques sulfurés. Remarques relatives aux composés halogénés. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1905, (131-134). [7200].

Sur l'anilide orthophosphorique et ses homologues; de la non-existence du composé C_6H_5AzH-P $\equiv (Az \ C_6 \ H_5)_2$. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (206-208). [1630 2000].

Sur quelques dérivés de l'acide phosphorique pentabasique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (409-411). [0570 1630].

Sur une combinaison cristallisée d'acétate et de thiosulfate de plomb. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (422-424). [0580]. 31124

Sur un réactif des phosphure, arséniure et antimoniure d'hydrogène. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (478–480). [0380]. 31125

Remarques sur une série récente de déterminations calorimétriques. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (633-635). [7200]. 31126

Snr la rétrogradation de quelques amines secondaires cycliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (978–980). [1630]. 31127

de phosphore sur les amines cycliques tertiaires. Synthèse de matières colorantes et formation de phosphore. Paris, C.-k. Acad. sci., 140, 1905, (248-250). [1630 0570].

--- v. Curtis.

Lemus, Woldemar]. Ueber die chemische Beschaffenheit des in den grossen und in den kleinen Milchkügelchen enthaltenen Fettes. Diss. Leipzig. Liebertwolkwitz (Druck v. F. Zenguer), 1902, (V11+81, mit 1 Tab.). 22 cm. [1300-6500].

Lenard, P[hilipp]. Ueber die Lichtemissionen der Alkalimetalldämpfe und Salze, und über die Zentren dieser Emissionen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **17**, 1905, (197-247). [7300].

Lenard, P[hilipp] v. Klatt, Virgil.

Lendle, Ludwig. 1. Über Isomerieerscheinungen bei Phosphiten. 1I. Über das Verhalten von Natriumsulfat in wässriger Lösung. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1902, (63). 22 cm. [0570 7000 6300 0500 7150].

Leneček, Ottokar. Illustrierte gewerbliche Materialienkunde. Zum Gebrauche in gewerblichen Fortbildungsund Fachschulen, in Meisterkursen und zur Selbstbelehrung bearb. (Bruon Volgers Bücherei für den Gewerbe- und Handwerkerstand. Bd 5). Berlin (A. Goldschmidt), 1905, (VIII+578). 18 cm. Geb. 4 M. [0030]. 31132

Lengyel, Béla. A chemia mint a kulturalis fejlődés egyik tényezője. [Die Chemie als Faktor der Kulturentwickelung]. Termt. Közl., Budapest, 37, 1905, (593-601). [0040]. 31133

Lengyel Loránd, A pepszinemésztés reakczióhője, [Über die Reaktionswärme der peptischen Verdauung.] Magy. Chem. F., Budapest. 11, 1905, (145-151). [7200-8010-8040]. 31134

Adat a pepsinemésztés thermodynamikájához. [Beitrag zur Thermodynamik der Pepsinverdauung]. Math. Termt. Ért., Budapest, **23**, 1905, (255–262). [7200–8010]. 31135

Ucber die Bestimmung der Schwefelsäure im Harn mittels alkoholischer Strontiumchloridlösung. Arch. ges. Physiol., Bonn, **104**, 1904, (514– 518). [6300].

Lenton, Walter Henry. The assay of opium and its preparations. Pharm. J., London, (Ser 4), 20, 1905, (652-653). [6500]. 31137

The analysis of powdered extract of Nux vonica. Pharm. J., London, (Ser. 4), 21, 1905, (364). [6500], 31138

Lenz, Wilhelm. Zwei kleine Arbeitsgeräte. 1. Ein Schmelzröhrchenhalter. 2. Saugtrichter mit gespanntem Filter. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (358–361). [0910]. 31139

Lenze, F. Ueber Perchlorat im Schwarzpulver und über Gefahren bei der Fabrikation und Verwendung perchlorathaltiger Schwarzpulver. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2]. Berlin (D. Verlag), 1904, (394– 115). [7200-0420-6500]. 31140

Leo, H[ans]. Ueber die Beeinflussung der Sonnenlichtwirkung durch Meerwasser. D. med. Wochenschr., Leipzig, 30, 1904, (1924–1925). [7350]. 31141

Ueber die Wirkungsweise von Salzsäure und Pepsin bei der Eiweissverdauung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (286–292). [8010].

Leonardi, Giovanni e De Franchis, M. Sugli eteri metil— ed etilacetolico ed alcuni loro derivati. Gazz. ehim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (316-322). [1510—1930].

Leonhardt, Richard r. Michaelis, A[ug].

[Leontovič, A. V.] Леонтовичъ, А. В. О шестивольфрамовомъ натріп. [Sur le hexawolframate de natrium.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1555–1556); **37**, 1905, (130–141). [0840]. 31144

[Leontovič, Vs.]. Леонтовичъ, Вс. Матеріалы къ изученію явленія катализа. Подъ редакціей проф. Вл. Ипатьева. [Matériaux pour la recherche de la catalyse. Sons la rédaction du prof. lpatiev.] St. Peterburg, 1904, (2+169). 24 em. [7050]. 31145

Leopold, Andor. Kaolin-meghatározás agyagban. [Kaolinbestimmung im Thone.] Magy. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (177–183). [6500]. 31146

Leopold, Richard. Ceber Isophtalal-dehyd und einige seiner Condensations-produkte. Diss. Strassburg i. E. (Druek v. C. & J. Goeller), 1905, (53). 23 cm. [1430].

Lepel, F. von. Zur Oxydation des Luftstickstoffes mit Hülfe des elektrischen Flammenbogens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2524-2533). [0490-7250].

Neuere Versuche zur Nutzbarmachung des atmosphärischen Stickstoffs durch elektrische Flammenbogen. Berlin, Jahrb. D. LandwGes., 19, 1904, (40–44). [0490]. 31149

Lepel, Victor Freiherr von. Empfiehlt es sieh allgemein, ein Verbot des Stärkemehlzusatzes zur Presshefe herbeizuführen? [In: 5. Intern. Kongress für

angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (599-605). [6500]. 31150

Lepère, E. Ueber Aschengehalt und Alkalitätsgrad der Asche von Himbeersirupen des Haudels. Zs. öff. Chem., Plauen, 10, 1904. (106-410). [6500]. 31151

——— Beiträge zur Beurteilung der Eierteigwaren. Zs. öff. ('hem., Plauen, **11**, 1905, (250–259). [6500].

Lepetit, Robert. Procédé de préparation de nouveaux dérivés d'amines primaires avec l'aldéhyde formique et les bisulfites et de dérivés de l'indigo. Pli cacheté No. 1170, déposé le 6 Mars, 1900. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 75, 1905, (379-382). [1600 5020].

Lépine, R. et Boulud. Sur la production du sucre dans le rein chez le chien phloridziné. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (497-499). [S030]. 31151

Sur les modifications de la glycolyse dans les capillaires, causées par des modifications de la température locale. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (622-625). [8040]. 31155

—— —— Sur la réduction de l'oxyhémoglobine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (993–995, 1128). [8040]. 31156

Sur la répartition des matières sucrées entre le plasma et les globules du sang. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (175-177). [8040]. 31157

-- Sur l'acide glycuronique du sang. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (453-456). [8040—1310]. 31158

Le Play v. Charrin.

Leppla, [A.]. Die Bildsamkeit (Plastizität) des Thones. Baumaterialienk., Stuttgart, 9, 1904, (124–125). [0120]. 31159

Lequis, Kurt. Ueber einige neue Methoden zur Erkennung und quantitativen Bestimmung von stickstoffhaltigen Körpern. Diss. München (Druek v. C. Wolf & S.), 1905, (37). 21 cm. [6300].

Lerch, F. v[on]. Ueber das ThX und die induzierte Thoraktivität. Wien, SitzBer. Ak. Wiss., 114, 1905, Abt. IIa. (553–583, mit 4 Taf.). [0770]. 31161

Leroux, A. v. Friedrich, K.

Le Roux, F. P. De l'action des très basses températures sur la phosphorescence de certains sulfures. Rappel d'un Mémoire de MM. A. et L. Lumière. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (84-85, 239-241). [7200].

Leroux, Henri. Tétrahydrure et décahydrure de naphtaline. Paris, - C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (672–674). [1130 1140 1240]. 31163

Sur le décahydronaphtol β et l'octohydrure de naphtaline. Paris, C.-R. Acad, sci., **140**, 1905, (590–591). [1240–1140]. 31164

Sur la décahydronaphtylamine β. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (46–47). [1540—1640]. 31165

Lesage, L. v. Fosse, R.

Leschik, Georg. Beiträge zur Kenntnis der aromatischen Aldehyde. Diss. Freiburg i. Br. (Druck v. Chr. Lehmann's Nachf.), 1904, (32). 22 cm. [1430].

Lespiau, R. Sur l'acide β-bromobutyrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (738-739). [1310]. 31167

Action de l'acide cyanhydrique sur l'épiéthyline. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (436-437). [1310].

Etudes cryoscopiques faites dans l'acide cyanhydrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (855-857). [7200].

Synthèse de la lactone de l'acide erythrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (42–43). [1310–1910].

31171 et Chavanne. Liquétaction de l'allène et de l'allylène. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1035-1036). [1120].

Lessing, J[ul]. Ueber Lichtechtheit. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin D. Verlag), 1904, (894-895). [5020]. 31173

Lester, J. H. Moisture tests of wood pulp. Part 11. London, J. Soc. Chem. Indust.. 24, 1905, (171-175). [6500].

Lester, O. (). On the oxygen absorption bands of the solar spectrum. As-

troph. J., Chicago, Ill., **20**, 1904, (81–104, with text fig., pl.). [7300]. 31175

Le Sueur, Henry Rondel. The action of heat on α-hydroxycarboxylic acids. Part II. α-Hydroxymargaric acid, α-hydroxypalmitic acid, α-hydroxypentadecylic acid, and α-hydroxymyristic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1888–1906); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (285). [1310 1410].

Letsche, Eugen. Kondensation von Diazobenzolimid mit Säureestern. [Triazolderivate]. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1903. (102). 23 cm. [1930 1740 1300].

Letterhos. Versuche mit dem Sichlerschen Kapillar-Ventilbutyrometer. Molk-Ztg, Hildesheim, 19, 1905, (926-927). [6300].

Leuba, Auguste. Sur l'action des acides nitrique et acétique sur les chromates alcalins. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (303-304). [0270].

Action de l'acide oxalique sur le ferrocyanure de plomb. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (143-145). [1310].

Sur le dosage du ferrocyanure cuivrique. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (218-219). [6300].

Leuchs, Hermann. Synthese von Oxypyrrolidin-carbonsäuren (Oxy-prolinen). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1937-1943). [1930].

Leuner, Karl v. Stobbe, Hans.

Levaditi, C. Antitoxische Prozesse. Jena (G. Fischer), 1905, (V+96). 26 cm. 2,80 M. [8050]. 31183

Levene, P[hoebus] A. Ucher die Spaltung der Gelatine. (2. u. 3. Mitteilung.) Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (8-14, 99-100). [4010].

Darstellung und Analyse einiger Nucleinsäuren. (7. Mitt.) Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (199-201); . . . 8. Mitt. Ueber die Milznucleinsäure. l.e., 45, 1905, (370-380). [1350-4010-6500].

und Stookey, L. B. Notiz über das Pankreasnucleoproteid. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904. (404–406). [4010]. 31186 Levene, P[hoebus] A. v. Mandel, John A.

Levi, Mario Giacomo. Contributo allo studio della preparazione elettrolitica dei persolfati. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (81-89). [7250 0660].

e Spelta, Egidio. Sopra l'acido fosfomolibdico. Gazz. chim ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (207-226). [0480].

- v. Le Blanc, Max.

[Levin, J.] Левинъ, И. Примъненіе злектрическаго тока для синтетическихъ цьлей въ органической химін. [Application du courant électrique à la synthèse dans la chimie organique.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1–25, II). [1000 7250].

Пцерпены и ихъ производныя. [Les terpènes et leurs dérivés.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (1-24, II; 25-63, Il). [1140].

Levin, M[ax]. Über Gold-Thalliumlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (31–38). [0150 0790 7000]. 31191

— Über Gold-Nickellegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (238–242). [0510 0540 7000].

und **Tammann**, Gustav. Über Mangan- Eisenlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **47**, 1905, (136–144, mit 1 Taf.). [0320 0470 7000]. 31193

v. Ruer, Rudolf.

Levin, Wilhelm. Methodisches Lehrbuch der Chemie und Mineralogie für Realgymnasien und Ober-Realschulen. Tl 2: Oberstufe (Pensum der Ober-Sekunda und Prima). Berlin (O. Salle), 1905, (V+195). 23 cm. 2,40 M. [0030].

[Levites, S. Ja.]. Левитесъ, С. Я. Матеріалы для изученія процесса застуднѣванія. III. О впутреннемъ тренін коллондальныхъ растворовъ. [Contribution à l'étude du proces de gélatination. III. Sur le frottement intérieur des dissolutions colloidales.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 1904, (401-417). [7000 7100].

Levites, S. [Ja.]. Ueber Desamidoalbumine. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (202-206). [4010]. 31196

Levy, Arthur Garfield. A rapid method for the determination of tin in copper-tin alloys. London, Anal., 30, 1905, (361–367). [6200]. 31197

Water from the Simpler tunnel. London, Anal., **30**, 1905, (367–369). [6500]. 31198

The estimation of chloroform vapour in air. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1905**, (1904), (iii-iv). [6300].

Lévy, Henri Michel v. Perot, A.

Levy, Paul. Zur Kenntnis des amerikanischen Kolophoniums. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1739–1741). [1350–1860]. 31200

Levy, Walter v. Rosenheim, Arthur.

Levyckyj, Vołodymyr. Načerk terminologii chemičnoi. [Grundriss d. chemischen Terminologie.] Lemberg, Zbirn. Sekc. Mat. Prirod. Likarsk., 9, 1903, (1–12). [0070]. 31201

Lewes, Vivian B. The theory of the incandescent mantle. Chem. News, London, 91, 1905, (62-66). [0100 6500].

Lewin, L[ouis]. Der Einfluss der Chemie auf die Medizin. Vortrag . . . Natw. Wochenschr., Jena, 20, 1905, (225–229). [6500]. 31204

Lewis, Gilbert N. Autocatalytic decomposition of silver oxide. Department of the interior. Bureau of government laboratories. Chemical Laboratory. [Publication] No. 30, Manila, 1905, (5-19, with pl.); (Übers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (310-326), [0110-0910-7050]. 31205

Hydration in Solution. Bureau of government laboratories. Chemical Laboratory. [Publication] No. 30, Manila, 1905, (21-27); (Übers.). Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1995, (224-230). [7050 7150].

Lewis, Percival. The afterglow of metallic vapors in nitrogen—a new band

spectrum. Astroph. J., Chicago, Ill., 20, 1901, (49-57, with pl.). [0190 31207

Lewis, Percival. Notes on the spectra of nitrogen and its oxides. Astroph. J., Chicago, Ill., **20**, 1901, (58–62, with pl.). [0190-7300]. 31208

The spectrum of the electrodeless discharge in nitrogen. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Pluysic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (124–125). [0490-7300]. 31209

The spectrum of the afterglow of the spark discharge in nitrogen at low pressures. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (125–128). [0490 7300].

Lewis, Reginald J. r. Hake, C. Napier.

Lewis, William Henry v. Chattaway, Frederick Daniel.

Lewkowitsch, J. Evaporation in vacuo of solutions containing solids. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, 1149-1187). [7200 6500]. 31211

30, 1905, (394-395). [6500]. 31212

Technologie der Fette und Erdöle. Jahrb. Chem., Braunschweig, **14**, (1904), 1905, (128–448). [1300 6500]. 31213

Ueber Fettspaltung durch Enzyme. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1901, (541–547). [8010–1300].

Oele, Fette und Wachse. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (151–203). [6500—1300]. 31215

Spezielle Methoden der Oelund Fettindustrie. [In: Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (201–264). [6500]

Lewkowitz, H. r. Weinland, R[udolf]. Lewy, Martin r. Herz, Walter]. Ley, H[einrich]. Ueber Quecksilbernitroform; ein Beitrag zur Constitution von Salzlösungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (973-978). [2000 7000].

Ueber colloïdales Kupferoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2199-2203). [0290 7100]. 31219

Cber innere Metall-Komplexsalze. I. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1901, (954–956). [7000]. 31220

und Wiegner, G. Über metastabile Zustände bei Reaktionen zwischen gasförmigen und festen Stoffen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (585–593). [7050].

Ley, Herm. Eine neue Weinsäure-Bestimmungsmethode. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (149). [6300 1310].

und Dichgans, Herm. Eine neue Methode zur Bestimmung von Zucker. Pharm. Zig, Berlin, 48, 1903, (689-690). [6300].

Leyde, [Oskar]. Prüfung von Gusseisen. Vortrag . . . Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **48**, 1904, (169–172). [6500].

Testigkeit und Struktur des Gusseisens. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (94–103, mit 1 Taf.). [0320].

L'Hote. Acide sulfureux pur comme réactif; sa préparation. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (305). [0660].

31226

Sur l'emploi des vasses en nickel dans les laboratoires. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (253-254). [0540].

Lichowitzer, H. Die Frage der Bewertung und Einteilung der Abflusswässer der Rübenzuckerfabriken nach ihrer chemischen Zusammensetzung. [In: 5. lutern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (173-188).

der Rüben nach dem Verfahren Krause und nach dem kombinierten System Krause-Pellet-Löwenberg. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (216–226). [6500].

Lichtenfelt, H. Ueber die chemische Zusammensetzung einiger Fischarten, warum und wie sie periodisch wechselt. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (353 402). [6500].

Lichtenstein, L. r. Hoff, J[acob] H[einrich] van't.

Lidholm, Hj. Om acetylen och karbid. [On acetylene and carbide.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (73-76). [7200]. 31231

Zur Tremung des Silbers von Blei. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (566–568). [6200]. 31232

Phosphorbestimmung in Calciumcarbid. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1452–1453). [6200]. 31233

[Lidov, Aleksandr Pavlovič.]. Лидовъ, А. И. О разложении диціана накаленнымъ желѣзомъ. [Décomposition du dicyane par le fer chauffé.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 448–450). [0210].

Новый способъ получения окиси углерода. [Nouvelle méthode de préparation de l'oxyde de carbone.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 1904, (proc.-verb. 450). [0210—1930].

объ азотимидѣ, или діпмидѣ, инертножъ азотоводородистожь газѣ. [Sur l'azotimide, ou diimide.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb. 1298-1299). [1600].

Jodacetylen zu fetten Ölen. Acetylen, Halle, **8**, 1905, (163). [1120 7350].

[— et Kuznecov, M.I.]
п Кузпецовъ, М. П. Отношеніе газообразныхъ углеводородовъ къ шакаленному магнію. [Action du magnésium chauffé an rouge sur les hydrocarbures gazeux.] St. Peterburg, Žurn.
russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, [940943); Acetylen, Halle, 8, 1905, 128129). [1100 6400].

Liebenow, C. Zur Frage der Dissociation der Elektrolyte. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (301–306). [7250]. Lieber, Hugo. Improved methods of applying radium. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (230–231). [0620].

Liebermann, C[arl]. Ueber Beizenfarbstoffe. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (881–893); FärberZtg, Berlin, 14, 1903, (197–199). [5020].

und Lindenbaum, S. Ueber einige mesophenylirte Derivate des Anthracens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1799-1805). Berichtigung, Ebenda, **38**, 1905, (3802-3804). [1130 1230 1530].

und Mamlock, L. Ueber die Jod-Jodwasserstoff - Verbindungen stickstofffreier Anthrachinonderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1784–1796). [1530—1230]. 31245

Ueber die Einwirkung von Brom auf die Anthranole. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (1797–1798). [1230]. 31246

Liebermann, Leo. Ueber die Wasserstoffsuperoxyd-Katalyse durch colloidale Platinlösungen. (Beiträge zur Kenntnis der Fermentwirkungen I.) Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1901, (119–154). [7050-7100-0360-0610].

Ueber die Wasserstoffsuperoxyd-Katalyse durch die Fermente des Malzauszuges. (Beiträge zur Kenntnis der Fermentwirkungen III.) Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (176-200). [7050-8010].

Ueber die Wasserstoffsuperoxyd-Katalyse einiger Pflanzenextracte. (Beiträge zur Kenntnis der Fermentwirkungen IV.) Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (201–202). [7050 8010].

Versuche über Wasserstoffsuperoxyd - Katalyse mit einigen Extracten thierischen Ursprungs. (Beiträge zur Kenntnis der Fermentwirkungen V.) Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (203–206). [7050–8010].

Ueber die Guajakreaction, nebst Bemerkungen über die Wirkung der thierischen Schutzstoffe und Immunkörper und einem Anhang über das Terpentinöl. (Beiträge zur Kenntnis der Fermentwirkungen VI.) Arch. ges. Physiol., Bonn. **104**, 1901. (207–226). | 7650 8010 8050].

Liebermann, Leo. Ueber die Guajakreaction des Blutes. (Beiträge zur Kenntnis der Fermentwirkungen VII.) [Blutenzyme.] Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (227–232). [6500]. 31252

Ueber die Guajakreaction des eolloïdalen Platins. (Beiträge zur Kenntuiss der Fermentwirkungen VIII.) Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (233-234). [7050-7150-0610]. 31253

——— Ueber Fettbestimmung. Arch. ges. Physiol., Bonn, **108**, 1905, (481-488). [6500]. 31254

und Genersich, Wilhelm von. Ueber einige Umstände welche die katalytische Wirkung des colloidalen Platins auf Wasserstoffsuperoxyd beeinflussen. (Beiträge zur Kenntniss der Fermentwirkungen 11.) Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (155–175). [7050-7100-0360-0610]. 31255

und Lieberman, Paul. 1st zur Guajakreaction die Gegenwart einer Katalase notwendig? Arch. ges. Physiol., Bonn, 108, 1905, (189-198). [7050-8010]. 31256

Liebermann, Paul r. Liebermann, Leo. Liebig, Ilans von. Über die Vereinigung von Benzil mit Resorein Tl 1: Die nicht fluoreszierenden Körper. J. prakt. Chem., Leipzig. (N.F.), 72, 1905, (105–172). [1230—1530—1910]. 31257

Liebig, Max jun. Ueber chemische und physikalische Eigenschaften einiger Bleifarben und der zu ihrer Darstellung verwendeten Rohstoffe und Hilfsrohstoffe nebst ihrer Analyse und Betriebskontrolle. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1671–1675); Bayr. IndBl., München, 91, 1905, (52–53, 60–61). [0580–6500]. 31258

Liebl, Fritz. Weitere Untersuchungen photodynamischer Stoffe auf Diastase. Diss. München (Druck v. C. Wolf u. S.), 1905, (18). 22 em. [7350 8010]. 31259

Lieblein, Victor. Beiträge zur Kenntnis der chemischen Zusammentsellung des aseptischen Wundsekretes, Beitr. klin. Chir., Tübingen, **35**, 1902, (13-93), [6500].

Liebreich, O[scar]. Wertbestimmung der narkotischen Extrakte in chemischer und pharmakologischer Hinsicht. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (61–65). [6500]. 31261

Lieck, Albert. Einwirkung von Hydrazin auf m-Tolyl-isocumarin. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (3853–3856). [1330—1910—1930]. 31262

— Ueber einige Phtalazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3918–3924); Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1905, (47). 22 cm. [1930].

31263
Lienau, Hermann. Ceber Friedelit.
ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (361).
[0470]. 31264

Eine Methode zur Untersuchung des Bauxits. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (584–585). [6500]. 31265

——— Eine praktische Form des Tiegeldreiecks. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (991). [0910]. 31266

Feuchtigkeit und Konstitutionswasser im Bauxit. ChemZIg, Cöthen, **29**, 1905, (1280-1281). [0120]. 31267

Liesche, Otto v. Lockemann, Georg.

Lilienfeld, Julius E. Ueber eine allgemeine und hervorragend empfindliche Methode zur spektrulen qualitativen Elementar-Analyse von Gasgemischen. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade,) 1905, (40). 22 cm.; Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (931–942). [7300–6400].

Lilienfeld, Maurice. Die Fabrikation der Soda und Pottasche in Britisch historischer Beleuchtung. Seifenfabr., Berlin, 22, 1902, (1293–1296); 23, 1903, (3–9, 30–31, 53–55, 77–79, 105–107, 153–157, 229–232, 277–279, 329–331, 401–103, 451–457, 525–527, 577–579, 652–654, 723–724, 749–750, 771–772). [0500–0420].

Linari, Adolfo. Sintesi di un benzometaxilenolo. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2ⁿ, 1903, (60-65). [1530].

Lincoln, A[zariah] T[homas]. The ternary system: benzene, acetic acid, and water. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 8, 1904, (248-256, with text fig.). [7050]. 31271

Linde, C. Die Auswertung der Brennstoffe als Energieträger. Vortrag. Bayr. IndBl., München, **91**, 1905, (11-14, 19-22, 27-29, 37-39). [7200].

Linde, O. Zum Nachweis von Kurkuma. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (657-658). [6500]. 31273

Zur Gewinnung des Opiums. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (233–237). [3010].

Ueber Drogen, welche mit Schwefelsäure Rotfärbung geben. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (459-461, 470-471). [6500]. 31275

Linde, Richard. Die thermischen Eigenschaften des gesättigten und überhitzten Wasserdampfes zwischen 1009 und 180° C. Tl 2: Theoretische Folgerungen. Diss. k. techn. Hochschule, München. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1901, (44). 27 cm. Mitt. ForschArb. Ingenieurw. Berlin, H. 21, 1905, (57–92); [Auszug] Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (1697–1705, 1743–1748). [7200].

---- r. Knoblauch, Ose.

Linden, von. Recherches morphologiques, physiologiques et chimiques sur la matière colorante des Vanesses. Ann. sci. nat. zool., Paris, (sér. 8), 20, 1905, (205-363, av. pl.). [8040]. 31277

Lindenbaum, S. v. Liebermann, C[arl]. Lindenberg, Willy v. Willgerodt,

Linder, Ernest and Picton, Harold, Solution and pseudo-solution. Part IV. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1906–1936); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (240–241). [0140 0320 5000 71501.

Conrad].

Linder, S. E. v. Carpenter, R. Forbes.

Linders, Olof. Die Formelzeichen. Ein Beitrag zur Lösung der Frage der algebraischen Bezeichnung der physikalischen, technischen und chemischen Grössen. Leipzig (Jäh & Schunke), 1905, (III + 96). 27 cm. 5 M. [0070]. 31279

Lindet, L[éon]. Influences activantes et paralysantes de certains corps dans la production de la rouille. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (859-862); Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1904, (370-373). [0320].

Rapport présenté au nom de le section des dénaturants à la 2. sous-commission de l'alcool au Ministère (p-7195)

des Finances. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1904, (459-474). [1210].

Lindet, L[éon]. Les procédés permettant de reconnaitre l'aldéhyde formique dans les alcools dénaturés au formol. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1901, (175–477). [6150].

Un pain de sucre de betteraves raffiné en 1813. Bul. ass. chimistes, Paris, **1904**, (477). [0010 6500].

Sur le dosage simultané du saccharose, du dextrose et du lévulose. Bull. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (574-577). [6300].

Analyse du sucre d'érable. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (578). [6500].

Les hydrates de carbone de l'orge et leurs transformations au cours de la germination. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (498-505). [8030-1800].

Sur le choix d'un antiseptique destiné à conserver les échantillons de lait pour l'analyse. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (1025–1027). [6500].

et Ammann, L. Influence des éléments de la farine bise sur l'extraction du gluten et sur la panification. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (56-58); Ann. chim. analyt. Paris, 10, 1905, (454-456). [4020].

et Marsais, P. Sur la production comparée de l'alcool et de l'acide carbonique au cours de la fermentation. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1223-1225); Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (571-573). [8020].

Lindner, Felix. Beiträge zur Kenntnis der Phenmorpholinderivate. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1902, (31). 21 cm. [1940 3010]. 31290

Lindner, P[aul]. Die biologische Analyse der untergärigen Bierhefe nit Hilfe eines Vortrocknungsverfahrens. Woellensehr. Brau., Berlin, 20, 1903, (369-370). [6500].

Der Nachweis von Bierhefe in Presshefe nuttels der biologischen Analyse und die Einführung eines bestimmten Hefentypus in der Presshefenfabrikation. Wochenschr. Brau., Berlin, **21**, 1904, (237–239); Zs. Spiritlnd., Berlin, **27**, 1904, (156–157). [6500].

Lindner, P[aul]. Die Bedeutung der Feststellung des Infektionsquotienten gärender Flüssigkeiten unmittelbar nach der Probeentnahme. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, 1368-369). [6500].

Eine einfache, leicht ausführbare Methode zur Orientierung über den Eiweissgehalt der Gerste mit Hilfe der Pappenheimschen Triacidlösung. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (397–398). [6500]. 31294

Gebrauchsanweisung für die orientierende farbenanalytische Eiweissbestimmung in Gerste mittelst Triacidlösung. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (802–803). [6300]. 31295

Analyse gärender Flüssigkeiten. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (b. Verlag), 1904, (551–554). [6500].

Mikroskopische Betriebskontrolle in den Gärungsgewerben mit einer Einführung in die technische Biologie, Hefenreinkultur und Infektionszehre. Für Studierende und Praktiker bearb. 4. neubearb. Aufl. Berlin (P. Parey), 1905, (VIII + 521, mit 2 Tab. u. 4 Taf.). 25 cm. Geb. 19 M. [8020].

v. Bergsten, Carl.

Ling, Arthur R. and Rendle, Theodore. The volumetric determination of reducing sugars. London, Anal., 30, 1905, (182–190). [6300]. 31298

Linhardt, Adolf. Praktische Winke über Papierprüfung für den Papierlandel und die Druckindustrie. Centralbl. PapierverarbInd., Berlin, 4, 1905, (145–146, 157–158, 170–171, 181–182, 194. [6500].

Linke, Georg-Linus. Über die Einwirkung von Phosphortrichlorid, Phosphoroxychlorid und Phosphorsulfoedlorid unf Thiophenol. [Phosphine]. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1902, (45). 22 cm. [2000].

Linker, A. Die hauptsächlichsten elektrischen Messinstrumente, (Das Studium der Elektrotechnik, Hrsg. von A. Kraetzer.) Berlin-Steglitz (Buchhandlung d. litter. Monatsber.), 1905, (V + 73). 22 cm. Geb. 2 M. [0910]. 31301

Linkh, G. r. Lemmermann, Otto.

Linne, Br. v. Pfyl, B.

Linroth, Klas. August Almén†. Hygiea, Stockholm, **66**, 1904, (1–17, with portr.). [0010]. 31302

Lintner, C[arl] I. Bier. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. v. Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (668–697). [6500]. 31303

Liouville, R. Sur les pressions développées, à chaque instant, en vase clos par des poudres colloïdales de diverses formes. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (708-710). [7200]. 31304

Sur la relation qui existe entre la vitesse de combustion des poudres et la pression. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1089-1091). [7200].

[Lipin, Víač.]. Липинъ, Вяч. Металлургія чугуна, желѣза и стали Томъ І. [La métallurgie de la fonte, du fer et de l'acier. Tome I.] St. Peterburg, 1904, (IV + 8 + 760 + 2, av. pl.). 24 cm. [0320]. 31306

Lipp, A[ndreas]. Lehrbuch der Chemie und Mineralogie für den Unterricht an höheren Lehranstalten. 3., verb. Aufl. Stuttgart (F. Grub), 1905, (VIII + 362, mit 1 Taf.). 23 cm. Geb. 3,80 M. [0030].

und Widnmann, E. Ueber die Einwirkung des Formaldehyds auf N-Methyl- Δ₂-tetrahydropikolin. (1. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2276–2283); H. Mitt. N-Methyl-β-Acetopiperidin (N-Methyl-β-Piperyl-Methylketon). *l.c.*, (2471–2482). [1930]. 31308

Lippert, Walther. Ueber Neuerungen in der Analyse und Fabrikation von Lacken und Firnissen. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 11, 1904, (147-149, 164-167); . . im Jahre 1904, l.c., 12, 1905, (158-160, 185-187, 205-207). [6500].

Zum qualitativen Nachweis von Harz und Tran in Leinölfiruis. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (4-5). [6500]. 31310

Luftfenchtigkeit auf die Sauerstoffab-

sorption der Öle. III. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (91–95). [1300].

3131

Lippmann, Edmund O. von. Carbostyril als Absatz in einem Schlempeofen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3829-3830). [1930]. 31312

Einige Worte zum Andenken Achards. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **54**, 1904, Techn. Tl, (858– 865); D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (901–905). [0010]. 31313

Die Zuckerfabrikation in den Kolonien. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Teehn. Tl, (134-147). [6500]. 31314

Fortschritte der Rübenzucker-Fabrikation i. J. 1904. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (239–242). [6500].

Alchemistische Poesie aus dem 13. Jahrhundert. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (323-324). [0010].

Zur Geschichte des Wismuts. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (719). [0190].

Wer hat die Verbremung einer Uhrfeder in Sauerstoffgas zuerst ausgeführt? ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (849, 1185). [0010]. 31318

Bericht (Nr. 39-42) über die wichtigsten im 2. Halbjahre 1902, im 1. und 2. Halbjahre 1903, und 1. Halbjahre 1904, erschienenen Arbeiten aus dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckerind., Berlin, 28, 1903, (361-363, 409-413, 469-472, 1201-1202, 1223-1235); 29, 1904, (497-501, 534-538, 577-580, 621-624, 1332-1336, 1363-1367). [1800 6500].

Fünfzigjähriges Doktorjubiläum des Geheimrats Prof. Dr. H[ans] Landolt. D. Zuckerind., Berlin, **28**, 1903, (1873–1874). [0010]. 31320

Ueber Fermente und Enzyme. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (1937-1940); Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **54**, 1904, Techn. Tl, (1309-1315). [8010 8020].

Bericht (Nr. 43 und 44) über die wichtigsten, im 2. Halbjahre 1904, und im 1. Halbjahre 1905, erschienenen Arbeiten auf dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckerind., Berlin, 30, 1905, (261–264, 311–316,

348-354, 1181-1183, 1219-1226, 1252 1255, 1293-1294). [1800]. 31322

Lippmann, Edmund O. von. Die chemischen Kenntnisse des Dioskorides. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1209–1220). [0010]. 31323

—— Die Zuckerverluste im Raffinationsbetriebe. [In: 5. Intern. Kongress für angew. ('hemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (351-359). [6500].

Rohstoffe, Erzeugnisse und Hilfsprodukte der Zuckerfabrikation. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (387–493). [6500]. 32325

Lippmann, Ed[uard]. Zur Darstellung von Phenylglyein. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1173–1174). [1310]. 31326

Ueber Dibenzylanthracen und seine Derivate. (Nach gemeinsamen Untersuchungen mit Herrn Rodolfo Fritsch). Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H. 1, 1905, (61-62). [1130].

und Fritsch, Rodolfo. Zur Kenntniss von Condensationen von Aldehyden mit Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1626–1630). [1530-1430-1540-1910]. 31328

Lippmann, Ludwig. Zur Kenntnis der Reaktion saurer Methylengruppen mit p-Nitrosodialkylanilin. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1905, (31). 23 em. [1630]. 31329

List, Georg. Über die relative Basicitätsdifferenz der beiden Amidogruppen substituirter Diamine. Diss. Tübingen. Leipzig (Druck v. Hesse & Becker), [1905], (59). 22 cm. [1630 7000 1330 1930].

Litter, Hans. Beitrag zur Frage der Konstitution des Murexids und der Purpursäure. Diss. Techn. Hochschule. Dresden (Druck v. Gebr. Adolph & Co.), 1905, (90). 23 cm. [1930-5020-7000].

Little, A. D. The cellulose industries in the United States. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (727–738). [6500].

Litzendorff, Jakob. Ueber die Spaltung des Dijodkohlenstoffs (Dijodacetylen) in Kohlenstoff und Tetrajodäthylen. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1904, (35). 22 cm. [1120 7200 7350 7050]. 31333

Lĭuminarskaja, A. v. ('elincev, V. V.

Lívov, Victor, [Ljwoff, V.] v. Wagner, Dmitrij.

Lloyd, J[ohn] Alex[ander]. Nitraniline und Nitrosoaniline als Pseudobasen. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1903, (68). 22 cm. [1630 7000].

Lloyd, L. L. r. Gardner, Walter M.

Lobry de Bruyn, C. A. und Tijmstra, Bz. S. Ueber den Mechanismus der Aetherbildung aus Halogenalkyl bezw. Halogendinitrobenzol und Alkoholat. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (436-442). [7050 1200].

Locatelli, Ugo. Ueber einige neue Purpursäuren. Diss. Göttingen (Druck v. Dieterich), 1903, (60). 21 cm. [1330]. 31336

Lockemann, Georg. Über den Arsennachweis mit dem Marsh'schen Apparate. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (416–429, mit 2 Taf.). [6100]. 31337

Uber die katalytische Zersetzung von Arsenwasserstoff. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (491-491). [0140-7050]. 31338

und Liesche, Otto. Über die Akroleindarstellung nach dem Borsäureverfahren. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (474–496). [1420]. 31339

Znr Kenntniss des Aethylenphenylhydrazins. Liebigs Ann. Chem, Leipzig, **342**, 1905, (11–50). [1630–7000]. 31340

Lockhart, L. B. r. Baskerville, Charles.

Lockyer, Norman and Baxandall, F.E. The arc spectrum of scandium and its relation to celestial spectra. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (538-545). [0690-7300].

Locquin, René v. Bouveault, L.

Lodin, A. La fonte pyriteuse (Pyritic smelting) et l'ancienne fonte crue pour mattes. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (b. Verlag), 1901, (251–264). [0930].

Löb, Albert. Elektrolytische Untersuchungen mit symmetrischem und unsymmetrischem Wechselstrom. Diss. Techn. Hochschule, Karlsruhe. Hallo (Druck v. W. Knapp), 1905, (VIII+69). 21 cm. [7250]. 31343

Löb, Walther. Zur Kenntniss der Assimilation der Kohleusäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1904, (3593-3596); Zs. Elektroch., Ilalle, **11**, 1905, (745-752); Umschau, Frankfurt a.M., **9**, 1905, (967-971). [7250-7350-8030].

Pyrogene Reaktionen und Synthesen mittels des elektrischen Stromes. 4. Mitteilung: Das Verhalten des Perchloräthylens, Acetylchlorids, der Trichloressigsäure und des Bromoforms. Von Matthias Joist und Walther Löb. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (938-944). [1110 1120 1310 5500 7200].

Die Bedeutung des Kathodenmaterials bei der Reduktion des Nitrobenzols. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 4] Berlin (D. Verlag), 1904, (666-673). [1130 5500 7250]. 31346

und Schmitt, Jos. Über die Bedeutung des Kathodenmaterials für die Reduktion des m- und p-Nitrotoluols. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1901, (756-761). [1130 7250]. 31318

Loebell. Untersuchungen über die Konstitution des Portland-Cementes. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (1030– 1031). [0220]. 31319

Löffler, Karl. Ueber β-Coniceïn. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1995, (3326-3329). [3010].

und Kirschner, M. Derivate des α-Picolyl- und α-Picolylmethyl-Alkins. (Tl 3.) Berlin, Ber. D. chen. Ges., **38**, 1905, (3329–3343). [1930].

Loeffler, Paul. Einwirkung von Kalkhydrat auf Milchzucker. Konstitution von Parasaccharin. Diss. Freiburg i. B. (Druck v. E. Kuttruff), 1904, (11+35). 22 cm. [1310-1820]. 31352

v. Kiliani, H[einrich].

Löhnis, F. Zur Methodik der bakteriologischen Bodenuntersachung. H. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **14**, 1905, (1–9). [6500]. 31353

Löhr, Philipp. Die für die Kaligewinnung in Betracht kommenden Mineralien, deren analytische Bestimmungsverfahren und Feststellung des Charakters der Salze auf Grund der chemischen Analyse. Zentralbl. Kunstdünger-Ind., Mannheim, 10, 1905, (169-171, 183-181, 193-195, 209-210, 221-222, 237-238). [0420-6500].

Loeser, Carl. Kritische Betrachtung einiger Untersuchungsmethoden der Kaoline und Tone. Halle a. S. (L. Nebert), 1905, (29). 1 M. [6500].

Loevy, J. Gold im Meerwasser, ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (213). [0150]. 31256

Die Goldgewinnung in Transvaal, Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (947–953, 981–989). [0150].

Loew, Oscar. Zur Konstitutionsfrage der Eiweisskörper. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (604–605). [4000–7000]

Einige Bemerkungen zur Giftwirkung der Salze des Magnesiums, Strontiums und Baryums auf Pflanzen. Landw. Jahrb., Berlin, **32**, 1903, (509–515). [8050].

— Ueber das Kalkbedürfnis der Pflanzen. Landw. Jahrb., Berlin, **34**, 1905, (131-137). [6500]. 31360

and Asō, K[eijirō]. On different degrees of availability of plant nutrients. Tokyo, Bull. Coll. Agric.. 4, 1905, (325-346). [8030]. 31361

Löw-Beer, Oscar. Über die kontinuierliche Destillation des Teers. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (8-11). [1000 5500].

----- r. Goldschmidt, Heinrich.

Löwe, F. Methoden der Refraktometrie. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (829-831). [7300].

Ueber eine Neuerung am Butter-Refraktometer. Zs. Unters. Nahrgswittel, Berlin, **9**, 1905, (15–16). [6000].

Löwenstein, Ernst. Die Wirkung des Formalins auf die Milch und das Labfermant. Zs. Hyg., Leipzig, 48, 1904, (239-248). [8010]. Loewi, Otto. Ueber den Diastasegehalt verschiedener Blutsera. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1904, (100-102). [8010]. 31366

Loewy, A[dolf] und Neuberg, C[arl]. Zur Kenntnis der Diamine. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (255-357). [1600].

Loges v. Kellner.

Logothetis, Andreas. Zur Kenntnis der Azo- und Amidoazokörper. Diss. Halle a. S. (Druck v. Wischan & Burkhardt), 1904, (88). 21 cm. [1720 5020].

Lohmann, [Alfred] c. Kutscher [Friedrich].

Lohmann, C. E. Julius. Extraktionsapparat für grössere Mengen von Pflanzenpulver und dergl. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (365). [0910]. 31369

Lohmann, Johann. Versuche zur Darstellung des Nitroxylchlorids. Beiträge zur Kenntnis des Selens. Diss. Erlangen (Druck v. Junge & S.), 1904, (84), 21 cm. [0490-0700].

v. Gutbier, A[exander].

Lohmann, Paul. Selbsteutzündung von Benzin im pharmazeutischen Laboratorium. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (523). [1130]. 31371

Lohmann, W. Die Gase in der Wissenselnaft und Technik. Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, **8**, 1904, (2–3, 21–22, 39–40, 51, 67–68, 79–80, 95–96, 111–112, 129–130, 149–150, 169–170, 191–192, 207–208, 223–224, 243–244, 265–266, 283–284, 303–304, 323–324, 343–344, 361–362, 381–382, 401–402, 421–422, 441–412, 461–462, 481–482, 501–502, 519–520, 537–538). [0100].

Harzer Sauerbrunnen Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, **9**, 1905, (753–755, 771–772, 796–798, 821–822, 843–845, 873–874). [6500]

——— Der angebliche Aepfelsäuregehalt der Himbeere. Mineralwasser-Fabrikant, Lübeek, **9**, 1905, (1113-1116). [6500]. 31374

Lohnstein, Theodor. Das Galakto-Lipometer, ein neuer Apparat zur Bestimmung des Fettgelaltes der Milch. Allg. ChemZtg. Lübeck, 5, 1995, (121-122). [6500]. Lohnstein, Theodor. Demonstration eines neuen Apparates zur Milchfettbestimmung, nebst Bemerkungen zur quantitativen Feststellung des Milchzuckers und des Milcheiweisses. Vortrag. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, 98–107 [6000 6300]. 31376

Ueber die Bestimmung kleiner Traubenzuckermengen im Harn durch Gährung. Erwiderung auf die Arbeit Malfattis. Centralbl. Krankh. Harnorg., Leipzig, 12, 1901, (449-453). [6500].

Zur Bestimmung kleinster Zuckergehalte durch Hefegärung. Erwiderung auf Prof. Malfattis Arbeit im 10. H. d. Jahrg. 1902. [Nebst Schlusswort von [Hans] Malfatti.] Centralbl. Krankh. Harnorg., Leipzig, 14, 1903, (101–103). [6500].

Lohrisch, Hans v. Simon, Oscar.

Loiseau, D. Contribution à l'étude du mélibiose. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (386–397). [1820-7300].

Lomax, E. L. r. Garrett, F. C.

Lombardo, Jan. Zużel wielkopiecowy w świetle teoryi Zulkowskiego. [Les scories des hauts fourneaux d'après la théorie de M. Zulkowski.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (937-944); Miesięcznik techniczny, Kraków, 1, 1905, (10-11, 19-20). [0120 0710].

Kontrolowanie wypalania się cementu za pomocą ciężaru gatunkowego. [Sur le contrôle de la calcination des ciments, fondé sur l'observation de leurs poids spécifique.] Miesięcznik techniczny, Kraków, 1, 1905, 12-3. [6500].

Lommel, [V.] Kautschuk-Analysen. Pflanzer, Tanga, **1905**, (143-144). [6500]. 31382

London, British Association for the Advancement of Science. The study of hydro-aromatic substances. Report of the Committee, consisting of E. Divers, A. W. Crossley, W. H. Perkin, M. O. Forster and H. R. Le Sueur. Recent work on hydro-aromatic substances. By A. W. Crossley, London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, 60-65). [1140].

London, British Association for the Advancement of Science. Wave-length tables of the spectra of the elements and compounds. Report of the Committee, consisting of H. E. Roscoe, Marshall Watts, [J.] Norman Lockyer, J. Dewar, G. D. Liveing, A. Schuster, W. X. Hartley, Wolcott Gibbs, W. de W. Abney and W. E. Adeney. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (66–168). [7300]. 31385

The state of solution of the Second report of the Committee consisting of [W. D.] Halliburton, [E.] Waymouth Reid and E. A. Schäfer. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (341–342). [4000 7150].

The physiological effects of peptone and its precursors when introduced into the circulation. Interim report of the Committee consisting of E. A. Schäfer, W. H. Thompson, R. Boyce and C. S. Sherrington. The metabolism of arginin. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (312–343). [8040].

Metabolism of the tissues. Report of the Committee consisting of Prof. Gotch, J. Barcroft, Michael Foster and [E. H.] Starling, London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (343–344). [8040]

The respiration of plants.
Report of the Committee consisting of
H. Marshall Ward, H. Wager, F.
Darwin and J. B. Farmer, London, Rep.
Brit. Ass., 1904, 1905, (344-345). [8030].

London, The Chemical Society.

Annual reports on the progress of chemistry for 1901. London Gurney and Jackson), 1905, xi+280], 21.5 cm.

4s. 6d. [0020].

London, E. S. Zum Verdauungschemismus im tierischen Organismus unter physiologischen und pathologischen Verhältnissen. 1. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (381–385). [8040].

und Sulima, A. Th. Zum Chemismus der Verdauung im tierischen Körper. 2. Mitt. Eiweissverdauung im Magendarmkanal. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (200-235). [8010].

Long, J. H. Recent advances in physiological chemistry. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 22, 1905, 4129–437). [0010]. 31393

Lougden, A. H. v. Ward, G. J.

Longinescu, G. G. Contribution à l'étude de la polymérisation des liquides organiques. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (289-295). [7000 1000].

Sur la polymérisation des corps organiques à l'état solide. Journ. Chim. Phys., Genève, **1**, 1903, (296–301). [7000–1000].

Sur la polymérisation des corps anorganiques à l'état liquide et à l'état solide. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (391–399). [7000].

31396 Lorenz, H[ans]. Die spezifische Wärme des überhitzten Wasserdampfes. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **48**, 1904, (698– 700, 1189). [7200].

v. Hoffmann, J. F.

Lorenz, N. v. Ueber die Unhaltbarkeit der Citratmethode zur Bestimmung der Phosphorsäure in Thomasschlacken. Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 8, 1903, (175–176). [6300]. 31398

Lorenz, Richard. Die Elektrolyse geschmolzener Salze. Tl 1: Verbindungen und Elemente. (Monographien über angewandte Elektrochemie. Bd 20.) Halle a. S. (W. Knapp), 1905, VIII+217). 25 cm. 8 M. [7250]

Die Elektrolyse geschmolzener Salze. Tl 2: Das Gesetz von Faraday; die Überführung und Wanderung der Ionen; das Leitvermögen. (Monographien über angewandte Elektrochemie. Bd 21.) Halle a. S. (W. Knapp), 1905, (XV1+257). 25 cm. [7250].

Lorenzen, J. Zur Bestimmung des Zuckers im Harn. Pharm. Ztg. Berlin, 50, 1905, (316-317). [6300]. 31401

Lortet et Hugounenq. Analyse du natron contenu dans les urues de Maherpra (Thèbes, xviiie dynastie). Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (115-118). [0010].

Losanitsch, M. S. v. Wold, A[Ifred].

Lossen, W. Beiträge zur Kenntniss halogenirter aliphatischer Säuren. 1. Ueber halogenirte Essigsäuren; von Robert Eichloff. 2. Ueber gebronte Propionsäuren; von Eugen Kowski. 3. Ueber α-Brombuttersäure und Butodiglycolsäure; von Ilugo Smelkus. 4. α- und β- Bromisobuttersäure. Meth-

acrylsäure; von Oscar Gerlach.

5. Brommethacrylsäure und Isobrommethacrylsäure; von Fritz Morschöck und Carl Dorno. Anhang. Zur Kenntniss des Allens (Dorno). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (112–155, 157–190). [1120–1310–1320].

31403

Lotmar, Fritz. Zur Kenntnis der Albumosen des krystallisierten Serumalbumins. Diss. Strassburg i. E. (1. Singer), 1904, (31). 22 cm. [1010].

Lotsy, J. P. Ueber die Auffindung eines neuen Alkaloids in Strychnos-Arten auf microchemischem Wege. Rec. Trav. Bot. Neerl., Nijmegen, 2, 1905, (1-16). [3010].

Lotterhos. Versuche über die Brauchbarkeit der Sichlerschen Sinazidbutyrometrie. MolkZtg, Hildesheim, 19, 1905, (145-146). [6300]. 31406

Ein Beitrag zur Beurteilung von Sichler's Sinacid-Butyrometrie. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (596-599). [6300]. 31407

Lottermoser, A[lfred]. Über einige Adsorptionsverbindungen des colloïdalen Silbers und anderer anorganischer Colloïde mit organischen Colloïden. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 71, 1905, (296–304). [0110 7100].

Uber colloïdale Salze. I (Silbersalze). J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (39-56). [0110-7100]. 31409

Louguinine, W. v. Luginin, V. F.

Louis, Henry, v. Schnabel, Carl.

Louise, E. et Moutier, F. Toxicologie du mercure-phényle. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1703–1704). [8050]. 31410

Lovén, J[ohan] M[artin]. Beiträge zur Kenntnis der optisch aktiven Phenäthylanine (α-Aminoäthylbenzole). J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (307–314). [1630–7300]. 31411

Lovibond, Joseph W. On the fading of inks and pigments. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (262–265). [6500].

Lovisato, Domenico. Il crisocolla e la vanadinite nella miniera cuprifera di Bena e Padru presso Ozieri. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5^a), **12**, 2^o semestre, 1903, (80–87). [0820]. 31413

Lovisato, Domenico. La greenockite nelle miniere di Montevecchio. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5ª), 12, 2º semestre, 1903, (642-646). [0230].

Low, Wilson H. Colouration of glass by radiation. Chem. News, London. 91, 1905, (232-233). [7350]. 31115

Lowe, W. F. Note on the accuracy of the dry assay of galena in an iron crucible. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (6-7). [6200 6500].

31416

Lowry, Thomas Martin. The design of gas-regulators for thermostats. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1030-1031); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 24, 1905, (181). [0910]. 31417

Dynamic isomerism. London. Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (193-224). [7000]. 31418

An application to electrolytes of the hydrate theory of solution. London, Trans. Faraday Soc., **1**, 1905, (197–214, with discussion). [7150–7250].

e. Bousfield, William

Robert.

[Luc, O. E. et Čižikov, A. Луцъ, О. Е. и Чижиковъ, А. О косвенномъ опредълени угольной кислоты въ соляхъ. [Détermination indirecte de l'acide carbonique dans les sels.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, +1274-1281). [6300].

Lucas, Richard. Färbung von Glas durch Belichtung. Umschau, Frankfurt a. M., 9, 1905, (388–390). [0710-7350]. 31424

Uber Sauerstoffentziehung durch Platin. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (182-185). [0550 0610 7050). 31422

Beiträge zum Schwefelsäure-Kontaktprozess. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 457–461). [0660-7050].

Untersuchungen über die Fenerschwindung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (327–312). [7150]. 31424

r. Bodlander, G[uido].

- r. Müller, Erich.

Lucchèse, Louis. Sur l'analyse des ferrosiliciums; emploi du peroxyde de sodium dans les creusets de platine. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1901, (150-151). [6500]. Lucchèse, Louis. Sur l'analyse du ferrosilicium; dosage rapide du silicium par l'acide fluorhydrique. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (452-453). [6200]. 31426

Lucius, R. Neues aus dem Gebiete der pharmazeutischen Chemie. Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, (543–545, 868–870). [6500]. 31427

— Neues aus dem Gebiete der anorganischen Chemie. Allg. Chem-Ztg, Apolda, **1904**, (301–303); Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, (364–366, 383–384, 623–624, 643–645). [0100].

31428
Ludwig, Alfred. Beiträge zur Keuntnis der δ- und β-Anisallävalinsäure.
Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1905, (41). 21 cm. [1310]
1330].

Ludwig, F[riedrich]. Phosphorescirende Collembolen. Prometheus, Berlin, 16, 1904, (103–107). [7300]. 31430

Ludwig, Th. Zur Konstitution des Portland-Cements. (Zur Berichtung). ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (9-10. [0220]. 31131

Ueber Beziehungen zwischen der Schmelzbarkeit und der chemischen Zusammensetzung der Tone. ThonindZtg. Berlin, 28, 1904, (773-784). [0120-6500]. 31132

Luecke, Hermann. Ueber das Nitril der α-Phenyl-p-oxyzinmtsäure. Diss. Marburg (Pruck v. R. Friedrich), 1904, (12). 21 cm. [1330]. 31133

Lücker, Ed. Acetonnachweis in Senfspiritus. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (725–726, 739). [6150]. 31434

Zur Kenntnis des Benzaldehyds. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (1011-1045). [1430]. 31135

Lüdecke, K. Rückfluss- und Destillationskühler mit Kugel-Innenkühlung. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1282). [0910]. 31436

Lüdecke, Karl Robert. Zur Kenutnis der Glyzerinphosphorsäure und des Lecithins. Diss. München (Druck v. V. Höffing), 1905, (82). 23 cm. [1300 2000]. 31137

Lüdin, E. Die Streuung der Stromlinien in Elektrolyten. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Aarau, **87**, 1905, (71-72); Arch. Sci. Phys., Geneve, (ser. 1), **18**, 1904, (259–260). [7250]. 31138 Lüdke, H. Zur Spezifität der Antikörper. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 38, Originale, 1905, (81–100, 209–219, 320–327, 451–455, 537–544). [8050].

Lührig, II. Ueber eine neue Form von Butyrometern zur Bestimmung des Fettgehaltes in der Butter nebst kritischen Bemerkungen in der Methodik der Butterprüfungen auf massanalytischem Wege. MolkZtg, Hildesheim, 17, 1903, (953-955). [6000].

Ueber das Verhalten und die Beurteilung von mit Zuckerkalklösung behandelter Milch. MolkZtg, Hildesheim, **19**, 1905, (547–548). [6500].

Zur Bestimmung des Fettgehaltes der Butter. MolkZtg, Hildesheim, 19, 1905, (1217-1218). [6300]. 31442

Verwendung von Tierkohle beim Nachweis von Stärkesirup nach der steueramtlichen Vorschrift. Pharm. Centralhalle, Dresden, **76**, 1905, (951–957). [6500].

Zur Beurteilung von Eierteigwaren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **7**, 1904, (141–151); **10**, 1905, (153–159). [6500]. 31444

— Die Zusammensetzung des Enteneies mit Rücksicht auf seine Verwendung bei der Herstellung von Eierteigwaren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (181–188). [6500].

Zur Kenntnis und Beurteilung des Himbeersaftes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (657-668). [6500].

Zur Kenntnis der Kakaoschalen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (263–267). [6500]. 31447

Beiträge zur Kenntnis der Zusammensetzung diesjähriger Fruchtsäfte. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (714–726). [6500]. 31448

und Segin, A. Zum Nachweis von Talkum in Müllereiprodukten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (782-783). [6500]. 31449

v. Froehner, A.

Lüppo-Gramer. Ueber die Reifung des Chlorsilbers. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (59-62). [0110 7350]. Lüppo-Cramer. Weitere Untersuchungen zur Photochemie des Jodsilbers. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (62-65). [0110 7350]. 31451

Lürmann, Fritz *jun*. Die thermischen Vorgänge im Gaserzeuger. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **23**, 1903, (433–441, 515–528, 1154–1155). [6500–7200].

Ueber das Bedürfnis der Praxis, Methoden zu besitzen, welche nicht allein geeignet sind zur Bestimnung des gesamten Sauerstoffgehaltes sondern auch zur getrennten Bestimmung des Gehaltes an Sauerstoff in Flusseisen und Stahl, welcher an Silicium, Mangan und Aluminium gebunden sein kann. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemic. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, 121-25). [6200].

31453 Lütgens, Rudolf O. Petterssons Untersuchungen über den Einfluss der Eisschmelze auf die Meeresströmungen. Ann. Hydrogr., Berlin, **33**, 1905, (150-158). [7150].

Lüttringhaus, Arthur. Notiz zur Diagnose reinblauer Schwefelfarbstoffe. Zs. Farbenchem., Sorau, **4**, 1905, (214– 245); Textilztg, Braunschweig, **3**, 1905, (399-400). [6150]. 31455

Lüty, Fritz. Der neueste Fo.tschritt beim Bleikammerprozess und sein Einfluss auf die Okonomie der Schwefelsäuregewinnung. Vorträg. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1253-1261. [0660-6500].

Luft, Max. Ueber einige synthetische Basen aus 4-Aninoantipyrin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4044–4049). [1930–1940].

[Luginin, V. F.]. Лудининъ, В. Ф. Нѣсколько словъ въ отвътъ г. курбатову. [Réponse à Mr. Kurbatov.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (672–679). [0050 7200].

Étude thermique de l'aldéhyde-salicylique. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (1-6). [7200 1430]. 31459

et Schukareff, A. Étude thermique de quelques alliages de cuivre et d'aluminium. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (9-33, av. 2 pls). [0290 0120 7200]. 31160

Luhmann, E. Die Zuckerarten der Pflanzensäfte. Alkoholfreie Ind., Dresden, 2, 1905, (209-212). [1800]. Die Zusammensetzung der aus deutschen Trauben gekelterten Moste. Alkoholfreie Ind., Dresden, 2, 1905, (234–235). [6500]. Die schweflige Säure und die für technische Zwecke wichtigen Sulfide. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (762-764, 783-785). [0660]. 31463 Die Fabrikation der flüssigen Kohlensäure. Zum 25-jährigen Jubiläums der Kohlensäure-Industrie. Zs. KohlensäureInd., Berlin, **10**, 1904, (75–77, 111–113, 147–149, 183–185, 219 -221, 255-257, 291-293, 329-332, 366-368, 403-406, 441-444, 480-482, 515-518, 554-557, 587-590, -625-629). [0210 7200]. 31164 Lumière, Lumière, A uguste et L[ouis]. Sur l'altération à l'air du sulfite de soude anhydre. Arch. Phot., (lenève, 8, 1904, (65-73). [7350 0500]. Note sur une nouvelle

31465

—— Note sur une nouvelle méthode d'obtention de la photographie des couleurs. Arch. Phot., Genève, 8, 1904, (225–229); Rev. Suisse Phot., Genève, 16, 1904, (365–370). [7350]. 34166

Mitteilung über ein neues Verfahren der Farbenphotographie. PhotZtg, Weimar, **28**, 1904, (675-677); Phot. Wochenbl., Berlin, **30**, 1901, (225-227). [7350]. 31467

Haltbares Auskopirpapier. Ueber eine neue photographische Methode direktkopirende Präparationen herzustellen, die keine föslichen Silbersalze enthalten. Phot. Wochenbl., Berlin, **31**, 1905, (489-491). [7350]. 31468

et Chevrotier, J. Sur la préparation et les propriétés d'extraits protoplasmiques de globules du sang. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (142– 143). [4010].

et Seyewetz, A. Sur la constitution des substances réductrices susceptibles de développer l'image latente sans être additionneés d'alcali. Arch. Phot., Genève, 8, 1904, (7-12, 103-108); Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (341-343); Rev. Suisse. Phot., Genève, 16, 1904, (53-62). [7350] 1230 31170

Lumière, A[uguste], Lumière, L[ouis] ct Seyewetz, A. Sur l'altération à l'air du sulfite de soude cristallisé. Arch. Phot., Genève, 8, 1904, (129-136); Rev. Suisse Phot., Genève, 16, 1904, (184-187, 232-234); Phot. Woelenbl., Berlin, 30, 1904, (81-84, 89-91). [0500 7350].

Sur Paltération à l'air du métabisulfite de potasse et du bisulfite de soude. Arch. Phot., Genève, 8, 1904, (161–166); Rev. Suisse Phot., Genève, 16, 1904, (271–275); D. Phot.Ztg, Weimar, 29, 1905, (190–194); Phot. Wochenbl., Berlin, 30, 1904, (161–164). [0420–0500–7350]. 31472

Sur la composition de la gélatine insolubilisée par les sels de sesquioxyde de chrome et la théorie de l'action de la lumière sur la gélatine additionnée de chromates métalliques. Arch. Phot., (tenève, **8**, 1904, (193–205). [7350 0270].

Sur la composition des images argentiques virées avec divers sels métalliques. Arch. Phot., Genève, **8**, 1904, (302–307); D. Phot. Ztg, Weimar, **29**, 1905, (357–360); Phot. Wochenbl., Berlin, **31**, 1905, (9–12); Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (230–234). [0110 7350].

Ueber die Herstellung und die entwickelnden Eigenschaften des Metochinons, einer Verbindung des Methylparamidophenols (Metol) mit dem Hydrochinon. D. PhotZtg, Weimar. 27, 1903, (377–381). [7350–1630].

störung des photographischen Farbschleiers. D. PhotZtg, Weimar, 27, 1903, (416-450). [7350]. 31477

graphischen Entwickelungsprozess, der feinkörnige Bilder gibt. D. PhotZtg, Weimar, 28, 1904, (749–750). [7350].

derung und Konservierung des Diamidophenol-Entwicklers. D. PhotZtg, Weimar, 29, 1905, (341–346). [7350].

31479

Lumière, A[uguste], Lumière, L[ouis] et Seyewetz, A. Ersatz der Alkalien durch Ketone und Aldehyde in den photographischen Entwicklern. Antwort auf den in diesem "Jahrbuch" für 1904 von Leopold Löbel erschienenen Artikel. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (32-34). 7350]. 31480 Ueber die entwickelnden Eigenschaften des reinen Natriumhydrosulfits und einiger organischen Hydrosulfite. Journ. Suisse Phot., Lausanue, 6, 1904, (203-206); Jahrb. Phot., Halle, **19**, 1905, (28–32); D. PhotZtg, Weimar, **29**, 1905, (57–60). [0500 7350]. 31481 Sur le développement en pleine lumière. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (351-354). [7350]. 31482 Recherches photographiques. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **18**, 1904, (831–833). [7350]. 31483 Über die Konstitution der Entwicklersubstanzen, welche das latente Bild olme Alkali entwickeln. Phot. Mitt., Berlin, 41, 1904, (51-54). [7350]. 31484 Ueber die Antioxydation der Lösungen von Natriumsulfit und über die Antioxydationsmittel. Phot. Wochenbl., Berlin, 31, 1905, (241-243, 249-252, 261-263). [0500] 7050 7350]. 31485 Ueber die Zusammensetzung der mit Kaliumbichromat getränkten und durch Licht unlöslich gemachten Gelatine und die

Theorie dieser Gerbung. Phot. Wochenbl., Berlin, **31**, 1905, (349-352, 361-363); Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (297-305). [7350]. 31186 Zu-Ueber die

sammensetzung der Gelatine, die durch Licht in Gegenwart von Chromsäure und hauptsächlichsten metallischen Bichromaten unlöslich gemacht ist. Phot. Wochenbl., Berlin, 31, 1905, (369-270); Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (305-307). [7350]. 31487

— Ueber die Veränderung und Konservirung des wasserfreien Natriumhydrosulfits in fester Form und wässriger Lösung. Phot. Wochenbl., Berlin, 31, 1905, (389-394, 403-405, 409-410). [0500]. 31488

Lumière, A[uguste], Lumière, L[ouis] et Seyewetz, A. Sur l'altération à l'air du sulfite de soude anhydre. Rev. Suisse Phot., Genève, 16, 1904, (135-142); Phot. Mitt., Berlin, 41, (101-104, 117-120); Phot. Wochenbl., Berlin, 30, 1901, (41-14, 19 51). [0500 7350].

Influence de la nature des révélateurs sur la grosseur du grain de l'argent réduit. Rev. Suisse Phot., Genève, **16**, 1904, (328–336); Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **29**, 1905, (97–101); D. PhotZtg, Weimar, 29, 1905, (147-150, 165-168); Phot. Wochenbl., Berlin, 30, 1904, (185-188, 193 195); Phot. Mitt., Berlin, **41**, 1904, (265–267, 277–279). [7350 7100 31490 01101.

Sur les propriétés révélatrices de l'hydrosulfite de soude pur et de quelques hydrosulfites organiques. Rev. Suisse Phot., Genève, 16, 1904, (542-548); Arch. Phot., Genève, **8**, 1904, (289–294); Phot. Wochenbl., Berlin, **30**, 1904, (377–379). 31491 [7359 0500].

--- Ueber die Veränderlichkeit der Diamidophenolentwickler und ihre Konservierung. (Uebers.) Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (371-375). [1630]. 31492

Uber eine neue Tonung mit Blei und Kobalt. (Übers.) Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (203-206); D. PhotZtg, Weimar, 29, 1905, (275-277). [7350].

Lumière, Louis v. Lumière, Auguste. Lummer, Otto. Die Ziele der Leucht-Experimental vortrag . . Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (281-284, 307-312, 325-330, 345-348, 370-375, 385-391, 406-411). [7200]. 31494

Wissenschaftliche Grundlagen zur ökonomischen Lichterzeugung. Zs. Beleuchtungsw., Berlin, **10**, 1904, (1–3, 13–15, 27–29, 41–13, 55–56, 69– 71, 83–87, 97–100, 107–109). [7200]. 31495

Lumsden, John Scott. The reduction products of anisic acid. London, J. Profilers of anish as the control of them. Soc., **87**, 1905, (87–90); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (11) [1330 1340]. (14). [1330 1340].

The physical properties of heptoic, hexahydrobenzoic, and benzoic acids and their derivatives. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (90–98)); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (14). [1310–1330–1340–7050 7100–7150–7200–7300]. 31497

Lundell, Gustaf. Om glödstrumpfabrikationen. [The manufacture of incandescent mantles.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (76–79). 77200].

Lundén, Harald. Über Katalyse von Aethylacetat durch Salpetersäure bei Gegenwart von Alkalinitraten. Ark. Kemi, Stockholm, **1**, 1904, (235–276). [7050].

Lunge et Bebi]. Лунге и Беби. Кл вопросу о интроктичатк Перев. А. С. [Sur le coton-poudre. Traduction de A. S.] Artiller. Zurn., St. Peterburg, 1904, 11, (1201–1233). [6500]. 31500

Lunge, G[eorg]. Beiträge zur Kenntnis hydraulischer Bindemittel. Baumaterialienk., Stuttgart, **10**, 1905, (137– 142). [6500]. 31501

— Ueber die Gehaltsbestimmung von konz. Salpetersäure durch das spezifische Gewicht. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (933-931). [6500 7100].

— Ueber die spezifischen Gewichte von konzentrierter Saltpetersäure. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1072). [0490 7100]. 31503

Chem Füllung u. Einstellung. Chem Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (1185). [6000]. 31504

Zur Theorie des Bleikammerprozesses. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1659-1663); Berlin, **18**, 1905, (60–71). [0660–7050]. 31505

Bestimmung der gebundenen Schwefelsäure nach den Methoden von Lunge und von Silberberger. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (149–160). [6300].

Der jetzige Stand der Schwefelgewinnung in Louisiana nach dem Verfahren von Hermann Frasch. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1009-1011); Berichtigung. Ebenda, 18, 1905, (1106). [0660]. 31507

Zur Frage der Einstellung von Normalsäuren für Massanalyse. Zs. augew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1520– 1528). [6000]. 31508 Lunge, (Feorg). Zur Schwefelbestimmung im Pyrit. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1656). [6200]. 31509

beiten der internationalen Analysen-Kommission. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, (210–214). [6000].

Ueber den allgemeinen Stand der Schwefelsäurefabrikation. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (603–613). [0660-7050]. 31511

Allgemeiner Bericht. J. Indikatoren.—2. Verhalten des Glases gegen heisse Sodalösungen.—3. Ablesung der Büretten. — 4. Einwirkung von Jodlösung und Chamäleonlösung auf Kautschuk und Vaselin.—5. Einwirkung kleiner Mengen von Kohlensäure beim Arbeiten mit Phenolphtalein.—6. Ursubstanzen für Alkalimetrie und Acidimetrie.—7. Jodometrie.—8. Die Titerstellung von Chamäleonlösungen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (b. Verlag), 1901, (957–986). [6000].

Nachtrag zur Untersuchung des Gaswassers. [In: Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 2.] Berlin, 1905, (702-705). [6500]. 31513

Calciumkarbid und Acetylen. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 2.] Berlin, 1905, (706–724). [0220—1120]. 31514

Transl by Alfred I. Cohn. New York (Wiley); London (Chapman & Hall), 1905, (VII + 136, with illus.). 19 cm. [6000].

und Berl, E. Zur Kenutnis der Reaktionen zwischen Stickoxyd und Sauerstoff oder atmosphärischer Luft. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1243–1245). [0550]. 31516

| Zur Untersuchung von | Aus Schwefelsäure und | Salpetersäure, Zs. augew. Chem., Ber-| Iin, 18, 1905, (1681–1687). [0490-6500]. | 31517

und Grossmann, H. Weiteres über das Parrsche Verfahren zur Bestimmung der Verbrennungswärme. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1249-1253). [7200]. Lunge, G[eorg] und Stierlin, R. Zur Bestimmung der Schwefelsäure durch die Chlorbaryumfällung bei Gegenwart störender Substanzen. Zs. angew. Chem. Berlin, 18, 1905, (1921–1930). [6300].

Lunini, C. v. Purgotti, A.

[Lunjak, A. I.]. Луньякъ, А. II. О продуктахъ конденсаціи альдегидовъжирнаго ряда съ феноломъ. [Sur les produits de condensation des aldéhydes avec le phénol.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (301—311). [1230—1410]. 31520

Lunn, Gustav. Ueber Aktinautographie. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (305–306). [0100].

Lunt, Jcseph. On the spectrum of silicon; with a note on the spectrum of fluorine. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (118–126, with pl.). [0310 0710 7300].

Lusk, Graham. Theories of metabolism. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 22, 1905, (6-12). [8040].

Luther, R[ob]. Die Einheit der Verbindungsgewichte. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (273). [7100]. 31524

— Über die Zählung der Elektrodenpotentiale. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (777–780, 947–948). [7250].

Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (832–835). [0550 7050]. 31526

Bemerkung zu F[rau] Fischers Arbeit: Die chemische Übertragbarkeit der Metallpotentiale. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (626– 628). [7250]. 31527

und Brislee, F. J. Die anodische Zersetzungsspannungskurver von Salzsäure an Platinelektroden. Erwiderung auf die Bemerkung von Herrn E. Bose. Zs. plysik. Chem., Leipzig, 50, 1905, (595-601). [7250 0250].

31529 und Krsnjavi, B. Über komplexe Verbindungen der Kohlensäure mit Schwermetallen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (170–173). [0210]. 31530

Luther, R[ob.] und Sammet, G. V. Die Gleichgewichte HIO₃ + 5HI $\stackrel{>\!\!\!>}{\leftarrow}$ 3I₂ +

 $3H_2O$ und $HBrO_3 + 5HBr \xrightarrow{m} 3Br_2 +$

3H₂O, chemisch und elektromotorisch bestimmt. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (293–295). [0200 0390 7050]. 31531

unkehrbare photochemische Reaktionen im homogenen System. Anthracen und Dianthracen. I. H. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (297–328); **53**, 1905, (385–427). [1130 7350].

v. Ostwald, W.

Luther, W. O. Thomas-Ammoniak-phosphatkalk, ein neuer Mineraldünger. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (892–895). [6500]. 31533

Luttringer, A. v. Blaise, E. E.

Lutz, L. Sur l'emploi de la leucine et de la tyrosine comme sources d'azote dans les végétaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (380–382). [8030].

Sur l'assimilabilité comparée des sels anumoniacaux des anines, des amides et des nitriles. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (665–667). [8030].

Lutz, O. Ueber die Benzylmalimide von Giustiniani. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (34–38). [1660 1310]. 31536

Lyman, Theodore. Preliminary measurements of short wave-lengths discovered by Schumann. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (263–267, with text fig.). [0360-7300].

Maass, Emil. Ucber die Reduction des Metanicotins mit Natrium und absolutem Alkohol. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1831– 1832). [3010–1930]. 31538

Maassen, Albert. Ueber Gallertbildungen in den Säften der Zuckerfabriken. Ein Beitrag zur Kenntnis der gallertbildenden Bodenbakterien. Berlin, Arbbiol. Abt. Gesundhtsamt, 5, 1905, (1–30, mit 3 Taf.). [8030].

Mabery, Charles F[rederic], Palm, O. R. and Sieplein, Otto J. On the com-

position of petroleum. Contributions from the chemical laboratory of the Case school of applied science. No. 45, in Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1904, (326–362). Separate 24.5 cm. [1100 6500]. 31540

Macallum, A. B. On the nature of the silver reaction in animal and vegetable tissues. London, Proc. R. Soc., Ser. B), 76, 1905, (217–229). [8000].

31541

On the distribution of potassium in animal and vegetable cells.

J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (95–128, with 2 pls.). [6100-8000]. 31542

MacArthur, John S. Gold extraction by cyanide: a retrospect. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (311-315). [0150].

McBain, James W. Die Dissociation des Kadmiumjodids. Zs. Elektroch. Halle, 11, 1905, (215-223). [0230 7250].

McCandlish, Douglas v. Cohen, Julius Berend.

McClelland, J. A. On secondary radiation. Dublin, Sci. Trans. R. Soc., ISer. 2), 8, 1905, (162-182); Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (230-243), [0620-7300].

On secondary radiation and atomic structure. Dublin, Sci. Traus. R. Soc., (Ser. 2), 9, 1905, (1-8). [7000].

McCombie, Hamilton. Addition von Halogenwasserstoff an ungesättigten para-disubstituierten Benzolderivaten. Diss. Strassburg (Druck v. J. H. Ed. Heitz), 1905, (31). 23 em. [1130].

MacConkey, Alfred. Lactose-fermenting bacteria. J. Hygiene, Cambridge, 5, 1905, (333-379). [8020].

McCoy, H[erbert] N[ewby]. The relation between radioactivity and composition of uranium compounds. [Abstract]. Proc. Amer. Physic. Soc., in Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, [381–382]. [0810–7300]. 31550

McDowell, M. F. Circular dichroism in natural rotary solutions. Physic. Rev., New York, N.Y., **20**, 1905, 4163–171, with text fig. and three pages of errata.) [7300]. 31551

McElfresh, W. E. Influence of occluded hydrogen on the electrical resistance of palladium. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 39, 1904, ([321]–335, with text fig.). Separate 23 cm. [7250].

McGowan, George and Floris, R. B. Estimation of arsenic in fuels—a shortened method. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (265–266). [6500].

Mach, F. Vierteljahresbericht über die Fortschritte auf dem Gebiete der Agrikulturchemie. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (521–523); Zentralbl. Kunstdünger-Ind., Mannheim, 10, 1905, (13–14). [6500]. 31554

Titers der für Stickstoffbestimmungen dienenden Lauge. Landw. Versuchstat., Berlin, **63**, 1905, (71–80). [6000].

Einige Beobachtungen bei der Bestimmung der zitronensäurelöstichen und der Gesamtphosphorsäure in Thomasmehlen. Landw. Versuchstat., Berlin, **63**, 1905, (81-91). [6300].

---- v. Dietrich, Th. (Ref.).

r. Haselhoff, E.

Mache, Heinrich. Zur Definition der spezifischen Jonengeschwindigkeit. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidnet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (137–140). [7250].

die Radioaktivität österreichischer Thermen. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (692-700). [7300]. 31558

MeIntosh, Douglas. The basic properties of oxygen at low temperatures. Additive compounds of the halogens with organic substances containing oxygen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (781-791); |abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (64, 120). [0550 1210 1310 1110 1510]. 31559

v. Steele, B. D.

Mack, W. R. Ueber das Vorkommen von Pepton in Pflanzensamen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1901, (259-273). [4020]. 31560 McKenzie, Alexander. Studies in asymmetric synthesis. 111. The asymmetric synthesis of *l*-lactic acid. The optical activity of fermentation lactic acid. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1373–1383); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (224). [1310 7000 8020].

and Thompson, Herbert Bryan. Racemisation phenomena during the hydrolysis of optically active menthyl and bornyl esters by alkali. London. J. Chem. Soc., 87, 1905, (1004–1022); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (184). [1240 1310 7000].

Mackenzie, A. Stanley. The deflexion of α rays from radium and polonium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (538-548, with pl.). [7300].

Mackie, William. A handy method of determining the amount of carbonic acid in air. J. Hygiene, Cambridge, 5, 1905, (201-222). [6400]. 31564

MacLaurin, R. D. v. Jackson. C[harles] Loring.

McLeod, Herbert. Edward Frankland. Obituary notice. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (574-590). [0010]. 31565

McMurtrie, W. Review of the condition of the chemical industries of organic products in the United States. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (744–760). [1000].

McNeil, Hiram Colver. The constitution of certain natural silicates. [Abstract of thesis, Ph.D., George Washington University, 1905]. The George Washington University Bulletin, Washington, D.C., 4, 1905, (No. 3, Scientific Number), ([77]–79). [0170]. 31567

McPherson, William and Henderson, William Edwards. An introduction to the study of inorganic chemistry. 2 pts. Columbus, O., 1901, ([pt. 1] 227, [pt. 2] VI + 229-363, with illus.). 19.5 cm. [0030].

Madella, Carlo. Considerazioni sulla determinazione dei perclorati nel nitrato del concime. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (86–87). [6500]. 31569

Madelung, Walter. Ueber Tetraphenyl-p-xylylen. Beiträge zur Kenntnis des Dimethylenchinons. Diss. (p-7195) Strassburg i. E. (Druck v. C. & J. Goeller), 1905, (63). 23 cm. [1130 1530].

Mäckler, [H.]. Untersuchungen über die Ausblühungen von Ziegeln. Vortrag. Baumaterialienk., Stuttgart, 9, 1904, (254–255, 269–272, 283–286). [0120].

Bericht über die Untersuchungen einer Reihe von Ziegeln auf ihren Gehalt an löslichen Salzen. Mitt. D. Ver. Tonind., Berlin, 39, 1903, (77–100). [6500].

Bericht über weitere Untersuchungen über die Ausblühungen von Ziegeln. Mitt. D. Ver. Thonind. Berlin, 41, 1905, (18–58); ThonindZtg, Berlin, 28, 1904, (436–443); 29, 1905, (437–440). [0120].

Ueber die Natur der Salzglasur. Mitt. D. Ver. Thonind., Berlin, 41, 1905, (59-79). [0500]. 31574

das Verhalten der Thone. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (705–709). [0120].

Maercker, [Max]. Zur Bewertung der Thomasphosphatmehle nach der neuen Untersuchungsmethode. Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 7, 1902, (117–118, 126–127). [6500]. 31576

Maey, E. Das spezifische Volumen als Bestimmungsmerkmal chemischer Verbindungen unter den Metalliegierungen. H. Auf Grund neuer Beobachtungen der Dichte einiger Legierungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (200–218). [7100–0100]. 31578

Maffezzoli, Francesco. Beiträge zur Kenntnis des Authrachinon-ortho-dicarbonsäureanhydrids. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer & Kaerner), 1904, (18). 21 cm. [1330 1910 1930 5020].

Maggi, G. v. Francesconi, Luigi.

Magie, William Francis. The volumes of solutions [Abstract.] Proc.

Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., **18**, 1904, (449-452). [7100]. 31580

Magini, R. Spettri ultravioletti di assorbimento degli isomeri orto, meta e para. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5^a), 12, 2^o semestre, 1903, (87-95, 260-267). [7300].

I raggi ultravioletti e Pisomeria stereochimica. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5^a), **12**, 2° semestre, 1903, (297–304). [7300]. 31582

Relazione fra il doppio legame e l'assorbimento dello spettro ultravioletto. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5°), **12**, 2° semestre, 1903, (356–362). [7300].

Influence de la configuration et des liaisons moléculaires sur les spectres ultra-violets d'absorption. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (403–437, with 5 fig.). [7300 7000].

Magnanini, Gaetano. L'incandescenza elettrocatalitica nell'accensore Bernardi pei motori a scoppio di benzina. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2^a, 1903, (186-188). [7200].

Ueber die Inversionsgeschwindigkeit des in gegipsten Weinen aufgelösten Zuckers. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (661-662). [1820-7050].

e **Venturi**, Antonio. Voltametro scolastico per la elettrolisi del l'acido cloridrico, Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte la, 1903, (519-520). [0920].

L'inversione dello zucchero nei vini gessati. Gazz. chim. ital. Roma, **33**, parte 1^a, 1903, (177-187). [7050].

Magnier de la Source v. Villiers.

Magnus, Alfred Wilhelm. Ueber die durch elektrische Entladungen hervorgernfene Gasabsorption in Geisslerschen Röhren. Diss. München. Leipzig (Druck v. I. A. Barth), 1905, (37). 23 cm. [7150]. 31589

Magnus, R[udolf]. Zur Wirkungsweise des esterspaltenden Fermentes (Lipase) der Leber. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (149-154). [8010]. Mahler, Adalbert. Ueber die Einwirkung von Butyrylehlorid auf Toluol und m-Xylol in Gegenwart von Chloraluminium. Propyltolylketon und Derivate. Diss, Rostock (Druck v. C. Boldt), 1903, (32). 22 cm. [1530 1130].

Mahler, E. von. Eine neue Methode zur qualitativen Bestimmung des Saccharins. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (32). [6150]. 31592

Mahler, P. The value of the flame of combustibles. [Transl. from the French by B. F. Isherwood.] Philadelphia, Pa., J. Frauk. Inst., 159, 1905, (31-43).

31593 Mai, C. Nachweis von Arsen in der Asche fenerbestatteter Leichen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (617– 619). [6100].

Arsenbestimmung Zwecke, Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (290–292). [6200].

und Hurt, H. Die Wasserstoffentwickelung beim Arsennachweis nach Marsh. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (557-559). [6100].

31596
Der forensisch-chemische Nachweis von Giften in den Rückständen verbrannter Leichen. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1601–1605). [6500].

-- Elektrolytische Bestimmung kleiner Arsenmengen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (193–199). [6200]. 31598

und Rath, C. Ueber Bestandteile der Früchte von Copaifera Mopane. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (426–430). [6500]. 31599

Maignon, F. Sur la présence normale de l'alcool et de l'acétone dans les tissus et liquides de l'organisme. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1063-1065); errata (1203). [8040]. 31600 et d'acétone par les nuscles. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1124-1126); errata (1204). [8040]. 31601

---- v. Vaney, C.

Mailhe, A[lphonse]. Sur l'hydrogénation des aldoximes, Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1691–1693). [1610 5500].

Mailhe, A[lphonse]. Sur l'hydrogénation des cétoximes. Synthèse d'amines nouvelles. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (113-115). [1310-5500-1610]. 31603

Revue annuelle de chimie minérale. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (172–178). [0040]. 31604

— Ueber die synthetischen Naphthene und deren Derivate. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (437–439). [1140]. 31605

—— Die Katalyse durch fein verteilte Metalle. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (462–465). [7050]. 31606

- v. Sabatier, Paul.

Maillard, Louis C. Ueber die Entstehung der Indoxylfarbstoffe und die Bestimmung des Harnindoxyls. (Eine Entgegnung gegen A. Ellinger und J. Bouma.) Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (437–454). [6300].

Ueber das Chromogen des sogenaunten Skatolrotes. (Berichtigung.) Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (515–517). [5010]. 31609

Majima, Rikō. Arabia Gum ni tsuite. [On gum arabie.] Tokyo, Kwag, Kw. Sh., **26**, 1905, (126–134). [1810].

Majstorović, R. S. Die Bestimmung der Petroleumverluste in geschlossenen Reservoiren vermittels des Entflammungspunktes. ChemZtg, ("öthen, 29, 1905, (309). [6500—1100]. 31611

Makower, Walter. On the method of transmission of the excited activity of radium to the cathode. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (526-532); (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (915-918). [0620 7300]. 31612

The molecular weights of radium and thorium emanations. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **9**, 1905, (56–77). [0620 0770 7100 7300]. 31613

[Maksimovič, S.]. Максимовичъ, С. Одно изъ бѣлковыхъ тѣтъ кровяной сыворотки коровы. [Une des albumines du sérum du sang de vache.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (931–940). [4010]. 31614 Malcolm, John. On the inter-relationship of calcium and magnesium excretion.
J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (183–190). [8040]. 31615

Malenković, Basilius. Einige Daten über die Vergärbarkeit des Xylans. Natw. Zs. Landw., Stuttgart, **3**, 1905, (515– 516). [8020]. 31616

Malfatti, Hans. Ueber die Brauchbarkeit der Hefegärung zum Nachweise des Traubenzuckers im Harn. Centralbl. Krankh. Harnorg., Leipzig, **12**, 1901. (285–296); **13**, 1902, (557–566). [6500].

v. Lohnstein, Theodor.

Malfitano, G. E. Sur l'état de la matière colloïdale. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (920-922). [7100].

Sur la conductibilité électrique des solutions colloïdales. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1221–1223). [7250]. 31619

Sur les colloïdes chloroferriques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1245-1247). [0320]. 31620

Sur les unités physiques de la matière albuminoïde et sur le rôle de la chaux dans leur coagulation Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (503–504). [4000].

Malkomesius, Philipp. Ueber die Einwirkung von conc. Salpetersäure auf 2,5-Toluidinsulfosäure. Diss. Marburg (Druck v. Friedrich), 1902, (56). 21 cm [1330–1930]. 31622

und Albert, R[obert].
Studien über Humussäuren. J. prakt.
Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (509–515). [1350–6500]. 31623

v. Zincke, Th[eodor].

Mallet, Ed. v. Friderich, L.

Mallmann, F. Formaldehyd im Wein. Zs. öff. Chem., Plauen, **10**, 1904, (165–166). [6500]. 31624

Malmström, R. Versuch einer Theorie der elektrolytischen Dissoziation unter Berücksichtigung der elektrischen Energie. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (413 499); Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (797-809); Berichtigung. Ebenda, 12, 1906, (22). [7250].

Maltese, Raffaele r. Errera, Giorgio.

Malvézin, Philippe. Les diastases dans les maladies des vins. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (1041–1068). [8010].

Malyszczycki, Edward. Przyczynek do znajomości torfów krajowcyh. [Contribution à la connaissance des tourbes polonaises.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (897-905). [4020]. 31627

Mameli, Efisio. Comportamento ebullioscopico dei fenoli, alcooli, ossime e acidi in soluzione benzenica. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1°, 1903, (464-494). [7200]. 31628

v. Oddo, Giuseppe.

Mamlock, L. v. Liebermann, C[arl].

Manasse, A. v. Neuberg, C[arl].

Manchot, W[ilhelm] und Kieser, A. Ueber Constitutions bestimmung von Siliciden. (2. Mitt. über Aluminium-doppelsilicide.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (356-363). [0120 0710 7000]. 31629

und Noll, R. Ueber Derivate des Triazols. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (1-27). [1930].

Mandel, John A. und Levene, P[hoebus] A. Darstellung und Analyse einiger Xucleinsäuren. H. Mitt. Ueber die Nucleinsäure der Kuhmilchdrüse. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (155-158). [1350-4010-6500].

Manea, André. Sur les acides gallotannique et digallique. Méthode permettant le dosage de l'acide digallique en préseuce de l'acide gallotannique. Critique des dosages de l'acide gallotannique. La fermentation gallique. Genève, Thèse sc. 1903-1904. Genève, 1904, (17). 8vo. [1330].

Manevskij, N. v. Konovalov, M. I.

Manley, J. J. v. Veley, V. H.

Mann, E. A. Natural gas in Western Australia. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1283-1281). [1110]. 21623

The spirit strength of essences. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1284). [6500].

Mann, Guido. Die Brauchbarkeit der Oreinreaktion rach Neumann für die Zuckeruntersuchung des Urins. Berliner klin. Wochenschr., **42**, 1905, (231–232). [6150]. 31635

Mannheim, Emil. Ueber tetraalkylirte Arsoniumbasen, (1. Abh.) Abkömmlinge des Tetramethylarsoniumhydroxyds. – Derivate des Tetraäthylarsoniumhydroxyds. – Derivate des Tetra-n-propylarsoniumhydroxyds.- Derivate des Tetraisopropylarsoniumhydro-xyds.— Derivate des Tetra-n-butylarsoniumhydroxyds.- Derivate des Tetrabenzylarsoniumhydroxyds.- Einwirkung von Arsenqueeksilber auf Jodalkyle. - Derivate des Aethyljodids. - Derivate des Methyljodids.- Derivate des n-Propyljodids.- Derivate des Isopropyljodids.- Derivate des n-Butyljodids.-Derivate des Allyljodids.- Derivate des Benzyljodids. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (182–233). [2000]. 31636

Mannich, C[arl]. Ueber die Einwirkung von Salpetersäure auf Phloroglucintrimethyläther. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (501-512); Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (46-56). [1230 5020].

Ueberführung des Nonylmethylketons in das isomere Octyläthylketon. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (84-86). [1510]. 31638

— Ueber das ätherische Oel einer Andropogon-Art aus Kamerun. Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1901, (207-210). [6500—1440]. 31639

Ueber ein hochmolekulares Kohlehydrat aus der Wurzel von Heteropteris paueiflora. Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (137–143); Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1901, (302– 308). [1840].

Untersuchung eines Wassers aus der heissen Quelle Mojimoto bei Hegwe, Bezirk Schirati, Deutsch-Ostafrika. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (340-342, mit 1 Karte). [6500].

und Brandt, W. Ueber die Wurzel von Heteropteris pauciflora Juss., eine neue Verfälschung der Ipecacuanha. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1901, (297-302, mit 1 Taf.); Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (132-136). [6500].

v. Fendler, G.

- r. Thoms, H[ermann].

Manns, Jacob. Zur Kenntnis der Kondensation aromatischer o-Amidoketone. Ueber Normal-Propyl- u. Isopropylanthranil. Diss. Techn. Hochschule, Karlsruhe. Strassburg i. E. (Druck v. C. & I. Goeller), 1905, (88). 23 cm. [1630–1940]. 31643

Manseau. Réaktion caractéristique de l'acide phénique. J. pharm., Strassburg, 28, 1901, (127–129). [6150].

Mansfeld, Géza. A trimethylaminaethylenjodid physiologiai hatása. [Die physiologische Wirkung des Trimethylamin-Aethylenjodids.] M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (531-542). [8000-8050].

Manté, H. Ueber die Untersuchung der Feuergase. Braunkohle, Ilalle, **3**, 1904, (170–171). [6400]. 31646

Manuelli, A. v. Bruni, G[iuseppe].

Maquenne, L. Sur la dessiccation absolue des matières végétales. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (609-612). [8030].

Les synthèses végétales des corps hydrocarbonés. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (928-934). [8030]. 31648

et Phillippe, L. Sur la constitution de la ricinine. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (840-843). [1930 3010].

et Roux, Eugène. Sur la constitution, la saccharification et la rétrogradation des empois de fécule. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1303–1308). [1840].

v. Bullier, L. M.

Marben, E. v. Simonis, 11.

Marcello, F. v. Comanducci, Ezio.

March, F. v. Haller, A.

Marchadier, L. v. Bourquelot, Em.

Marchand, E. La radioactivité des eaux minérales pyrénéennes. Bagnèresde-Bigorre, Bul. soc. Ramond, (sér. 2), 9, 1904, (245-248). [0620]. 31652

Marchetti, Carlo. Sui fenomeni luminosi prodotti dall'azione degli alogeni su alcuni idrocarburi. Atti del 1º congr. naz. di chim. appl., Torino, 1903, (457-158). [7350]. 31653 Marchlewski, L[eon]. Identyczność cholehematyny, bilipurpuryny i filoerytryny. [Die Identifät des Cholehāmatins, Bilipurpurins and Phylloerythrins. Kraków, Rozpr. Akad., A, 44, 1904 (1905), (263–260); Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (464–468). [4010—5010]. 31654

O pochodzeniu cholehematyny. (The origin of cholehaematin.) Kraków, Bull. Intern. Acad., **1905**, (743-745); Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (166-467). [1010-5010].

Destrondre de la condissance de la chlorophylle.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (797-806). [5010].

Z filozofii nauk przyrodniczych. Poglądy chemiczne na budowę materyi. [Essais sur la philosophie des sciences. Sur la constitution de la matière au point de vue chimique.] Przegląd polski, Kraków, 148, 1903. (25-40). [7000]. 31657

Ueber die Wahrscheinlichkeit der Identifät des Phylloerythrins und Cholchämatins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (207-210). [1010 5010]. 31658

---- Notizen zur Chlorophyllchemie. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **44**, 1905, (122–126). [5010]. 31659

Teorye i metody badania współczesnej chemii organicznej. [Theories and research methods of modern organic chemistry.] Lwów (Towarzystwo wydawnicze), 1905, (573). 24 cm. 16 kor. [0030].

i Matejko, Władysław]. Studya nad biksyna Część I. (Studies on bixin, the colouring matter of *Bixa orleana*, 1 part.) Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (745–753). [5010].

v. Buraczewski. Józef.

--- v. Goldmann, H.

- v. Hetper, J.

Marcille, R. Essai commercial des soufres sublimés. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (101-102). [6500].

31662

Marckwald, [Eduard] und Frank, Fr[itz]. Leche de Marima und Leche de Pendare, zwei als Kautschukmilch bezeichnete Pflanzensäfte aus Venezuela. Gummiztg, Dresden, 18, 1904, (850–851). [1860–6500].

- v. Frank, Fritz.

Marckwald, W[illy]. Ueber das Radiotellur. IV. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (591-594). [0760-7300].

Ueber Actinium und Emanium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2264-2266). [0100 7300].

31665

Ueber radioaktive Stoffe.

Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **84**, 1905,
(SitzBer. 6–20). [0100 7300]. 31666

Ueber radioaktive Stoffe.

[In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (580). [0100 7300]. 31667

Contributions to our know-ledge of radium. Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 57, 1904, (23671). [0620].

midbildung zwischen optischactiven Säuren und Basen und die optischactiven α-Amido-äthylbenzole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (801–810). [1300–1600–7300]. 31669

und Paul, David M. Ueber die Umwandelung von Racemkörpern in die optisch-activen Verbindungen. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (810–812). [7300-7000]. 31670

- v. Börnstein, Richard.

Marcusson, J. Nachweis von geblasenen fetten Ölen, in Mischungen mit Mineralöl. Berlin, Mitt. Material-prüfgsamt, 23, 1905, (45-47); Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (290-293). [6500].

Die Bestimmung des Wassergehaltes von Olen, Fetten, Seifen, Harzen, usw. Berlin, Mitt. Material-prüfgsamt, 23, 1905, (58-63). [6300-31672]

Das Verhalten der Oelsäure unter verschiedenartigen Oxydationsbedingungen, Chem. Rev. Fettind., Hamburg. 10, 1903, (221–223, 247–248). [1320]. 31673

Marcusson, J. Zur Frage der Entstehung des Erdöls. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (1-4). [1100 7300].

v. Holde, D.

Marek, J. Ein einfacher Gasdruckregulator. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (431-432). [0910].

Margosches, B. M. Die neuesten Fortschritte auf dem Gebiete des Celluloids. Celluloid Ind., Dresden, 17, 1903, (25-27, 31-33, 39-41, 51-52); 18, 1903, (1); 19, 1905, (41-42). [1840].

Zur Bestimmung des Schmelzpunktes der natürlichen und künstlichen Asphalte. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **11**, 1904, (277–279). [1100 7200].

Ueber das Verhalten von Holzteerpech gegen einige gebrächtliche organische Lösungsmittel. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (5-9). [1000-7150].

Zur Anwendung des gereinigten und wasserfreien Wollfettes als Dichtungsmittel für Laboratoriums-Gerätschaften. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (77–78). [0910].

-—— Zur Bestimmung der Alkalien in Silicaten nach der Methode von Smith. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (385). [6300].

Der Tetrachlorkohlenstoff unter besonderer Berücksichtigung seiner Verwendung als Lösungs-bezw. Extraktionsmittel in der Industrie der Fette und verwandter Gebiete. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, 10, 1905, (243– 358). [1110-7150].

Zur Verwendung des Benzols, beziehungsweise Toluels als Indikator in der Jodometrie. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (392–395). [6000-1130].

Ueber die Viscose mit bes. Berücksichtigung ihrer Verwertung in der Textil-Industrie. Zs. Textilind., Leipzig, 4, 1901, (210-212, 227-228, 242-241, 259-260, 275-276, 290-292, 307-308). [1840 1310]. 31683

— Die Viskose, ihre Herstellung, Eigenschaften und Anwendung. Mit besonderer Berücksichtigung ihrer Verwertung für textil-industrielle Zwecke. Zs. Textilind., Leipzig, 7, 1904, (601-603, 615-616, 643-645, 657-659, 671-672, 685-686, 699-701, 713-715); 8, 1904-05, (57-59, 71-72, 85-86, 337-338, 519-522, 533-534, 561-562, 575-577, 589-591, 617-619); 9, 1905-06, (61-62, 75-77, 89-90, 173-175). [1840].

Margosches, B. M. v. Donath,

Ed[uard].

Maria, (De), G. Sull' esistenza del laurolo. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte la, 1903, (407-412). [1130].

Réduction électrolytique des acides nitrocinnamiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1248-1250). [1330 5500]. 31687

Contribution à l'étude des acides phosphorés dérivés des acétones et des aldéhydes. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **9**, 1904, (335–432). [1400 1500 2000].

Sur la réduction électrolytique des composés incomplets. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (442–444). [5500 7250 1300]. 31689

Rapport préliminaire présenté à la commission nonmée au IV• congrès de chimie appliquée de 1900 pour étudier les désignations unitaires fondamentales en électrochimie. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4]. Berlin (D. Verlag), 1904, (547–554). [7250].

Marienhagen, G. v. Schulze, I. H. Mark, H. v. Siegfried, M.

[Marko, Dmitrij]. Марко, Д. Объ аллиметилизобутилкарбиноль. [Sur l'allylméthylisobutylcarbinol.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (544-549); J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (258-263). [1210 1220 1310].

Markovits, Th. v. Auwers, Karl.

[Markovnikov, V. V.]. Марковниковъ, В. В. О гептанафтиленахъ, или метилииклогексенахъ. [Sur les heptanaphtylènes ou méthylcyclohexènes.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (39-62). [1140].

Markovnikov, V. V. Aus dem Gebiete der cyklischen Verbindungen. Ueber Heptanaphten (Methylcyklohexan) und einige seiner Derivate. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, (118-150). [1140].

[——et Smirnov, V. A.].—и Смириовъ, В. А. О нѣкоторыхъ производныхъ в-метилциклогексанона. [Quelques déri és du в-méthyl-cyclohexanone.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 624). [1540].

et Stadnikov, G.].

и Стадниковъ, Т. О нѣкоторыхъ
производныхъ гептанафтилена. [Sur
quelques dérivés de la heptanaphtylène.]
St. Petcrburg, Žurn. russ. fiz.-chim.
Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 348-349).
[1140 1540].

Marneffe, Henry de. Vergleich zwischen der Gerbung durch hydrodynamischen Druck und den jetzigen Gerbesystemen. D. Gerberztg, Berlin, 48, 1905, (No. 6-8). [6500]. 31696

Welche Schlüsse lassen sich aus dem Artikel von Dr. Ed. Nihoul "Ueber die Gerbung mittels hydrodynamischen Druckes" ziehen? D. Gerberztg, Berlin, 48, 1905, (No. 23–24). [6500].

Marpmann, [G.]. Ueber die Bestimmung des Milchfettes. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (78-80). [G300].

Ueber die Bestimmung des Milchfettes nach der Sinacidmethode. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **45**, 1905, (155-156). [6300 6500]. 31699

Marquardt, A. Bestimmung des metallischen Eisens im Ferrum hydrogenio reductum. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (154–157). [6200].

Marquart, P. v. Muir, W.

Marquis, R. Sur les acides benzhydroxamique et dibenzhydroxamique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1398-1400). [1630]. 31701

Recherches dans la série du furfurane. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (196-288). [1910].

Marsais, P. v. Lindet.

Marsh, James Ernest and Struthers, Robert de Jersey Fleming. Condensation of ketones with mercury evanide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1878-1882); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (248). [1510 1530 2000].

Marsh, James Ernest v. Struthers, Robert de Jersey Fleming.

Marshall, Charles E. Extended studies of the associative action of bacteria in the souring of milk. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 15, 1905, (100-419). 8020].

Marshall, Hugh. Crystallographical notes. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (383–388). [7100].

Martens, A[doll]. Flaschen zur Aufnahme verflüssigter und verdichteter Gase und einige Materialfragen.
[Druckproben.] Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (604–609). [0910].

31706 und Guth, M. Das. königliche Materialprüfungsamt der technischen Hochschule Berlin auf dem Gelände der Domäne Dahlem beim Bahnhof Gross-Lichterfelde West. Denkschrift zur Eröffnung. Berlin (J. Springer), 1904, (IV+380, mit 6 Taf.). 33 cm. 10 M. [0060].

Martin, A. W. A chemical study of Rhus glabra. Des Moines, Proc. Iowa Acad. Sci., 11, (1903), 1904, (171-177). [6500].

Martin, Ed[nard]. Isoagglutination beim Menschen, nebst einer Bemerkung zur Marx-Ehrenroothschen Blutdifferenzierungsmethode. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 39, Originale, 1905, (704-**712**). [6500].

Martin, Geoffrey. A contribution to the theory of solution. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (149–155, with text fig.). [7150].

 On the condition which determines the chemical similarity of elements and radicles. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (562-572, with text fig.). [7000]. 31711

Note on the causes why an element often passes from one grade of combination to another without giving rise to intermediate compounds. Chem. News, London, 92, 1905, (185-187). 31712

Martin, George C. v. Clark, W[illia]m Bullock.

Martine, C. Contributions à l'étude des menthones, Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (49-144). 31713 [1540].

v. Haller, A.

Martinet, A. Pharmacologie de l'acide phosphorique. 1re partie : action digestive; 2° partie: action nerveuse et humorale. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (568-575, 611-616). [8040].

31714 Martini, C. Die Lagerung leicht

entzündlicher und explosibler Flüssigkeiten. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (389-394). [7200]. 31715

Martinsen v. Moissan, H.

Bidrag til Martinsen, Haavard. nitreringsprocessens reaktionskinetik. [Contribution to the kinetics of the reaction between acid and aromaticorgauie compounds.] Arch. Math. Naturv., Kristiania, 26, No. 6, 1904, (77). [7050].

Beiträge zur Reaktions-kinetik der Nitrierung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (385–435). 31717 [7050 5500].

Martius, Leo. Ein neues Verfahren zur quantitativen Bestimmung von Staub in Gasen [beim Hochofen]. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903. (735-738). 31718 [6400].

Martz, Ernst v. Graebe, C[harles].

Marx, Hugo. Praktische Ergebnisse aus dem Gebiete der gerichtlichen Medizin. Der forensische Blutnachweis. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905, 31719 $(266 \ 269)$. [6500].

Marx, Wilhelm v. Willstätter, Richard.

Mascarelli, Luigi. Azione dell'acido nitrico sopra l'acetilene. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2^a, 1903, (319-324). [1120].

Giuseppe. е Testoni, Sull'a-metilpirrolina e sull'a-N-dimetilpirrolina. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2^a, 1903, (312-318). [1930]. 31721

- v. Bruni, Giuseppe.

v. Testoni, Giuseppe.

Maselli, Concetto. Sulla determinazione di alcune idrazidi. [Nota preliminare.] Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (111–112). [6300].

Mason, Frank H. The reduction of copper ores by the "German process". Univ. Market, Berlin, Ed. A., 18, 1904, (151-153); Ed. B., (135-137). [0290]. 31723

Mason, H. P. A new filter tube. Chem. News, London, **91**, 1905, (180-181). [0910].

Mason, John Ernest and Wilson, John. Note on the incandescent mantle as a catalyst and its application to gas analysis. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (296). [0920 6400]. 31725

Massol, L. v. Boullanger, E.

Massot, Wilhelm. Mikroskopische Betrachtungen und Reactionen zur Unterscheidung von Textilfasern mit Seidenglanz. Leipziger Monatschr. Textillind., 17, 1902, (759-761, 832-834); 18, 1903, (4-6, 81-85, 155-157, 227-229, 209-301, 375-377, 446-448, 518-519, 590-591). [6500].

Die Ursache der Fleckenbildung auf Seidenstoffen in Lichte der neuesten Untersuchungsergebnisse. Leipziger Monatschr. Textilind., 18, 1903, (23–24, 98–99). [5020]. 31727

Die Fleckenbildung auf Seidenwaaren im Lichte der neueren Untersuchungsergebnisse. Leipziger Monatschr. Textilind., 19, 1904, (216– 247, 314–315). [5020].

Beiträge zur mikroskopischen Kenntnis neuer Textilfaserstoffe. Leipziger Monatschr. Textilind., **20**, 1905, (100-101, 131-135). [6500].

Analytische Methoden zur Bestimmung der wichtigsten Seidenerschwerungsmittel. Zs. Textilind., Leipzig, 4, 1901, (369-370, 385-387, 401-402, 418-420, 434-436, 449-450, 466-467, 482-483, 721-722, 737-738, 753-754, 769-770); 5, 1901-02, (65-66, 97-99, 225-227, 241-242, 353-354, 369-370, 419-420, 489-491, 504-505, 519-520, 578-579, 592-593). [6500].

Massoulier, Pierre. Contribution à l'étude de l'ionisation dans les flammes. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (234-236). [7200]. 31731

Mastbaum, H[ugo]. Ueber das Vorkommen von Salicylsäure in Weinen, sowie in Trauben und anderen Früchten. Vortrag. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (624–635). [1330–6500]. 31732

Mastbaum, H[ugo]. Ist eine Begrenzung der sogen. Verunreinigungen in natürlichen Branntweiuenempfehlenswert? [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (666-673). [6500]. 31733

Matejko, Wł[adysław] v. Marchlewski, L[eon].

Mathes, Rudolf. Ueber die elektrolytische Reduktion von Halogensubstitutionsprodukten der Benzolreihe. Diss. k. techn. Hochschule, München (Druck d. "Allg. Zeitung"), 1904, (55). 23 cm. [1130 7250]. 31734

Mathésius, W. La formation des scories dans les opérations métallurgiques, leur constitution et leur emploi industriel. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, (889-895). [0570-0710]. 31735

Herstellung von poren- und lunkerfreiem Grauguss, Stahlguss und Schmiedestücken durch Anwendung von Thermit. Vortrag. . Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (925–930). [0320].

Mathews, Joseph Howard. On the relation between electrolytic conduction, specific inductive capacity and chemical activity of certain liquids (with a bibliography of dielectric constants). J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (641-681, with text fig.). [7250 0030].

Mathewson, C. H. Über die Verbindungen von Natrium mit Ziun. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (94–112). [0500 0720 7000]. 31738

Mathias, E. Sur la chaleur de vaporisation des gaz liquéfiés. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1171-1176). [7200].

Mathieu, L. Nouveau procédé de dosage de l'acide sulfureux combiné dans les boissons fermentées. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (192–193). [6300].

Nouveau procédé de dosage des aldéhydes dans les boissons fermentées et dans les spiritueux. *In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1994, (196 -199). [6300]. 31741 Mathieu, L. Vœu relatif à la substitution au mot impuretés des expressions non-alcool ou corps du bouquet dans les bulletins d'analyse des spiritueux de consommation. [În: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin, (D. Verlag), 1904, (253–256).

Sur l'oxydation spontanée de l'alcool éthylique. Bul. ass. chim., Paris, **22**, 1905, (1283-1293). [1210].

Matignon, Camille. Prévision d'une réaction climique formant un système monovariant. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (512-515). [7200]. 31744

Préparation des chlorures anhydres des métaux rares. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1181-1183). [0250 0440 0520 0600 0670 0860]. 31745

Propriétés de quelques chlorures anhydres de métaux rares. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1339-1341). [0250]. 31746

Propriétés chimiques du chlorure anhydre de néodyme. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1637-1639). [0520]. 31747

Thermochimie du néodyme. Paris, C. R. Acad. sci., **141**, 1905, (53–55). [7200]. 31748

Gén. sci., Paris, **14**, 1903, (1075–1092). [0120]. 31749

Ueber einige Verbindungen des Vanadins. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (986–987). [9820]. 31750

et **Bourion**, F. Transformation des oxydes et des sels métalliques oxygénés en chlorures anhydres, Application à l'analyse. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **5**, 1905, (127–137). [0250].

wasserfreier Metallchloride. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (780-782). [0250].

et Desplantes, G. Oxydation des métaux à froid en présence de l'ammoniaque. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (853–855). [0100]. 31753

et Trannoy, R. Combinaisons du chlorure de samarium avec le gaz ammoniac. Paris, C-R, Acad. sci., **140**, 1905, (141-143); ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (235-236). [0670].

Matignon, Camille et Trannoy, R. Sur la préparation des composés binaires des métaux par l'aluminothermie. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (190). [0120].

Matolesy, Miklós. A china-vas és a chinin-vastartalmú borokról. [Über China-Eisen und chinin-eisenhaltige Weine.] Magy. orv. termv. nagygv. évk., Budapest, 32, (1903), 1905, (144–146). [3010–6500].

Matsubara, Kōichi v. Perkin, William Henry jun.

Matter, Otto. Zur Kenntnis der Azlactone und ihrer Umwandlungsprodukte. Diss. Strassburg (Druck v. C. Müh & Cie), 1903, (III+38). 24 cm. [1930 1300]. 31757

Matthes, H[ermann]. Beiträge zur Kenntnis der Fruchtsäfte. Ueber den Aschengehalt und den Alkalitätsgehalt der Asche von Himbeer-, Kirsch-, Johannisbeer-, Erdbeer- und Heidelbeer-Sirup. Unter Mitwirkung von Fritz Müller und Otto Rammstedt. Zs. öff. (2hem., Plauen, 10, 1904, (480–487). [6500].

Die Beurteilung mehlhaltiger Marzipanwaren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9,** 1905, (726-729). [6500]. 31759

----- Ueber refraktometrische Bestimmungsmethoden. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, (298–309). [6000 7300].

Matthies, W. Ueber die Glimmentladung in den Dämpfen der Quecksilberhaloidverbindungen HgCl₂, HgBr₂, HgL₂, Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **17**, 1905, (675-693). [0380]. 31761

Mattisson, Max. Synthese von Azoxinderivaten durch Einwirkung von Orthoaminophenol auf die Orthodiketone (Phenanthrenchinon). Ueber ein Nitrat des Phenanthrenchinons. Beitrag zur Kenntnis der Oxydationsprodukte des Orthoaminophenols. Ueber die Einwirkung von Chlor- und Bromkænigswasser auf α- und β-Naphtol sowie auf die 3 Orthoxynaphtoësäuren. Lausanne, Thèse sc. 1903-1904. Genf, 1904, (78). 8vo. [1700–1230–1530–1330]. 31762

r. Pictet, Amé.

Mattsson, Gustaf. Pyrenets konstitution och genesis. [Konstitution und Genesis des Pyrens.] Helsingfors, 1905, (1–162). [1140]. 31763

Mattucci, G. v. Montemartini, Clemente.

Matuschek, J[oh.]. Ueber eine Methode zur Darstellung von Stickoxyd neben Stickstoffdioxyd. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (31). [0490]. 31764

— Ueber eine Methode zur Herstellung von Nitroprodukten organischer Verbindungen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (115). [5500]. 31765

Ueber die Einwirkung von Chlorammonium auf Ferricyankalium-cyanid. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (439-440). [1310 0320 0490]. 31766

Ueber die Einwirkung von Salpeter auf Schwefelerze. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (510-511). [0660].

Matwin, J. Bemerkung zur Schwefelbestimmung in flüssigen Brennstoffen (Petroleum, Ölusw.). Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1766-1767). [6500 6200].

Maué, A. v. Zincke, T[heodor].

Mauermayer, Theodor. Ueber Methylol-monochloracetamid, Methyloltrichloracetamid und Methylendiamin. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1905, (48). 23 cm. [1310 1610].

31769

v. Einhorn, Alfred.

Maurenbrecher, A. D. v. Tollens, Bernhard.

Maurizio, A. Botanisch landwirtschaftliche Mitteilungen. 4. Zur quantitativen botanischen Analyse der Futtermittel. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (359–370). [6500]. 31770

Mauthner, Nándor [Ferdinand]. A phenoxthinek ismeretéhez. [Zur Kenntniss der Phenoxthine.] Magy. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (119-122); Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1411-1415). [3010 1940].

Maximowitsch, Sergius. Ein neues Verfahren zur Herstellung des Elektrolyteisens. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, 52-53). [0320 0930 7250].

31772 May, Otto. Chemisch-pharmakognostische Untersuchung der Früchte von Sapindus Rarak DC. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1905, (72 mit 2 Taf.). 23 cm. [6500 1850]. 31773

Mayer v. Petit, P.

Mayer, Adolf. Bleisand und Ortstein. Landw. Versuchstat., Berlin, 58, 1903, (161-192). [6500]. 31774

Ueber die Humussäuren des Bleisandes und des Ortsteins. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (475–180). [1350-6500]. 31775

Lehrbuch der Agrikulturchenie in Vorlesungen. Bd 1. 2. Abt. 1. 2. 6. neubearb. Aufl. Heidelberg (C. Winter), 1905, (XVI+447; VI+167; VI+265). 24 cm. Geb. 12 M; 4,80 M; 6,60 M. [0030].

Mayer, André v. Henri, Victor.

Mayer, Carl. Einwirkung von anorganischen Säurechloriden auf 3- und 5-Pyrazolone, sowie auf Isoxazolone, Phil. Preisschr. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1903, (11I+103). 22 cm. [1930 1940].

v. Michaelis, A[ug.].

Mayer, Fritz v. Freund, Martin.

Mayer, Karl. Das Dreifarbensystem. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905, (561-571). [6500 7350]. 31778

Mayer, Otto. Nachweis von Indikan im Harn. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (792). [6150]. 31779

Nachweis von Acetessigsäure im Harn. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (1001–1002). [6150]. 31780

Leber ein Urometer. Zentralbl. Pharm., Magdeburg, **1**, 1905, (432). [6000]. 3178I

Mayer, O. von v. Jannasch, P[aul].

Mayer, Paul. Ueber das Verhalten des Lecithins zu den Fermenten. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905, (1102-1103). [1300]. 31782

Diaminopropionsäure im Tierkörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (59-64). [8040]. 31783

Experimentelle Untersuchungen über den Abbau des Zuckers im Thierkörper. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 19, 1901, (393–407). (8010].

drei stereoisomeren Mannosen im Thier-

körper. [Glykogenbildung.] Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, **20**, 1902, (486–492). [8040]. 31785

Mayer, Paul. Experimentelle Untersuchungen über Kohlenhydratsäuren. Zs. klin. Med., Berlin, 47, 1902, (68–108). [1310 8040]. 31786

Zur Frage der unvollkommenen Zuckeroxydation im Organismus, [In: Internationale Beiträge zur inneren Medicin. Bd 2.] Berlin, 1902, (349– 355). [8040].

- v. Neuberg, Carl.

Mayer, W. und Tollens, B[ernhard]. Ueber das Fucose-Phenylosazon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3021–3022). [1630–1810]. 31788

Mayr, Christian. Ueber die Elektrosynthese aliphatischer und aromatischer Ketoverbindungen. Diss. kgl. teelm. Hochschule, München. Fürth (Druck v. A. Schröder). 1904, (51). 22 cm. [1300—1500—7250]. 31789

Mazé, P. Sur l'Oïdium lactis et la maturation de la crème et des fromages. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1612–1613). [8020]. 31790

Recherches sur le mode d'utilisation du carbone ternaire par les végétaux et les microbes. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (277-303). [8030].

Les microbes dans l'industrie fromagère: I. Les moisissures; II. Les ferments lactiques; III. Les ferments de la caséine. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 19, 1905, (378–103, 481–494). [8020–8010].

L'humus et l'alimentation carbonée de la cellule végétale. Ire partie: la théorie de Liebig; 2° partie: l'assimilation des substances ternaires. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (152-157, 205-217). [8030].

et Pacottet, P. Recherches sur les ferments de maladies des vins. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (245-263). [8020]. 31794

et Perrier, A. Recherches sur le mécanisme de la combustion respiratoire. Production d'acide citrique par les citromyces. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904. (311-313). [1110-8020].

Recherches sur l'assimilation de quelques substances ternaires par les végétaux supérieurs. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (470–473). [8030]. 31796

Mazé, P. et Perrier, A. Production de l'acide citrique par les eitromyces. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (553-575). [8020 1310]. 31797

range --- Recherches sur l'assimilation de quelques substances ternaires. Ann. Inst. Pasteur, Paris, **18**, 1904, (721-747). [8030]. 31798

Mazzucchelli, Arrigo v. Paternó, Emanuele.

Mecklenburg, Werner. Die Sabatierschen Reaktionen. (Sammelreferat.) Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (609-611). [5500]. 31799

Medicus, L[udwig]. Bericht über die Fortschritte der analytischen Chemie. II. Halbjahr 1902, I. u. 11. Halbjahr 1903, I. u. II. Halbjahr 1904, I. Halbjahr 1905. Chem. Zs., Leipzig, 3, 1903-04, (8-11, 193-196, 424-426, 445-417, 732-735); 4, 1905, (245-249, 532-534). [6000].

Medwedew, An. [K.]. Ueber ein Derivat der Glukuronsäure und des p Nitrophenylhydrazins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1646-1650). Berichtigung. Ebenda, 38, 1905, (2283). [1310 1630]. 31801

Ueber die oxydativen Leistungen der thierischen Gewebe. 3. Mitt. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (403-128). [8010]. 31802

Meerburg, Pieter] A[driaan]. De Stelsels $\rm NaIO_3\text{-}HIO_3$ en $\rm NH_4IO_3\text{-}HIO_3$ $\rm H_2O$ bij 30°. [Die Systeme $\rm NaIO_3\text{-}HIO_3$ und $\rm NH_4IO_3\text{-}HIO_3\text{-}HI_2O$ bei 30°.] Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (309–320). [7050 0500 0190 0390].

Sur la transformation de la 1.4'.4''.4'''. tétrachlorobenzopinacone en 1.4'.4''.4'''. tétrachlorobenzopinacoline et sa vitesse. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (131–139). [1230–1530 7050].

Systeme: Kupferchlorid, Salmiak und Wasser. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (1-10). [0290-7050]. 31806

Meerburg, P[ieter] A[driaan]. Einige Bestimmungen in den Systemen:

 KIO_3 - HIO_3 - H_2O , $NaIO_3$ - HIO_3 - II_2O und NH_4IO_3 - HIO_3 - H_2O . Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, [324–344]. [0390 0420 0500 7050]. 31807

und Filippo, Jzn H endrik]. Een mikrochemische reactie op koper bij aanwezigheid van lood en bismuth. [Eine mikrochemische Reaktion auf Kupfer bei Anwesenheit von Blei und Wismut.] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, 641-643. [6100]. 31808

Meerum Terwogt, P. C. E. Untersuchungen über das System: Brom und Jod. [Auszug aus des Diss. des Verf., Amsterdam 1904.] Zs. anorg. Chem., Hamburg. 47, 1905, (203-243). [0200 330 7050].

Mees, C[harles] E[dward] K[enneth] and Sheppard, S. E. Ueber Apparate zu sensitometrischen Untersuchungen, mit einer geschichtlichen Zusammenfassung. [Uebers.] Zs. wiss. Phot., Leipzig. 2, 1904, (303-336). [7350-0910].

photographischer Platten. (Ubers.) Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (97-121). [7350].

---- v. Sheppard, Samuel Edward,

Mehler, Hans. Ueber das Atomgewicht des Wismuts. Diss. Erlangen (Druck v. Junge & S.), 1905, (41, mit 1 Taf.). 23 cm. [0190 7100]. 31812

Mehmke, R[udolf]. Ueber die darstellende Geometrie der Räume von vier und mehr Dimensionen, mit Anwendungen auf die graphische Mechanik, die graphische Lösung von Systemen numerischer Gleichungen und auf Chemie. Vortrag. Math. natw. Mitt., Stuttgart, (ser. 2), 6, 1904, (44-54). [7000].

Mehner, Hermann. Über Gleichgewichtszustände bei der Reduktion der Eisenerze. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (75-94). [0320-7050]. 31814

Ueber Gleichgewichtszustände bei der Reduktion der Eisenerze. Eine Einführung in die neuere Physiko-Chemie für praktische Techniker. Verb. Sonderabdr. aus den Verhandlungen des Vereins zur Beförderung des Gewerbefleisses. Berlin (L. Simion Nf.), 1905, (36), 24 cm. 1,50 M. [0320]. 31815

Mehring, Heinrich. Die Glühverlustbestimmung bei der Bodenanalyse. J. Landw., Berlin, 53, 1905, (229-237). [6500]. 31816

Mehrtens, Gust. v. Busch, Maxl.

Meigen, Wilhelm. Die Unterscheidung von Kalkspat und Aragonit auf chemischem Wege. Ber. Vers. oberrhein. geol. Ver., Stuttgart, **35**, 1902, (31–33). [6500].

Meinertz, J[osef]. Zur Kenntnis des Jecorins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. ('hem., Strassburg, 46, 1905, (376-382). [8000]. 31818

- v. Neumann, Albert.

Meinhard v. Grossmann.

Meisel, Julius. Ueber die sogenannten Vanadylvanadinphosphate und -arsenate. Bern, Phil. Diss. 1903–1904. Berlin, 1904, (40). 8vo. [0820]. 31819

Meisenheimer, Jakob. Salzbildung beim Benzoïn. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (874-878). [1530]. 31820

Die Chemie der Garüngserscheinungen. D. Essigind., Berlin, **9**, 1905, (329-332); Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (419-422); Zs. Spirit. Ind., Berlin, **28**, 1905, (433-435). [8010-8020].

und Heim, Friedrich. Ueber das Verhalten des Phenyl-uitroäthylens gegen Alkali. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (466-473). [1130] 1230].

Zur Bestimmung der Salpeter- und salpetrigen Sänre. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3834–3837, 4136). [6300]. 31823

--- v. Buchner, Eduard.

Meissner, [Richard]. Der "Säuremesser" von Desaga. Weinbau, Mainz, 23, 1905, (62). [6000]. 31824

Meister, C. v. Werner, A.

Méker, G. Nouveaux brûleurs de laboratoire et leur adaptation à l'obtention des températures élevées. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (262-267). [0910].

Melander, G[ustaf]. Ueber eine violette und ultraviolette Strahlung der Metalle bei gewöhnlichen Temperaturen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (705-716). [7300]. 31826

Meldola, Raphael and Eynon, Lewis. A method for the direct production of certain aminoazo-compounds. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1-5); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., (250-251). [1720 1740]. 31827

Meldola, Raphael and Lane, Joseph Henry. Note on β-NH-ethenyldiaminonapthalene. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (24). [1930]. 31828

George C. Dinitroanisidines and their products of diazotisation. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1199–1207); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (218–219). [1230–1740]. 31829

Melikov, Petr Grigorjevič. Sur les perborates. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (502). [0160]. 31830

[—— et Elĭčaninov, Eugenij Semenovič]. —— и Ельчаниновъ. E. C. Качественныя реакціи на піобій и танталъ. [Réactions qualitatives sur le niobium et sur le tantale.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (ргос.-verb., 1555); 37, 1905, (99-103). [0510 0740 6100]. 31831

et Kazaneckij, Р.ј. и Казанецкій, П. Строеніе фторованадієвых соединеній. [Constitution des combinaisons fluorovanadiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (77-82). [0310 0820].

Mellanby, J. Globulin, J. Physiol., Cambridge, **33**, 1905, (338-373). [4010].

Mellet, Rodolphe. Action de l'eau régale et de l'eau régale bromhydrique sur les acides para- et meta-oxybenzoiques. Lausanne, Thèse sc. 1904-1905. Lausanne, 1904, (93 av. 1 tab.). [1330].

Mellor, J. W. The crystallization of iron and steel. An introduction to the study of metallography. London (Longmans, Green & Co.), 1905, (X + 144). 20 cm. 5s. [0100 0320]. 31835

Memminger, Allard. Qualitative analysis brief. 2d ed., rev. and rewritten. Philadelphia (Blakiston), 1901, (124, with illus.). 19 cm. [6000]. 31836

Memmler, K. Das neue Königliche Material - Prüfungsamt zu Gross-Lichterfelde. Prometheus, Berlin, **16**, 1901, (145-152, 161-167, 177-181). [6500]. 31837 [Mendelějev, Dmitrij Ivanovič]. Менделбевъ, Д. 11. Элементы. [Les eléments.] Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, St. Peterburg, 40, 1904, (632-636). [0100].

Mendelsohn, Maurice. De l'action du radium sur la Torpille (Torpedo marmorata). Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (463–465). [8000]. 31839

Menge, George A. v. Johnson, Treat B.

Menger, Adolf. Nachweis von Gallusgerbsäure auf der Faser. Färberztg, Berlin, **14**, 1903, (435–436). [6500].

Mennicke, H[ans]. Ueber die Schwefelbestimmung in Kiesabbränden. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (495, 574). [6200].

Gebiete der Entzinnung von Weisseblechabfällen und ähnlichen Materialien, sowie der dabei entstehenden Ab- und Nebenprodukte seit dem Jahre 1902, besonders in elektrochemischer Hinsicht. Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1905, (223– 227, 245–249); 12, 1905, (1-6, 27–33). [0720].

Elektrische Zinngewinnung und Zinnraffination mit Flussund Kieselflussäure. Elektroch. Zs., Berlin, **12**, 1905, (112–114, 136–140, 161–164, 180–186). [0720 7250].

Menozzi, Angelo. Identità della colesterina del latte con quella della bile. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5⁸), 12, 1° semestre, 1903, (126–131). [1250]. 31844

[Menšutkin, B. N.]. Меншуткнигь, Б. Н. Ломопосовъ, какъ физикохимикъ. Къ исторін химін въ Россіи. [L'œuvre physico-chimique de M. V. Lomonosov. Contribution à l'histoire de la chimie en Russic.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (77-111, II, av. pl. 1-IV; 113-158, II, av. pl. V; 159-219, II, av. pl. VI; 221-304, II, av. pl. VII). [0010]. 31845

———— Памяти Алексія Алекстевича Волкова. [A la mémoire de A. A. Volkov.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-ehim. Объё., **36**, 1904, (350–359, av. I portr. et 1 groupe). [0010]. 31846

пыхъ соединеній магнія. Дъсйтвіе

одноосновныхъ предѣльныхъ кислотъ; соединенія бромистаго и іодистаго магнія съ кислотами. [Sur les éthérates des combinaisons halogénées du magnésium. Action des acides monobasiques saturés; sur les combinaisons du bromure et de l'iodure de magnésium avec les acides.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb. 1291–1292). [1200—1300—1310]. 31847

[Mensutkin, B. N.]. Меншуткинть, Б. Н. Объ эенратахъ галондныхъ соединений магнія. П. Дъйствіе на эенратъ бромистаго магнія безводныхъ спиртовъ: кристаллалкоголяты бромистаго магнія. [Sur les éthérates des combinaisons halogénées du magnésium. II. Action des alcools anhydres sur l'éthérate du bromure de magnésium: cristallalcoolates du bromure de magnésium: stum.] St. Peterburg, Žurn. russ. fizchim. Obšč., 37, 1905, (1063-1089, av. pl. XXV et XXVI). [1200—1210].

31848
— Объ эвиратахъ галондныхъ соединеній магнія. III. Дѣйствіе на эвиратъ іодистаго магнія
безводныхъ спиртовъ: кристаллалкоголяты іодистаго магнія. [Sur les
éthérates des combinaisons halogénées
du magnésium. III. Action des alcools
anhydres sur l'éthérate de l'iodure
de magnésium: cristallalcoolates de
l'iodure de magnésium.] St. Peterburg,
Zurn. russ. fiz. chim. Obšč., 37, 1905,
(1090–1100, av. pl. XXVII et XXVIII).
[1200—1210]. 31849

Объ репратахъ галопдныхъ соединеній магнія. Дѣйствіе на репраты воды; растворимость въ водѣ гидратовъ бромистаго и іодистаго маснія. [Sur les éthérates des combinaisons halogénées du magnésium. Action de l'eau sur les éthérates; solubilité dans l'eau des hydrates du bromure et de l'iodure de magnésium. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 37, 1905, (1161–1185). [1200 1300 7050].

Объ зенратахъ галоидныхъ соединеній магнія. Дѣйствіе сложныхъ зенровъ: соединенія іодистаго и бромистаго магнія со сложными зенрами. [Sur les éthérates des combinaisons halogénées du magnésium. Action des éthers composés: combinaisons de l'iodure et du bromure de magnésium avec les éthers-sels.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1186–1216, av. pl. XXIX-XXXII). [1200–1300–7050]. 31851

[Menšutkin, B. N.]. Ueber den Einfluss indifferenter Lösungsmittel bei der Alkylierung organischer Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2465–2466). [5500 7150 1600].

— M. V. Lomonossow, der erste russiche Chemiker und Physiker. Ann. Natphilos., Leipzig, **4**, 1905, (204–225, mit 1 Portr.). [0010]. 31853

Mentzel, Curt v. Arnold, Carl.

Mentzel, Edgar. Ueber die Einwirkung von Phosphortrichlorid, Phosphoroxychlorid und Phosphorsulfochlorid auf primäre aliphatische Amine. [Phosphine.] Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1903, (61). 21 cm. [2000].

Menzen, Theodor. Die Naphtoylbenzoylmethane und ihre Isomeren. Diss. Leipzig (Druck v. Thalacker & Schöffer), 1903, (43). 22 cm. [1530]. 31855

Merck, E. Prüfung der chemischen Reagenzien auf Reinheit. Berlin (J. Springer), 1905, (IV + 28I). Geb. 2,50 M. [6000]. 31856

Reagentien-Verzeichnis, enth. die gebräuchl. Reagentien und Reactionen, geordnet nach Autornamen. Berlin (J. Springer), 1903, (III + 174). 8vo. Geb. 4 M. [6000]. 31857

Merckens, A. und Kufferath, W. Neue Strahlen in Harzen? Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (95–96). [1860]. 31858

Merckens, Otto v. Kahlbaum, Georg W. A.

Merckens, W. Ueber strahlenartige Einwirkungen auf die photographische Bromsilbergelatine. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (667-683). [7300 0360]. 31859

von Wasserstoffsuperoxyd auf Bromsilbergelatine. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (489–491). [0110 0360].

Merk, Bernh. Nachweis von Zitronensäure. Pharm. Ztg, Berlin, **48**, 1903, (894). [6150]. 31861

Pharm. Ztg, Berlin, **48**, 1903, (894). [0250].

Merk, Bernh. Nachweis von Anästhesin in Cocain. Pharm. Ztg. Perlin, 49, 1904, (211). [6500]. 31863

- Zur quantitativen Acetonbestimmung im Harn. Pharm. Ztg, -Berlin, **50**, 1905, (879-880). [6300].

Der Nachweis von Jodverbindungen auf trocknem Wege. Pharm. Zig, Berlin, **50**, 1905, (1022). [6150].

— Die Wechselwirkung zwischen Jod- und Bromkalium und Kaliumpersulfat in wässeriger Lösung und ihre Anwendung auf dem Gebiete der Medizin. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (1022–1023). [0420].

Merk, Franz Hubert. Ueber die Einwirkung von Schwefelammonium auf fettaromatische Ketone. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer & Kaerner), 1903, (32). 21 cm. [1500]. 31868

Merkel, Heinrich. Ueber Bromprodukte und Alkalimetallverbindungen des Chinophtalons und ein Isomeres desselben. Diss. techn. Hochschule, München. Nürnberg (Druck v. W. Tümmel), 1902, (51, mit 1 Taf.). 23 cm. [1930 1940 5020].

Merkwitz, Conrad. Ueber eine neue Reaktion der Semicarbazone. Diss. Göttingen. Hildesheim (Druck v. A. Lax), 1904, (52). 21 cm. [1310].

Merling, G. Ueber die Constitution der Cyclohexenonmonocarbonsäurcester. [Mitbearb. v. R. Welde und A. Skita.] (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (979–985). [1310]. 31871

Mermod, E. r. Simonis, Il.

Merriam, E. S. v. Nernst, W[alter].

Merriman, Richard William v. Ruhemann, Siegfried.

Merritt, Ernest v. Niehols, Edward L[eamington].

Merz, G. Der Wert planmässig beimtzter Gerstenextraktbestimmungen beim Einkauf von Braugersten. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1901, (104-105). [65:60]. Merz, G. Weiterer Beitrag über den Wert der direkten Extraktbestimnungen in der Gerste. Wochenschi-Brau., Berlin, 21, 1904, (791-793). [6500].

Weitere Beiträge bezüglich Beziehungen von Eiweiss zu Extraktgehalt in Gerste und Malz und einige Beeinflussungen desselben. Zs. Brauw., München, (N.F.), **27**, 1904, (63–65). [6500]. (63–65).

Meslin, Georges. Sur les coefficients d'aimantation des liquides. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (237-239). [7250]. 31875

Sur le coefficient d'aimantation du bismuth et sur quelques points de repère dans l'échelle diamagnétique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (499–502). [0190–7250].

Sur le coefficient d'aimantation spécifique et la susceptibilité magnétique des sels. Paris, C.-R. Λcad. sci., 140, 1905, (782-784). [7250].

Messner, J. Organische Präparate.
[In: Chemisch-teehnische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (794–861). [6500–1000]. 31878

Meszlényi, Emil. A nikotin egy molibdénvegyületéről. [Über eine Molybdänverbindung des Nikotins.] Magy. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (171-173, 185-188); Landw. Versuchstat., Berlin, 61, 1905, (321-349). [2000 3010].

Metcalf, W. V. Über feste Peptonhäutehen auf einer Wasserfläche mid die Ursache ihrer Entstellung. (Übers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (1–54). [7150].

Metge, Gustav. Ueber die Einwirkung von Essigsäureanhydrid und konzentrierter Schwefelsäure auf Dibenzalaeeton. Diss. Halle a. S. (Druck v. E. Karras), 1904, (III + 48). 22 cm. [1530-1540].

Meth, R. r. Marckwald, Willy.

Mettegang. Messung der Detonationsgeschwindigkeit von Sprengstoffen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (322–328). [7200]. 31882

Mettler, Carl. Die elektrolytische Reduction aromatischer Carbonsäuren zu den entsprechenden Alkoholen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1745-1753). [1330 1230 1630 5500].

31883 Mettler, Carl. Ueber m-Halogen-benzaldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2809–2812). [1430].

Mettler, E. Experimentelles über die bakterizide Wirkung des Lichtes auf mit Eosin, Erythrosin und Fluoreszein gefärbte Nährböden. Arch. Hyg., München, **53**, 1905, (79–172). [7350].

Metz, G. de. L'inversion thermoélectrique et le point neutre. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (447-450). [7200].

Metzenbaum, M. Induced radioactivity and aluminium. Sci. Amer., New York, N.Y., 90, 1904, (383). [0120]. 31887

Metzener, W. v. Hofmann, K[arl] A.

Metzger, Franz. I. Zur Kenntnis der Reduktion der Ketone. II. Über ein Einwirkungsprodukt von Schwefelkohlenstoff und Aetzkali auf Dibenzylketon. Diss. Erlangen. München (Druck v. E. Wolf & S.), 1904, (42). 21 cm. [1500 5500]. 31888

Metzger, H. Yerba-Mate. Tropenpflanzer, Berlin, 8, 1904, (24-27). [6500]. 31889

Metzl, A. v. Vortmann, G[eorg].

Meulen, H[enri] ter. Onderzoek naar den aard van den suiker van eenige plantaardige glucosieden. [Recherches expérimentales sur la nature des sucres de quelques glucosides.] Rotterdam, Verh. Bat. Gen., (ser. 2), 6, 1905, (1-34) (Hollandais); Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (444–483) (Français). [1850]. 31890

Meunier, G. v. Pellet, Henri. Meunier, J. v. Reimen, Phil. Meunier, L. v. Conturier, F.

Meurer. Welche Erfahrungen liegen über das Trocknen des Sandes vor, a. mit dem Abdampf der Maschinen, Härtekessel und Löschtrommel? b. durch Beheizung mit Feuergasen? ThonindZtg, Berlin, **28**, 1904, (575–576). [0710]. 31891

Meusser, A. Zur Löslichkeit von Kaliumchlorid, -bromid, -jodid im Wasser. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (79–80). [0420 7150].

- v. Mylins, F.

(D-7195)

Mewes, Rudolf. Einige Bemerkungen über den zweiten Hauptsatz mit besonderer Berücksichtigung seiner Beziehungen zur Theorie der Elektrolyse. Elektroch. Zs., Berlin, **12**, 1905, (74–78, 115–119). [7250]. 31893

Meyer, Albert. Tricalciumsilikat im Portland-Cement. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (1895–1899). [0220]. -31894

Meyer, Bruno. Zur Dreifarbenphotographie nach Professor Dr. Miethe. D. Photztg, Weimar, **29**, 1905, (32–33, 46–49, 66–67, 118–124, 133–138, 145– 147, 302–307). [7350]. 31895

Meyer, Eberhard v. Behrend, Robert. Meyer, Edgar. Ueber die Durchlässigkeit des Argons für ultraviolette Strahlung. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **6**, 1904, (362–364). [7300 0130].

und Müller, Ernst. Ueber die Ursache der Jonisation der Phosphorluft. (Vortrag.) Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (332–336). [0570 7250].31897

Meyer, Erich. Ueber das Verhalten des Nitrobenzols und einiger anderer aromatischer Nitrokörper im Organis-mus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (497-509). [8040].

Meyer, Ernst von. Zur Kenntnis dimolekularer Nitrile. (Vorl. Mitt.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (560–561). [1300 1930]. 31899

Ueber Konstitution und Bildungsweise der Kyanalkine genannten trimolekularen Nitrile. Leipzig, Ber. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 57, 1905, (324-352). [1300 1930 7000]. 31900

 Geschichte der Chemie von den ältesten Zeiten bis zur Gegenwart. Zugleich Einführung in das Studium der Chemie. 3. verb. u. verm. Aufl. Leipzig (Veit & Comp.), 1905, (XVI+576). 23 cm. 11 M. [0010]. 31901

Meyer, Ferd. M. Eine Mörtelunter-suchung. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (1521–1523). [6500]. 31902

— Die Kanadischen Portlandzement-Normen. ThonindZtg, Berlin, **28**, 1904, (33–35). [6500]. 31903

Über die Prüfung des Zementes. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1178–1179). [6500]. 31904

Meyer, Ferd. M. Nochmals ,,Portlandzement". (Entgegnung auf Schreibers Ausführungen.) Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1975-1976). [0220 319056500]. Meyer, Fernand. Préparation de l'iodure aureux par action de l'iode sur l'or. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (733–736). [0150]. Meyer, G. Fr. Ueber Melasse. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 12, 1904, (1191). [6500]. Zur Geschichte der Zukkerfabrikation (25 Jahre ohne Knochenkohle). Braunschweig (E. Appelhans & Co.), 1905, (VIII+116). 23 cm. 4 M. [6500].Meyer, G[eorg]. Das Radium. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (237–239): [0620 31909 73007. - v. Himstedt, F[ranz]. v. Knorr, Ludwig. Ueber Chinaldin-Hans. säurechlorid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2488-2490). [1930]. 31910Uber isomere Ester von Ketonsäuren. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11.1, 1905, (92-93). 31911 [1300]. Meyer, Heinrich L. v. Heller, Gustav. Meyer, Hermann. Ueber Glycerin. SeifensZtg, Augsburg, 30, 1903, (765-31912 766). [1210]. Meyer, Julius. Zur Theorie der Autoxydation. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (278–296). [0550 Die Phasentheorie und ihre Anwendung. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, 10, 1905, (359-408). [7050].

Zur Berechnung

- Das Atomgewicht

Atomgewichte. Zs. anorg.

Hamburg, 43, 1905, (242-250).

burg, 47, 1905, (45-55). [0710

v. Eggeling, Hans. v. Engler, P. Meyer, J. Frank. The thermo-electromotive force of nickel nitrate in organic solvents. Physic. Rev., New York, N.Y., 19, 1904, (156-165, with text fig.). [7250]. Meyer, Lothar. Ueber Methoden, im Holz den Zellulosegehalt zu ermitteln. Zs. Forstw., Berlin, 37, 1905, (427-31920 429). [6500]. Meyer, Ludwig F. Beiträge zur Kenntnis des Phosphorstoffwechsels. Hoppe-Sevlers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (1-10). [8040]. 31921 Meyer, Oswald. Über die Bestimmung des spezifischen Gewichtes von Steinen. Baumaterialienk., Stuttgart, 31922 **10**, 1905, (211–213). [7100]. Meyer, P. Das Junkers-Kalorimeter als Heizwertanzeiger [mit einem Zusatz von Jos. C. Breinl. Berlin, Zs. Ver. D. lng., 49, 1905, (923-924, 1400-1401). [7200]. 31923Meyer, Richard. Friedrich Knapp [†]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1905, (4777-4814, mit 1 Portr.); Braunschweigisches Mag., 1905, (1-9, 18-22). [0010]. Notiz über Phenylxanthen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 31925 (450–453). [1910]. The constitution of phthalein salts. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (509 -512). [5020]. 31926 und Hartmann, Ernst. Ueber 1.3.6-Trioxy-naphtalin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3945-3956). [1230 5020]. 31927 31914Zur directen Bestimder mung von Acetyl- und Benzoyl-Chem., Gruppen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., [7100]. **38**, 1905, (3956–3958). [6300]. 31928 31915 - und Pfotenhauer, Hermann. des Siliciums II. Zs. anorg. Chem., Ham-Ueher wechselseitigen Austausch aromatischer Complexe. Berlin, Ber. D. 7100]. chem. Ges., 38, 1905, (3958-3963). 31916 [1230 / 1910 | 5500]. 31929 Über die Flüchtigkeit des Indiumoxyds. Zs. anorg. Chem., Ham---- und Spengler, Oskar. Ueber burg, 47, 1905, (281-286). [0100]. 31917 die Einwirkung von alkoholischem Kali auf Phenanthrenchinon. Berlin, Ber. D. Uber eine Modifikation des chem. Ges., 38, 1905, (440-450, 950-Kalomels. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 953). [1530 1910]. 31930 **47**, 1905, (399–400). [0380]. 31918

Meyer, Julius v. Becker, W.

Meyer, Richard und Spengler, Oskar. Zur Constitution der Phtaleinsalze. (Mitgetheilt von R. Meyer.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1005, (1318-1333). [1910 5020 7000].

Meyer, R[ichard] J. Bibliographie der seltenen Erden. (Ceriterden, Yttererden und Thorium.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (416–492); Hamburg (L. Voss), 1905, (79). 2 M. [0030 0100].

rage der Einheitlichkeit des Thoriums. (Vortrag.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (817-825). [0770 7000].

Meyer, Stefan v. Mache, Heinrich.

Meyer, Theodor. Die Industrie der Phosphorsäureextraktion. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1382-1393). [0570]. 31934

Meyer, Th. G. Titrierantomat "Titerconstant" mit selbsttätiger Füllung, Nullpunkteinstellung und Überlaufverhinderung. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1279). [6000].

Meyer, Victor T. Ueber den Thioharnstoff und seine Verbindungen mit den Salzen zweiwertiger Metalle. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1905, (59, mit 1 Taf.). 23 cm. [2000 1310 6300 7300 7350].

Meyer, Werner. Ueber den Nachweis von schwefliger Säure und schwefligsauren Salzen im Fleisch. Zs. Fleischhyg., Berlin, 13, 1903, (388-389). [6500].

Meyer, Wilhelm. Ersatz der Spritzund Heberflasche. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **12**, 1903, (293). [0910]. 31938

Meyerhoffer, W[ilhelm] Ueber einige technische Anwendungen der Phasenlehre. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (Sitz-Ber. 159-176). [7050].

Ein altes Problem in neuer Beleuchtung. Handl. Ned. Nat. Geneesk. Congres, **10**, 1905, (154–157). [7050]. 31940

The breaks in the solubility curves. [Translation.] J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, (571–575, with text fig.). [7150]. 31941

Uber reziproke Salzpaare.

1V. Ein Problem der Affinitätslehre.
(p-7195)

Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (513-603). [7050-7150]. 31942

Mezger, Otto. Zum qualitativen Nachweis der Borsäure. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (243–245). [6150].

Beiträge zur Kenntnis des Hämatins. Ueber die Reduction der Hämatinsäuren und einen Versuch zur Synthese des partiellen Anhydrids der dreibasischen Hämatinsäure. Diss. Tübingen. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1902, (III+48). 23 cm. [4010—1910—1930]. 31944

Michael, Arthur. Phenylisocyanat als Reagens zur Feststellung der Constitution tautomerer Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (22-49), [7000 1310]. 31945

Zur Geschichte der Theorie über die Bildung und Constitution des Natracetessigesters. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1922–1937). [1310–7000].

Ueber Formylessigester und α-Formyl-propionsäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2096–2105). [1310–1320–1930].

Zur Frage über den Verlauf der Claisen'schen Zimmitsäureestersynthese. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2523–2524). [1330]. 31949

Zur Kenntnis der Vorgänge bei den Synthesen mit Natrium-Malonester und verwandten Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3217–3234). [1310–5500]. 31950

Herren Störmer und Kippe zur Erwiderung, [Betr. Zimmtsäureestersynthese.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4137). [1330]. 31951

Uber die Darstellung reiner Alkylmalonester, J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (537-554). [1310].

und Eckstein, O. Ueber die Bildung von C-Acylderivaten aus Cyanessigester durch Anwendung von Pyridin und Chinolin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (50–53). [1310]. 31953

y 2

Michaelis, A[ug.]. Ueber die Nitrosound Azo-Verbindungen der 3-Pyrazolone. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (154-155). [1930 1720].

Ueber die Azoverbindungen der Phenylpyrazole, sowie deren Halogen- und Thioderivate. 1. Ueber das 1-Phenyl-3-methylpyrazol-4-azobenzol, dessen Homologe und Derivate; bearb. von Richard Leonhardt und Karl Wahle. 2. Ueber die Azoverbindungen des 1-Phenyl-3-chlorpyrazols und deren Thioderivate; bearb. von Heinrich Simon. 3. Ueber die Azoverbindungen der 3-Pyrazolone und deren Derivate; bearb. von Johann Behrens. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (183-235). [1720 1920 1930]. 31955

Untersuchungen über 3-Pyrazolone. (1. Abh.) 1. Üeber das I-Phenyl-5-methyl-3-pyrazolon und dessen Derivate; bearb. von Carl Mayer. 2. Ueber das 3-Thiopyrin und das 3-Selenopyrin; bearb. von Wilhelm Hahn. 3. Ueber die p- und o-1-Tolyl-5-methyl-3-pyrazolone; bearb. von Johann Behrens. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (267-321). [1930 1940].

Ueber 5-Aminopyrazole und über Iminopyrine, I. Ueber Phenylmethyl-5-aminopyrazole und de-Uberführung in Iminopyrine; bearb, von Eduard Brust, II. Ueber isomere 1-Phenyl-3-methylbenzylamino-pyrazole und Benzyliminopyrine. 1. Das 1-Phenyl-3-methyl-4-benzyl-5aminopyrazol und das 4-Benzyliminopyrin; von Wilhelm Prenner. 2. Das 1-Phenyl-3-methyl-5-benzylaminopyrazol und das 2, 5-Benzyliminopyrin; bearb. von Richard Blume, III. Ueber das Anilo- und 1- Naphtyliminopyrin; bearb. von Albert Hepner. IV. Üeber 1-β-Naphtylanilopyrin und über 1-β-Naphtyl-2, 5 -naphtyliminopyrin; bearb. von Wilhelm Danzfuss. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (117-193). [1930]. 31957

Michaelis, Leonor. Weitere Untersuchungen über Eiweisspräzipitine. [Nebst Nachtrag.] D. med. Wochenschr., Berlin, 30, 1904, (1240–1241, 1392). [8050].

Ultramikroskopische Untersuchungen [von Eiweiss und Farbstoffen]. D. med. Wochenschr., Leipzig,

30, 1904, (1534-1535); Arch. path. Anat., Berlin, **179**, 1905, (195-208, mit 1 Taf.). [6300].

Michaelis, Leonor. Zur Theorie des Färbe-processes. Med. Woche, Berlin, 1901, (69-70). [5020]. 31960

Toxin und Antitoxin. Berlin, (Gebr. Borntraeger), 1905, (1H+62). 2 M. [8050].

Michaëlis, Wilhelm sen. Ueber Kieselsäure und Kalkhydrosilikat. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (256). [0710 0220]. 31962

[Michajlenko, Ja. l.]. Михайленко. Н. И. Къ вопросу о выводъ стехіометрическихъ законовъ химіи безъ помощи атомистической гипотезы. [Démonstration des lois stoechiométriques de la chimie sans l'hypothèse atomique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 1120-1123). [7000]. 31963

— Объ упругости пара растворовъ. Соотношение между упругостью пара раствора и его осмо-метрическимъ давленіемъ. [Elasticité des vapeurs des solutions. . .] Kiev, 1904, (73). 24 cm. [7000 7100].

- v. Reformatskij, S. N.

Michel, Friedrich. Über Dithiocarbamate sekundärer aromatischer Basen und über eine Verbindung des Formaldehyds mit dem Indigo. Diss. Erlangen (Druck v. H. Vollrath). 1930. (26). 22 cm. [1310 1930 5020].

Michelet, E. J. Bidrag til kjendskaben om muldens sammensætning. [Contribution to the knowledge of the composition of mould.] Arch. Math. Naturv., Kristiania, 27, no. 7, 1905, (18). [6500].

Micheli, F. I. v. Sarasin, Ed.

Michnowitsch, Paul. Über die β-Äthylphenyläthylenmilchsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (427–430). [1310]. 31967

Micklethwait, Frances Mary Gore v. Morgan, Gilbert Thomas.

Micko, Karl. Untersuchung von Fleisch-, Hefen-, und anderen Extrakten auf Xanthinkörper. 1. Die Xanthinkörper des Fleischextraktes. 11. Die Xanthinkörper der Hefenextrakte. 111. Die Xanthinkörper der Extrakte Bovos und Bios. 1V. Zur Karnin-Frage. V. Zur Kenntnis der Krystallisation des Hypoxanthins. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (781-791); **7**, 1904, (257-269); **8**, 1904, (225-237). [6500 31968]

Micko, Karl. Hydrolyse des Fleischextraktes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (393-415). [4010].

Middleton, Arthur Renwick. The determination of acetylene...Thesis... Cornell University ...PhD... 1903. Ithaca, N.Y., [1903?], (41). 23.5 cm. [1120 6400].

Mie, Gustav. Ueber eine Methode, das spezifische Gewicht sehr verdünnter Lösungen zu bestimmen. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (326-332). [7100].

Mielecke, Walter. Indoxylbildung aus Acylphenylglycin-o-carbonsäuren. Diss. Halle a. S. (Druck v. H. Jordan), 1904, (59). 22 cm. [1310 1930 5020]. 31972

Mielke, Georg. Die Unterrichtsräume für Chemie. [In: Beilage zum Bericht über das Schuljahr 1902 bis 1903 der Oberrealschule und Realschule auf der Uhlenhorst zu Hamburg.] Hamburg (Druck v. Lütcke & Wulff), 1903, (23–27). [0910].

Mierzinski, S. Die Industrie der Essigsäure und der essigsauren Salze. Leipzig (C. Scholtze), 1905, (IV+214). 24 cm. 4,50 M. [1310 6500]. 31974

Miethe, A[dolf]. Farbige Photographie durch additive Synthese. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (347–351). [7350].

Miklaszewski, Sławomir. Przyczynek do oceny analiz chemicznych gleby. [Remarques sur la valeur des analyses chimiques du sol.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (861-865). [6500].

Milbauer, Jaroslav. Oxydace vodíku kyselinou sírovou. [Wasserstoffoxydation durch Schwefelsäure.] Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., 14, 1905, (42). [0360].

Tyé nové slončeniny selenu: uranylselenid a selenochromit draselnatý. [Zwei neue Selenverbindungen: Uranylselenid und Selenchromsaures Kalium.] Prag, Veštn. Češké Spol. Náuk, **1904**, 6. Aufsatz, (3). [0700].

31978 Milbauer, Jaroslav. O železe ve svítiplynu. [Ueber Eisen in Leuchtgas.] Prag, Věstn. Cěské Spol. Náuk, **1904**, 23. Aufsatz, (4). [6500 0320]. 31979

Zur Frage des Eisengehaltes im Leuchtgas. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (91–92). [6500].

i Hac, Rudolf. Stanovení jodkyanu vedle jodu. [Bestimmung von Jodeyan neben Jod.] Prag, Věstn. Čéské Spol. Náuk, 1904, 24. Aufsatz, (6); Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (286–292). [6300 0390]. 31981

und Staněk, VI. Ueber die quantitative Trennung der Pyridinbasen von Ammoniak und alifatischen Aminen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, (559-565). [6300-1930].

v. Staněk, V.

Milchner, R[ichard] v. Neuberg, Carl

Miller, Edmund H[owd]. Notes on quantitative analysis for mining engineers. Sch. Mines Q., New York, N.Y., 25, 1903, (21-59, 119-182, 221-225). [6000]. 31983

Quantitative analysis for mining engineers. New York (Van Nostrand), 1904, (vii+137). 24 cm. [6000].

Miller, K. v. Konovalov, M. I.

[Miller, Osvalíd Karlovič]. Миллеръ, О. К. Объ окисленій индиготина. [Oxydation de l'indigotine.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 20-21). [5020].

Miller, P. Relations générales entre la chaleur de combustion des composés organiques et leur formule de constitution. Calcul des chaleurs de combustion, (2º Mémoire). Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (5-70). [7200]. 31986

Milliau, Ernest. Sur la recherche de l'huile de coton dans l'huile d'olive. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (807–809); Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (9–10). [6500]. 31987

Milliau, Ernest. Procédé pour déterminer la pureté du beurre de coco. Paris, C.-It. Acad. sci., **140**, 1905, (1702-1703). [6500]. 31988

Procédé pour déterminer la pureté de l'huile de coprah. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (298-302). [6500].

Millington, J. P. v. Fenton, H. J. H.

Mills, Edmund J. Wiadimir Wassiljewitsch Markownikoff. Obituary notice. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (597–600, with portr.). [0010]. 31990

Mills, J. E. Molecular attraction. (Second and third papers). J. Physic. Chem., New York, N. Y., 8, 1904, ([383] -415, [593] -636, with text fig.). [7000].

Molecular attraction, 4. On Biot's formula for vapor pressure and some relations at the critical temperature. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (402–417). [7200]. 31992

Mills, W. II. v. Pechmann, Hans von.

Milner, R. D. Investigations on the nutrition of man conducted under supervision of the office of experiment stations, U. S. department of agriculture. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (261-277). [8040]. 31993

Milobędzki, Tadeusz. O tautomeryi niektórych zwiazków kwasu fosforowego. [Sur la tautomérie de certains composés de l'acide phosphoreux.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (884– 885). [7000 0570]. 31994

Milroy, Ina A. Ueber den Einfluss inaktiver Substanzen auf die optische Drehung der Glukose, Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (443–464). [1810 7300].

Milroy, J. A. Reduced acid hæmatin and some of its derivatives. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (1904), (XII-XIV). [5010 8000].

Minajeff, W. v. Schaposchnikoff, W.

Minet, Adolphe. Le four électrique, son origine, ses transformations et ses applications. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (241-275, 331-353); London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (77-102, with discussion). [0910 7200].

Minguin, J. Dissociation des sels de strychnine décelée par leur pouvoir rotatoire. Pouvoir rotatoire dans les séries homologues. Influence de la double liaison. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (243–245). [3010 7300].

——— Influence de la fonction éthylénique dans une molécule acide. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (946–948). [7300].

Minovici, St[ephan]. Ueber Blutdifferenzierung vom gerichtlichen Standpunkte. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (99-119). [6500]. 32000

Minssen, H. Ueber die Diffusion in sauren und neutralen Medien, insbesondere in Humusböden. Landw. Versuchstat., Berlin, 62, 1905, (445-476). 32001

Miolati, Arturo. Sull'acido fosfomolibdico giallo. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2°, 1903, (335–348). [0480]. 32002

Mioni, G. Contribution à l'étude des hémolysines naturelles. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 19, 1905, (84-108). [8040]. 32003

Misteli, Wilhelm. Beitrag zur unvollständigen Verbrennung der Gase. Ueber das Wesen des Leuchtens der Flamme. Ueber Bestimmungen des Benzoldampfes im Leuchtgas. Zürich, Phil. Diss. II. S. 1904–1905. Herisau, 1904, (68). 8vo. [7200].

Mitchell, Herbert Victor. Preparation of benzeneazocoumarin; its bearing on the constitution of p-hydroxyazo-compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1229–1231); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (220). [1720 1910].

v. Hewitt, John Theodore.

Mitscherlich, Alfred. Hygroskopizität, Benetzungswärme und die mechanische Bodenanalyse. Fühlings landw. Ztg, Stuttgart, **54**, 1905, (673–675). [6500].

Mitscherlich, Eilh. Alfred. Bodenkunde für Land- und Forstwirte. Berlin, (P. Parey), 1905, (VIII+364). 23 cm. Geb. 9 M. [6500]. 32007

Mitscherlich, Sigurd v. Buchner, Eduard.

Mittasch, A. Bemerkung zu der Arbeit von C. L. Jungius: Theoretische

Betrachtung über Reaktionen, welche in zwei oder mehreren aufeinanderfolgenden Phasen verlaufen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1905, (613). [7050]. 32008

Mittler, Hans und Neustadtl, Leo. Ein Apparat zur Entnahme von Proben aus Reservoiren und Vorlagen, sowie zur Ermittelung des Wasserstandes in denselben. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1186). [0910 6000]. 32009

Mitulescu, J. Beiträge zum Studium der Hämatologie. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 25, 1904, (161–166). [6300]. 32010

Mix, Conrad. Die Verwendbarkeit der Turbine im Verfahren zur gewerbsmässigen Verflüssigung von Luft und anderen Gasen mit tiefliegendem Siedepunkt. Turbine, Berlin, 2, 1905, (2-5, 77-79). [0910].

Die Gewinnung von Sauerstoff und Stickstoff aus der gewöhnlichen Luft mittels Verflüssigung der letzteren. Zs. Kältelnd., München, 12, 1905, (181–185). [0490 0550].

Mixter, W[illiam] G[ilbert]. A new allotrope of carbon and its heat of combustion. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (434-411, with illus.). [0210 7200]. 32013

Mjöen, J. Alfred. Die Kontrolle von Arzneimitteln. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (25–36). [6500]

Moedebeck, H. W. L. Kriegsmässige Wasserstofferzeugung beim ostsibirischen Feldluftschiffer-Bataillon. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (54-55). [0360]. 32015

Möhlau, R[ichard]. Welche Methode zur quantitativen Bestimmung des Indigos ist zur Zeit die beste? [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (836– 840). [6500-5020].

— Ueber kolloidalen Indigo. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (901–904). [5020 7100]. 32017

Moeller, Guido. Bestimmung von Verbrennungswärmen mit dem Hempelschen Kalorimeter. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (760-764). [7200].

Möller, Joh. Ueber den heutigen Stand der anorganisch- und organischelektrochemischen Technik. Allg. Chem-Ztg, Lübeck, **5**, 1905, (142–114, 461– 462, 482–483). [0930 6500]. 32019

Möller, Joh. Ueber einige neuere Apparate für Massenuntersuchungen von Zuckerrüben. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (766–767, 787–788, 807–808). [6000–6500]. 32020

Organisch-elektrochemische Reaktionen und deren Anwendung in der chemischen Technik. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (126–128, 155–157). [5500–7250].

— Über elektrochemische Reaktionen in der organischen Chemie. Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1905, (227–231, 249–253); 12, 1905, (6-11, 24–27, 51–57). [5500 7250]. 32022

Möller, W. Ueber die zur Zeit gebräuchlichen Methoden zum quantitativen Nachweis der β-Oxybuttersäure. Centralbl. Stoffwkrankh., Göttingen, 4, 1903, (161–165). [6300].

Möller, Wilhelm. Ueber die Einwirkung von Pyridin auf Dinitrochlorbenzol und Dinitrobromtoluol. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1903, (80). 21 cm. [1930 1130]. 32024

Moeller, Willy. Ueber das 1-Phenyl-2, 3, 4- trimethyl-2, 5- thiopyrazol, oder Methylthiopyrin. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1903, (57). [1930 1940].

Mönch, Willy. Ueber die elektrische Leitfähigkeit von Kupfersulfür, Silber-, Blei- und schwarzem Quecksilbersulfid. N. Jahrb. Min., Stuttgart, Beilagebd. 20, 1905, (365–435). [7250]. 32026

Mönkemeyer, K. Ueber Zink-Antimonlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (182–196, mit 1 Taf.). [0880 0680 7000]. 32027

Tellur-Wismut. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (415–422). [0190 0760 7000]. 32028

Mörner, Carl Th[ore]. Några uppgifter om Burow'ska lösningens komposition. [Some information about the composition of Burow's solution.] Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **8**, 1904, (133–139). [6500].

Mörner, K. A. H. Bemerkungen zu dem Aufsatze Oswalds "Untersuchungen über das Harneiweiss". Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (524-533). [4010].

Mörner, K. A. H. Einige Worte über das "β-Hämin". Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (542-547). [4010]. 32031

Brenztraubensäure unter den Spaltungsprodukten der Proteinstoffe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (121–131). [4010—1310]. 32032

Zur Keuntnis der Spaltungsprodukte des Cystins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (349–364). [1310]. 32033

—— Ist α-Thiomilchsäure ein unmittelbares Spaltungsprodukt der Proteinstoffe? Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (365–370). [4010].

Möslinger. Die Milchsäure im Wein, ihre Entstehung, Beurteilung und technische Bedeutung. Vortrag. D. Weinztg, Mainz, 40, 1903, (833-834, 845-846, 856). [1310].

Weinbehandlung u. Weinbeurteilung. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1086–1093). [6500]. 32036

Moest, M. v. Hofer, H.

Mohr, C. Feststellung von Schwefel im Weine. 11ess. landw. Zs., Darmstadt, 71, 1901, (176). [6500]. 32037

Mohr, E[rnst]. Ueber ein Condensationsproduct des Phenylmethylpyrazolons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2578-2579). [1930]. 32038

———— Spaltbarkeitsbeweis ohne direkte Spaltung und ohne Zuhilfenahme optisch aktiver Substanzen. J. prakt. Chen., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (305–357). [7000].

Beitrag zur Kenntnis der Hofmannschen Reaktion. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (297– 306). [1310—1330—5500]. 32040

Mohr, E. C. Julius. Gepflückter und am Stamme getrockneter Tabak. Landw. Versuchstat., Berlin, **59**, 1903, (253– 292). [6500]. 32041

Mohr, O[tto]. Beitrag zur Kenntnis der Lossenschen Umlagerung. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (133-149). [7050 1630 1330]. 32042

der Eiweisschemie. Wochenschr. Brau.,

Berlin, **20**, 1903, (92–94); Berichtigung. Ebenda, **20**, 1903, (112). [4000 6150]. 32043

Mohr, O[tto]. Die Grundlage der Atomgewichtsberechnung. Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (545-546). [7100]. 32044

Kohlensäurebindung, Viskosität und Schammhaltigkeit [des Bieres]. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (363-368). [6500]. 32046

Empfiehlt sich ein Beibehalten der zurzeit gültigen saccharometrischen Grundlagen? [Malzuntersuchung.] Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (297–299). [6500]. 32048

Eine zweckmässige Form von Absorptionsröhren. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, ** **19**05, (314-315). [0910]. 32049

Die spezifischen Gewichte der Lösungen verschiedener Zuckerarten. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (533–536). [1800–6500–7100]. 32050

Die Anwendung des Zeissschen Eintauchrefraktometers im Braucreilaboratorium. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (616-620). [6010-6500].

Fortschritte in der Chemie der Gärungsgewerbe in den letzten drei Jahren. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (10–17, 49–51). [6500]. 32052

——— Fortschritte in der Chemie der Gärungsgewerbe im Jahre 1904. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (569–573, 609–615). [6500]. 32053

Die Ergebnisse der Hauptprüfung der Spirituslampen im Preisbewerb der deutschen Landwirtschafts-Gesellschaft. Zs. SpiritInd., Berlin, 28, 1905, (227–229, 235–236). [0910].

 Moir, James. The solubility of zinc hydroxide in alkalis. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (310-311). [0880 7150]. 32056

Moissan, Henri. Sur la préparation à l'état de pureté du trifluorure de bore et du tétrafluorure de silicium et sur quelques constantes physiques de ces composés. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (711-714). [0310 0160 0710].

Nouvelles recherches sur la météorite de Cañon Diablo. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (773-780). [0210].

volume de la fonte liquide, saturée de carbone au four électrique, au moment de la solidification. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (185-192, av. fig.). [0210 0320].

Etude du siliciure de carbone de la météorite de Cañon Diablo. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (405-406). [0210 0710]. 32061

Sur une nouvelle synthèse de l'acide oxalique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1209-1211). [1310].

32062

Nouvelles recherches sur la reproduction du diamant. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (174-208). [0210].

Sur quelques réactions fournies par les hydrures alcalins et alcalino-terreux. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (289-323), [0360 0100].

- Action d'une trace d'eau sur la décomposition des hydrures alcalins par l'anhydride carbonique et l'acétylène. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (323-334). [7050].

32065

— Uber eine neue Art der
Darstellung von Calciumcarbid. Acetylen, Halle, 7, 1904, (153–154). [0220].
32066

Uber die Elektrolyse des Calciumchlorids. Acetylen, Halle, 7, 1904, (170). [0220]. 32067

Die anorganische Chemie und ihre Beziehung zu den anderen Wissenschaften, Vortrag, Elektroch, Zs., Berlin, **11**, 1904–05, (179–182, 201–205, 231–234). [0100 0010]. 32068

Moissan, Henri. Les hydrures métalliques. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (78–86). [0100]. 32069

Expériences nouvelles sur les carbures alcalins et alcalino-terreux. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bil 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (494–500). [2000]. 32070

et Chavanne. Sur quelques constantes physiques du calcium et sur l'amalgame du calcium. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (122-127). [0220]. 32071

Sur quelques constantes du méthane pur et sur l'action du méthane solide sur le fluor liquide. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (407-410). [1110]. 32072

et Lebeau, Paul. Action du fluor sur les composés oxygénés de l'azote. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1573–1577). [0310 0490].

32073 Sur la préparation et les propriétés du fluorure d'azotyle. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1621–1626). [0310 0490]. 32074

et Martinsen. Préparation et propriétés du chlorure et du bromure de thorium. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1510-1515). [0770]. 32075

et **Osmond**, F. Etude micrographique de la météorite de Cañon Diablo. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (71-75). [6500]. 32076

v. Clarke, F. W.

[Mokijevskij, V. A.]. Мокіевскій, В. А. Объ изопренѣ. [Sur l'isoprène.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc. verb. 912). [1140].

о продуктахъ разложенія паровъ скипидара жаромъ. [Sur les produits de décomposition de la térébenthine par la chaleur.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 913-914). [1140]. 32078

О превращеніяхъ при дѣйствін пятихлористаго фосфора. [Sur la réaction du pentachlorure de phosphore.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 1904, (proc.-verb. 914-918). [0570 1200]. 32079

Mol, D[irk]. Esteranhydriden van tweebasische zuren. [Ester-anhydrides of dibasic acids.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (283–284), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (336–337), (English). [1310]. 32080

Moldenhauer, Wilhelm. Über Beziehungen zwischen elektrolytischen Vorgängen und der Elektrodentemperatur. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (307–330). [7250].

Moldenke, Richard. Notes on the physics of cast iron. The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist, Boston, Mass., 7, 1904, (357–364, with text fig.). [7000].

Molenda, Oskar. Sollen die durch Bleiessig in Zuckerlösungen erzeugten Niederschläge in Rechnung gezogen werden? D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (192-197). [6500]. 32083

Molisch, Haus. Ueber den braunen Farbstoff der Phaeophyceen und Diatomeen. Bot. Ztg, Leipzig, 63, Abt. 1, 1905, Originalabhandlungen, (131– 144). [5010]. 32084

Ueber amorphes und kristallisiertes Anthokyan. Bot. Ztg, Leipzig, **63**, Abt. 1, 1905, Originalabhand lungen, (145–162, mit 1 Taf.). [5020]. 32085

— Erwiderung auf die Kritik M. Tswett's über meine Arbeit, betreffend den braunen Farbstoff der Phaeophyceen und Diatoneen. Bot. Ztg, Leipzig, 63, Abt. 2, 1905, (369-371). [6500].

Moll van Charante, Jacob. Het sulfonisoboterzuur en eenige zijner derivaten. [Sur l'acide sulfo-isobutyrique et quelques-uns de ses dérivés.] Leiden (A. H. Adriani), 1904, (112). 24 cm.; [extrait] Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (69-104), (Français). [1310].

Molle, Bruno. Ueber die Zusammensetzung des ätherischen Lorbeeröles und zur Kenntnis seines Hauptbestandteiles des Cineols. Basel, Phil. Diss. 1903–1904. Berlin, 1904, (94 + 1). 8vo. [6500].

—— und Kleist, H. Veronal. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (401–406); Berlin, Arb. Pharm. Inst., 2, 1905. (159–179). [1930]. 32089

v. Thoms, H[ermann].

Molliard, M. Culture pure des plantes vertes dans une atmosphère confinée en présence de matières organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (389-391). [8030].

Molnár, Nándor. A pontos fajsúlymeghatározásról. [Über die genaue Bestimmung des specifischen Gewichtes.] Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (4-6). [7100]. 32091

[Monastyrskij, D.]. Монастырскій, Д. Эепры простые. [Les éthers simples.] Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, St. Peterburg, 41, 1904, (235–238). [1000 1200].

éthers composés.] Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, St. Peterburg, 41, 1904, (238– 243). [1000—1300]. 32093

Monhaupt, M. Einwirkung von Kohlensäure auf Magnesiumhydroxyd. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (868). [0460 0210]. 32094

—— Nachweis und Bestimmung der Borsäure in Butter. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (363). [6300].

Monke, A. und Beyschlag, F[ranz]. Ueber das Vorkommen des Erdöls. Zs. prakt. Geol., Berlin, 13, 1905, (1-5, 65-69, 421-426). [1100]. 32096

Montagne, P. J. Sur les transpositions intramoléculaires (Troisième Mémoire). Transposition atomique intramoléculaire chez les benzopinacones. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (105-131). [1230 1530 7050]. 32097

Montanari, Carlo. Determinazione industriale del mercurio nei minerali cinabriferi poveri col metodo di I. Personne. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (155-160). [6500].

Montemartini, Clemente. Rettifica. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1*, 1903, (52). [7050]. 32099

e Mattucci, G. Sulla determinazione quantitativa del rubidio e del cesio. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2^a, 1903, (189-201). [6200].

Monthulé, C. Dosage du phosphore et de l'arsenic dans leurs combinaisons organiques. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (308-309). [6200]. 32101

Monti, Eudo. Sur le dosage volumétrique du plomb séparé à l'état de chlorure de ses minéraux et alliages. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (565–568). [6200]. 32102

Ueber die gewerblichen Anwendungen der Konzentration der Lösungen durch Gefrieren und über Erzeugung von Kälte durch Einwirkung konzentrierter Lösungen auf Eis. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (687–691). [7200].

Moodie, Agnes Marion v. Irvine, James Colquhoun.

Moody, S. E. The iodometric determination of aluminium in aluminium chloride and aluminium sulphate. New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab. Yale Univ., No. 138, in Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (181–184); [Übers. von J. Koppel] Zs. anorg. Chem., [6200]. Hamburg, 46, 1905, (423–427).

Moog. Heinrich Buff. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (459). [0010].

Moore, B. E. Spectrophotometric study of solutions of copper and cobalt. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 19, 1904, (456-457). [7300].

Moore, F. J[ewett]. Electro-chemical analysis. [In:5]. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (461–466). [6000].

Moore, J. H. v. Wood, R. W.

Moore, Richard B. and Schlundt, Herman. On the chemical separation of the radio-active components of thorium compounds. Chem. News, London, 91, 1905, (259). [0770].

- v. Schlundt, Herman.

Moore, Russell W. Analyses of senna. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (487). [6500]. 32109

Mooser, W. Zur Kenntnis der Arachis. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (321–346). [6500]. 32110

Moraczewski, W. von. Ueber den quantitativen Indolgehalt der Fäces. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 25, 1904, (594–596). [6500]. Morawitz, P. Beiträge zur Kenntnis der Blutgerinnung. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (133–141). [8010]. 32112

Moreigne, H. Réaction colorée produite par le réactif phosphotungstique en présence de l'acide urique et observations sur les procédés généralement employés pour déféquer l'uriue avant le dosage de l'urée. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (15–17). [6150].

Morel, A[lbert] v. Doyon, M.

--- v. Hugounenq.

Morgan, Gilbert T[homas]. Triboluminescence in the acridine series. Chem. News, London, 92, 1905, (219). [7300].

and Clayton, Arthur. Influence of substitution on the formation of diazoamines and aminoazo-compounds. Part IV. 5-Bromo-as-(4)-dimethyl-2: 4-diaminotoluene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (941-951); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (182-183). [1630 1720 1740]. 32115

and Micklethwait, Frances Mary Gore. The diazo-derivatives of the benzenesulphonylphenylenediamines. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (73–87); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (8-9). [1340 1630 1720 1740].

The diazo-derivatives of the monoacylated aromatic para-diamines. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (921–935); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (179–180). [1330 1630 1740].

--- The arylsulphonyl-pdiazoimides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1302–1310); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (222). [1330 1630 1720 1740]. 22118

— and Richards, F. E. Azocolouring matters derived from artetrahydro-α-naphthylamine. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (652– 654). [1720–5020]. 32119

ord. Influence of substitution on the formation of diazo-amines and amino-azo-compounds. Part III. Azo-derivatives of symnetrically disubstituted primary meta-diamines. London, J. Chem. Soc. 87, 1905, (935-944); [ab-

stract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (179). [1630-1720-1740-7050]. 32120

Morgan, J[ohn] Livingston R[utgers]. The dissociation of lead nitrate. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Columbia Univ., No. 98; J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([416]-420). [7200].

Morgen, A[ugust], Beger, C. und Fingerling, G. Untersuchungen über den Einfluss des Nahrungsfettes und einiger anderer Futterbestandteile auf die Milchproduktion. Ausgeführt in den Jahren 1900 bis 1903 an der kgl. Württ. landw. Versuche Station Hohenheim. Unter Mitwirkung von P. Doll, E. Hancke, II. Sieglin u. W. Zielstorff. Landw. Versuchstat., Berlin, 61, 1904, (1-284, mit 4 Taf.). [8040].

Morgenroth, J. Untersuchungen über die Bindung von Diphtherietoxin und Antitoxin, zugleich ein Beitrag zur Kenntnis der Constitution des Diphtheriegiftes. Zs. Hyg., Leipzig, 41, 1904, (177-238). [8050].

v. Ehrlich, Paul.

Mori, Nello v. Ottolenghi, Donato.

Morrell, Robert Selby and Bellars, Albert Ernest. Action of hydrogen peroxide on carbohydrates in the presence of ferrons sulphate. Part V. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (280-293); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (79-80). [1810 1820].

Morres, Wilhelm. Untersuchungen über eine einfache und zuverlässige Methode zur Haltbarkeitsprüfung der Milch. Milchztg, Leipzig, 34, 1905, (573-575, 585-586). [6500]. 32126

Morsch, Hugo v. Rütten, Christian.

Morschöck, F[ritz]. Zur Bestimmung des Fettgehalts in der Butter. MolkZtg, Hildesheim, 18, 1904, (362–363). [6300]. 32127

Ueber der Nachweis von Kokosfett in Schweinefett. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **7**, 1904, (586-587). [6500]. Morschöck, F[ritz]. Beiträge zur Beurteilung des Himbeersaftes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (733-735). [6500]. 32129

— v. Lossen, W.

Morse, H[armon] N[orthrup] and Frazer, J. C. W. A new electric furnace and various other electric heating appliances for laboratory use. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, ([93]-119, with text figs.). [0910].

Morse, Harry W. Spectra from the Wehnelt interrupter. 1. [Spectra under liquids.] Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts. Sci., 39, 1904, ([517]–544 +3 l, with 3 pl.). Separate 23 cm.; Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (162–186, with pl.). [7300]. 32131

New phenomena of fluorescence. [Abstract] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (122). [7300]. 32132

Morton, D. A. v. Pennock, John D.

Moser, A. v. Haber, F[ritz].

Moser, L. Untersuchung über die Kupfertitration mit Jodkalium und die Anwendbarkeit derselben bei Gegenwart von Eisen und Arsen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (597-616), [6200].

Berichtigung zur Abhandlung: Ueber die volumetrische Kupferbestimmung mit Jodkalium nach de Haën und Modifikation derselben bei Gegenwart von Eisen und Arsen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (196). [6200].

Mostinsky, Basil. Quantitative Untersuchungen über den Kali-Demarkationsstrom und dessen Beeinflussung durch Colloïde. Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (320–324). [7150].

Moszeik, F. v. Lemmermann, Otto.

Motion, John v. Worden, E. C.

Mott, W[illiam] R[oy] v. Carveth, H[ector] R[ussell].

----- v. Patten, Harrison East-

Mottek, Louis. Ueber die Einwirkung von Aethoxylphosphorchlorür auf secundäre aliphatische Amine. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1903, (51). 21 cm. [2000 1610 1930].

Motylewski, Zygmunt. O stałych włoskowatych soli stopionych i roztworów. [Sur les constantes de capilarité des sels fondus et des dissolutions.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (817–825, 837–843, 858–861). [7150]. 32137

— Über Pentanthrenderivate. Lwów (Gubrynowicz i Schmidt), 1904, (51). 8vo. 3 kor. [1140]. 32138

Mouilpied, Alfred Theophilus de. The condensation of phenylglycinoacetic esters in presence of sodium alkyloxides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (435-450); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (63-64), [1310 1930 1940].

Mouline r. Vèzes.

Mourawiew-Winigradoff, Anna v. Ullmann, Fritz.

Moureaux, Th. Application of salts of radium to the study of atmospheric electricity. [Transl. by Miss R. A. Edwards.] Washington, D.C., U.S. Dept. Agric., Monthly Weath. Rev., 32, 1904, (164–165, with text fig.). [0620]. 32140

Moureu, Ch. Sur la composition chimique des mélanges gazeux radio-actifs qui se dégagent de l'eau de quelques sources thermales. Présence de l'hélium. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (852-855). [0370].

Les récents travaux sur les composés acétyléniques. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (722-732). [1120 1220 1320]. 32142

et Brachin, M. Condensation des acétones acétyléniques avec les alcools et les phénols. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (208-210). [1520] 32143

Acétones éthyléniques β-oxyalcoylées et β-oxyphénolées. Action de l'hydroxylamine et de l'hydrazine. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (294-297). [1520 1930]. 32144

et **Valeur**, Amand. Sur la spartéine. Action de l'iodure de méthyle. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1601–1603). [3010]. 32145

Sur la spartéine. Stéréoisomérie des deux iodométhylates. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1645– 1647). [3010]. 32146

— — Sur la spartéine. Action de l'iodure d'éthyle. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (49-51). [3010]. 32147

Moureu, Ch. et Valeur, Amand. Sur la spartéine. Caractère symétrique de la molécule. Paris, [C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (117–119). [3010]. 32148

drates de méthyl, diméthyl et triméthylspartéinium. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (261-262). [3010]. 32149

---- Sur la constitution de la spartéine. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (328–330). [3010]. 32150

Mouson, Johann Georg. Ein Beitrag zur Kenntnis der Benzimidazole. Diss. Erlangen (Druck v. Junge & S.), 1904, (37). 21 cm. [1930]. 32151

Moutier, F. v. Louïse, É.

Mouton, H. v. Cotton, A.

Moycha, Stefau i Zienkowski, Franz. Przyczynek do poznania budowy kamfenu. [Contribution à la connaissance de la structure du camphène.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (357–363). [1140].

— O metylokamfenilolu. [Ueber das Methylcamphenilol.] Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (497–499); Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2461–2464). [1140–1240]. 32153

des Camphens. 1. Oxydation des Camphens; Isolirung der Oxydationsproducte. Neu aufgefundene Oxydationsproducte. 2. Cyclen. 3. Camphenglycol. 4. Ueber die Verbindung C_{10} H_{16} O_2 . 5. Ueber eine neue Säure von der Zusammensetzung C_{10} H_{14} O_3 O_4 O_4 O_5 O_6 Camphenilsäure. 8. Camphenilon. 9. Methylcamphenilol. (Alkohol $C_{10}H_{16}$ oaus Camphenilon.) Liebigs Ann. Chem. Leipzig, **340**, 1905, (17–63). [1140 1240 1340 1540 1910].

Much, H. v. Biltz, Wilhelm.

Mügge, Otto v. Johnsen, Arrien.

Mühlbach, Ernst. Ueber die Elektrolyse von Cerosalzen. Diss. kgl. techn. Hochschule, München (Druck v. C. A. Seyfried & Comp.), 1903, (71). 22 cm. [0240 7250]. 32155

Mühlhausen, Gottfried. Untersuchungen über p-Dioxydibenzalaceton und p-Oxybenzalaceton. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1904, (69). 21 cm. [1530]. 32156

v. Zincke, Theodor.

Mühlhofer, Hans. Ueber die Einwirkung elektrolytisch erzeugter Halogene auf organische Verbindungen. Diss. kgl. techn. Hochschule. München (Druck d. "Allg. Ztg"), 1905, (36). 23 cm. [5500 7250].

Müller, Vanadiumstahl. Kirchhoff's techn. Bl., Berlin, **3**, 1903, No. 1, (6). [0320 0820]. 32158

Müller, A. Zur Kohlenstoff- und Schwefelbestimmung in Stahl und Eisen. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1153–1454); Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (1014–1016). [6500].

v. Georgievics, von.

Müller, Alfred. Zur Kenntnis einiger Phentriazole. Diss. Giessen (Druck v. J. Weinert), 1905, (36). 22 cm. [1930]. 32160

Müller, Arthur. Bibliographie der Kolloide. Zs. anorg. Chem., Hamburg. **39**, 1904, (121–151). [7000-7100-0030]. 32161

Versuche über die Löslichkeit von Metallhydroxyden in Glyzerin. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (320–325). [7150-7050].

Müller, C. v. Braun, J[ulius].

Müller, Erich. Einfluss indifferenter Jonen auf die elektrolytische Bildung der Überjodsäure und ihrer Salze. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (753– 756). [0390 7250]. 32163

Darstellung von Persulfaten. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, (776-781). [0660 0930].

Kathodenzerstäubung [von Tellur]. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (701-702). [0760-7250]. 32165

und Nowakowski, Romuald. Herstellung colloidaler Lösungen von Selen und Schwefel durch elektrische Verstänbung. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (3779-3781). [0660 0700 7100].

— — Über das kathodisehe Verhalten von Schwefel, Selen und Tellur. H. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (931–936). [0660 0700 0760 7250]. 32168 Müller, Erich und Scheller, Alfred. Ueber die durch Fluor-, Chlor- und Bromion bewirkte anomale anodische Polarisation. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 48, 1905, (112-128). [0250 7250].

und Soller, Max. Die Rolle des Bleisuperoxyds als Anode bei der elektrolytischen Oxydation des Chromsulfates zu Chromsäure. Zs. Elektroch., Ilalle, 11, 1903, (863-872). [0270 7250].

und Spitzer, Fritz. Elektrolytische Oxydation von Ammoniak zu Nitrit. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (778-782). [0490 0930 7250]. 32171

clektrolytischen Oxydation des Ammoniaks. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1188-1190). [0490 0930 7250]. Weitere Versuche über die elektrolytische Beduction der

die elektrolytische Reduction der Nitrate zu Nitriten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1190–1194). [0490 0930 7250]. 32173

Darstellung von Nitrit aus Nitrat (besonders an Silberkathoden). Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (509–515). [0490 0930 7250].

Oxydation des Ammoniaks und ihre Abhängigkeit vom Anodenmaterial. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (917–931). [0490-7250].

v. Foerster, F[ritz].

Müller, Ernst v. Meyer, Edgar.

Müller, Franz, Ueber die "Ferricyanid-Methode" zur Bestimmung des Sauerstoffs im Blut ohne Blutgaspumpe. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (511-580). [6200]. 32176

Ueber einen neuen Apparat zur Sauerstoffanalyse des Blutes. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 21, 1901, (405–410). [6400]. 32177

Müller, Franz C. Jahresbericht über die Leistungen auf dem Gebiete der Balneotherapie und Hydrotherapie. Schmidts Jahrb. ges. Med., Leipzig, 272, 1901, (6-24). [6500]. 32178

Müller, Friedrich Alois. Quantitative Untersuchungen über Absorption im Ultraviolett [bei Benzol und seinen Derivaten]. Diss. Erlangen (Druck v. Junge & S.), 1903, (34). 22 cm. [7300]. 32179

Müller, Fritz. Beiträge zur Kenntnis der Antipeptone. Diss. Leipzig (Druck v. B. G. Teubner), 1903, (32). 23 cm. [4010 6200]. 32180

Ueber das Methylstilben und das Isomethylstilben. Diss. Leipzig (Druck v. Thalacker & Schöffer), 1903, (55). 22 cm. [1130]. 32181

Müller, G. Ueber Thermometerglas und Thermometerkühlung. Vortrag. D. MechZtg, Berlin, 1904, (202-245). [0710]. 32182

Müller, Georg. Über die Bildung von Aminosäuren aus den Amiden ungesättigter Säuren. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1905, (32). 23 cm. [1300].

Müller, G. C. H. Nickelstahl als Ersatz für Platin. Kirchhoff's techn. Bl., Berlin, **3**, 1903, No. 12, (6). [0320 0540]. 32184

Nickelstahl. Kohle u. Erz, Kattowitz, **1**, 1901, (161–164). [0320 0540]. 32185

Müller, Hans. Ueber die Anlagerung von Oxyden des Stickstoffs an ungesättigte organische Verbindungen. Diss. Göttingen (Druck v. Dieterich), 1904, (76). 22 cm. [1230 5500]. 32186

Müller, H. C. Zum Gedächtnis Max Maerckers. Landw. Wochenschr., Halle, 7, 1905, (358). [0010]. 32187

Müller, Johannes. Ueber den Umfang der Stärkeverdauung im Mund und Magen des Menschen. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 19, 1901, (321–337). [8040].

Müller, J. A. Sur le dosage du plomb et de l'antimoine à l'état de sulfure. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (48-51). [6200].

Sur l'analyse complète des minerais de plomb. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (137–140). [6500].

Müller, Karl. Die chemische Zusammensetzung der Zellmembranen bei verschiedenen Kryptogamen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (265–298). [6500]. 32191

Beitrag zur Kenntnis der ätherischen Oele bei Lebermoosen.

Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (299-319). [6500]. 32192

Müller, Karl. Über die Aciditätsdifferenz mehrbasischer Carbonsäuren. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1903, (47). 23 cm. [1300 1930]. 32193

Müller, Max. Ein weiterer Beitrag zur Methode der Fettbestimmung. Fühlings landw. Ztg, Stuttgart, **52**, 1903, (767-771, 831-834). [6300]. 32194

Ueber die Wirkung der Milch von mit frischen Rübenblättern gefütterten Kühen auf Säuglinge. Fühlings landw. Ztg. Stuttgart, **53**, 1904, (173–179). [6500]. 32195

Müller, O. v. Tschirch, A[lexander].

Müller, Paul. Ein Vorlesungsversuch über gegensätzliche Löslichkeits-Beeinflussung. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (3). [0920]. 32196

und Völker, J. A. Mineralkunde und Chemie. Ein Wiederholungsbuch für die Hand der Schüler. 3., durchges. u. verb. Aufl. Giessen (E. Roth), [1905], (56). 23 cm. 0,20 M. [0030].

v. Rosenheim, Arthur.

Müller, Rudolf. Beiträge zur Kenntnis des Diphenyldiacetylens. Diss., Strassburg. München (Druck v. V. Höfling), 1904, (44). 23 cm. [1130].

- v. Straus, Fritz.

Müller, Wolf Johannes. Über das anodische Verhalten von Zink und Mangan. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (755-763, mit 2 Tab.). [0470 0880 7250]. 32199

Zur Theorie der Passivität der Metalle. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (823–824). [7250]. 32200

Müller-Thurgau, H[ermann]. Beobachtungen und Versuche an einem geschwefelten Weine. Weinbau, Mainz, 21, 1903, (346–348). [6500]. 32201

Dahlen, Generalsekretär des Deutschen Weinbau-Vereins. Weinbau, Mainz, **22**, 1901, (371–372). [0010]. 32202

Müllner, Karl. Zwei einfache Vor richtungen zum Auffangen von Gasen Natur u. Schule, Leipzig, **3**, 1904, (146– 147). [0910]. 32203

Münch, E[d]. v. Stollé, R[obert].

Münch, Siegmar. Untersuchung über p-Dioxystilben. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1903, (58). 21 cm. [1230]. 32204

- r. Küster, Fr. W.

Münch, W. v. Stollé, R[obert].

Münker, E. Über Gase in Roheisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (23-27). [0320 6500]. 32205

Münter, Ferdinand. Ueber den Einfluss der Doppelbindung auf das Drehungsvermögen einiger optisch aktiver hydrocyklischer und Benzol-Derivate. Basel, Phil. Diss. 1903-1904. Basel, 1904, (72). 8vo. [1100 7300]. 32206

Müntz, Achille. Le moelleux des vins. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (346-349). [8020]. 32207

et Lainé, Edmond. Les matières pectiques dans le raisin et leur rôle dans la qualité des vins. Ann. Inst. agron., Paris, (sér. 2), 4, 1905, (227-247). [6500]. 32208

Münzhuber, Alphonse. Sur une nouvelle synthèse du tétraphénylméthane et de ses dérivés. Genève, Thèse sc. 1903–1904. Gèneve, 1901, (63). 8vo. [1130]

Müther, Aloys. I. Untersuchungen über Fucusarten, Laminaria u. Carragheenmoos, sowie die hydrolytisch daraus entstehenden Substanzen und über Derivate derselben, besonders Fucose und Fuconsäure. II. Tabellarische Uebersicht über die bis jetzt hergestellten aromatischen Hydrazone, Osazone u. Hydrazide der Zuckerarten u. der der Zuckergruppe nahestehenden Säuren. III. Ueber den "Bloc Maquenne". Diss. Göttingen (Druck v. E. A. Huth), 1903, (56, mit 3 Tab.). 21 cm. [1630–1800–1810–7200–6500].

Muhs, Georg. Über das Massenwirkungsgesetz bei der Auflösung schwer löslicher Verbindungen. Diss. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1901, (46). 21 cm. [7050-7150]. 32211

Muir, W., Schenck, R. and Marquart, P. Scarlet phosphorus: a new chemically active variety of red phosphorus, and its use in the manufacture of matches. [Reprint.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 58, 1904, (23994-23995). [0570].

Mulder, Arnold. Bijdrage tot de kennis der 2.1-dinitroanilinen. [Beitrag zur Kenntnis der 2.4-Dinitroanilinen.] Utrecht (J. van Boekhoven), 1905, (130). 22 cm. [1630 1610]. 32213

Muller, P. Th. Les pseudo-acides. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (417–423). [7000].

Les lois fondamentales de l'électrochimie. Paris (Gauthier-Villars), 1904, (186, av. fig.). 18 cm. [7250].

et Bauer, Ed. Etude optique de la fonction isonitrosée. Influence des radicaux négatifs. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (190–202). [7300]

optique différentielle de diagnose des pseudoacides. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (203-211). [7300] 1300].

Chaleur de neutralisation de quelques pseudo-acides (acides isonitrosés). Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (457-471). [7200] 32218

— Détermination de la chaleur de dissociation de quelques acides isonitrosés (pseudo-acides) par la méthode des conductibilités. Journ. C'him. Phys., Genève, **2**, 1904, (472–497, av. 2 fig.) [7200 7250 1300]. 32219

et Fuchs, C. Sur une méthode de détermination des chaleurs spécifiques des solutions. Chaleur moléculaire de bons et mauvais électrolytes. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1639–1641). [7200].

- r. Haller, A.

Mummery, W. R. v. Harry, Fred. T.

Munkert, Anton. Die Normalfarben. Beitrag zur Technik der Malerei für Techniker und Künstler. Stuttgart (F. Enke), 1905, (VII + 171). 23 cm. 4 M. [5020].

Munroe, Charles E[dward]. The relations of technical chemistry to the other sciences. [Address at International congress of arts and science, St. Louis, Sept. 23, 1904]. Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 58, 1904, (24134–24135, 24150–24151). [0040]. 32222

motto. Qui cessat esse melior, cessat esse bonus. [An address delivered at the Commencement exercises of the De-

partment of medicine of The George Washington University, May 29, 1905]. The George Washington University Bulletin, Washington, D.C., 4, 1905, (No. 3, Scientific Number), ([5]-19). [0040].

 Munroe, Charles E[dward]. Explosives.

 [In: 5. Intern. Kongress für angew.

 Chemie. Bd 1.]
 Berlin (D. Verlag),

 1904, (481–483).
 [6500].
 32224

Report of the Committee on mining, metallurgy and explosives in the United States. [In: 5 Intern. Kongress für augew. Chemie, Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (265–280). [0100-7200].

Munson, L. S. Sugars. [Bestimmung.] [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (530-533). [6300]. 32227

and Tolman, L. M. The composition of fresh and canned pine-apples. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (107–114). [6500].

32228
Murmann, Ernst. Zur quantitativen
Analyse des Werkkupfers. (Erwiderung auf Hampe's Kritik.) Zs. anal.
Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (269-286).
[6500].

Murray, Thomas J[enkins]. Versuche zur Darstellung und Charakterisierung der B-Phenyl-a-Chlormilchsäure und des Phenylacetaldehyds. Diss. Leipzig (Druck v. Thalacker & Schöffer), 1903, (40). 22 cm. [1330 1430]. 32230

Musiat, Władysław. Objętościowe oznaczanie kwasu arabinowego. [Sur le dosage volumétrique de l'acide arabinique.] Gaz. cukr., Warszawa, 24, 1905, (534). [6300—1350]. 32231

Mussett, J. A. Über die Konstitution des Kondensationsproduktes aus Orcin und Acetessigester. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1902, (40). 22 cm. [1910 1230 1310]. 32232

Mutermilch, Stanislaw. Die chemischen und morphologischen Eigenschaften der fettigen Ergüsse (Hydrops chylosus et chyliformis). Zs. klin. Med., Berlin, 46, 1902, (123-134). [6500]. 32233 (p-7195) Muth, W. v. Wislicenus, H[ans].

Muto, Asanosuke. Chemische Untersuchung des japanischen Rüböls und des chinesischen Sojabohnenöls. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1904, (V + 24, mit 1 Taf.). 22 cm. [6500].

Mylius, F. Ueber die Klassifikation der Gläser zu chemischem Gebrauche. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (678-686). [0910 0710]. 31236

und Dietz, R. Ueber das Studien über die Löslichkeit der Salze XIV. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (921–923); Zs. anorg. Chem., Ilamburg, 44, 1905, (209–220). [0880 7150].

und Meusser, A. Über die Anwendbarkeit von Quarzgeräten im Laboratorium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (221-224). [0910].

Nabl, Arnold. Ueber Einwirkungen von Hydroperoxyd. Diss. Rostock (Druck v. Adler's Erben), 1902, (47). 21 cm. [0360]. 32239

Nachtigall, Otto. Prüfung des Verfahrens der Untersuchung und Kalkulation der Seifen und seifenhaltigen Präparate mittels des Seifenanalysators nach Dr. C. Stiepel. Seifenfabr., Berlin, 25, 1905, (180–181). [6500]. 32240

Nagel, Oskar. Utilisation of gas from suction producers. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (597-598). [6500]. 32241

Nakamura, Masajirō. Kihaku naru Hōsanyōeki no Shokubutsu ni oyobosu Sayō ni tsuite. [On the stimulant action of dilute boric acid solution on plants.] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **25**, 1904, (1162– 1169). [8000].

Nakamura, T. Ueber die Wirkung einer starken Magnesiadüngung in Form von Bittersalz. Landw. Jahrb., Berlin, 34, 1905, (141-143). [6500]. 32243

Nametkin, S. S. v. Zelinskij, N. D.

Z

Namias, Rodolfo. Sui fenomeni che avvengono nella decomposizione di una soluzione di iposolfito e di un sale di piombo. L'industria chim., Milano, 5, 1903, (195-196). [0660]. 32244

Sull'azione di certi sali alcalini ad acido organico nell'aumentare la stabilità delle miscele di materia colloide e di bicromato. L'industria chim., Milano, 5, 1903, (196). [7100].

Die Stabilität der alkalischen Sulfite und Bisulfite und ihre Verwendung. Atel. Phot., Halle, 10, 1903, (192–196); Allg. PhotZtg, Halle, 10, 1903, Phot. Motivenschtz, (140–144). [0660–6300].

Sur la composition de quelques bains pour la galvanostégie. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (487–488). [7250]. 32247

Quelques autres observations sur les bains de galvanostégie. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (884). [7250]. 32248

Sur un virage bleu par catalyse des images photographiques. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (106). [7250]. 32249

Sur les analyses des minerais de fer et des scories. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (279-281). [6500].

Importance de la présence des chlorures solubles dans les bains de virage à l'or et au platine. Rev. Suisse Phot., Genève, **16**, 1904, (49-52). [7350]. 23951

32252

Sur les réactions dans le virage des images aux sels de plomb.

[In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (327–328). [7350]. 32253

Sur l'augmentation de stabilité des préparations bichromatées à moyen de certains sels alcalins à acide organique. [Photographie.] [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (328–330). [7350].

Namias, Rodolfo et Carcano, Luigi. Sur le dosage iodométrique du fer à l'état ferrique. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (254-255). [6500]

Nance, J. Trengrove. The existence of a carbide of magnesium. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (124). [0460]. 32256

Nannes, G. Om fosforsyrebestämninger. [On the determination of phosphoric acid.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1904, (124-128). [6300].

Narbutt, J.v. Die Schmelz-, Siede- und Dampfkurven (760 mm Druck) in den binären Systemen: Ortho-+ Para-, Ortho-+ Meta-, Para-+ Metabromnitrobenzol, und die Schmelzkurven der Gemische von Diphenylamin und Phenanthren. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (697–714). [7050].

--- v. Bogojawlensky, A[lex.].

Naske, Th. und Westermann, A. Zur Kenntnis des technischen Ferromangans. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (243–248). [0320 0470 6500]. 32259

[Nastĭukov, A. M.]. Настюковъ, A. М. Дѣйствіе формалина на нефты п ея ногоны. [Action du formaline sur la naphte et sur ses produits de distillation.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (881–898). [1140—1410].

на анилина. [Action du formaline sur l'aniline.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz-chim. Obšč., **36**, 1904. (proc.-verb. (1125-1126). [1410—1630]. 32261

Къ вопросу о раздъленіи пефти на фракціи дробнымъ осажденіемъ и о классификаціи нефти. [Sur la division de la naphte en fractions par la précipitation fractionnée et sur la classification de la naphte.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 1329–1332). [1140 1100].

 Nathusius,
 H.
 Magnetische
 Eigenschaften des Gusseisens (Vortrag.)

 Stahl u. Eisen,
 Düsseldorf,
 25, 1905,

 (99-105, 164-169, 290-296).
 [0320, 7250].

Nauckhoff, Sigurd. Beiträge zur Kenntnis der Gefrierverhältnisse des Nitroglycerins und der nitroglycerinhaltigen Sprengstoffe mit besonderer Rücksicht auf die Mittel zur Erniedrigung der Gefriertemperatur derselben. Zs. angew. Chem., Leipzig, 18, 1905, (11-22, 53-60). [1210 7200]. 32264

Naumann, Verfahren zur Erkennung verwässerter Milch. Landw. Ztg. Berlin, 14, 1902, (14–15). [6500]. 32265

Naumann, Alex[ander] und Rücker, Adolf. Ueber Löslichkeitsbeeinflussung des Silbernitrits durch Silbernitrat Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2292-2295). [0110 7150]. 32266

Naumann, Kurt. 1. Über den Einfluss des Kathodenpotentials auf die elektrolytische Reduktion schwer reduzirbarer Substanzen. — 2. Über die elektrolytische Reduktion des Strychnins und Brueins. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1904, (V + 79), 22 cm. [5500 7250 3010]. 32267

v. Tafel, Julius.

Naylor, W. A. II. and Chappel, E. J. Examination of drugs for arsenic. Pharm. J., London, (Ser. 4), 20, 1905, (33-34). [6200-6500]. 32268

Nechitch, André. Sur les ferments de deux levains de l'Inde, le Mucor Praini et le Dematium Chodati. Action des sels sur la fermentation alcoolique. Genève, Thèse sc. 1903-1904. Genève, 1904, (36 av. I pl.). 8vo. [3010 8020].

Nedokutschajew, N[ikolaj]. Zur Frage der Bestimmung der Eiweissstoffe und einiger anderen Stickstoffverbindungen in den Pflanzen. Landw. Versuchstat., Berlin, 58, 1903, (275–280). [6500].

[Nedymov, Ja.]. Недымовъ, Я-Химическая природа мірового Энрра (По Д. П. Мендельеву.) [La nature chimique de l'éther de l'univers. (D'après D. I. Mendeléev.).] St. l'eterburg, 1904, (31). 24 cm. [0000]. 32271

Neil, James Millar. The recovery of tin scrap. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (121–122). [0720].

Neimann, Carl v. Neuberg, Carl.

Neimann, Ernst. I. Synthese von Diaminokorksäure und Diaminosebacinsäure. II. Neue Synthese von Diaminen. III. Ueber gelatinöse anorganische Baryumsalze. Diss. Ber-(p-7195) lin (Druck v. L. Schumacher), 1905, (40). 23 cm. [1310 1600 0170].

Neimann, Wilhelm. Grundriss der Chemie. Für Studirende bearb. Berlin (A. Hirschwald), 1905, (XX + 401). 22 cm. 7 M. [0030]. 32274

--- v. Neuberg, Carl.

Neisser, M[ax] und Friedemann, U. Studium über Ausflockungserscheinungen. I. Münchener med. Wochenschr., 51, 1904, (465–469). [7100]. 32275

Nell, Peter. Studien über Diffusionsvorgänge wässeriger Lösungen in Gelatine. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (323-347). [7150-7250].

Nencki, Marceli. Opera omnia. Gesammelte Arbeiten von M[arceli] Nencki. Bd 1: 1869-1885. Bd 2: 1886-1901. Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1905, (XLII + 840, mit 1 Portr. u. 7 Taf.; XIII + 894, mit 8 Taf.). 26 cm. 45 M. [0030].

Nerinex, N. Le sucre dénaturé. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1904, (380-389). [1820]. 32278

Nernst, W[alter]. Physikalischchemische Betrachtungen über den Verbrennungsprozess in den Gasmotoren. Vortrag. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (1426-1431). [7200]. 32279

chemischer Gleichgewichte bei hohen Temperaturen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, 1904, H. 1, 1905, (92). [7050 7200].

scher Gleichgewichte aus Explosionsvorgängen. H. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (126-131). [7050-7200].

Ueber die Zahlenwerte einiger wichtiger physikochemischer Konstanten. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (629-630). [7000]. 32282

Bodländers Wirken. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (157–161, mit I Portr.). [0010]. 32283

— [Maasseinheiten]. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (539–540). [7000]. 32284

Zur Bildung des Wasserstoffsuperoxyds bei hohen Temperaturen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (710–713). [0360–7050]. 32285

z 2

Nernst, W[alter]. Chemisches Gleichgewicht und Temperaturgefälle. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (904-915). [7050].

und Hausrath, H[erbert].

Zur Bestimmung der Gefrierpunkte verdünnter Lösungen. (Antwort am Hrn. Meyer-Wildermann.) Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (1018–1020). [7050 7200].

und Merriam, E. S. Zur Theorie des Reststroms. (Nach Versuchen von Herrn Merriam.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (235-244). [7250].

und Wartenberg, H. von. Ueber die Dissociation des Wasserdampfs. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1905, (35-45). [7200].

— Ueber die Dissociation der Kohlensäure. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1905, (64-74). [7200]. 32290

Nestler, A[nton]. Zur Keuntnis der Safranverfälschungen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (337– 314, mit 1 Taf.). [6500]. 32291

Hautreizende Primeln. Untersuchungen über Entstehung, Eigenschaften und Wirkungen des Primelhautgiftes. Berlin (Gebr. Borntraeger), 1904, (47, mit 4 Taf.). 26 cm. 3,50 M. [6500].

Nettel, Rudolf. Eine neue Viskositätsbestimmung für helle Mincralöle. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (385–386). [7150 0910 6500]. 32293

Ueber einige Kondensationsprodukte des Bernsteinsäureesters und Diphenylitaconsäureesters mit dem Salicylaldehydäthyläther und Anisaldehyd. [Butadiendicarbonsäuren.] Diss., Leipzig. Rosswein i. S. (Druck v. A. Haubold), 1903, (55). 21 cm. [1320].

Neubauer, H. Mikrophotographien der für die Nahrungs- und Futtermitteluntersuchung wichtigsten Gramincenspelzen. Landw. Jahrb., Berlin, 34, 1905, (973-984, mit 5 Taf.). [6500]. 32295

Ein vereinfachtes Verfahren zur Bestimmung von Phosphorsäure, Kalium, Natrium, Calcium, und Magnesium in salzsauren Bodenauszügen. Landw. Versuchstat., Berlin, **63**, 1905, (141–149). [6500 6300].

Neubauer, H. Die Mikrophotographie, ein Hilfsmittel bei der mikroskopischen Untersuchung von Futter- und Nahrungsmitteln. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), II, 1, 1905, (170-171). [6500].

Neuberg, Carl. Chemisches zur Carcinomfrage. 11. Ueber anormale fermentative Vorgänge beim Krebs. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905. (118–119). [8050].

Praktische Ergebnisse aus dem Gebiete des physiologischen Chemie. Ueber einige Resultate der modernen Eiweissforschung für die Physiologie und Pathologie. Berliner klin. Wochenschr., **42**, 1905, (1189-1191). [4000].

——— Die Physiologie der Pentosen und der Glukuronsäure. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, **3**, Abt. I, 1904, (373–452). [1310—1810]. 32300

Synthese von Oxy- und Diaminosäuren. (2 Mitt.). Über Diaminokorksäure und Diaminosebacinsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (92–109). [1300].

Zur Kenntnis der Diamine. (2. Mitt.). Eine neue Synthese der Diamine. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (110-120). [1610].

Glukuronsäure. Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (183–184). [6300]. 32303

Notiz über den Nachweis von Fructose neben Glucosamin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (500). [1810 6150]. 32304

Zur Kenntnis der Pyrrolreaktion. [In: Beiträge zur wissenschaftlichen Medicin und Chemie. Festschrift für Ernst Salkowski.] Berlin, 1904, (271–277). [6150]. 32305

und Federer, Max. Ueber d-Amyl-phenyl-hydrazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (866-868). [1630].

Racemkörpern.
D. chem. Ges., 38, 1905, (868-874).

[5500 7300 1810 1310]. 32307

Neuberg, Carl und Manasse, A. Die Isolirung der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2359–2366). [1300 1310 1330]. 32308 und Mayer, Paul. Über Cystein. 2. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (472-497). [1310]. 32309 Uber d-, l- und r-Hoppe - Seylers Proteincystin. Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, 32310 (498–510). [1310]. — und Milchner, R[iehard]. Ueber das Verhalten der Kohlehydrate bei der Autolyse und zur Frage nach der Bindung der Kohlehydratgruppe in den Eiweisskörpern. Berliner klin. Wochensehr., 41, 1904, (1081-1084). [4000]. - und Neimann, Wilhelm. Zur Kenntnis der Glucuronsäure. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, (414-443). [1310]. 32312 Neue Reaktionen und Derivate der Glukuronsäure. VII. Mitteilung über Glukuronsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **44**, 1905, (97–113). [1310–6150]. 32313 "gepaarter Glukuronsäuren". VIII. Mitteilung über Glukuronsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (114-126). [1310]. 32314 Quantitative Bestimmung "gepaarter Glukuronsäuren". IX. Mitteilung über Glukuronsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **44**, 1905, (127–133). [1310 6300]. 32315 und Rauchwerger, Dora. Ueber eine neue Reaktion auf Cholesterin. [In: Beiträge zur wissenschaft-lichen Medicin und Chemie. Festschrift für Ernst Salkowski.] Berlin, 1904. (277-284). [6150 1250]. - und Silbermann, Martin. Untersuchungen in der Glycerinsäurereihe. (III. Mitt.) Die Konfiguration der Glycerinsäure. (Ein Beitrag zur Frage der Beziehung zwischen Zuckern und Aminosäuren). Hoppe-

Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (134-146). [1310 1800 7000].

Oxyaminobernsteinsäure.

32317 Synthese der

Hoppe-Sev-

lers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (147–156). [1310]. Neuberg, Carl v. Loewy, Adolf. v. Wohlgemuth, Julius. Neuberg, Ernst. Die Verwendung des Vanadins zu Stahl, Eisen und Bronce, Gasmotorentechnik, Berlin, 4, 1904, (37-42). [0820]. Neuburger, Adolf. Weitere Beiträge zur Teehnik der Elektrometallurgie des Eisens. Dinglers polyt. J., Berlin, **320**, 1905, (456–459, 472–475). [0320]. Neuburger, Albert. Die Herstellung von Eisen und Stahl auf elektrischem Wege. Vortrag. Ann. Gew., Berlin, **55**, 1904, (182–190, 207–215). [0320]. 32321 — Das Stassano'sche Verfahren zur Gewinnung von Eisen und Stahl auf elektrischem Wege. Bergm. Rdsch., Kattowitz, 1, 1905, (334–337). Die Herstellung von Eisen und Stahl auf elektrischem Wege und ihre wirtschaftliche Bedeutung. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (Sitz-Ber. 81–110). [0320]. Verfahren zur Gewinnung von Eisen und Stahl direkt aus den Erzen auf elektrischem Wege. Dinglers polyt. J., Berlin, 319, 1904, (219-223, 231-234). [0320]. Die Gewinnung von Eisen und Stahl auf elektrischem Wege. Dinglers polyt. J., Berlin, 319, 1904 (737-742). [0320]. 32325 Beiträge zur Elektrometallurgie des Eisens und Stahls. Glückauf, Essen, 41, 1905, (607-614). [0320].32326 Die Fortschritte der elektrolytischen Darstellung von Chlor und Alkalien während der letzten beiden Jahre. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1437–1447, 1473–1482). [0250 32327 0100 6500]. — Die Fortschritte der Elektrometallurgie des Eisens während des Jahres 1904. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (481–489, 529–540). [0320]. Die Verwertung Luftstiekstoffs. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1761–1766, 1810–1814, 1843–1852). [0490].

Neuffer, Felix. Ueber Photographie in natürlichen Farben. Pola, Mitt. Geb. Seew., 33, 1905, (17-21). [7350].

323

Neumann, Albert. Neue Farbenreactionen der Zucker. Berliner klin. Wochenschr., 41, 1904, (1073-1074). [1800-6150]. 32331

Nachträge zur "Säuregemisch-Veraschung" und zu den an diese
angeknüpften Bestimmungsmethoden.
Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem.,
Strassburg, 43, 1904, (32–36); Arch.
Anat. Physiol., Physiol. Abt., Leipzig,
1905, (208–218). [6000]. 32332

und Meinertz, Joseph. Zur Schwefelbestimmung mittels Natriumperoxyd. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (37-40). [6100].

Neumann, Alfred. Ein Apparat für genaue Salzsäurebestimmungen an kleinen Mengen von Magensaft. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, **26**, 1905, (569-573). [6000].

Neumann, B[ernhard]. Fortschritte auf dem Gebiete der Metallurgie und Hüttenkunde. (1–4. Vierteljahr 1904). Chem. Zs., Leipzig, 3, 1904, (657–662, 686–690, 754–757, 775–778); 4, 1905, (80–82, 102–106, 153–155, 172–175, 193–195); . . . (1.2. Vierteljahr 1905) l.e., (391–394, 409–413, 507–511, 529–532). [0100 0190 65001. 32335

Neuer Gasanalysenapparat. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1128). [6100]. 32336

Aussergewohnlich grosse Molybdänglanz - Kristalle. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1186–1187). [0480]. 32337

Die elektrothermische Erzeugung von Eisen und Eisenlegierungen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1901, (682–688, 761–769, 821– 826, 883–888, 941–950); **25**, 1905, (90– 91). [0320–7200].

Betriebsergebnisse einiger elektrischer Eisen- und Stahlprozesse. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (536-542). [0320-7200]. 32339

Bestimmung von metallischem Eisen neben Eisenoxydul und Eisenoxyd. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (1070). [6200 6500]. 32340

——— Die elektrothermische Eisenerzeugung und das jetzige hüttenmännische Verfahren. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1537–1540). [0320–7200].

Neumann, B[ernhard]. Das Ruthenburgsche Agglomerationsverfahren. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (101-102). [0320]. 32342

Neumann, M. Studien über Phosphordarstellung. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (289–292). [0570].

Zur Berichtigung hinsichtlich der Phosphordarstellung, Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (735-736). [0570]. 32344

Das Niedenführsche Intensivsystem. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1814–1818). [0660]. 32345

Neumann, M. P. Die analytische Chemie im 1. u. 2. Vierteljahr 1905. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (337– 340, 703–706). [6000]. 32346

Bericht über Neuerungen in der Laboratoriumspraxis aus dem 1. u. II. Vierteljahr 1905. Allg. Chem-Ztg, Lübeck, **5**, 1905, (561–563, 908–910). [0900].

Neumann, [O.]. Einige Benerkungen zu vorstehender Abhaudlung [von E. Glimm. Stickstoffbestimmung in der Gerste]. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (724-725). [6200]. 32348

Schlussbemerkung [zu: Eine Fehlerquelle bei der Eiweissbestimmung in der Gerste]. Wochenschr. Brau., Berlin, **21**, 1904, (831–832). [6300].

Der Eiweissgehalt der Gerstenerate 1905. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (489–491). [6300].

Neumann, Robert. Ueber den naturkundlichen Unterricht auf der Mittelstufe der Volksschulen. Jahresbericht der K. K. Deutschen Lehrer-Bildungsanstalt in Brünn., 2, 1899–1900, 1504–1905, Brünn, 1905, (1-23). [0050].

Neumann, Walter. Ueber Peptone. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (216-251). [4000]. 32352

Neustadtl, Leo v. Mittler, Hans.

v. Skrabal, A.

[Nevěrovič, N.]. Невтровичт, Н. Дъйствіе такаго кали на смъсъ фенилацетилена и пинаколина, син-

тезъ метилтретичнобутилфенилацетилениякарбинола. [Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avcc le pinacoline, synthòse du méthylbutylphénylacétylénylcarbinol.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (652-654). [1130—1510]. 32353

[Neviadomskij, А. М.]. Невядомскій, А. М. Ускореніе реакцін окнеленія индиго хромовой кислотой посредствомъ щавелевой кислоты. [Accéleration de la réaction d'oxydation de l'indigo par l'acide chromique au moyen de l'acide oxalique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 341-342). [1310 7050].

Neville, Allen v. Pickard, Robert Howson,

Newberry, S. B. Die Konstitution der hydraulischer Zemente. Unter Beihilfe von Melville M. Smith. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (75, 125–130). [0220, 2225.]

Volumetrische Kalk- und Magnesiabestimmung in Kalkstein. ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (833–834). [6300].

Ney, Wilhelm. Über den Zusammenhang von Farbe und Konstitution bei tautomeren Verbindungen untersucht an den Fluorenoxalsäureestern. Diss. Tübingen. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1904, (V+51). 22 cm. [7000 5000].

Nichols, Edward L[eamington]. Die physikalischen Eigenschaften der Acetylenlampe. Acetylen, Halle, 8, 1905, (41– 45). [7200]. 32358

and Merritt, Ernest. The phosphorescence of organic substances at low temperatures, preliminary note. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (120-122). [7300].

The spectro-photometric study of fluorescence. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (122–123). [7300].

sidot blende. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., **20**, 1905, (120-122). [7300].

---- 'The influence of low temperatures upon certain indicators.

[In: Festschrift L. Boltzmann gewidnet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (890-898).[6000]. 32362

Nichols, Win. H. President's address [to the Society of Chemical Industry]. "The management of a chemical industrial organisation." London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (707-712). [0040].

Nicloux, Maurice. Mécanisme d'action du cytoplasma (lipaséidine) dans la graine en voie de germination. Réalisatiou in ritro de ce mécanisme. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (143-145); Bul. Muséum, Paris, 1904, (573-575). [8030].

Nicolardot, Paul. Sesquioxyde de fer colloïdal, modification brune. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (310-312). [0320 7100]. 32365

Recherches sur le sesquioxyde de fer. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (334-394). [0320 7100]. 32367

Nicolas, E. Sur la recherche du formol dans le lait. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1123-1124). [6500].

et **Deland**. Sur un appareil à dosage d'azote. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (7-8). [6200 0910]. 32369

Niederschulte, Gustav. Über den Dampfdruck fester Körper. Diss. Erlangen. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1903, (27). 22 cm. [7150]. 32370

Niederstadt. Ueber Flussverunreinigungen, besonders des Elbwassers und Abhilfsmassregeln. Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, 9, 1905, (341-343). [6500]. 32371

Niegemann, C. Entgegnung auf die Veröffentlichung der Herren Thoms und Fendler über die Untersuchung von Leinölen des Handels. [Diese Ztg. 28, 1904, (841-847).] ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (885). [6500]. 32372

Beitrag zur Frage der technischen Reinigung von pflanzlichen Oelen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (465–466). [1300]. 32373

Tur Beurteilung von Leinöl für die Fabrikation von Lacken, Lino-

leum usw. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (898–899). [6500]. 32374

Niemczycki, S[tanisław]. Przyczynek do syntez za pomocą chlorku cynkowego. [Contribution à la connaissance des synthèses effectuées au moyen du chlorure de zinc.] Kraków, Rozpr. Akad., A, 44, 1904 [1905], (129–232); Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (2–5). [1000 5500].

Niementowski, St[efan]. Kondensacya kwasu antranilowego z benzoyloctanem etylowym. [Über die Kondensation der Anthranilsäure mit Benzoylessigester.] Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (285– 286); Kraków, Rozpr. Acad., A, 45, 1905, (133–144). [1330]. 32376

Ueber die Einwirkung des Benzoylessigesters auf Anthranilsäure. (3. Mitt. über Synthesen der Chinolinderivate.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2044–2051). [1930 1330]. 22377

i Seifert, Mieczysław. Nowe dwuchinolile. [Sur quelques diquinolyles nouveaux.] Kraków, Rozpr. Akad., A, 45, 1905, (11-18); Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (168-169); Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (309-310); Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (762-766). [1930].

- v. Baczyński, W.

Nierenstein, M[aximilian]. Zur Constitutionsfrage des Tannins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3641–3642). [1330]. 32379

Zum qualitativen Nachweis von Formaldehyd. D. Gerberztg, Berlin, 48, 1905, (No. 88). [6150]. 32380

— Vorläufige Mitteilung. [Betr. Chemismus der Lederbildung.] D. Gerberztg, Berlin, **48**, 1905, (No. 88). [6500]. 32381

- v. Perkin, Arthur George.

Nietzki, R[udolf] und Humann, Alfred. Ueber Nitro - dioxychinonsulfosäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 453-454). [1330]. 32383

Nieuwland, C. H. v. Itallie, L. van. Nieuwland, Julius A. Some reactions of acetylene. Dissertation . . . Catholic university of America . . . [Ph.D.] [With biographical notice of author.] Notro Dame, Ind., 1904, (152, with fig.). 18.5 cm. [1120]. 32384

Niewenglowski, G. H. Le radium. Paris (Desforges), 1904, (96, av. fig.). 20 cm.; et Paris (Mendel), 1904, (111+96, av fig.). 20 cm. [0620]. 32385

Nihoul, Ed. Ueber die Möglichkeit des Gerbens vermittels hydrodynamischen Druckes, ChemZtg, Cöthen, 22, 1905, (219); D. Gerberztg, Berlin, 48, 1905, (No 12). [6500].

[Nikitin, V. I.]. Никитинъ, В. II. Новые терпенные алкоголи изъкарвона, дигидрокарвона и фенхона. [Alcools terpéniques nouveaux obtenus du carvone du dihydrocarvone et de la fenone.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chin. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 780-783). [1240 1540]. 32387

Niklewski, Bronislaw. Untersuchungen über die Umwandlung einiger stickstoffreier Reservestoffe während der Winterperiode der Bäume. Bot. Centralbl., Leipzig, Beihefte, 19, 1905, Abt. 1, (ö8–117). [8030].

[Nikolajev, P. D.]. Николаевъ, П. Д. Минеральный анализъ. Часть І. [L'analyse quantitative minérale. 1 Partie.] St. Peterburg, 1904, (92). 23 cm.; Gorn. Zurn., St. Peterburg, 80, 3, 1904, (264–287, 362–426). [6200 6500].

[Nikoliskij]. Никольскій. Отчеть объонытахъ растворенія пироксилина въ ацетоні: ст. цілію опреділенія изміненія степени кислотности его въ зависимости отъ различныхъ операцій его фабрикаціи. [Compterendu des expériences de la dissolution du coton-poudre dans l'acétone afin de déterminer les variations de son acidité par suite des procédés de fabrication divers.] Artiller. Zurn., St. Peterburg, 1904, 8, (841–871). [1840–6500].

Nikolski, M. Ueber den Einfluss der Nahrung von verschiedenen Kohlenhydraten auf die Entwickelung der Schimmelpilze. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **12**, 1904, (554-559, 656-675). [8030]. 32392

Nilsson, A. Rauchgasuntersuchungen an Zement- und Kalk-Brennöfen. ThonindZtg, Berlin, 29, 1905, (1877–1878). [6400].

Nipher, Francis E[ugene]. Present problems in the physics of matter. [Address before the physics section of the International congress of arts and science, September, 1904.] [St. Louis, Mo., 1905.] (24). 25.3 cm. [7000].

Nirenstein, E. und Schiff, A[rthur]. Ueber die Pepsinbestimmung nach Mette und die Notwendigkeit ihrer Modifikation für klinische Zwecke. Arch. Verdauungskrankh., Berlin, 8, 1902, (559-604). [6500].

Nishizaki, Kōtarō. Seishu chū no Yūrisan oyobi sono Teiryō ni tsuite. [The free acids in "sake" and their determination.] Tokyo, Ni. Yak. Kw. Z., 1905, (373–384). [6300]. 32396

Nissenson, [H.]. Bestimmung des Blei, Silber, Kupfer, Zink und Antimon. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (271-272). [6200].

und **Kettembeil**, Wilh. Ueber Zinkbestimmung. Chem.Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (951–955). [6200].

v. Danneel, H[einrich].

Nithack, Walther. Ueber die Einwirkung von Aldehyden auf Orthodiamine der Pyrimidinreihe. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), [1905], (47). 23 cm. [1930]. 32399

Nitkowski, S. v. Kostanecki, St[anislaus] von.

Noble, Sir Andrew. Researches on explosives.—Part III. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (381–386). Supplementary note. l.c., (512–514). [6500 7200].

Noble, R. W. v. Stieglitz, J[ulius].

Noc, F. Propriétés bactériolytiques et anticytasiques du venin de Cobra. Ann. Inst. Pasteur, Paris, **19**, 1905, (209-223). [8040]. 32401

Nöldeke, Alfred. Über die Umlagerungsprodukte des Acetylorthoamidohydrazotoluols. Basel, Phil. Diss. 1904– 1905. Basel, 1904, (14). Svo. [1630]. 32402

Nöll, Ph. v. Rupp, E[rwin].

Noelting, E. Zur Constitutionsfrage des Fluorescein. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4023). [1910 5020].

32403

Applications industrielles récentes de réactions scientifiques anciennes. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **75**, 1905, Procès-verbaux, (205–208). [6500].

Amidonaphtolsulfosäuren. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (687–688). [1330]. 32405

Gerbstoffe für die Zwecke der Textilindustrie. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (905–909). [6500]. 32406

und **Dziewoński**, K. Zur Keuntniss der Rhodamine. (I. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3516–3527). [1910–5020]. 32407

und Kopp, E. Zur Kenntniss des Amido-p-dichlorbenzols. Berlin. Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3506-3515). [1630 1720 1740 5020].

Nold, Angust Zur Valenzfrage. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (174–175). [7000].

Noll, Herm. Modifikation der Sauerstoffbestimmung im Wasser nach W. Winkler. Zs. angew. Chen., Berlin, 18, 1905, (1767–1768). [6200-6500].

Noll, R. v. Manchot, W[ilhelm].

Nordenskiöld, l[var]. Föreningar af femvärdig molybden. [Compounds of pentavalent molybdenum.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **16**, 1904, (4-8). [0480].

Norman, George Marshall v. Cain, John Cannell.

Norris, James F. Ueber die Einwirkung von Brom auf Trimethylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3904–3906). [1610].

North, B. and Blakey, W. The preparation of standard solutions of sulphuric acid. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (395-397). [6000].

32413

Northall-Laurie, Dudley v. Jackson, Herbert.

Nottbohm, Ernst. Über Kondensations-Produkte aus Oxalsäureester mit p-Amidoacetophenon und Abkömmlingen desselben. Diss. Tübingen. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1903. (49). 22 cm. [1310 1530 1930 1940].

Nourrisson, C. Analyse du chlore électrolytique. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (548). [0250 6000 -7250]. 32415

Novak, Franz. Physikalisch-chemische Studien über Kadmiumlegierungen des bleihaltigen Zinks. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (421-445, mit 3 Taf.) [0230 0880 7000 7050].

Nové, H. De la présence du glucose dans les solutions tanniques. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1904, (325-326). [6500]. 32417

Novotny, Karl. Beitrag zu der titrimetrischen Bestimmung von NaOH neben Na₂CO₃. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (453–455). [6300]. 32418

Nowakowski, Romuald v. Müller, Erich.

Nowicki, R[omuald]. Beiträge zur Untersuchung der Grubenwetter. Glückauf, Essen, 41, 1905, (333-340). [6400]. 32419

Absorptionsgefäss zur gewichtsanalytischen Benzolbestimmung. Schillings J. Gasbeleucht., Müncheu. 48, 1905, (292–293). [6300-6000]. 32420

Beiträge zu Schwefelbestimmungen in Kohlen und Koksen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1140–1141). [6200]. 32421

Noyes, Arthur A[mos]. The preparation and properties of colloidal mixtures, Pop. Sci. Mon., New York., N.Y., 67, 1905, (268-279). [7100]. 32423

A system of qualitative analysis including nearly all the metallic elements. Part 2.— Analysis of the tungsten group. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1904, (214–257). [6100].

The physical properties of aqueous salt solutions in relation to the

ionic theory. [Address at St. Louis Congress of arts and sciences.] Contributions from the Research laboratory of physical chemistry of the Massachusetts Institute of technology, No. 6, in Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1904, (293–307). [7150]. 32425

Noyes, Arthur A[mos]. A method of qualitative analysis for all the elements precipitable by hydrogen sulphide. [In: 5. Intern.Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1904, (389–393). [6100].

v. Bancroft, Wilder D.

Noyes, William A. Gegenwärtige Probleme der organischen Chemie. Natw. Rdsch., Braunschweig, 20, 1905, (1-2, 17-20, 29-31). [1000].

und Doughty, Howard W. Berichtigung betreffs Dimethyl- und Trimethyl-Adipinsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (947-950). [1310]. 32428

and Taveau, René de M. The decomposition of nitroso compounds. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (285-293). [1000]. 32429

Nutting, P. G. The spectra of mixed gases. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (105-110). [7300]. 32430

On the transition from primary to secondary spectra. Astroph. J., Chicago, Ill., 20, 1904, (131–135, with text fig. pl.). [7300]. 32432

Nydrle, Ant[onín]. Zpracování obilí v hospodářských lihovarech. [Getreidebearbeitung in Landwirthschaftlichen Spiritusfabriken.] Čas. Prům. Chem., Prag. 14, 1904, (235–247). [6500].

Stanovení škrobnatosti zemáků. [Kartoffelstärkegehaltbestimmung.] Čas. Prům. Chem., Prag, **14**, 1904, (290–299). [6500]. 32434

Obarski, Edmund. I'ber die Umwandlung aromatischer Säureazide in Phenylcyanate. Diss. Rostock (Druck v. H. Winterberg), 1903, (37). 21 cm. [1330]. 32435

Oberheide, Fritz. Die Isomeriefrage in der Reihe der asymmetrischen Tolylammoniumsalze nebst neuen Beobachtungen über sterische Hinderung, Diss. Tübingen, Hannover (Druck d. Vereinsbuchdruckerei), 1903, (39). 23 cm. [1630 7000]. 32436

Obermaier, Gustav. Kurze Entwicklungsgeschichte der organischen Chemie. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 43, 1903, (337-339, 348-349). [0010 1000].

Ueber die Strukturverhältnisse der isomeren Wein-säuren. Südd. ApotbZtg, Stuttgart, **43**, 1903, (491– 492). [1310]. 32438

Ueber die Kohlehydrate. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **43**, 1903, (783-784). [1800]. 32439

Oberndörffer, Ernst. Die Wirkung der Chinasäure auf den Kalkstoffwechsel des Menschen. Berliner klin. Wochenschr., 41, 1904, (1068–1073). [8040].

 32440

 Ochsenius, C[arl]. Über unsere

 Kalisalze. Marburg, SitzBer. Ges.

 Natw., 1905, (89–92). [0420]. 32441

Ockinga, K. A. v. Borsche, W[alther].

Oddo, Bernardo. L'impiego di alcune anidridi e eloroanidridi in alcalimetria. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (169-177). [6000]. 32442

name per mezzo dello xantogenato potassico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2^a, 1903, (134-138). [6200].

Oddo, Giuseppe. Clorurazione diretta degli eteri semplici. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (372). [1210].

und Colombano, Amedeo. Ueber die Produkte, die man aus Solanum sodomaeum Linn. extrahirt. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2755– 2758). [3010].

e Cusmano, Guido. Sull'etere n.propilico e i suoi prodotti di clorurazione diretta: Nota preliminare. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (419-427). [1210]. 32446

e Mameli, Efisio. Sull'etere etilico triclorurato 1. 2. 2. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2^a, 1903, (373–419). [1210 1410]. 32147

 drazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2752–2755). [1630 1720].

Oddo, Giuseppe e Tealdi, Mario. Comportamento crioscopico dei composti alogenati degli elementi in soluzione nell'ossicloruro di fosforo. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (427–419). [7200].

Odernheimer, E[dgar]. Fortschritte auf dem Gebiete der Ton-, Zement- und Kalkindustrie, sowie verwandter Industriezweige. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (479–180, 488–497, 510–511, 555–556); Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (163). [0120].

Titansäure in Tonen. ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (1475–1476). [0120 0780 6500]. 32451

[Odessa Municipalité]. Одесса Городская Дума. Отчеть о дѣятельности Одесской городской химической лабораторіи за январь 1904 года. [Compte-rendu des travanx du laboratorie municipal chimique d'Odessa en Janvier 1904.] Odessa, 1904, (5). 24 см. [0020]. 32452

Oechsner de Coninck. Contribution à l'étude du chlorure d'uranyle. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (500-507). [0810]. 32453

et Chauvenet. Sur le sélénium produit par les réducteurs organiques. Bruxelles, Bul. Acad. roy., 1905, (601-603). [0700]. 32451

Oefele, Felix [Freiherr von]. Vorschlag zu einer Vereinbarung für systematische Kotanalysen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (239-273). [6500].

Statistische Vergleichstabellen für den Gehalt des menschlichen Kotes an ätherlöslichen Substanzen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1905, (355-371). [6500]. 32456

Statistische Vergleichstabellen für den Gehalt des menschlichen Kotes an stickstoffhaltigen Substanzen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (17-29). [6500]. 32457

Statistische Vergleichstabellen für den Gehalt des menschlichen Kotes an phosphorhaltigen Substanzen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (244–262). [6520]. 32458

Oefele, Felix [Freiherr von]. Faeces-Analysen. D. med. Presse, Berlin, 5, 1901, (46-48, 64-66, 88-89, 103-104, 129-130, 136, 169-170). [6500]. 32459

Verteilung der anorganischen Ausscheidungen zwischen Kot und Urin. D. MedZtg, Berlin, **26**, 1905, (1-2). [6500]. 32460

- Wassergehalt und Konsistenz des Kotes. D. MedZtg, Berlin, **26**, 1905, (189–191). [6500]. 32462

Elementaranalyse des menschlichen Kotes [nebst Nachtrag]. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (45-46, 147-148). [6500]. 32463

Betrachtung der Purinbasen des Kotes. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (368–370). [6500].

32464
Kalkgehalt des menschlichen Kotes. Pharm. Centralhalle,
Dresden, 46, 1905, (610). [6500].

Eisengehalt des menschlichen Kotes. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (683-684). [6250].

Der Koeffizient nach Professor Friedrich Müller in der Kotuntersuchung. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (706-707). [6520].

Die Bedeutung der Mineralstoffe des menschlichen Kotes.
Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (737). [6520].

Vorschlag zu einem Analysengang einer chemischen Sputumuntersuchung. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (770-772). [6500]. 32169

Bestimmung der organisch gebundenen Phosphorsäure des Harns. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (831). [6300]. 32470

Ursprung der normalen Kotstoffe. Zs. öff Chem., Plauen, **10**, 1904, (177–181). [6500]. 32471

—— Einheitliche Zusammensetzung normalen Kotes. Grundlage für die Beurteilung von Kotanalysen. Zs. öff. Chem., Plauen, 10, 1904, (260–261). [6500]. 32472

Oefele, Felix [Freiherr von]. Schlüssel für die Beurteilung der Befunde der Kotaualyse. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (1-6). [6500]. 32473

Oholm, L[ars] William. Über die innere Reibung von Wasserlösungen einiger Nichtelektrolyte sowie über die Reinigung des hierbei angewandten Wassers. Helsingfors, Ofvers. F. Vet. Soc., 47, 1904–1905, [No. 11], (1-18). [7150].

Ueber die Hydrodiffusion der Elektrolyte. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (309–349). [7150 7250]. 32475

Oemisch, Paul. Ueber das δ-Jod-γ-Valerolakton, seine Kondensationsprodukte mit molekularem Silber und mit Natriummalonsäureäthylester. Diss. Leipzig (Druck v. Thalacker & Schöffer), 1902, (34). 22 cm. [1910 1310].

Oerum, H. P. T. Quantitative Indicanbestimmung im Harne mit dem Meisling'schen Kolorimeter. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (459-465). [6350]. 32477

 Oesterle, O[tto] A.
 Ueber die Chrysphansäure.

 Arch.
 Pharm., Berlin,

 243, 1905, (434–442).
 [1530].
 32478

Abbauprodukte des Aloïns. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (329–332). [1860]. 32479

Oetker, Eduard. Ueber das 6-Oxymethyl-Cumarin und seine Umwandlung in einen Alkohol des Cumarons. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1904, (46). 21 cm. [1330 1910]. 32480

Oettingen, Arthur von und Blumbach, Fritz. Räumliche Darstellung des zeitlichen Vorganges von Schwefelkohlenstoff-Explosionen im Endiometerrohre mittels des durch rotierenden Planspiegel mit Steinheil-Aplanat erhaltenen Bildes. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 7, 1905, (44-16). [7200].

 Ofner, Rudolf. Ueber die Abscheidung von Aldosen durch secundare Hydraine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (4399-1402). [1630 1810]

Fruchtzucker in menschlichen Körpersäften. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (359-369). [6150].

[Ogloblin, V. N.]. Оглоблинъ В. Н. Анилинтолуидиновое масло изъ кав-казекой нефти. [Sur l'huile d'auiline toluidine obtenue de la naphte de Caucase.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšć., 36, 1904, (680-711). [1140 1630].

Ohl, Alfred. Über die Condensation der Hydromuconsäure mit Benzaldehyd unter Mitwirkung von Essigsäureanhydrid. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1903, (54). 24 cm. [1320]. 32485

Ohlmer, Friedrich v. Bodenstein, Max.

Ohnmais. Zum Chemismus der Kombinationsfärbungen. Beiträge zur Kenntnis der Eiweissstoffe. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 43, 1903, (563–565). [4000 6150 5000]. 32486

Olie, J. jr. v. Bakhuis Roozeboom, [Hendrik] W[illem].

Olig, A. und Tillmans, J. Ueber das mittlere Molekulargewicht der nichtflüchtigen Fettsäuren holländischer Butter. Vorl. Mitt. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (728–730). [1310 1320].

Beiträge zur Kenntnis gewisser Verfälschungen von Schweineschmalz. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (595–597). [6500]. 32488

Oliveri-Tortorici, Riccardo. Monoeteri delle chiuondiossime. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (237-240). [1630 1530]. 32489

Ollendorff, Kurt. Beitrag zur Technik des Marx-Ehrnrooth'schen Verfahrens zur forensischen Unterscheidung von Menschen und Tierblut. Zs. Med-Beamte, Berlin, 18, 1905, (449-452). [6500].

Olszewski, K[arol]. Przyczynek do oznaczenia punktu krytycznego wodoru. [Sur la détermination du point critique de l'hydrogène.] Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (399–406); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (986–993). [7200–0360].

Dalsze próby skroplenia helu. [Nouveaux essais de liquéfaction de l'helium.] Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (407-511); Zs. komprim. Gase, Weimar, 9, 1905, (54-56); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (994-998). [7200 0370 0930].

Omeltanski, W. Ueber die Zersetzung der Ameisensäure durch Mikroben. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 11, 1903, (177-189, 256-259, 317-327, mit 1 Taf.). [8020].

Der Kreislauf des Schwefels. [In: Handbuch der techn. Mykologie, hrsg. v. Lafar. Bd 3.] Jena (G. Fischer), 1904, (214-244). [8030].

Die Zersetzung der Baustoffe der Zellwände der Pflanzen. Die Cellulosegärung. [In: Handbuch der techn. Mykologie, hrsg. v. Lafar. Bd 3.]
Jena (G. Fischer), 1904–05, (245–268, mit 1 Taf.). [8020].

O'Neill, Edmond. Petroleum in California. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (760-775). [1100]. 32496

Onfroy, P. Recherche des matières colorantes dans les absinthes. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (59-62); J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 20, 1904, (99-104). [5010 6500]. 32497

Oordt, G. van v. Haber, F[ritz].

Opfermann, E[rich]. Einwirkung von Formaldehyd auf Thioharnstoffe. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (1075–1076). [1310—1410]. 32498

Beitrag zur Kenntniss der Semicarbazide.—Einwirkung von Formaldehyd auf Thioharnstoffe. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1904, (57). 21 cm. [1310]. 32499

Opl, Emil. Arsen als Kontaktgift.
ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (757-758).
[7050 0660 0140].
32500

Opolski, St[anisław]. Wpływ światła i ciepła na chlorowanie i bromowanie homologów tiofenu. [Sur l'influence de la lumière et de la chaleur sur la chloruration et la bromuration des homologues du thiophène.] Kraków, Rozpr. Akad., A, 45, 1905, (145–156). [1920 7350]. § 32501

Wpływ światła i ciepła na chlorowanie i bromowanie homologów tiofenu. Część II. [Sur l'action du chlore ct du brome sur les homologues du thiophène sous l'influence de la lumière et de la chaleur.] Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (548–557). [1920 7350].

Oppelt, Rodolfo. Trattato di chimica, merciologia e tecnologia meccanica per

le scuole superiori di commercio e gli istituti affini. Volume II. Chimica organica e tecnologia chimica. Versione italiana da Giorgio Medanich. Vienna (Hölder), 1905, (VI+153). 23 cm. [0030]. 32503

Oppenheim, Moritz v. Jolles, Adolf.

Oppenheimer, Carl. Die Alkoholgährung. Med. Woche, Berlin, 1902, (473, 475-478). [8020]. 32504

Grundriss der organischen Čhemie. 4. Aufl. Leipzig (G. Thieme), 1905, (VII +128). I8 cm. Geb. 2,40 M. [0030 1000]. 32505

Orgler, Arnold. Ueber die Entstehung von Aceton aus krystallisirtem Ovalbumin. [In: Internationale Beiträge zur inneren Medicin. Bd 2.] Berlin, 1902, (411–414). [1510–4010].

[Orlov, Е. І.] Орловъ, Е. ІІ. Введеніе въ первичные амины 6 ензольнаго ряда групить (-СН₂-ОН) и (-СН₂-) и полученіе соединеній имиднаго характера. [Sur l'introduction dans les amines primaires aromatiques des groupes (-СН₂-ОН) et (-СН₂-); préparation des combinaisons ayant les propriétés des imides.] St. Peterburg, Žuru. russ. fiz.-chim. Объс., 36, 1904, (1303-1311); 37, 1905, (1255-1269). [1600—1660].

—— Анализъ растворовъ гидросфринстыхъ солей. Анализъ формалина. [Sur l'analyse des dissolutions des sels hydrosulfureux. L'analyse du formaline.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1311-1317). [6300].

— О комилексных в ртутнороданистокобальтовой и никкелевой солях в. [Sur les mercurocobaltoet mercuronickelrhodanates complexes.] St. Peterburg, Žuru. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (1269–1272). [0260 0380 0510]. 32509

— Новый синтезъ бензиленимидовъ. [Synthèse nouvelle des beuzylidénimides.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšé., 37, 1905, (1272– 1277). [1660].

_____ v. Konovalov, M. I.

[Orlov, N. A.]. Орловъ, Н. А. О двойной соли щавелекислой окиси кобальта и щавелекислаго литія. [Sur le sel double du cobalt oxalique et du lithium oxalique.] Farmacevt. Žurn., St. Peterburg, **1904**, (373–375). [0450 1310]. 32511

orth, A[lbert]. Der Boden der Pontinischen Sümpfe. Vortrag. [In:5]. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (741–745). [6500]. 32512

Orth, E. Beitrag zur Untersuchung und Beurteilung kandierter Kaffees. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (137-141). [6500]. 32513

Ortlieb, G. v. Weirich, J.

Ortoleva, Giovanni. Sopra alcuni prodotti di addizione del chinone con sali di piridina e chinolina. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1^a, 1903, (164–168). [1530—1930]. 32514

Azione dell' jodio sul benzalfenilidrazone in soluzione piridica. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2ª, 1903, (51–60). [1650]. 32515

Orton, Kennedy Joseph Previté. Transformations of derivatives of s-tribromodiazobeuzene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (99–107); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (12). [1740].

- Coates, Joseph Edward and Burdett, Frances. The influence of light on diazo-reactions. Preliminary notice. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (168–170). [1740 7350]. 32517

and **Smith**, Alice Emily. Transformations of highly substituted nitroaminobenzenes. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (387–397); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (91–92). [1630—1530—1230—1720].

Osaka, Yukichi. Fukwanzen ni chūwa seru San oyobi Enki no Denriheikō ni tsuite. [On the electrolytic dissociation of incompletely neutralised acids and bases.] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 26, 1905, (203-217). [7250]. 32519

Osann, A[Ifred]. Ueber die Krystallform des formaldehydsulfoxylsauren Natriums (Rongalit C). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2290–2291). [1410–7130].

—— Beiträge zur chemischen Petrographie. Tl 2: Analysen der Eruptivgesteine aus den Jahren 1884-1900. Mit einem Anhang: Analysen isolierter Gemengteile. Stuttgart (E. Schweizerbart), 1905, (V1I+265 Doppels.). 22 cm. 16 M. [6500]. 32521

Osann, Bernhard. Temperstahlguss. Eine Studie in der grössten Temperstahlgiesserei Europas. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (22–35, 406). [0320].

Verdampfung von Hochofenschlacke. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (870–872). [0320]. 32523

Osborne, Thomas B. und Harris, Isaak F. Ueber die Proteïnkörper des Weizenkornes. 1. Das in Alkohol lösliche Proteïn und sein Glutaminsäuregehalt. [Uebers.] Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (516–525). [1020] 1310].

osmond, F. Imperfect equilibrium in alloys. The Iron and Steel Magazine, Boston, Mass., 7, 1904, (480-487, with text fig.). [0100-7500]. 32525

et Cartaud, G. Sur le polissage et les phénomènes scientifiques connexes. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (289–292). [7150]. 32527

des formes cristallitiques dans les cristaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (404-406, av. fig.). [7100].

Les figures de pression ou de percussion sur les métaux plastiques cristallisés. Paris, C-R. Acad. sci., **141**, 1905, (122-124). [7100].

entifiques du polissage. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (51-65, av. fig.). [0100].

et **Frémont**, Ch. Les propriétés mécaniques du fer en cristaux isolés. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (361–363). [0320]. 32531

— r. Moissan, H.

Ost, H[ermann]. Die Isomaltose. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II. 1, 1905, (139). [1820]. 32532

Umwandlung der Dextrose in Lävulose u. Nachweis der Lävulose. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1170–1174). [1810–6150].

Ost, II[ermann] und Kirschten, C. Analyse eines Buebschen Cyanschlamms. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1323–1324). [1310]. 32534

Ost, J. Die Isomaltose. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1663–1670). [1820].

Osten. Eine rheinische Hochofenanlage. Arch. Post, Berlin, **32**, 1904, (637-647). [0320]. 32536

Osten, Hans. Ueber Trioxydihydromethyluracil. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (133-151). [1930]. 32537

Oster, Heinrich. Zur Kenntnis der Indophenine. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (68). 22 cm. [5020 1940]. 32539

Ostersetzer, J. On the estimation of free acid and its relation to total acidity in superphosphate. Chem. News, London, 91, 1905, (215). [6500]. 32540

Ostertag, Robert v. Wassermann, August.

Ostwald, W[ilhelm]. Ingenieurwissenschaft und Chemie. (Vortrag). Bayr. IndBl., München, 90, 1904, (345–347, 353–356); Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (51–57); Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 7, 1903, (117–120, 126–127). [0040]. 32541

1: Mikroskopischer Nachweis der einfachen Bindemittel. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1905**, (167–174). [6500]

32542

Zur Geschichte der chemischen Lehrbücher. Chem. Novitäten, Leipzig, **1**, 1904, (2-6); Unterrichtsbl. Math., Berlin, **11**, 1905, (27-29). [0030].

— Злементы и соединенія. Фарадеевская лекціа. [Elements and compounds. Faraday lecture.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (61–76, 11); Ann. Natphilos. Leipzig, **3**, 1904, (355–377); Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (377–402, av. 5 fig.). [0040 7000]. 32544

——— Über Malerei. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (944–947). [7000].

Ostwald, W[ilhelm]. Bemerkungen zu dem vorstehenden Bericht [des internationalen Atomgewichtsausschusses.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1905, (608). [7100].

Введеніе въ химію. Общая часть. Выпускъ П. Переводъ съ нѣмецкаго, подъ редакціей А. Щитова. [École de chimie. Première introduction à la chimie. Partie générale. Deuxième livraison. Traduction de l'allemand sous la rédaction de A. Titoff.] St. Peterburg. 1904, (97–190). 24 cm. [0030].

—— Школа химіп. Переводъ съ итъмедкаго. Подъ редакціей Л. В. Нисаржевскаго. [École de chimie. Traduction de l'allemand sous la rédaction de L. V. Pisarževskij, avec biographie de l'auteur.] Odessa, 1904, (XVI+209+1I, av. 47 dess. et portr.). 24 cm. [0010 0100]. 32518

Lehrbuch der allgemeinen Chemie. (In 2 Bdn.) Bd 2. Tl 2: Verwandtschaftslehre. Tl. 1. 2. umgearb. Aufl. Leipzig (W. Engelmann), [1902], (XI+1188). 9 M. [0030].

Grundlinien der anorganischen Chemie. 2., verb. Aufl. (5. bis 8. Taus.) Leipzig (W. Engelmann), 1904, (XX+808). Geb. 16 M. [0030 0100].

Grundlagen der analytischen Chemie. Elementar dargestellt. 4. verb. Aufl. Leipzig (W. Engelmann), 1904, (XII+ 223). Geb. 7 M. [6000]. 32551

et Luther, R. Manuel pratique des mesures physico-chimiques (trad. de l'allemand sur la 2º éd. par Ad. Jouve). Paris (Béranger), 1904, (VII+534, av. 319 fig.). 26 cm. 32552

Ostwald, Wolfgang. Ueber den Einfluss von Säuren und Alkalien auf die Quellung von Gelatine. Arch. ges. Physiol., Bonn, 108, 1905, (563–589). [4010 7100]. 32553

Gelatine, Arch. ges. Physiol., Bonn, **109**, 1905, (277-288). [4010-7100].

O'Sullivan, James. A method of determining the proteolytic activity of pepsin. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (830-832). [8010]. 32555 Oswald, A[dolf]. Untersuchungen über das Harneiweiss. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (234-244). [4010]. 32556

Oswald, W. La force catalytique et ses applications. Rev. gén. sci., Paris, (sér. 4), 17, 1902, (641-650). [0040].

Otori, J. Die Spaltung des Pseudomucins durch starke siedende Säuren. 1. u. 2. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (453-460); 43, 1904, (74-85). [4010].

Die Oxydation des Pseudomucins und Caseins mit Calcium-permanganat. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, (86-92). [4010].

Die Pikrolonate einiger physiologisch wichtiger Verbindungen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, (305–315). [1350].

otsuki, Chiri. Action of hydrogen peroxide on a photographic plate in the dark. London, J. Soc. Chem. Indust.,

24, 1905, (575-583). [7350].

Influence of the length of the time of development on the degree of darkening of the photographic plate. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (583-585). [7350]. 32562

Kurze Mitteilung über die blutrote chinesische Glasur. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1054-1055). [0710 6500]. 32563

---- v. Precht, J[ulius].

Ott de Vries, J. J. v. Boekhout, F. W. J.

Ottenberg, Günther. Spektralanalytische, mit dem Quarz-Spektrographen vorgenommene Untersuchungen reiner und kapillaranalytisch abgetrennter gelber Farbstoffe mit besonderer Berücksichtigung pharmakognostisch wichtiger Körper. Bern, Phil. Diss. 1904–1905. Berlin, 1904, (120, mit. 1 Taf.). 8vo. [5020 6000]. 32564

Otto, Carl. Direkte Stahlerzeugung. Bergm. Rdsch., Kattowitz, 1, 1905, (241-244). [0320]. 32565

Direkte Flussstahlerzeugung. Bergm. Rdsch., Kattowitz, **2**, 1905, (27–30). [0320]. 32566

Otto, Carl. Erzeugung des Eisens unmittelbar aus dem Erze. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (139-140). [0320].

Leipzig, **41**, 1905, (41–48). [0320].

Direkte Eisen- und Stahlerzeugung. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1014-1017). [0320]. 32569

Otto, Hans. Ueber die Kondensationsprodukte des Citrals und Citronellals mit Malonsäure. Diss. Halle a. S. (Druck v. C. A. Kaemmerer & Co.), 1904, (29). 21 cm. [1310 1410].

Otto, R. v. Kolle, Wilhelm.

Ottolenghi, D[onato]. Ueber den Nachweis von Maismehl in Brot. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, 189-193). [6500]. 32571

—— und Morl, N[ello]. Die Wirkung des Aethyläthers auf die hämolytischen und bakteriziden Sera Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 38, Originale, 1905, (338–342, 468-475). [8050].

Ottow, Wilhelm Martin. Chemische Untersuchungen über Phyllanthus Niruri L. und über Euphorbon. Diss. Marburg (Druck v. H. Bauer), 1902, (87). 21 cm. [6500 1860]. 32573

Ouvrard, L. Sur les chloroborates de calcium. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (351-354). [0220 0160]. 32574

Overlach, M[artin]. Ueber Chinin and seine Ester. Centralbl. inn. Med., Leipzig, 22, 1901, (815-822). [3010].

 Paal, C[arl] und Amberger, Conrad.

 Zur Kenntniss des Palladiums.
 Berlin,

 Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1388-1394).
 [0590].

— Ueber Palladiumwasserstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1394-1397). [0590]. 32577

— Ueber colloïdale Metalle der Platingruppe. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1398-1405). [0610 0590 7100]. 32578

des Wasserstoffs durch Palladium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1406–1409). Nachtrag. Ebenda, **38**, 1905, (2414). [0590 0360 7100].

Paal, Carl und Koch, Carl. Ueber colloïdales Selen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (526-531). [0700 7100]. 32580

Ueber die braune und blaue Modification des colloidalen Tellurs. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (534-546). [0760 7100 7000].

und Weidenkaff, Erich.
Ueber die Einwirkung von Phenylmagnesiumbromid auf Glykocollester.
Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905,
(1686-1689). [1310-1630]. 32582

Pabisch, Heinrich. Ueber die Tuba-Wurzel (Derris elliptica Benth.). Ein Beitrag zur Kenntnis der indischen Fischgifte. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (697-706). [6500].

Pachonski, A. v. Grünzweig, B.

Pacottet, P. v. Mazé, P.

Pacz, Aladár. Ujobb uránvegyületek. [Neuere Uranverbindungen.] Orv.-Terint. Ért., Kolozsvár. 11. Terint. sz., 26, 1904, (49-77, 12-38). [0810]. 32584

Padoa, Maurizio. Nuove ricerche sulle soluzioni solide e sull'isomorfismo. Roma, Rend. Acc. Liucei, (serie 5°), 12, 1° semestre, 1903, (391-397). [7150].

e Tibaldi, C. Sulla formazione di cristalli misti fra cloruro e joduro mercurici. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5^a), **12**, 2° semestre, 1903, (158–166). [7150]. 32586

----- r. Bruni, Giuseppe.

Paessler, Johannes. Die Zusammensetzung der aus verschiedenen Gerbmaterialien und Gerbeextrakten hergestellten Brühen von gleicher Konzentration. D. Gerberztg, Berlin, 47, 1904, (No 21–23). [6500].

Ueber die Veränderlichkeit der Gerbstoffgehalte der aus verschiedenen Gerbmaterialien und Gerbeextrakten hergestellten Brühen. D. Gerberztg, Berlin, 47, 1904, (No. 60-64). [6500].

natürlichen Wässern vorkommenden Chloride bei der Auslaugung verschiedener Gerbmaterialien. D. Gerberztg, Berlin, 47, 1904, (No. 66-67). [6500].

32589

Paessler, Johannes. Ueber die Ergebnisse von vergleichenden Gerbeextrakt-Analysen. D. Gerberztg, Berlin, 47, 1904, (No. 81, 82, 84-87). [6500].

Ueber die Lederprüfung Lei Armeelieferungen. D. Gerberztg, Berlin, 47, 1904, (No. 128). [6500].

Ueher Malettorinde. Vortrag. . . D. Gerberztg, Berlin, **48**, 1905, No. 53-58). [6500].

Zur Beurteilung der Farbe von Gerbmaterialien und Gerbeextrakten. D. Gerberztg, Berlin, **48**, 1905, (No. 60-61). [6500]. 32593

D. Gerberztg, Berlin, **48**, 1905, (No. 135–136, 139–140). [6500]. 32595

Ueber Malletrinde. D. Gerberztg, Berlin, **48**, 1905, (No. 144-145). [6500]. 32596

Ueber Barbatimaorinde. D. Gerberztg, Berlin, **48**, 1905, (No. 147, 149-150). [6500]. 32597

Bericht (I. u. II.) über die Untersuchung und Prüfung der Camaschilrinde [Pithecolobium dulce] auf ihre Verwendbarkeit als Gerbunterial. Tropenpflanzer, Berlin, **9**, 1905, (531–533, 655–657). [6500].

Zur Gerbmaterialanalyse (Richtigstellung). Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, (301–304). 32599

Leder. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (719–749). [6500]. 32600

Versuche über die Schwellwirkung verschiedener Säuren.
Berlin, 48, 1905, (No. 95-96). [6500].

Pagel, A. Chemie und landwirtschaftliche Nebengewerbe. Als Leitfaden für den Unterricht an landwirtschaftlichen Lehranstalten. 9, verb. Aufl. bearb. von G. Meyer. (Sammlung landwirtschaftlicher Lehrbücher.) Leipzig (H. Voigt), 1905, (VIII+175). 19 cm. Geb. 2 M. [0030]. 32602

v. Schlagdenhauffen, [Fr.].

Paijkull, G. Om titanbestämning i järnmalm. [The determination of titanium in iron-ore.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1904, (144-145, 158-161). [6500].

Paillot, M. Application de la physicochimie à la métallurgie de l'acier. Lille, Bul. soc. indust., 32, 1904, (321-329). [0320]. 32604

Paillot, René. Le radium. Lille, Bul. soc. indust., **32**, 1904, (63–83, av. fig.). [0620]. 32605

Pak, Josef. Příprava žitné kořalky. [Kornbranntweinbereitung.] Čas. Prům. Chem., Prag, 14, 1904, (201–207). [6500]. 32606

Paladino, Raffaele. Sull'acido metacresolfurfuracrilico. Napoli, Rend. Acc. sc., (serie 3ª), 9, 1903, (195–201). [1910]. 32607

Palazzo, F. Carlo r. Peratoner, Alberto.

 Palm.
 Praktische
 Prüfung von

 Mineralschmierölen auf Verfälschungen.

 Seifenfabr.,
 Berlin,
 24, 1904, (1244-1246, 1268-1270). [6500].

Palm, O. R. v. Mabery, Charles F[rederic].

P[almæ]r, [Wilhelm]. Lord Rayleigh och Sir William Ramsay, årets Nobel-pristagare i fysik och kemi. [Lord Rayleigh and Sir W. Ramsay, recipients of the Nobel prizes in physics and chemistry.] Tekn. Tidskr., Stockholm, 34, 1904, Ållm. Afd., (447-449). [0010]. 32609

Palmqvist, A. Gust. Om bestämning af fetthalten i ost. [On the estimation of fats in cheese,] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (58-61). [6500].

Paltauf, Rielard. Die Agglutination. [In: Handbuch der pathogenen Mikroorganismen. Bd 4.] Jena, 1904, (645–783, mit 1 Taf.). [8050]. 32611

Panayeff, J[oseph] von. Ueber die Beziehung des Schmelzpunktes zur Wärmeausdehnung der Metalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **18**, 1905, (210-212). [7200].

Beitrag zur Kenntnis der Dilactone. Diss. Strassburg. Heidelberg (Druck v. J. Hörning), 1905, (48). 24 cm. [1910 1300]. 32613

Panchaud, Adalb[ert]. Ueber Bestimmung der Jodzahl von Fetten und

fetten Oelen. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, **42**, 1904, (113-118). [6300 6500]. 32614

Panchaud, Adalb[ert], Ueber die Wertbestimmung von Gummiharzen, Harzen und Balsamen. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (125–126). [6500]. 32615

Panek, K[azimierz]. Mikroby oraz chemizm kiśnienia barszczu. [Études bactériologiques et chimiques sur la fermentation du ", barszcz".] Kraków, Rozpr. Akad., B, 45, 1905, (4–45, av. 1 pl.). [8020].

Mikroby oraz chemizm kiśnienia barszczu. (Bakteriologische und chemische Studien über die "Barszcz" genannte Gährung der roten Rüben.) Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (5-49, mit 1 Taf.). [8020].

---- r. Bondzynski, St[anisław].

Pannain, Ernesto v. Ulpiani, Celso.

Pannertz, F. Apparat zur Bestimmung des spezifischen Gewichtes des Gases. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (901–902). [0910]. 32618

[Panormov, А.]. Панормовъ, А. О. нѣкоторыхъ свойствахъ колюмонна одного изъ альбуминовъ бѣлка голубиныхъ янцъ. [Sur la columbine, une des albumines du blanc des œufs de pigeon.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (915–923). [4010]. 32619

O нѣкоторыхъ свойствахъ альбуминовъ, находящихсд въ бѣлкѣ утиныхъ янцъ. [Sur les albumines des œufs de canard.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (923–930). [4010]. 32620

Pantanelli, E[nrico]. Ueber Albinismus im Pflauzenreich. Zs. Pflanzenkrankh., Stuttgart, 15, 1905, (1-21). [8010].

r. Winterstein, E.

Paolini, Vincenzo v. Balbiano, Luigi.

Papius, Karl Frhr. von. Das Radium und die radioaktiven Stoffe. Gemeinverständliche Darstellung nach dem gegenwärtigen Stande der Forschung mit Einflechtung von experimentellen Versuchen und unter Berücksichtigung (p-7195) der photographischen Beziehungen. Berlin (G. Schmidt), 1905, (VIII+90). 22 cm. 2 M. [0620 0100]. 32622

Pappadá, Nicola. Sulla coagulaziono dell'acido silicico chim. ital., Roma, (272–276). [7100]. Sulla coagulaziono dalla Cazz. 33, parte 2ª, 1903, (272–276). [7100].

Pappe, J. v. Zelinskij, N. D.

Pappenheim, A[rtur]. Weitere Studien zur Aufklärung der chemischen Natur des Weigertschen und Unnaschen Elastinfarbstoffes nebst Mitteilungen über Schnellfärbung des elastichen Gewebes und neue schuellfärbende Elastinfarbstoffe. Nach in Gemeinschaft mit Fr. Pröscher ausgeführten Versuchen. Monatshefte Derm., Hamburg, 39, 1904, (134–146). [5020]. 32624

Parastschuk, S. W. v. Pawlow, Ivan Petrovič.

Parker, Edward W[heeler], Holmes, Joseph A. and Campbell, Marius R. Committee in charge. Preliminary report on the operations of the coaltesting plant of the United States Geological survey at the Louisiana Purchase exposition, St. Louis, Mo., 1904. Washington, D.C., U.S. Dept. Int., Bull. Geol. Surv., No. 261, 1905, (172+V, with fold. tab.). 23.5 cm. [6500].

Parow, E[dmund]. Die Einwirkung von Säure, Dampfdruck und Zeit auf die Bildung von Dextrose und Dextrin bei der Inversion der Kartoffelstärke mittels Mineralsäuren. Zs. SpiritInd., Berlin, 28, 1905, (121-123). [1840 1810].

Untersuchung gefrorener Kartoffeln (Chuño) aus Bolivien. Zs. SpiritInd., Berlin, **28**, 1905, (405). [6500]. 32627

Der Stärkezucker und seine Bedeutung für die Nahrungsmittel-Industrie. Denkschrift im Auftrage des Vereins der Stärke-Interessenten in Deutschland. Berliu (P. Parey), 1905, (31). 22 cm. 1,40 M. [6500]. 32628

und Ellrodt, G. Methode zur Wasserbestimmung in Trockenkartoffeln mit dem Hoffmannschen. Wasserbestimmer und Nachprüfung der Wasserbestimmung in Stärke mittels desselben Apparates. Zs. SpiritInd., Berlin, 28, 1905, (80). [6300]. 32629

Parravano, N. v. Bellucci, J.

Parry, Ernest J. Japan wax. Chem. and Drug., London, **66**, 1905, (34), [6500].

The analysis of cream of tartar. Chem. and Drug., London, **67**, 1905, (838–839). [6500]. 32631

Parsons, Charles Lathrop. "Beryllium" or "glucinum." Science, N.Y., (N. Ser.), 21, 1905, (273-274). [0180]. 32632

Notiz über das Atomgewicht "von Kohle und Beryllium." [Übers. von J. Koppel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (215-216). [0180 0210 7100]. 32633

Parsons, Louis A. The spectrum of hydrogen. Astroph. J., Chicago, Ill., 18, 1903, (112-128, with text fig.). [0360 7300]. 32634

Partheil, [Alfred]. Ueber radioaktive Stoffe, Königsberg, Schr. physik. Ges., 45, 1904, (82). [0100]. 32635

Die Ergebnisse der biologischen Eiweissuntersuchung in ihrer Anwendung auf die gerichtliche und Nahrungsmittelchemie. Vortrag. (Mit Demonstrationen.) Zs. Unters Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (923–927). [6500–4000].

Ueber Vorkommen und Bestimmung der organischen Säuren des Weines. Vortrag. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (1019–1022). [6300] 32637

und Rose, J. A. Die gewichtsanalytische Bestimmung der Borsäure durch Perforation mit Aether. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (478–488). [6300].

Partridge, C. L. v. Jones, Walter.

Paschen, F[riedrich]. Ueber die Wärnneentwickelung des Radiums in einer Bleihülle. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (97). [0620 7300]. 32639

Passa, H. v. Houllevigue, L.

Passamanik, J. v. Cantoni, H.

Passon, Max. Ueber einen neuen Apparat zur Bestimmung des kohlensauren Kalkes in Ackererden für praktische Landwirthe... Breslau, Zs. Landw-Kammer, 5, 1901, (1034–1035). [6000]. 32640

Zur Aetzkalkbestimmung vermittelst der Kalkmesser nach Ueberführung des Aetzkalkes in kohlensauren Kalk. D. landw. Presse, Berlin, **30**, 1903, 26-27). [6300]. 32641

Passon, Max. Passons Kalkmesser.
D. landw. Presse, Berlin, **30**, 1903, (69-70). [6300]. 32642

Die Praxis des Agrikulturchemikers. Stuttgart (F. Enke), 1905, (VIII + 295, mit 5 Taf.). 26 cm. 6 M. [6500 0030]. 32643

- v. Busse, Paul.

Passow, Hermann. Wärmeerhöhung geglühter, granulierter und gemahlener Hochofenschlacke im Kohleusäurestrom und deren Ursachen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1059). [0220]. 32644

— Mein Verfahren zur Prüfung basischer Hochofenschlacken. Mitt. chem. Versuchstat., Leipzig, H. 2, 1905, (50-60). [6500]. 32645

— Neue Untersuchungen über Hochofenschlacke. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (1128–1130). [0220]. 32646

Hochofenschlacke und Portlandzement. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (199–225). [0220].

nnd Koch, B. Die Schwebeanalyse in der Praxis. Mitt. chem. Versuchstat., Leipzig, II. 2, 1905, (29-37). [6500]. 32648

Pasternack, R. v. Juckenack, A[dolf].
Pastrovich, P. v. Ulzer, F.

Pastureau. Sur un mode de formation d'acétol et d'acide pyruvique par expatation directe de l'acétone. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1591-1593). [1510].

Patein, G. Un nouveau mode d'essai du pyramidon. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (337-340). [6300].

et Deval, L. Recherches sur le dosage et les variatious de la caséine dans le lait de femme. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (422-427). [6500 8040]. 32651

Paternò, Emanuele. Determinazione del fluoro nelle sostanze organiche. [Nota preliminare.] Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (41-42). [6200]. 32652

Intorno all'azione dell'acido fluoridrico sull' epicloridrina [reclamazione di priorità.] Roma, Rend. Soc. chim., **1**, 1903, (90-91). [1210].

Paterno, Emanuele e Mazzucchelli, Arrigo. Le proprietà colloidali del fluoruro di calcio. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5^a), 12, 2^o semestre, 1903, (420-428, 520-528). [7100 0220].

Sui feuomeni che accompagnano il miscuglio dei liquidi. [Nota preliminare.] Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (60-62). [7150]. 32655

e Spallino, Rosario. Sul fluoruro di essile [Nota preliminare]. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (81). [1110]. 32656

Paton, D. Noël. On Folin's theory of proteid metabolism. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (1-11). [8040]. 32657

v. Goodall, Alexander.

Patrick, G. E. Dairy products and their substitutes. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, (520–525). [6500].

Patten, Harrison Eastman. On the deposition of zinc from zinc chloride dissolved in acetone. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([483]-487, with text fig.). [0880-7250]. 32659

An analytic study on the deposition of aluminium from ethyl bromide solution. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, (548-565). [0120 7250].

and Mott, William Roy. A criticism of Clarke's new law in thermochemistry. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1450–1453, with text fig.). [7200].

— Decomposition curves of lithium chloride in alcohols, and the electro-deposition of lithium. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([153]–195, with text fig.). [7250]. 32662

Patterson, George W. The torque between the two coils of an absolute electrodynamometer. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (300-311, with text fig.). [7250].

Mixed acids for nitrocellulose manufacture. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (474–477). [1840 7200]. Patterson, Thomas Stewart. The influence of solvents on the rotation of optically active compounds. Part V111. Ethyl tartrate in chloroform. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (313–320); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (78). [1310 7300]. 32665

Ceber die Darstellung chlorbaltiger Essigsäureanhydride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (210–213). [1310]. 32666

Ueber eine vermeintliche Beziehung zwischen Molekulargrösse und Drehungvermögen in Lösungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4090–4101). [7100—7300]. 32667

and Taylor, Francis.
Studies in optical superposition. Part I. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (33–42); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1901, (252). [1240 7300].

The influence of solvents on the rotation of optically active compounds. Part VII. Solution-volume and rotation of menthol and menthyl tartrates. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (122-135); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (15. [1240 7300].

Patterson, W. H. v. Hutton, R. S.

Pattinson, H. Salvín. Determination of sulphur in pyrites by Lunge's method. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (7–10). [6200 6500]. 32670

— and Redpath, George C. Methods for separating and determining zinc in blendes and other natural and artificial products. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (228–230). [6200 6500].

Pattinson, John and Dunn, J. T. Some sources of error in sulphur determinations. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (10-11). [6200]. 32672

Paul v. Tschirch, A[lexander].

Paul, David M. v. Marckwald, Willy.

 Paul,
 Ludwig.
 Zur Geschichte der Naphtolsulfosäuren.
 Zs. angew. Chem.,

 Berlin,
 17, 1904, (1605–1608).
 [1330 5020]

Ueber eine natürliche Systematik der Azofarbstoffe. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1809–1816). [5020—1720]. 32674 Pauli, Robert. Die elektrolytischorganischen Farbstoffe und einige hieraus folgende Deduktionen. Zs. Textilind., Leipzig, 5, 1902, (385–386, 401–403). [5020].

Die Synthese der Azofarbstoffe auf Grund eines symbolischen Systems. Unter Berücksichtigung der deutschen Patentschriften No. 1–140000 der Klassen 8, 12 und 22, desgleichen anderen Quellen. Leipzig (J. A. Barth), 1904, (XXVIII + 528). 26 cm. 30 M. [5020 1720]. 32676

Pauli, Wolfgang. Untersuchungen über physikalische Zustandsänderungen der Kolloide. 3. Mitt. Irreversible Eiweissfällungen durch Elektrolyte. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1903, (27-55). [7100]. 32677

Allgemeine Physiko-Chemie der Zellen und Gewebe. Eigenschaften organischer Gallerten. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, **3**, Abt. I, 1904, (155–176). [7100].

Pauly, Anton. Ueber eine einfache Methode zur Bestimmung der Brechungsexponenten von Flüssigkeiten. Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig, **22**, 1905, (344-348). [7300].

Pauly, Herm[ann]. Ueber die Konstitution des Histidins. I. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1901, (508-518). [1350 6150].

Über die Einwirkung von Diazoniumverbindungen auf Imidazole. Erwiderung an Herrn Burian. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (159–160). [1740–1930].

32681
[Pavlov, V. E. et Gerasimov, D. G.]
Павловъ, В. Е. и Герасимовъ, Д. Г.
Опредъленіе іодометрическимъ путемъ степени гидролитическаго разложенія солей. [Détermination par voie
iodométrique de la décomposition hydrolytique des sels.] St. Peterburg, Zurn.
russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (566572). [6300 7050]. 32682

Pavlow, P. Ueber einige Eigenschaften der Krystalle von Standpunkte der Thermodynamik. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (189-205). [7200-7100-7150]. 32683

zwischen der Krystallform und dem

Zustande der Lösung. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (555–561). [7100 7150]. 32684

Pawlewski, Br[onisław], Nowe pochodne kwasu antranilowego. [Nouveaux dérivés de l'acide anthranylique.] Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (109–111); Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1683–1685). [1330–1930]. 32685

O czynności optycznej produktów naftowych. [Sur l'activité optique des produits du pétrole.] Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (337–338). [7300 1110 1120]. 32686

Charakterystyczna reakcya kwasu antranilowego. [Une réaction caractéristique de l'acide anthranylique.] Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (397– 398). [1330]. 32687

Neue, direkte Synthesen der Ketochinazolinderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (130-131). [1930]. 32688

Pawlieki, P. v. Scholtz, M[ax].

Pawlow, I[van] P[etrović] und Parastschuk, S. W. Ueber die ein und demselben Eiweissfermente zukommende proteolytische und milchkoagulierende Wirkung verschiedener Verdauungssäfte. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (415–452). [8010].

Payet, E. Recherche de la gomme arabique dans la poudre de gomme adragante; réaction rapide et sensible. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (63). [6500].

 Pécheux, Hector.
 Sur la thermoélectricité des alliages d'aluminium.

 Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (12021204).
 [7250 0120].

Peehmann, H[ans] von. Tafeln zur qualitativen chemischen Analyse. Revidiert von O. Piloty. Zum Gebrauche in chemischen Laboratorium des Staates zu München. Als Manuscript gedruckt. 11. unveränd. Aufl. München (M. Rieger), 1905, (40). 18 cm. 1,50 M. [6000]. 32693

die Chlor-cumalinsäure und ihre Ueberführung in Derivate des Pyridins.

Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1904, (3829-3836). [1910 1930]. 32694

Pechmann, H[ans] von und Mills, W. H. Ueber die Einwirkung von Hydrazinhydrat auf Bromcumalinsäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3836–3841). [1910—1930].

Peckolt, Th[eodor]. Heil- und Nutzpflanzen Brasiliens. Myrtaceae. Sapotaceae. Cucurbitaceae. Čaricaceae. Labiatae. Verbenaceae. Euphorbiaceen. Nachtrag. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 13, 1903, (128–138, 339–374, mit 3 Taf.); 14, 1904, (28–48, 168–181, 308–334, mit 1 Taf., 372–388, 465–482); 15, 1905, (92, 183–202, 225–244). [6500]. 32696

Pécoul, A. v. Albert-Lévy.

Pedersen, Carl. Die quantitative Bestimmung kleiner Arsenmengen in organischen Substanzen, besonders in Bier und Würze. Vergleichende Untersuchung der verschiedenen Methoden zur gewichtsanalytischen Bestimmung des Arsens. (Übers.) Allg. Brauerztg, Nürnberg, 43, 1903, (15-17, 41-42, 49-50). [6200]. 32697

v. Sörensen, S. P. L.

Pegurier, Gaston. Nouvelles réactions colorées de la cryogénine. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (456-457). [1720].

Méthode de dosage volumétrique du pyramidon et de l'antipyrine dans un mélange des deux produits. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (392-393). [6300].

Pekelharing, C[ornelis] A[drianus]. Aanteekeningen over pepsine. [Notizen über Pepsin.] Utrecht, Onderz. physiol. Lab., (ser. 5), 5, 1905, (284-297). [8010]. 32700

Pélabon, H. Sur la fusibilité des mélanges que le sulfure d'antimoine forme avec le sulfure cuivreux et le sulfure mercurique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1389-1392). [0660 7200].

Sur les mélanges de certains sulfures et séléniures avec les métaux correspondants. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (321-339, av. 5 fig.). [0700-0660].

Pelet, L[ouis]. Dosage volumétrique des matières colorantes. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **18**, 1904, (302). [6300 6500]. 32703

Pelet, L[ouis]. L'action de l'acide azoteux sur la fuchsine. Lausanne, Bul. Soc. Sci. Nat., **40**, 1904, (XXIII-XXIV). [5020 6000]. 32704

et Garuti, V[incenzo]. [Une méthode générale de dosage volumétrique des matières colorantes.] Lausanne, Bul. Soc. Sci. Nat., 40, 1904, (LII). [6300-6500]. 32705

et **Redard**, V. L'action de l'acide azoteux sur la fuchsine. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (541-542). [5020]. 32706

---- r. Garuti, V.

Pellet, H[enri]. Sur le dosage de l'acide phosphorique dans les matières alimentaires. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (93-95). [6500]. 32707

Analyse des mélasses de raffineries contenant des quantités plus ou moins fortes de sucres réducteurs. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1904, (373–374). [6500]. 32708

Sur les diverses méthodes de dosage du sucre dans la betterave. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (578–582). [6500]. 32709

Le dosage du sucre cristallisable en présence du lévulose et du dextrose. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (1041-1049). [6300]. 32710

La potasse et la soude dans la canne à sucre. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (1049-1053). [0420].

Analyse des betteraves par la diffusion instantanée aqueuse et à froid de Pellet par l'emploi de la presse Mastainet Delfosse dite "Presse Sans-Pareille." [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (20–27). [6500]. 32713

Sur la quantité de sucre infermentescible contenu dans les mélasses de cannes. (In Gemeinschaft mit G. Meunier.) [In: 5. Intern. Kon-

gress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (383–385). [1810-6500]. 32714

Pellet, H[enri]. Le nitrate de soude perchloraté. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (754–774). [0500 6500]. 32715

et Fribourg, Ch. La question de l'alumine dans les plantes. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (373-376). [6200]. 32716

— Étude de divers procédés pour le dosage de l'alumine dans les cendres des végétaux. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (376–381). [6200].

tanique dans les sols et dans les cendres des végétaux. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (413-416). [6300].

et Pellet, L. Sur le dosage direct du sucre de betterave par les méthodes aqueuses de Pellet. Non influence de l'air sur les résultats. Bul. asschimistes, Paris, 22, 1904, (312-317); Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 13, 1904, (205-206). [6300-6500]. 32721

ducteurs dans le jus de betterave. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1904, (374-378). [6500]. 32722

Recherche du sucre dans les eaux de condensation. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (582-584). [6500]. 32723

Sur le dosage du saccharose en présence du lévulose et du dextrose. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (741-752); [et Dupont, F., réponse au Mémoire précédent, (753)]. [6300]. 32724

dans la canne et la bagasse. Dosage

du ligneux dans la canne et dans la bagasse. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (921-937). [6500]. 32725

Pellet, L. v. Pellet, H.

Pellini, Giovanni. La determinazione quantitativa del tellurio per elettrolisi: Nota I. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5°), 12, 2° semestre, 1903, (312–315). [6200].

Separazione quantitativa del selenio dal tellurio. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1^a, 1903, (515-518); Rist. da Venezia, Atti 1st. ven. **42**, parte 2^a, 1903, (281-284). [6200]. 32727

Radioattività e peso atomico del tellurio. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2^a, 1903, (35-42); Rist. da Venezia, Atti 1st. ven., **42**, parte 2^a, 1903, (273-280). [7100].

e **Spelta**, Egidio. Sulla determinazione quantitativa del selenio. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2^a, 1903, (89-92); Rist. da Venezia, Atti Ist. ven., **42**, parte 2^a, 1903, (653-656). [6200].

Pellizzari, G[uido] und Cantoni, C. Ueber Diamido-guanidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (283–284). [1310].

Penniman, W. B. D. v. Clarke, W[illia]m Bullock.

Pennock, John D. Progress of the soda industry in the United States since 1900. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (661–672). [0500]. 32731

By-product coke industry of the United States. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (776-797). [1000].

——— The Mond producer. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (599-601). [6500]. 32733

and Morton, D. A. Methods used in alkali works. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1904, (471–478). [6500-0100]. 32734

Penzias, Arthur. Schwedische Gersten und die aus denselben erzeugten Malze im allgemeinen, insbesonders aus dem Erntejahre 1905. Wochenschr. Brau. Berlin, 22, 1905, (767-769). [6500]. Penzold, E. Ueber die Druckverhältnisse im Saugheber. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (156-157). [0910].

Peratoner, Alberto e Palazzo, F. Carlo. Sulla costituzione dell'acido comenico. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (40-41). [1910]. 32737

e **Spallino**, Rosario. Eterificazione dell'acido piromeconico. Roma, Rend. Soc. chim., **1**, 1903, (16). [1910].

Azione della idrossilammina sull'acido etilcomenico. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (39-40). [1910]. 32739

ossima dell'acido meconico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2ª, 1903, (233–239). [1910]. 32740

Perciabosco, F. v. Canzoneri, Francesco.

Perkin, Arthur George. The determination of acetyl groups. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (107-110). [6300].

— The constituents of gambier and acacia catechus. II. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (398–405); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (89). [5020]. 32743

Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (211-212). [5020].

and Nierenstein, Maximilian. Some oxidation products of the hydroxybenzoic acids and the constitution of ellagic acid. Part 1. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1412–1430); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (185–187). [1330 1910 5020].

and Perkin, Frederick Mollwo. The electrolytic oxidation of hydroxybenzoic acids. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (212). [1330].

Perkin, F. Mollwo. Practical methods of electro-chemistry. London (Longmans, Green & Co.), 1905, (XII+322). 22 cm. 6s. [7250]. 32748

Perkin, F. Mollwo and Prebble, W. C. Electrolytic analysis of cobalt and nickel. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (103-110, with discussion). [6200].

v. Law, H. D.

v. Perkin, Arthur George.

Perkin, William Henry jun. The action of ethyl dibromopropanetetracarboxylate on the disodium derivative of ethyl propanetetracarboxylate. A correction. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (358–361); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (90). [1310] 1340].

— Wislicenus memorial lecture. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (501–534, with portr.); [discussion] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (17–21). [0010]. 32751

Synthesis of tertiary menthol and of inactive menthene. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (255-256). [1140–1240]. 32752

and Pickles, Samuel Shrowder. The reduction of isophthalic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (293–313); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (75–76). [1330] 1340].

-— Experiments on the synthesis of the terpenes. Part 11. Synthesis of Δ^3 -p-menthenol (8), $\Delta^{3.89}$ -p-menthadiene, p-menthanol (8), $\Delta^{3.99}$ -p-menthene, and p-menthane. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (639–655); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (130–131). [1130–1140–1230–1240–1340].

Experiments on the synthesis of the terpenes. Part 111. Synthesis of aliphatic compounds similar in constitution to terpineol and dipentene. London, J. Chem. Soc., 87, 1:05,

(655-660); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (131). [1120 1140 1220 1320]. 32756

Perkin, F. Mollwo and Robinson, Robert. Ethyl piperonylacetate. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (287). [1330]. 32757

and Simonsen, John Lionel. The replacement of hydroxyl by bromine. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (855–864); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (188–189). [1110 1210 1230 5500]. 32758

The synthetical formation of bridged rings. Part II. Some derivatives of dicyclobutane. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (256-257). [1340].

and Tattersall, George. Glutaconic acid and the conversion of glutaric acid into trimethylenedicarboxylic acid. London. J. Chem. Soc., 87, 1905. (361–367); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (90–91). [1310–1320].

synthesis of the terpenes. Part VI. Derivatives of meta-cymene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1083-1106); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (217). [1130 1140 1230 1240 1340 1540]. 32761

v. Goodwin, William.

--- r. Kay, Francis William.

Perl, Ludwig und Stefko, Victor. Untersuchung von Chromeisenstein. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (1373). [6500]. 32762

Perlberger, Heinrich. Ueber Kupferund Kadmium-Phosphormolybdate. Bern, Phil. Diss. 1904–1905. Bern, 1901, (47). 8vo. [0290 0230 0480]. 32763

Perman, Edgar Philip. The direct synthesis of ammonia. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (167–179). [0490]. 32764

The determination of molecular weight by lowering of vapour pressure. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (194-198); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (23). [0910 7100 7150].

synthesis of ammonia. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (528). [0490].

Perman, Edgar Philip. Vapourpressure by air-bubbling. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (36-39). [7150]. 32767

Perot, A. et Lévy, Henri-Michel. Sur la fragilité de certains aciers. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1198-1200). [0320]. 32768

v. Fabry, C.

Perrier, A. v. Mazé, P.

Perrier, G. Préparation de moûts de pommes pratiquement stériles. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (324-325). [8020]. 32769

et **Prost,** E. Sur un isomère de l'acétone trichlorée. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (146-148). [1410-1510-1910]. 32770

Perrin, Jean. Mecanisme de l'électrisation de contact et solutions colloidales. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (601-651). [7250]. 32771

Perrot, F. Louis et Cailler, C. Conductibilité thermique du bismuth cristallisé. Etude expérimentale. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (445-467). [0190]. 32772

- v. Jacquerod, Adrien.

Perruchon, L. v. Urbain, Ed. Perry, F. v. Howard, Bernard F.

Pesendorfer, F. Zusammensetzung des dem Karlsbader Sprudel entströmenden Gases. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (359–360). [6500]. 32773

- v. Herrmann, A.

Peter, Walter. Étude sur les acides naphthoylbenzoïques. Genève. Thèse sc. 1904-1905. Gèneve, 1904, (69). 8vo. [1330]. 32774

v. Graebe, C[harles].

- v. Thiele, J[ohannes].

Petermann, A. v. Körner, Th.

Peters, Franz. · Die elektrolytische Bildung von Bleisuperoxyd aus metallischem Blei. [Fortsetzung.] Centralbl. Accum., Westend-Berlin, 3, 1904, (83-84, 112-113, 140-141, 246-248, 273-275, 285-287); Centralbl. Accum. Gross-Lichterfelde, 5, 1904, (1-5, 13-15, 26-27, 38-39). [0580-7250].

Einiges aus der angewandten Elektrochemie in den Jahren 1900 und 1901 : (Fortsetzung). 2. Sekundärelemente. Dinglers polyt. J., Berlin, **317**, 1902, (589–594). [7250].

32776

Peters, Franz. Zur Elektrometallurgie
des Zinks. Glückauf, Essen, 41, 1905,
(1496–1502, 1536–1540, 1566–1571).
[0880].

und Lange, A. E. Der Einfluss des Elektrolyten auf die Wirksamkeit der Aluminium-Drosselzelle-Vorl. Mitt. Elektrot. Zs., Berlin, 26, 1905, (751-753). [7250]. 32778

Peters, Friedrich. Pharmakologische Untersuchungen über Corydalisalkaloide. Diss. Marburg. Leipzig (Druck v. J. B. Hirschfeld), 1904, (49). 22 cm. [3010]. 32779

Peters, Hermann. Die Entdeckung des Morphiums vor hundert Jahren. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (303–305). [3010]. 32780

Das schlafmachende Prinzip des Opiums. Zur Erinnerung an Sertürners Morphiumentdeckungen vor hundert Jahren. Pharm. Ztg. Berlin, 50, 1905, (236–237). [3010]. 32781

Peters, R. Der Nachweis von Denaturierungsholzgeist in Essenzen, Branntweinen, Tinkturen, Fluidextrakten. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (521–526). [6500]. 32782

— Die Bestimmung des Alkoholgehaltes in Fuselölen. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (563–568). [6500].

Peters, Walter. Zur Kenntniss des Trimethylen-Trisulfons und -Disulfonsulfids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2565-2567). [1920]. 32784

Ueber das Verhalten aromatischer Sulfinsäuren gegen Mercurisalze. Berlin. Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2567–2570). [1330 2000]. 32785

— Über stereoisomere Körper aus dem Äthylacetylaceton durch Blansäureanlagerung. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1903, (40). 24 cm. [1310 1510 1910]. 32786

Petersen, Friedrich. Untersuchungen über den elektrischen Widerstand der Milch. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (259-314, mit 1 Taf.). [7250]. 32787

Petersen, Julius. Om Reduktion of Oliesyre til Stearinsyre ved Elektrolyse. [Über die Reduktion der Ölsäure zu Stearinsäure durch Elektrolyse.] Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., **1905**, No. 2, (137–149); [Uebers.] Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (549–553). [1310–1320–5500–7250].

Petersen, Julius. Ueber den qualitativen Nachweis der Kieselsäure. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (619-623). [6150]. 32789

Petit, Joseph v. Brochet, André.

Petit, P. et **Mayer.** Sur quelques réactions de la résine de gaïac. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (193–195). [1860]. 32790

Petrén, Jakob. Om bestämning af svafvel uti järn. [On the estimation of sulphur in iron.] Stockholm, Jernk. Ann., 59, 1905, (187–234). [6500].

32791

[Petrenko, G. I.] Нетренко, Г. II.
Къ вопросу о каталитическихъ
явленіяхъ при полученіи подсіврной
кислоты. [Phénomènes catalytiques
accompagnant la préparation de l'acide
hypersulfurique.] St. Peterburg, Žurn.
russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (1081–
1088); [Separé.] St. Peterburg, 1904,
(7). 23 cm. [0060 7050]. 32792

Uber Silber-Aluminium-legierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (49–59, mit 1 Taf.). [0110 0120 7000]. 32793

[Petrenko-Kritčenko, Pavel I.] Петренко-Критченко, П. И. О скорости взаимодъиствія дибромидовъ съ цинковой пылью. [Vitesse de réaction entre la poussière de zinc et les dibromides.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 337). [1110 7050]. 32794

Zur Charakteristik der Keton- und Aldehydreactionen.— Zur Charakteristik der cyklischen gesättigten Ketone. (In Gemeinschaft mit E. Eltschaninoff.).— Von der Reaction der Ketone mit saurem schwefligsaurem Kalium. (In Gemeinschaft mit E. Kestner.).— Zur Charakteristik der aromatischen Aldehyde und Ketone. (In Gemeinschaft mit Th. Dolgopoloff). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, (150–171). [1430—1500].

[—— et Dolgopolov, F.].
— и Долгополовъ, О. Къ
характеристикъ ароматическихъ
альдегидовъ и кетоповъ. [Caractéristique des aldéhydes et cétones aroma-

tiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chum. Obšč., **36**, 1904, (1505–1509). [1430—1530]. 32796

[Petrenko-Kritčenko, Pavel 1. et Konšin, А.] Петренко-Критченко, П. II. и Коншинъ, А. О легкости образованія кольчатыхъ соединеній. [Vitesse de formation des combinaisons cycliques.] St. Peterburg, Žurn. russ. ftz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1127–1134). [7050].

.—— Ueber die Leichtigkeit der Bidung ringförmiger Verbindungen. Liebigs Am. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (51–59). [7050]. 32798

Petri, Josef. Einige neue Erscheinungen, welche durch Radiumbromid auf der photographischen Platte veranlasst werden. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (951-957). [0620-7300].

Petrie, James M. The mineral oil from the torbanite of New South Wales. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (996-1002). [6500]. 32800

(996-1092). [6509]. 32800

Petrow, J. Cber den neuen Indikator aus Rotkoll für die Alkalimetrie. Pharm.

Ztg, Berlin, **50**, 1905, (990). [6000].

32801

Pettersson, Alfred. Ueber die bakteriziden Leukocytenstoffe und ihre Beziehung zur Immunität. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 39, Originale, 1905, (123–437, 613–624). [8050]. 32802

Pettersson, Arvid. Om flytande bränsle. [On liquid fuel.] Stockholm, Jernk. Ann., 59, 1905, (137-186, with pl.). [7200]. 32803

Pettit, J. H. and Schaub, I. O. The determination of organic carbon in soils. [Contribution from the University of Illinois Agricultural Experiment Station No. 12.] J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1640–1642). [6500].

Petzold, M[ax]. Nickelstahlmassstäbe. Zs. Vermessgsw., Suttgart, 33, 1901, (337–341). [0540-0320]. 32805

Peyau, H. v. Fischer, Karl.

Pezzolato, Arnaldo. Conferenze sulla chimica applicata alla tecnologia del tabacco. Roma, 1903, (331). 24 cm. [6500]. 32806

Pfaff, August. Ucher Thebaïnon, ein aus Thebain durch Reduktion entstandenes Keton. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (39). 22 cm. [1930 3010].

Pfaff, August. Zur qualitativen und quantitativen Bestimmung des Formaldehyds. Diss. Würzburg (Druck v. A. Borst), 1903, (35). 22 cm. [6300]. 32808

v. Pschorr, R[obert].

Pfannenstiel, Adolf. o-Chinon und o- und p-Chinonimine. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1905, (53). 23 cm. [1530 1720 5020]. 32809

v. Willstätter, Richard.

Pfaundler, Leop. Apparate zur Versinnlichung der kinetischen Wärmetheorie. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (71–75). [0920]. 32810

Pfeifer, l[gnatz]. Kohlensaurer Baryt zur Wasserreinigung. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (950). [0170]. 32811

———— Die Verwendung der Bariumverbindungen zur die Wasserreinigung. Zs. Bayr. Rev.Ver., München, **9**, 1905, (78, 86–88, 107–109). [0360]. 32812

Pfeiffer, Gregor. Beitrag zur Kenntnis der substituierten Thioharnstoffe. Thiosemicarbazide und Thiotriazolone. Zürich, Phil. Diss. 11. S. 1904–1905. Zürich, 1904, (43). Svo. [1310 1930]. 32813

Pfeiffer, Hermann. Erfahrungen mit der Marx-Ehrnroothschen Methode zur forensischen Unterscheidung von Menschen- und Tierblut. D. med. Wochenschr., Berlin, **30**, 1904, (1098-1100), [6500].

Pfeiffer, Otto. Beiträge zur Kohlenuntersuchung. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (713-715). [6500]. 32815

—— Schwefelbestimmung in Gasreinigungsmasse. Schillings J. Gasbeleucht., München, **48**, 1905, (977–978). [6200]. 32816

Gasfabrikation. Ammoniak. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 2.] Berlin, 1905, (545–701, mit 5 Tab.). [6500-6400-0490-7200].

Pfeiffer, P[aul]. Ueber Aquochromsalze. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Winterthur, 87, 1905, (67-68); Arch. Sei. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (279-281). [0270].

Beitrag zur Kenntniss der Hydrolyse des Zinnehlorids und Zinnbromids. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2466–2470). [0720 7050]. 32819

 Pfeiffer, P[aul]. Zur Chemie der Tetrammin-chromsalze. (Experimentell bearb. von S. Basci.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3592–3601). [0270 1310 2000].

Fortschritte in der Chemie der metallorganischen Verbindungen (bis 1. Januar 1905). Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (315–318, 339–343, 363–364). [2000 5500]. 32821

Zur Bestimmung der Configuration stereoisomerer Chromsalze; (in Gemeinschaft mit A. Frieschmann). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (283–305). [0270—1310—2000—7000].

Zur Stereochemie des Chroms, Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II. 1, 1905, (111-112). [0270 2000 7000]. 32823

und Pimmer, V. Ueber pyridin- und chinolinhaltige Kupfersalze. Zs. anorg. 'Chem., Hamburg, **48**, 1905, (98-111). [0290 1930 2000]. 32824

v. Werner, A.

Pfeiffer, Th[eodor]. Notiz zur Bestimmung der Hippursäure. Breslau, Mitt. landw. Inst., 3, 1905, (545-546). 32825

Die Verwendung des Strohes zu Fütterungszwecken. Breslau, Zs. LandwKammer, **8**, 1904, (936–939). [6500].

Passons Kalkmesser. D. landw. Presse, Berlin, **30**, 1903, (44). [6300]. 32827

Arbeitsteilung und unabhängige Forschung auf dem Gebiete der Agrikulturchemie. Fühlings landw. Ztg., Stuttgart, **54**, 1905, (777-786). [6500].

Festlegung des Ammoniakstickstoffs durch die Zeolithe im Boden. Breslau, Mitt. landw. Inst., **3**, 1905, (299–310), [8030].

Riecke, R. und Bloch, C. Die Muttersubstanzen der im Organismus der Pflanzenfresser erzeugten Hippursäure. Breslau, Mitt. landw. Inst., 2, 1904, (695-728). [8040]. 32830

Pfister, Rich. Ueber die Verhinderung der Entzündlichkeit von Aether,

Alkohol und Benzin. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (39–40). [1210 1130]. 32831

Pfiaumbaum, G. Die geschichtliche Entwicklung des Jonenbegriffes bei der Elektrolyse. (Realschule in St. Pauli zu Hamburg. Wissenschaftliche Beilage zum Bericht über das Schuljahr 1904–1905.) Hamburg (Druck v. Lütcke & Wulff), 1905, (44). 24 cm. [0010].

Pflüger, Eduard [F. W.] Ueber die im thierischen Körper sich vollziehende Bildung von Zucker aus Eiweiss und Fett. Zur Lehre des Diabetes mellitus. (Eine Antwort an meine Gegner in Berlin und an Ilugo Lüthje in Tübingen.) Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (1–66). [8040].

Abgekürzte quantitative Analyse des Glykogens. Arch. ges. Physiol., Bonn, **103**, 1904, (169–170). [6300].

Ein Beitrag zur Frage nach dem Ursprung des im Pankreas-Diabetes ausgeschiedenen Zuckers. Arch. ges. Physiol., Bonn, 1905, (115-188). [8040]. 32835

Das Fett wird als Quelle des Zuckers sichergestellt und Magnus-Levy's mathematischer Beweis, dass das Eiweiss und nicht das Fett den diabetischen Zucker liefert, widerlegt. Arch. ges. Physiol., Bonn, 108, 1905, (473–480). [8040].

Das Glykogen und seine Beziehungen zur Zuckerkrankheit. 2. Aufl. Bonn (M. Hager), 1905, (XVIII-528). 25 cm. 10 M. [1840 8040]. 32837

Pflugradt, H. v. Eichloff, Rob.

Pfotenhauer, Hermann v. Meyer, Richard.

Pfuhl, [Fritz]. Farbenthermoskope. [Wärmeempfindliches Jodpapier.] (Kleine Schulversuche.) Natur u. Schule, Leipzig, **3**, 1904, (189). [0920 0390]. 32838

Pfyl, B. Ein neues einfaches Verfahren zur Bestimmung der Salpetersäure bei Gegenwart von organischer Substanz. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (101–104). [6300]. 32839

und Linne, Br. Über quantitative Hydrolysen von Saccharose, Maltose, Laktose und Raffinose. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (104–110). [1820 1830 6300 7050]. 32840

Philip, James Charles. Influence of various sodium salts on the solubility of sparingly soluble acids. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (987–997); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (200). [7150]. 32841

and Haynes, Dorothy. The dielectric constants of phenols and their ethers dissolved in benzene and mxylene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (998–1003); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (200–201). [1230 7250].

and **Smith**, Sydney Herbert. Researches on the freezing points of binary mixtures of organic substances: the behaviour of the dihydric phenols towards p-toluidine, α-naphthylamine, and pieric acid. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1735–1751); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (255). [1230 7050 7200].

Philip, [Max]. Bericht über Konzentrations-Versuche. [Ozon.] Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1904, (34–35). [0550 0910]. 32844

Philipp, Karl v. Reverdin, Frédéric.

Philippe, L. v. Maquenne, L.

Philippe, Max. Zur Kenntnis des Acetylxylols. Diss. Göttingen. Dessau (Druck v. Weniger & Co.), 1903, (47). 21 cm. [1530]. 32845

----- r. Hoffmann, J. F.

Philips, M[oritz]. Ueber die Bestimmung von Silicium neben Kieselsäure. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1969-1972). [6200]. 32846

Beiträge zur Kenntnis des Kupfersilieids. Diss. kgl. techn. Hochschule. Berlin, 1904, (64). 22 cm. [0290 0710 6200]. 32847

Phisalix, C. Influence de l'émanation du radium sur la toxicité des venins. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (600– 602). [8050]. 32848

Piazza, E. v. Francesconi, Luigi.

Picard, E. La science moderne et son état actuel. Paris (Flammarion), 1905, (299). 18.5 cm. [0010]. 32849

Piccinini, Galeazzo. Condensazione dell'etere cianacetico con l'aldeide cinna-

mica e il piperonalio. Torino, Atti Acc. sc., **38**, 1903, (894–921). [1930]. 32850

Pick, E. F. und Schwoner, J. Untersuchungen über Diphterie-Antitoxin und dessen Beziehungen zum Toxin. Zs. exper. Path., Berlin, 1, 1905, (98-124). [8050].

Pick, H. v. Abegg, R[ichard].

Pick, Paul. Technische Fettextraktionen aus Fäkalien. SeifensZtg, Augsburg, **30**, 1903, (997–998). [1300].

Pickard, Robert Howson and Neville, Allen. Optically active reduced naphthoic acids. Part I. Dextro-△2 ° cor ° J. dihydro-1-naphthoic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1763–1768); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (257). [1340]. 32853

Pickles, Samuel Shrowder v. Perkin, William Henry jun.

Pictet, A[mé]. "Sur la constitution de la strychnine. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **18**, 1904, (276–277). [3010].

Ueber die pyrogene Umwandelung von methylirten Pyrrolen in Pyridinderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1946–1951). [1930].

32855 N-Methyl-pyrrolidin aus Nicotin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1951–1952). [1930–3010].

32856

Alkaloide in den Pflanzen. Vortrag.
Uebers. von E. Rupp. Pharm. Ztg,
Berlin, **50**, 1905, (896–897, 908–909).
[3010].

et Khotinsky, E. L'action du chlore et du brone sur quelques dérivés du pyrrol. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (118-119). [1930].

und Mattisson, Max. Ueber Strychninoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2782–2787). [3010 7100]. 32860

et Rotschy, A[rnold]. Dédoublement de la nicotine inactive. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (550-552). [3010]. 32861

Pictet, A[mé] r. Bacovescu, A.

Pictet, Raoul. Zur Geschichte und Theorie der Verflüssigung der Luft. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (785–787). [7200].

Ueber industriellen Sauerstoff, seine Herstellung und Bedeutung. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (787). [0550 7200]. 32863

———— Beitrag zur Theorie der Kompression und der Entspannung von Gasen. Zs. komprim. Gase, Weimar, 7, 1904. (153–157, 176–181); 8, 1904. (8–14). [7200].

Picton, Harold v. Linder, Ernest.

Piekucki, S. Zastosowanie kwasu mrówczanego w gorzelni. [L'application de l'acide formique dans les distilleries.] Przegląd gorzelniczy, Poznań, **11**, 1905, (146–151). [6500—1310]. 32865

 Pieper, Max. Ueber komplexe Kobaltanmoniake.

 Zürich, Phil. Diss.
 II. S.

 1903–1904.
 Berlin, 1904, (57).
 8vo.

 [2000 0260].
 32866

Pieraerts, J. Eine neue Pipette. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (587–588). [0910 6000]. 32867

Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (671). [0910]. 32868

Pierre, L. Détermination indirecte de la matière grasse du lait. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (390). [6500].

32869

Piettre, [M.], et Vila, [A.]. Spectroscopie du sang et de l'oxyhémoglobine.

Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1060–1063). [8040].

Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1350–1352). [4010]. 32871

cobaye. Action des fluorures, Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1707–1708). [4010].

 Piguet, Alfred.
 Etudes sur la migration de Beckmann.
 Zürich, Phil. Diss.

 II S. 1903-04.
 Lausanne, 1904, (104).

 8vo.
 [7250].
 32873

v. Foerster, F[ritz].

Pigurier, G. r. Astruc, A.

Pilat, Stanislaus. Intramolekulare Veränderungen der Cyanursäure und ihrer Salze. Inaug. Diss. Krakau, 1905, (37). 24 cm. [1310 7000]. 32874 Piltz, Ernst. Kleine anorganische Chemie. Systematische Uebersicht des elementarchemischen Unterrichtsstoffs zum Wiederholen. 2., verb. Aufl. Jena (H. W. Schmidt), 1905, (V1+106). 19 cm. Geb. 1,60 M. [0030 0100].

Pimmer, Viktor. α. Über Verbindungen von Kupfernitrat und Kupferbromid mit Pyridin und Chinolin. β. Zur Charakterisierung des Uranpentachlorid. Zürich, Phil. Diss. H. S. 1904–1905. Zürich (Wien), 1904, (79). 8vo. [2000 6290].

- v. Pfeiffer, P[aul].

Pinagel, Alfred. Beiträge zur Kenntnis der Wolframate und Silicowolframate. Bern, Phil. Diss. 1903–1904. Bern, 1904, (53, mit 4 Taf.). Svo. [0840].

- v. Friedheim, Carl.

Pinckney, Reuben M. v. Alway, Frederick J.

 Piñerúa y Alvarez, Eugenio.
 Sur un nouveau réactif de potassium.
 Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1186–1187);

 Chem. News, London, 91, 1905, (146).
 (6100 0420 1330].
 32878

Sur un nouveau composé osmieux et une réaction de l'osmium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1254–1256). [0560]. 32879

Sur un nouveau réactif de Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1540-1542); Chem. News, London, **91**, 1905, (179-180). [3010 6150].

A new general colour reagent of the polyphenols, their isomers, and higher organic compounds. Chem. News, London, **91**, 1905, (125). [6150]. 32882

observations on diphenylamine as reagent for nitrites, nitrates, chlorates, and its use when mixed with resorcin and β-naphthol. Chem. News, London, **91**, 1905, (155). [6000]. 32883

A new iodised compound of osmium, the production of which gives a means of estimating very minute quantities (millionths of a gram) of osmium in soluble compounds. Chem. News, London, 91, 1905, (172–174). [0560 6100 6200].

Piñerúa y Alvarez, Eugenio. Colour reactions of pyruvic acid with α- aud β-naphthol in sulphuric acid solution. Chem. News, London, 91, 1905, (209). [6150].

A reaction of the compounds of rhodium of use in chemical analysis. Chem. News, London, 91, 1905, (216). [6100]. 32886

Pinner, A[dolf]. Ueber Pilocarpin. (VI. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1510-1531). [3010 1930 1940]. 32887

Ueber Pilocarpin und dessen Umwandlung in eine neue Modification. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2560-2561). [3010 7000].

und Franz, Λ. Ueber den Einfluss indifferenter Lösungsmittel bei der Alkylierung organischer Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1539–1548). [5500 7150 1930 32890

Pinoff, E[rwin Jakob]. Studien über die Tollens'sche Phloroglucin-Salzsäure-Reaction auf Pentosen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (766-771). [6150 7300 1810].

Ueber einige Farben- und Spectral-Reactionen der wichtigsten Zuckerarten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3308-3318). [1800 6150 7300].

Diagnose von Pseudo-Säuren in festem Zustande durch die Ammoniak-Reaktion. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker). 1903, (125, mit 2 Taf.). 22 cm. [7000 1000]. 32893

Pintza, Alexandre. Contributions à la détermination physico-chimique du poids atomique de l'azote. Genève, Thèse sc. 1904–1905. Genève, 1904, (19). 8vo. [7100 0490]. 32894

v. Guye, Philippe.
v. Jacquerod, Adrien.

Pirani, M. von. Tantal und Wasserstoff. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (555-558). [0740-7150]. 32895

Pirazzoli, Francesca v. Francesconi, Luigi.

[Pisarževskij, L.]. Писаржевскій, Л. Къ вопросу о величинь константы равновѣсія одной и той же реакціи въ различныхъ растворителяхъ. [Sur la valeur de la constante d'équilibre d'une même réaction dans des dissolvants différents.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1070-1081). [7050]. 32896

Pisarževskij, L.] Писаржевскій, 'Л. und Lemcke, N. Der Einfluss des Lösungsmittels auf die Gleichgewichtskonstante und die Beziehung zwischen dem elektrischen Leitvermögen und der innern Reibung. Zs. physik. Chem., Leipzig. 52, 1905, (479-493). [7050 7150 7250]. 32897

Piščimuka, P. S. v. Selivanov, F. F.

Pitman, John Edmund r. Boyd, David Runciman.

Pitsch, M. Neue und alte Flachbutyrometer! Ein kritischer Vergleich. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (453–454). [6000].

—— Nochmals Flach- und Konvex-Butyrometer. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (531–532). [6000]. 32899

Pittius, [Franz]. Bernsteins Verfahren zur Untersuchung der Milch. D. landw. Presse, Berlin, **30**, 1903, (43). [6500].

 Piutti, Arnaldo. Sur la densité des asparagines. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (515-526, av. 1 fig.). [7100 1310].
 23290I

e Abati, Gino. Sopra alcuni derivati ammidati di acidi ftalici. [r. D. 3, no. 16205.] Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2^a, 1903, (1-35). [1330 1340 7000]. 32902

Placidi, M. und Kettner, O. Verfahren zur Herstellung von Wassergas nach den Systemen; "Dellwik-Fleischer" und "Strache" in Theorie und Praxis. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (268–271). [6500]. 32903

Zur praktischen Lösung der Wassergasfrage. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (902–905). [6500].

Plancher, Giuseppe. Sopra un apparecchio agitatore e refrigerante. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte Ia, 1903, (512-515). [0910]. 32905

e Cattadori, Federico. Sull'ossidazione del dimetilipirrolo asimmetrico. Gazz. chim. ital., Roma, 32, parte 1^a, 1903, (402-406). [1930].

Plato (De), Giovanni v. Francesconi, Luigi.

Plato, Wilhelm v. Ruff, Otto.

Platz, Ludwig Wilhelm. Ueber Chlormalonaldehyd. Diss. München. Mannheim (Druck v. H. Haas), 1905, (43). 22 cm. [1420]. 32907

v. Dieckmann, Walter.

Plaut, Georg. Zur Kenntnis der Isonitrosoketone. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1905, (34). 22 cm. [1500]. 32908

v. Diels, Otto.

Plotnikov, V. А.]. Плотниковъ, Во А. О соединеніяхъ диметилицрона съ трихлоруксусной кислотой. [Sur les combinaisons du diméthylpyrone avec l'acide trichloracétique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1088–1091). [1310–1910].

Электропроводность эсирныхъ растворовъ фосфорной кислоты. [Sur la conductibilité électrique des solutions étherées de l'acide phosphorique.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1282– 1288). [0570 1210 7250]. 32910

Электропроводность растворовъ въ бромпстомъ этилъ. О соединеніяхъ диметилипрона съ кислотами. [Conductibilité électrique des dissolutions du bromure d'éthyle; combinaisons du diméthylpyrone avec les acides.] St. Peterburg, Zuru. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (318–337). [7250].

Электропроводность растворовъ соединеній диметилипрона съ трихлоруксусной кислотой въ клороформѣ и бензолѣ. [Electroconductibilité des dissolutions des combinaisons du diméthylpyrone avec l'acide trichloracétique dans le chloroforme et le benzéne.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (875–881). [1310 7250].

Plotnikow, Joh. Ueber die Beziehung zwischen der logarithmischen Temperaturkonstante und der Wärmetönung. Antwort an Herrn Fr. Auerbacl.. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (38J-390). [7200].

Wischen der logarithmischen Temperaturkonstante und der Warmetönung. (p-7195) (Nachtrag zu meiner Abhandlung. H. 25.) Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (434). [7200]. 32914

— Ueber eine Gesetzmässigkeit in der chemischen Dynamik. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (603-608). [7050]. 32915

Reaktionsgeschwindigkeiten bei tiefen Temperaturen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (605–632). [7050]. 32916

Plzák, František. O cukerných složkách cyklaminu. [Ueber die Zuckerkomponenten des Cyklamins.] Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., 14, 1905, (10). [1850]. 32917

Podwysocki, Ad[am]. W sprawie filozofii chemii. [Contribution à la philosophie chimique.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (1-5, 21-26). [0000].

[Föhl]. Иель. Важнѣйшая литература о сперминѣ. [La littérature la plus importante de la spermine.] St. Peterburg, 1994, (4). 60 cm. [8000].

Pöpel, Max. Eine Methode zur Bestimmung der Gasmenge auf chemischem Wege. Schilling J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (225). [6500].

32020 **Pöthe**, R. Elektrisches Schweissen.
Schiffbau, Berlin, **6**, 1904, (10-16).
[7200].

Ueber Temperatur-Messung. Uhlands techn. Rdsch., Leipzig, 1905, Ausg. III, (12-16). [0910]. 32322

—— Temperatur-Messungen. Zs. Elektrot., Potsdam, **8**, 1905, (156-158, 165-168, 176-178). [0910]. 32923

Pötter, Heinz v. Grossmann, Hermann.

[Pogorželĭskij, Z. А.]. Погоржельскій, З. А. О дѣйствіп хлора на изобутпленъ. [Action du chlore sur l'isobutylène.] St. Peterburg, Žarn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1129–1184). [1120]. 32924

Паобутиленъ. [Action du brome sur l'isobatylène.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1486–1505). [1120 1110 1220]. 32J25

О тетрабромидѣ дінзобутениза. [Sur le tetrabromide de diisobutényle.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (809-814). [1120]. 32926

2 B

Pohl, Robert. Ueber das Leuchten bei Jouisation von Gasen. Zur Deutung der Versuche des Hrn. B. Walter. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (375-377, mit 1 Taf.). [7300].

32927 -- v. Dittrich, M[ax].

- v. Walter, B.

Pohl, Wilhelm. Ueber Isomerie zwischen Antidiazobydraten und primaeren Nitrosaminen. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1902, (37). 22 cm. [1740 1630 7000]. 32928

v. Bodenstein, Max.

Polenske, Ed. Eine neue Methode zur Bestimmung des Kokosfettes in der Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (273-280). [6500]. 32929

Pollacci, Egidio. Diffusion de l'acide sulphocyanique dans les deux règnes; son action sur le calomel; études. Turin (Bocca), 1904, [1903], (164). 21 cm. L. 4. [1310 0380]. 32930

Pollacci, G. Nouvel appareil pour l'analyse des gaz. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (169–171). [6400].

Pollak, Alfred. Die stärkeabbauenden Enzyme im Grünmalze. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (317–319). [8010].

Die Bestimmung der diastatischen Wirksamkeit enzymatischer Präparate. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (729–733). [8010].

Pollak, Isidor. Ueber die Beureilung fester und flüssiger wasserlöslicher diastatischer Malzextrakte. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (581–586). [6500].

Ueber die Einwirkung von Chlorschwefel auf Stärke. (Vorl. Mitt) [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (638-639). [1840]. 32935

Pollak, J[acques] v. Herzig, J[osef].

Pomeranz, H. Ueber die Einwirkung von Alkali auf Schwefel. Zs. Farbenchem., Berlin, **4**, 1905, (392-393). [0660 5020]. 32936

Ponndorf, G. Über aci-Dinitroalkohole. Diss. Jena (Druck v. A. Kämpfe), 1905, (35). 22 cm. [1210]. 32937

Ponndorf, G. v. Duden, P[aul].

Pontio. Note relative au dosage des impuretés de la gutta-percha. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (335–336). [6500]. 32938

Recherche et dosage des matières bitumineuses dans la guttapercha. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (57-58). [6500]. 32939

Ponzio, Giacomo. Sulla costituzione dei cosiddetti dinitroidrocarburi primari R.CHN₂O₄. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (412-416); Torino, Atti Acc. sc., 38, 1903, (76-80). [1110].

Pool, Buena. Note on a suggested new source of aluminium. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (26-30, with discussion). [0120]. 32942

Pool, J[ohan] F[rederik] A. Eenige laboratoriummededeelingen. Laboratoriummitteilungen.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (165– 168). [1310]. 32943

Pope, William Jackson. Stereochemistry. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, 1, 1905, (132–147). [7000].

v. Hübner, J.

Popp. Die Beobachtung und Deutung von Blutspuren bei Kriminalforschungen. Vortrag. Zs. öff. Chem., Plauen, 10, 1904, (355-363, mit 5 Taf.). [6500]. 32945

Popp, G. Chemische Analyse der Kaiser Friedrich-Quelle zu Offenbach a. M. Balneol. Ztg, Berlin, 13, 1902, (261-262). [6500]. 32946

— Zur Beurteilung von Speiseessig. Vortrag. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (952–956). [6500]. 32947

Popp, M. Die Einwirkung von Formalin auf Milch. MolkZtg, Hildesheim, 18, 1904, (1102). [6500]. 32948

Die Sinacid-Butyrometrie.
MolkZtg, Hildesheim, **18**, 1904, (1267-1269); **19**, 1905, (197-198). [6300].

Popp, M. Der Einfluss des Melkens auf die Zusammensetzung der Milch. MolkZtg, Hildesheim, 19, 1905, (493-494). [6500]. 32950

Neue Untersuchungen über die Gottlieb-Rösesche Fettbestimmungsmethode. MolkZtg, Hildesheim, 19, 1905, (950-951); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (6-12). [6300].

Porcher, Ch. Recherches sur la lactase animale. Paris, C.-R. Acad sci., **140**, 1905, (1406–1408). [8010]. 32953

Des effets des injections de glucose chez les femelles en lactation. Paris, C. R. Acad. sci., **141**, 1905, (467–469). [1820 8040].

De la caractérisation du lactose dans les urines au moyen de la phénylhydrazine et de la diagnose du factose en présence du glucose. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (b. Verlag), 1904, (984–989, mit 1 Taf.). [6150]. 32956

und Hervieux, Ch. Untersuchungen über das Skatol. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (486–497, mit 1 Taf.). [1930].

Porchet, Ferdinand. Action des sels de cuivre sur les végétaux. Lausanne, Thèse sc. 1903-1904. Lausanne, 1904, (96). Svo. [8030]. 32958

Porges, Otto. Ueber die Beziehungen zwischen Bakterienagglutination und Anstockungserscheinungen. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 40, Originale, 1905, (133–150). [7100]. 32959

Portheim, Leopold Ritter von und Samec, Max. Ueber die Verbreitung der unentbehrlichen anorganischen Nährstoffe in den Keimlingen von Phaseolus vulgaris. I. Flora, Marburg, 94, 1905, (203-286). [8030]. 32960

Portier, P. Recherches sur la glycolyse des organes des mammifères. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (633-644). [1810].

Portner, E. G. r. Fireman, Peter. p-7195

Posner, Theodor. Beiträge zur Kenntniss der ungesättigten Verbindungen. II. Ueber die Addition von Mercaptanen an ungesättigte Kohlenwasserstoffe. [Sulfone.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (646-657). [1300-1100-1200].

Zur Kenntniss der β-Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2316-2325). [1330 1300 1930]. 32963

— Notiz zu der Arbeit über die β-Phenyl-β-aminopropionsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2719). [1330 1930]. 32964

Uber die Existenzfähigkeit der Sulfonalcarbonsäuren im Vergleich zu den entsprechenden Ketosäuren und über die physiologische Wirksamkeit saurer oder basischer Sulfonalderivate. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1107–1108). [1310].

Ueber die Konstitution der Phenochinone und Chinhydrone. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II. **1**, 1905, (109-111). [1230-1530-1910]. 32966

Posternak. Sur la composition chimique et la signification des grains d'aleurone. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (322-324). [8030]. 32967

Potonié, H[enry]. Ueber die Genesis des Petroleums. Berlin, SitzBer. Ges. natf. Freunde, 1905, (1-2). [1100]. 32968

Ueber rezenten Pyropissit. Berlin, Zs. D. geol. Ges., **57**, 1905, Protokolle, (255–259). [0210]. 32969

Die Entstehung der Steinkohle. Nach e. Vortrag . . . Natw. Wochenschr., Jena, **20**, 1905, (1–12). [0210]. 32970

Potratz, Emma A. On terbium and some of its compounds. Chem. News, London, 92, 1905, (3-4). [0750].

32972

Potter, Charles Etty v. Jowett, Hooper Albert Dickinson.

[Potylicyn, A.]. Потылицынъ, А. Курсъ хими Изд 8-е, исправленное и дополненное. [Cours de chimie. Huitième édition, corrigée et complétée.] St. Peterburg, 1904, (X+326). 24 cm. [0030 0100]. 32973 Power, Frederick Belding and Barrow-cliff, Marmaduke. The constituents of the seeds of Hydnocarpus Wightiana and of Hydnocarpus anthelmintica. Isolation of a homologue of chaulmoogric acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (884–896); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (175–176). [1350 6500].

and Lees, Frederic Herbert. Gynocardin, a new cyanogenetic glucoside. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (349–357); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (88–89). [1350 8010]. 32976

and Tutin, Frank. The relation between natural and synthetical glycerylphosphoric acids. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (249–257); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (72–73). [2000]. 32977

Pozzi-Escot, Emm. Synthèse et étude de thio-hydantomes substituées cycliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1031–1032). [1920–1940]. 32978

Nouvelle réaction caractéristique du cobalt. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (147). [0260]. 32979

— Nouveau procédé de fermentation des matières amylacées. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (765–777). [8020]. 32980

Praetorius, Walter. Nachweis intramolecularer Veränderungen durch Aenderung der Körperfarbe bei Nitrophenolen und Aldchydphenolen. Diss. Würzburg. Leipzig (Druck v. E. Stephan), 1902, (56, mit 5 Taf.). 21 cm. [7000 1230 1430]. 32981

Prager, B. Ueber Azoderivate des Oxalerotousäureesters. Ein Beitrag zur Analogie der offenen und geschlossenen Kohlenstoffketten. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (360-392). [1320 1720]. 32982

--- v. Flamand, Cl.

Prandtl, Wilhelm. Ueber das Spratzen der Alkalivanadate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (657-662). [0820 7200]. 32983

Prandtl, Wilhelm. Ueber complexe Verbindungen des fünfwerthigen Vanadins mit vierwerthigen Elementen. (I. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1305-1310). [0820 7000]. 32984

— Ueber den Ardennit. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (392–395). [6500]. 32985

Prause, H. v. Juckenack, A. (Ref.).

Prebble, W. C. v. Perkin, F. Mollwo.

Precht, H. Ueber die im Kalisalzlager stattgefundene Oxydation des Eisenchlorürs durch Wasserzersetzung unter Bildung von Wasserstoff. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1935– 1936). [0320].

Kaliumbestimmungen mittels Ueberchlorsäure. [In: 5 Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D Verlag), 190 \ddagger , (216–218). [6200].

Precht, J[ulius]. Versuche mit Radium. (Vortrag.) Berlin, Verh. D. physik. Ges., 7, 1905, (22-24). [0620]. 32988

Solarisation und verzögerte Entwickelung. [In: 5. Intern. Kougress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (351–354). [7350].

und Otsuki, C. Strahlungsähnliche Erscheinungen bei Wasserstoffsuperoxyd. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (890–906). [7300 0360 7350]. 32990

— — Ueber die Strahlung des Wasserstoffsuperoxyds. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **1**, 1905, (53– 56). [7300-0360]. 32991

—— Reaktionsempfindlichkeit von Wasserstolfsuperoxyd. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (236–238). [6150]. 32992

und Stenger, E. Untersuchungen über die Grundlagen der Dreifarbenphotographie. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (329-331). [7350].

schen Strahlung hinter Dreifarbenfiltern. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (332–334). [7350]. 32994

→ Strahlungsempfindlichkeit von Bromsilbergelatine gegen weisses, grünes und orangerotes Licht. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (334–336). [7350]. 32995

Precht, J[ulius] und Stenger, E. Ueber die chemische Farbenhelligkeit des Tageslichts. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (27-35). [7350]. 32996

— Die Farbenwerte auf panchromatischen Platten in ihrer Abhängigkeit von der Entwicklungsdauer. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (67–74). [7350].

— — Ober Bromsilbergelatine mit Entwicklergehalt. Charakteristische Kurve und Verhalten im Solarisationsgebiet. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (76–80). [7350]. 32998

Pregl, Fritz. Eine Methode zur Bestimmung von Kohlenstoff und Wasserstoff in organischen Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1434-1444). [6200]. 32999

Einige Versuche über Kohlenoxydhämochromogen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (173–181). [5010]. 33000

Ueber die Ursache der Schwefelsäure - Fluoreszenzreaktion der Gallensäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (166– 175). [1350 6150 7300]. 33001

v. Abderhalden, Emil.

Prenntzell, W. v. Zincke, Th[eoder].

Prescher, Johannes. Vierteljahresbericht über die Fortschritte auf dem Gebiete der Nahrungsmittelchemie. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (553-555); Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (221-224, 521-523, 542-543, 848-852). [6500].

Zur Technik der Probeentnahme von Fetten und der Einfluss auf das Ergebnis der Jodzahl. Allg. Chem-Ztg, Lübeck, **5**, 1905, (59). [6500].

Die Unbeständigkeit der chemischen Konstanten holländischer Butter als Folgeerscheinung äusserer Einflüsse und Lebensbedingungen. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (955–956). [6500].

Borsäure in Nahrungsmitteln. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1904, (V + 27). 22 cm. [6300].

Preu, Walther. Das Abwasser von Erlangen und die Regnitz an der Einmündung des Hauptsiels. Erlangen, SitzBer. physik. Soc., 36, (1904), 1905, (223-272). [6500]. 33006

Preuner, Wilhelm v. Michaelis, A[ug.].

Preuss, E. Ist eine Bestimmung des Zuckergehaltes in Stärkestrupen durch Pelarisation möglich? Zs. SpiritInd., Berlin, 27, 1904, (137). [6500]. 33007

Prianischnikow, D[imitry]. Ueber den Einfluss von Ammoniumsalzen auf die Aufnahme von Phosphorsäure bei höheren Pflanzen. Vorl. Mitt. Berlin, Ber. D. bet. Ges., 23, 1905, (8–17). [8030].

Ueber Ritthausens Klassifikation der pflanzlichen Proteinkörper. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (15–27). [4020]. 33009

Ueber die Einwirkung von 4 prozent. Schwefelsäure auf das Legunin. Landw. Versuchs Stat., Berlin, 60, 1904, (27–40). [4020]. 33010

Ueber die Assimilierbarkeit von Phosphorsäure in verschiedenen Phosphaten im Zusammenhaug mit der Frage über Wurzelausscheidungen und physiologisch-saure Salze. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (748–754). [8030].

Veber die Einwirkung von 4% Schwefelsäure auf pflanzliche Proteinstoffe und über deren Zerfall in der lebenden Pflanze. Vortrag. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1901, (804–808). [4020–8030].

Price, T. M. Enzymes in cornstalks and their relation to cornstalk disease. [With bibliography.] Washington, D.C., U.S. Dept. Agric., Rep. Bur. Anim. Indust., 21, (1904), 1905, (66-75). [8010].

Prideaux, Edmund Brydges Rudhall. Note on the fluorides of selenium and tellurium. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (238-239). [0700 0310 0760]. 33014

Note en bromine fluoride. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (240). [0200 0310]. 33015

v. Cuthbertson, C.

Priestley, J. G. v. Haldane, J. S.

Priestman, Howard. The microscopical examination of sumach adulterants. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (231–234, with 2 pl.). [6500]. 33016

Priležajev, N. А.]. Прилежаевъ, Н. А. Дъйствіе разведенныхъ кислотъ на спирты. [Action des acides dilués sur les alcools.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 771-773). [1200].

— Объ оксоктенолѣ. [Sur l'oxoctenol.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (872-881). [1910—1210—1510—1520]. 33018

Pring, John Norman. The reduction of metallic oxides by aluminium carbide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1530–1540); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (230–231). [0100 0120].

Pringsheim, Hans H. Zur Fuselölfrage. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (486–487). [1210 8020]. 33020

Ueber gefärbte und ungefärbte Diimine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3354–3356). [1630 5000 7000]. 33021

Zum Gebrauch des Natriumsuperoxyds in der Analyse. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1454-1455). [6000]. 33023

ueber den Gebrauch des Natriumsuperoxyds zur quantitativen Analyse organischer Verbindungen. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2459-2461). [6000]. 33024

Prior, E. Der Stickstoffgehalt in Gerste und Malz. Vortrag. D. Bierbr., Stuttgart, 19, 1901, (557-559); Schwäb. Bierbr., Ulm, 33, 1904, No. 23, (3-5); Wochensehr. Brau., Berlin, 21, 1904, (337-339). [6500].

Die Anwendung der Hefe als Reagens in der Nahrungsmittelchemie. (Vortrag.) Zs. angew. Mikrosk., Weimar, 9, 1904, (313-322); Zs. Unters. Nahrysmittel, Berlin, 6, 1903, (916-923). [6000]. Procter, H. R. and Holmes, W. E. The oxidation of oils. London, J. Soc. Chem Indust., 24, 1905, (1287-1291). [6500]. 33027

Proctor, Charles. The estimation of saccharin. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (242-249); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (62-63), [6300 6500]. 33028

Pröscher, F. Ueber den Nachweis von Bilirubin im Harne mittels der Ehrlich'schen Diazoreaktion. Centralbl. inn. Med., Leipzig, 22, 1901, (169-171). [6150]. 33029

Prokopeczko, Aleksander v. Bandrowski, Ernest.

Proskauer, B. Ueber die Sterilisation des Wassers durch Ozon. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (952–958). [0550].

Prost, E. v. Perrier, G.

Prowazek, S. Notiz zur Theorie der Fermente. Zs. angew. Mikrosk., Weimar, 10, 1904, (113). [8010]. 33031

Prud'homme, Maurice. Action de l'aldéhyde formique et du bisulfite de soude sur les diamines. Pli cacheté No. 1004 déposé le 24 Novembre, 1897. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 75, 1905, (43–44). [1630 1410 5020]. 33032

Nonveaux colorants hydraziniques. Pli cacheté No. 1073, du 6 Janvier, 1899. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **75**, 1905, (155–156). [5020]. 33033

Sur les produits de réduction des oxyanthraquinones. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **75**, 1905, (415-420). [1230 1660 5020]. 33034

Prusinowski, F. Badanie mleka z uwzględnieniem paszy krów i stosunek jego do mleka kobiecego. [La qualité du lait et la pâture des vaches; ses rapports avec le lait féminin.] Zdrowie, Warszawa, 21, 1905, (912-914). [6500].

Prytz, K[ristian]. Eine rotierende Schlauchpumpe ohne Ventile und ihre Verwendung. Zs. Instrumentenk., Berlin, 25, 1905, (193-198). [0910]. 33036

— Forskellige Anvendelser af poröse Legemer som Gennemgangsled for Luftarter. Porös Kontakt. [On different ways of using porous bodies as connecting links for gases. Porous

contact.] Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., **1905**, No. 4, (293 – 306); [Uebers.] Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **18**, 1905, (617–627). [0910].

Prytz, [Kristian] og Thorkelsson, Th. Undersögelse af nogle islandske varme Kilders Radioaktivitet og af Kildeluftarternes Indhold af Argon of Helium. [An examination of the radioactivity of some Icelandic boiling springs, and of the contents of argon and helium of the gases of these springs.] Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., 1905, No. 4, (317–346). [7300 0130].

Prževaliskij, E. S. v. Zelinskij, N. D.

Przibram, H. Formregulationen verletzter Krystalle. Experimentaluntersuchungen. Zs. Krystallogr., Leipzig, 39, 1904, (576-582). [7100]. 33039

Przibram, Karl. Das Verhältnis der Jonenbeweglichkeiten in schlechtleitenden Flüssigkeiten und seine Beziehung zu den polaren Unterschieden bei der elektrischen Entladung. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (276–277, 473–474). [7250].

Przibylla, K. v. Feit, W[ilhelm].

Pschorr, R[obert]. Ueber das Thebaïnon, ein durch Reduction von Thebain entstehendes Keton. (Mitbearb. von A. Pfaff und F. Herrschmann). Berlin. Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3160-3170). [1550 1930 3010]. 33041

das 1²-Aminoäthyl-2-oxybenzol und dessen Methyläther. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2067–2077). [1630 1330].

— und Kuhtz, E. Ueber die Constitution des α-Naphtindols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (217–219). [1930].

v. Knorr, L[udwig].

Pützer, H. Über die Gehaltsbestimmung von konz. Salpetersäure durch das spezifische Gewicht. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1221-1222). [0490 6500].

Pufahl, O[tto]. Metalle ausser Eisen. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lange. Bd 2.] Berlin, 1905, (105–379). [6500].

 Pummerer,
 Rudolf.
 Über
 Pyron.

 Diss.
 München (Druck v. V. Höfling),

 1905, (87).
 23 cm. [1910].
 33046

- v. Willstätter, Richard.

Purdie, Thomas and Irvine, James Colquhoun. Synthesis from glucose of an octamethylated disaccharide. Methylated of sucrose and mal*ose. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1022-1030); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (215). [1820]. 33047

Purgotti, A. e Lunini, B. Sopra alcuni derivati dell'acido ortoclorodimetadinitrobenzoico: Nota III. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2*, 1903, (324–335). [1330 1310]. 33048

Purucker, Georg v. Reichard, Albert.

Purvis, John Edward. The influence of very strong electromagnetic fields on the spark spectra of ruthenium, rhodium, and palladium. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (241-242). [0590 0640 0650 7300].

[Риšіп, N. А.]. Пушинъ, Н. А. Электродвижущая сила комбинацій Sb + Sn, Sb + Cu и Sn + Ni. [Sur la force éléctromotrice des combinaisons Sb + Sn, Sb + Cu et Su + Ni.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 197-199). [0290 0540 0680 0720 7250]. 33050

Координаты кривой измѣненіе объема и теплота кристаллизаціи Сd(NO₃)₂, 4H₂O. [Sur les coordonnées de la courbe de fusion, le chaugement de volume et la chaleur de cristallisation du Cd(NO₃)₂,4H₂O.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1115−1116). [0230 7100 7200].

et Trechcinskij, R. M.].

и Шрехцинскій Р. М.
Количественное отдьленіе Sn отъ
Количественное отдьленіе Sn отъ
Количественное отдьленіе Sn отъ
Количественное отдьленіе Sn отъ
Кій Со и Си отъ Sb электролизомъ.
[Séparation quantitative de l'étain
du Ni et Co et du cuivre du Sb
par l'électrolyse.] St. Peterburg, Žurn.
russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.verb. 441-443); 37, 1905, (828-833).
[6200].

Puterman, J. Jodometryczne miareczkowanie cukru przyrządem Citrona. [Le dosage iodométrique du sucre à l'aide de l'appareil de M. Citron]. Czasop. lek., Lódź, 7, 1905, (256–257). [6300–6500].

Puxeddu, Ernesto v. Oddo, Giuseppe.

Pyman, Frank Lee. Uber O. Hydroxylaminobenzoësäure und ihre Ester und über Oxy-\psi-Anthranil. Basel. Phil. Diss. 1904–1905. Zürich, 1904, (92). 8vo. [1330].

Quantin, H. Contribution à l'étude des spiritueux. Composition des rhums. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (692–697). [6500]. 33055

Quartaroli, Alfredo. Sulla velocità delle reazioni polifasiche. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1ª, 1903, (497-507). [7050]. 33056

Quennessen, L. Sur l'absorption de l'hydrogène par le rhodium. C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (795-796). 33057 [0640].

— Sur un iridochloronitrite de potassium. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (258–259). [0410]. 33058

Séparation du platine et de l'iridium. Ann. chim. analyt., Paris, **10.** 1905, (293-297); Chem. News, **10**, 1905, (293-297); Chem. London, 92, 1905, (29-30). [6200]. 33059

Quesneville, G. Sur la détermination des corps gras dans le lait. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (717-730). [6500]. 33060

Quincke, F. Anorganisch-chemische Grossindustrie. Jahrb. Chem., Braunschweig, 14, (1904), 1905, (374-390). [0100].33061

Quincke, G[eorg]. Ueber Eisbildung und Gletscherkorn. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (1-80, mit 1 Taf.). [7200 7150 0360].

33062 Die Bedeutung der Oberflächenspannung für die Photographie mit Bromsill ergelatine und eine Theorie des Reifungsprozesses der Bromsilhergelatine. Jahrh. Phot., Halle, 19, 1905, (3-6). [7150 7350]. 33063

Quiring, Walther. Weitere Untersuchungen über die Wirkung fluoreszierender Stoffe auf Labferment. Diss. München (Druck v. C. Wolf u. S.), 1905, (24). 21 cm. [8010].

Rabbethge, Oscar. Stereochemische Studien in der Zimmtsäurereihe. Basel, Phil. Diss. 1904-1905. Strassburg i. E., 1904, (61). 8vo. [1330-7050]. 33065

Rabe, Hermann. Temperaturrege-lung in Bleitürmen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (8-9), [0660]. 33066

Zur richtigen Bewertung des Ventilators im Schwefelsäurekammerverfahren. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1735–1739). [0660]. 33067

Rabe, Paul. Beiträge zur Aufklärung der Tautomericerscheinungen. (3. Abh.). Ueber einen vermeintlichen Fall von Desmotropie; von P[aul] Rabe und D. Spence. I. Ueber 3-Methylcyklohexen-(2)on-(1)-carbonsäureester-(4). —II. Ueber 3, 5-Dimethyleyklohexen-(2)-on-(1)-earbonsäureester-(4).—111. Ueber 5-Phenyl-3-methylevklohexen- (2) -on- (1) -carbonsäureester-(4). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (328–355). [1330] 1340 7000]. 33068

— und Rahm, Fritz. Ueber die Constitution des sogenannten Hagemann'schen Esters. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (969-973). [1340 7000]. 33069

- und Ritter, Karl. Ueber Abkömmlinge des Merochinens. (I. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2770-2773). [1930 3010]. 33070

Rabel, Alexis v. Oesterle, O. A.

Raben, E. Ueber quantitative Bestimmung von Stickstoffverbindungen im Meerwasser, nebst einem Anhang über die quantitative Bestimmung der in Meerwasser gelösten Kieselsäure. Wiss. Meeresunters, Kiel, Abt. Kiel, (N.F.) 8, 1905, (81–101). [6500]. 33071

Raby, L. Variation du pouvoir rotatoire de l'essence de térébenthine. Ann. chim. analyt, Paris, 10, 1905, (146-147). [1140]. 33072

Rácz, Dezső. Eljárás azarilaldehid és trimetoxibenzoesav előállítására és az azarilaldehid néhány új származéka. [Verfahren zur Herstellung des Azarilaldehyds und der Trimethoxybenzoesäure und einige neue Derivate des Azarilaldehyds.] Gyógysz, Közl., Budapest, 21, 1905, (731-733, 746-748). [1430 1330]. 33073

Raczkowski, K. Aus der Praxis der Hydrosulfit-Gewinnung. Zs. Farbeuchem., Sorau, 4, 1905, (192-194). [0660]. 33074

Radeboldt, Walther. Über Einwirkung von Röntgenstrahlen auf Flussspat. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1903, (30). 21 cm. [7300]. 33075

Rademacher, Otto. Über das Bis-Thiopyrin und das Thio-Antipyrin. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1903, (37). 21 cm. [1940 1930]. 33076

Räber, Siegfr. v. Kahlbaum, Georg W. A.

Raehlmann, E. Über Trachom. Histologische, ultramikroskópische und physiologisch-chemische Beiträge zur Entzündungslehre. Beitr. Augenheilk., Hamburg, 62, 1905, (1-84, mit 4 Taf.). [8050].

Räuber, Erwin. Ueber Derivate der o-o-Dinitrochlorbenzol-p-Sulfosäure. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe (Druck v. Macklot), 1905, (58). 22 cm. [1330 5020 1720]. 33077a

Ragg, M. Studien über submarine und Rostschutz-Farben. Jahrb. schiffbaut. Ges., Berlin, 6, 1905, (389-426). [0290 0320]. 33078

Ragosine, A. Ueber ein neues Rohöl aus Turkestan. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (182-185). [1100]. 33079

Rahm, Fritz v. Rabe, Paul.

Rahn, Otto. Die Zersetzung der Fette. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 15, 1905, (53-61, 432-439). [8030].

Raikow, P. N. Untersuchungen über die Einwirkung von Kohlensäure auf die Hydrate und Carbonate der Alkaliund Erdalkalimetalle. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1247-1252). [0210 0100]

33081

—— Ueber den Zustand des Schwefels in den Eiweisskörpern. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (900–901). [4000]. 33082

and Tischkow, P. Über das Verhalten von Estern organischer Säuren beim Erhitzen mit Orthophosphorsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1268–1273). [1300].

Rajchert, Émile. Études sur les duplocoumarines. Diss. Sci. Fribourg. Fribourg (lmpr. de l'Oeuvre de St. Paul), 1902, (54). 8vo. [1910]. 33084

Raken, Hermanus Wilhelmus Reinierus. Snelheidsbepalingen van de verspringing der nitresogroep bij aroma tische nitrosaminen. [Bestimmungen der Umlagerungsgeschwindigkeit der Nitrosogruppe bei arromatischen Nitrosaminen.] Helder (C. de Boer Jr), 1904, (51). 23 cm. [1630 7050].

[Rakuzin, Moise] Abramovič]. Ракузпиъ, М. А. Оптическое изслѣдованіе вефти и продуктовъ ея перегонки. [Recherches optiques sur la naphte et ses produits de distillation.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 611–613); (7777–780); 37, 1905, (85–91). [1140 7300].

Объоптической дъятельности растительныхъ маселъ. [Sur le pouvoir optique des huiles végétales.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1327-1329). [1300 7300].

— Приборъ для быстраго опредъления удъльнаго въса твердыхъ жировъ и восковъ. [Un appareil pour la détermination rapide du poids spécifique des graisses solides et des cires.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 1329); 37, 1905, (83–85); Chem.Ztg, Cöthen, 29, 1905, (122). [7100—1300—6500].

33088

нефти и ел происхождении. [Sur la synthèse et la genèse de la naphte.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (ргос.-verb. 1565-1567); 37, 1905, (79-83); ChemZtg, Cötheu, 29, 1905, (155-156). [1100 7300 1000 33089]

— Объ отношеніи пенсильванскої пефти и ел продуктовъ къ поляризованному свъту. [Comment se comporte la naphte de Pennsylvanie et ses produits envers la lumière polarisée. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (221–223). [1140 7300].

феноменъ Тищаля, какъ характерный признакъ псевдорастворовъ. [Phénomène de Tyndal comme charactéristique des pseudosolutions.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb. 639). [7000].

—— Видоизмѣненіе цикнометра Гинтля. [Une variation du piknomètre de Gintl.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905,

(1253-1254); ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1087). (7100 0910]. 33092

[Rakuzin, Moisej Abramović]. Ракузинъ, М. А. Объ оптической дъятельности важнъйниихъ растительныхъ маселъ. [Sur l'activité optique des huiles végétables les plus importantes.] Moskva, 1005], (9). 24 cm. [1300 7300]. 33093

- Ueber das spezifische Gewicht der Kakaobutter. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (139). [1300]. 33094

Ueber das Verhalten der pennsylvanischen Naphtha gegen das polarisierte Licht. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (360). [1100 7300]. 33095

Ueber das Bernsteinöl. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (669). [6500].

Ueber den Entflammungspunkt einiger Pflanzenöle. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (690-691). [1300 7200 6500]. 33097

Ramann, [Emil] und Leiningen-Westerburg, W[ilhelm] Graf zu. Die quantitative Bestimmung des Fluors. Mitt. D. Ver. Tonind., Berlin, 39, 1903, (254-267). [6200]. 33098

Rambert, E. Sur l'emploi de l'aluminate de baryte en sucrerie. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (759-765). [0120]. 33099

Rammstedt, Otto v. Matthes, H.

Ramsay, Sir William. A determination of the amounts of neon and helium in atmospheric air. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (111-114). [0100 0370 0530]. 33100

Zinc dust. Chem. News, London, **92**, 1905, (80). [0880]. 33101

— Ueber die Erziehung der Chemiker. Ann. Natphilos., Leipzig, **4**, 1905, (153–170). [0050]. 33102

L'émanation du radium, ses propriétés et ses changements. Rev. gén. sci., **15**, 1901, (581-583); (Uebers.) Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, 1904, (127-133). [0620 7300]. 33103

Le radium peut-il donner la vie? Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (801-803). [0620]. 33104

Radium and its mysteries. Sci. Amer., New York, N.Y., 90, 1904, (9). [0620]. 33105 Ramsay, Sir William. On the periodic arrangement of the elements. [Reprint.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 58, 1904 (24162-24164). [7000]. 33106

Present problems of inorganic chemistry. [Address—International congress of arts and sciences. St. Louis, September, 1904.] Washington, D.C., Smithsonian Inst., Rep., 1904, 1905, (1l.+207-220). Separate 24.5 cm.; Pop. Sci. Mon., New York, N.Y., 66, 1904, (33-45). [0040]. 33107

Ramsbottom, John Edwin v. Chadwick, Samuel.

Ramsden, W. B. Two new aldehyde reactions. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., 49, 1905, No. 16, (1-3). [6150].

Randolph, B. S. v. Clark, W[ilia]m Bullock.

Range, P. Ueber einen Schlämmapparat. Berlin, Zs. D. geol. Ges., **57**, 1905, briefl. Mitt., (172-173). [6000]. 33109

Ransohoff, F. v. Gutbier, A[lexander].

Raper, H. S. On the formation of fatty acids from lactic acid when fused with caustic alkalies. J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, (216-220). [1310].

Rasch, H[ermann]. Die Selbstzündungen durch komprimierten Sauerstoff. Zs. komprim. Gase, Weimar, 7, 1904, (141-148). [0550]. 33111

—— Die Explosionsgefahr des Stickoxyduls. Zs. komprim. Gase, Weimar, 7, 1904, (148-150, 157-165, 169-176). [7200 0490]. 33112

Die Weinsäureindustrie. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge Bd. 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (862-873). [6500-1310]. 33113

Die Zitronensäurefabrikation. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (874–877). [6500–1310]. 33114

Die Explosionsgefahr von in Bomben eingeschlossenen komprimierten Gasen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (328–334); Zs. Kohlensäurelnd., Berlin, 9, 1903, (450–453). [7200].

Raschig, F. Bestimmung der salpetrigen Saure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3911–3914). [6300].

Zur Theorie des Bleikammerprozesses. Vortrag. II. III. IV. V. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1398-1420, 1777-1785); 18, 1905, (1281-1323); Monit. sci Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (161-183). [0660 7050].

Phosphorsäurebestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (374–376, 953). [6300]. 33118

Raske, Karl. Die Ueberführung der β-Vinylacrylsäure in Aminosäuren. — Ueber einige Polypeptide, Derivate der α-Aminobuttersäure. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (31). 22 cm. [1300 4000].

v. Fischer, Emil.

[Raškovič, S. L.]. Рашковичъ, С. Л. Обезсахариваніе патоки известью. (Сепарація Steffen'a и Baker-Bethany.) [Désucration de la mélasse par la chaux. (Séparation de Steffen et Baker-Bethany.] Kiev, 1904, (70+2, av. 1 pl.). 24 ст. [6500]. 33120

Rath, C. v. Mai, C.

Rathgen, E. Ueber Altertümer-Konservierung auf chemischem Wege. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (677). [0930]. 33121

Ratzlaff, E. Ueber die Brauchbarkeit der verschiedenen Fettbestimmungsmethoden in Käse. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. 4, 1905, (32– 39). [6300]. 33122

v. Buntrock, A.

Rauchwerger, Dora v. Neuberg, Carl.

Raumer, [E.] von. Die Verwendung der Gärmethoden im Laboratorium, ein Beitrag zur Kenntnis des Stärkesyrups. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1905, (705–726). [1840 6000 6500]. 33124

Zum Nachweis von Talk und Farbstoffen in Graupen und Reis. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (744-746). [6500]. 33125

Rausch von Traubenberg, Heinrich Frhr. Ueber den Hallestekt des Wismuts bei hohen Temperaturen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (78-103, mit 1 Taf.). [0100]. 33126

Rautenberg, Franz. Ueber das Verhalten von Eiweisslösungen zu den Lösungen einiger Metalloxyde und zu den Metalloxydhydraten. Diss. Rostock (Druck v. Adler's Erben), 1902, (31). 21 cm. [4000]. 33127

Rauter, Gustav. Bericht über die Fortschritte der chemischen Grossindustrie und der Industrie anorganischer Präparate im ersten-vierten Viertelljahr 1904. Chem. Zs., Leipzig, 3, 1904. (503-505, 531-533, 654-657, 682-686); 4, 1905, (49-51, 76-80, 121-124, 145-149). [6500].

Bericht über die Fortschritte der anorganischen chemischen Industrie im 1.[und 2.] Vierteljahr 1905. Chem. Zs., Leipzig, **4**, 1905, (208–271, 291–293, 385–388). [6500]. 33129

chemischen Technik. Unter Mitwirkung von Hans Schwanecke. (Bibliothek des Betriebsleiters. Bd 1.) Hannover (M. Jänecke), 1905, (X+554, mit 14 Taf.). 25 cm. [0910].

Die Industrie der Silikate, der künstlichen Bausteine und des Mörtels. I. Glas- und keramische Industrie. II. Die Industrie der künstlichen Bausteine und des Mörtels. (Sammlung Göschen, 233–234). Leipzig (G. J. Göschen), 1904, (150, mit 12 Taf.; 136, mit 12 Taf.). 15 cm. Je 0.80 M. [0710 0120].

Rautmann, Theodor. Ueber das 3und Iso-Anilopyrin. Diss. Rostock (Druck v. Adlers Erben), 1905, (59). 22 cm. [1930]. 33132

Raveau, C. Sur l'état de la matière au voisinage du point critique. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (348-349). [7000].

Rây, Prafulla Chandra. The sulphate and the phosphate of the dimercurammonium series. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (9-10); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (249-250). [0380 0490].

Theory of the production of mercurous nitrite and of its conversion into various mercury nitrates. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (171-177); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (217). [0380]. 33135

The nitrites of the alkali metals and metals of the alkaline earths

and their decomposition by heat. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (177-184); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (240-241). [0220 0170 0420 1460 0490 0500]. 33136

Rây, Prafulla Chandra and Gañguli, Atul Chandra. The constitution of nitrites. Part I. Two varieties of silver nitrite. Lordon, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (278-281). [0110 0490]. 33137

- Rayleigh, Lord. On the compressibility of gases between one atmosphere and balf an atmosphere of pressure. London, Phil. Trans. R. Soc., (Ser. A), 204, 1905, (351-372); [abstract] London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (446). [7100 7150]. 33138

Rebenstorff, H. Ein Differential-Aräopyknometer. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (499-500). [7100].

33139

Ueber das Verhalten der Schwefelsäure bei der Bildung von Nebeln. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (101–106). [0660]. 33140

Einfache Versuche mit Kollodiumballons [zur Demonstration der Diffusion von Gasen, des Gewichtsverlustes in der Luft, der Elastizität der Luft . .]. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (15–19). [0920].

Zur Verwendung von Reagenzgläsern mit seitlichem Rohransatz. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (225). [0910].

Quantitative Versuche mit Wasserstoff. Zs. physik. Unterr., Berlin, **18**, 1905, (277–282). [0360 0920].

— Eine Farbenskale für Fernablesung, Zs. physik, Unterr., Berlin, **18**, 1905, (346–347). [0910].

33145. Unterr., Berlin, **18**, 1905, (352). [0910]. 33146

Reber, Emil. Zur Kenntnis des 2.4 Dimethylchinols. Phil. Diss. Sect 11. 1903-04. Zürich, 1903, (136). 8vo. [3000]. 33147

Rebuffat, O. Untersuchungen über die Konstitution der schniellbindenden Cemente. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (1453–1458). [0220]. 33148

Rebuffat, O. Das Bicalciumsilikat im Portland-Cement. ThonindZtg, Berlin, 26, 1902, (1579-1582). [0220].

Recchi, Vincenzo. Sulla valutazione del carburo di calcio del commercio. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (153-155). [6500]. 33150

Rechenberg, C. v. und Weisswange, W. Destillation von Flüssigkeiten die sich gegenseitig nicht lösen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 72, 1905, (478–488). [0930 5500 7200]. 33151

Recoura, A. Sur un sulfate ferrique basique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1634-1637). [0320]. 33152

— Hydrolyse des solutions très concentrées de sulfate ferrique. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1685–1688). [0320]. 33153

hydraté. Transformations moléculaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (108–110). [0320]. 33154

Redard, V. v. Pelet, L.

Redard, William. Sur les méthodes de dosage volumétrique de la fuchsine et contribution à l'étude des dérivés diazoïques de la fuchsine. Lausanne, Thèse sc. 1903–1904. Lausanne, 1904, (46+1). 8vo. [5020]. 33155

Redpath, George C. v. Pattinson, H. Salvin.

Reeb, E[mile]. Les caux minérales de l'Alsace au point de vue bactériologique et chimique par le Dr. Oscar Haenlé. Strassburg, Monatsber. Ges. Wiss., 38, 1904, (300-303). [6500].

33156 v. Schlagdenhauffen, [Fr.].

Reese, Herbert M. A study of enhanced lines of titanium, iron, and nickel. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (322-337). [7300].

[Reformatskij, А.]. Реформатскій, А. Неорганическая химія. Изд. 2-е, исправленное и дополненное. [Chimie inorganique. Deuxième édition, corrigée et complétée.] Moskva, 1904, (VIII+371, av. 7 portr. et 102 dess.). 23 см. [0100].

[Reformatskij, S. N.]. Реформатскій, С. Н. Къ вопросу о спсобности метоксильной и этоксильной группъ къ замъщенію на радикалы. Синтезъ многоосновныхъ кислотъ. [Substitution des groupes méthoxyle et éthoxyle par les radicaux. Synthèse des acides polybasiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (881– 889). [1320].

[Reformatskij, S. N. et Michajlenko, Ja. I.]. Реформатскій, С. Н. и Михайленко, Я. И. Введеніе въхимическій анализъ и таблицы качественнаго химическаго анализа. Изданіе 2-ое. [Introduction à l'analyse chimique et tables de l'analyse chimique qualitative. 2de édition.] Kiev, 1904, (73+45). 40 cm. [6000]. 33160

v. Celtner, I.

Regener, Erich. Ueber die chemische Wirkung kurzwelliger Strahlung auf gasförmige Körper. Diss. Berlin, Gräfenhaiuichen (Druck v. C. Schulze & Co.), 1905, (33). 22 cm. Mitgeteilt von E[mil] Warburg in Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1904, (1228-1231). [7350 7250 0550].

Regensburger, P. v. Bleisch, C.

Regnani, Francesco. La teoria atomica ed il comune elemento dei semplici chimici. Memoria 14^a. Roma, Mem. Acc. Nuovi Lincei, **20**, 1903, (269–286). [7000].

Rehns, Jules et Salmon, Paul. Traitement du cancer cutané par le radium. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1723–1725). [8050]. 33163

Reich, Mathias v. Landsteiner, Karl.

Reichard, Albert und Purucker, G. Ueber Extraktbestimmungen in Gersten. Zs. Brauw., München, (N. F.), 27, 1904, (345-348, 366-371); Nachtrag, 28, 1905, (37-38). [6500]. 33164

— Extraktbestimmungen in Gerste des Jahrganges 1904–05. Zs. Brauw., München, (N. F.), **28**, 1905, (677–682). [6500]. 33165

Reichard, C. Ueber den qualitativen Nachweis der sämtlichen Erdalkalimetalle nebeneinander durch Anwendung von Kaliumbichromat und Ammoniak. III. ChemZtg, Cöthen, 27, 1903, (1035–1036). [6100]. 33166

— Ueber den Nachweis des Natriums neben dem Lithium und die quantitative Bestimmung der Natriumverbindungen neben denen des Lithiums durch Kieselfluorwasserstoffsäure. I. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (861–862). [6200]. 33167

Reichard, C. Ueber eine Phenauthren-Reaktion. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (813–814). [1130–6150].

Beiträge zur Kenntnis der Alkaloid-Reaktionen. Morphin. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (523-524); I. II. Chinin und Cinchonin. l.e., 50, 1905, (314-315, 430-431); 50, 1905, (877-879); . . . Nikotin und Konim. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (252-256, 309-313); . . . Spartein. l.e., (385-388); . . . Akonitin (pur. amorph.) l.e., (479-486); . . . Veratrin [puriss. D. A. H. B. IV]. l.e., (644-649); . . . Koffein und Theobromin, l.e., (846-854, 935-941). [3010 6150 6500].

Reichenbach, F[erdinand]. Ueber die Bildung des Bromwasserstoffgases aus den Elementen. Diss. Leipzig (Druck v. E. Glausch), 1903, (47). 22 cm. [0200]. 33171

Reichenheim, O. v. Koenigsberger, J[ohannes].

Reichert. Grün- und gelbkörniger Roggen und dessen Erträge im feldmässigen Anbau. Ill. landw. Ztg, Berlin, 24, 1904, (217-219). [6500].

Reichert, Friedrich. Über die Einwirkung von Stickstofftetroxyd auf Phenylisocrotonsäure. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. M. Dumont-Schauberg), 1903, (25). 22 cm. [1320]

Reid, E. Emmet v. Byers, Horace G.

Reid, E. Waymouth. Osmotic pressure of solutions of haemoglobin. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (12-19). [8000 7150]. 33174

Reid, H. J. v. Duden, P[aul].

Reiff, Hermann J. Ueber das Messen hoher Vakua bei der chemischen Destillation. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (426–427). [0910]. 33175

—— Projektion zylindrischer Glasgefässe und Röhren. Zs. physik. Unterr., Berlin, **18**, 1905, (349–350). [0920]. 33176 Reimen, Phil. Beitrag zur Analyse von Eisenerz. Bestimmung von Kieselsäure, Baryt, Strontian, Kupfer, Blei, Antimon, Arsen, Eisen, Mangan, Zink, Thonerde, Kobalt und Nickel, Kalk, Chrom, Magnesia, Schwefelsäure und Phosphorsäure. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (1359–1361). [6500] 33177

und Meunier, J. Bestimmung von Phosphor im Ferro-Phosphor durch direkte Fällung mit Magnesiamischung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (573). [6200]. 33178

Reinbach, H. v. Zincke, Th[eodor].

Reinbold, B[éla]. Ueber die Molisch-Udranszky'sche α-Naphtol-Schwefelsäure-Reaction. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (581-617). [6300].

--- v. Abderhalden, Emil.

--- v Hüfner, Gusztáv.

 Reinders,
 W[illem]
 Zilveramalgame.

 gamen.
 [Ueber Silberamalgame.]

 Handl.
 Ned.
 Nat.
 Geneesk.
 Congres,

 10, 1905, (157-159).
 [7250 0110 0380].
 33180

Reinganum, Max. Ueber Euergie und spezifische Wärme in der Nähe der kritischen Temperatur. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (1008– 1019). [7200].

Berechnung des Molekularvolumens von Halogensalzen aus den Atomvolumina der Bestandteile. (Vortrag.) Berlin, Verh. D. physik. Ges., **6**, 1904, (294–295). [7100]. 33182

—— Dichtebestimmung des Chlors bei hohen Temperaturen. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (514-516). [0250 7100]. 33183

Aequivalent bei der Elektrizitätsleitung der Metalle. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (851–852). [7250]. 33184

— Ueber den von Wirkungssphären freien Raum in einer Flüssigkeit und über das Gesetz der relativen Dampfdruckerniedrigung. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (876–881). [7200].

Reinhardt, Carl. Über die katalytische Wirkung verschiedener Substanzen auf die Umwandlung von Schwefeldioxyd und Luftsauerstoff in Schwefeltrioxyd. Zürich, Phil. Diss. II. S. 1903-1904. Basel, 1904, (35). 8vo. [7050 0660]. 33186

Reinhardt, Friedrich. Die Bestimmung der Cellulose und ihr Verhalten sowie das der Pentosane im Darmkanal des Menschen. Diss. Münster i. W. (L. Espagne), 1903, (67, mit 1 Taf.). 22 cm. [6300 1840]. 33187

Reinhardt, H. Ueber Hetol (zimtsaures Natron). Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (80–86). [1330 6500].

Reinhardt, Werner. Über einige neue Abkömmlinge des Nitrotoluidins vom Schmelzpunkte 107°. Diss. Erlangen. Berlin (Druck v. J. Sittenfeld), 1904, (47). 22 cm. [1630]. 33189

Reinicke, Gustav. Einwirkung von Natriummalonester auf Natriumsalze ungesättigter Säuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (80-98). [1330].

Reinking, Karl, Dehnel, Erich und Labhardt, Hans. Zur Constitutiou der aldehydschwefligsauren Salze und der hydroschwefligen Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1069-1080). [1410-0060-7000]. 33191

Reinsch, A. Ein Fall von sogenannter "anormaler" Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (505-508). [6500].

Reintke, Eugen v. Bistrzycki, Augustin.

Reisch, Rudolf. Zur Entstehung von Essigsäure bei der alkoholischen Gärung. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **14**, 1905, (572-581). [8020]. 33193

Reise, A. v. Dittrich, M[ax].

Reiss, Emil. Eine Beziehung des Lecithins zu Fermenten. Berliner klin. Wochenschr., 41, 1904, (1169-1171). [1300 8010]. 33194

Reiss, F. Ueber die Prinzipien des Nachweises eines Wasserzusatzes zur Milch. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (608-610). [6500]. 33195

Anweisung zur schnellen und sicheren Begutachtung der Milch. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (628–629). [6500].

Wie muss der Alkohol als Reagens auf saure Milch beschaffen sein? Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (818-819). [6000]. Reiss, F. Der Wassergehalt der Milch als gerichtliches Kriterium der Reinheit oder Verfälschtlieit. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (236–238). [6500].

Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (605–607). [6500]. 33199

Reissert, Arnold. Ueber die Einführung der Benzoylgruppe in tertiäre cyclische Basen. (1. u. 2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1603-1614, 3415-3435). [1330 1430 1930]

 Kenntniss
 und der
 Engel, Dibenzoyläthan-o-o-odicarbonsäure und ihrer Anhydride.
 Zur Dibenzoyläthan-o-o-o-morphism (2008)

 Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3281–3294).
 [1330 1910 1930].

33201

— und Goll, G. Ueber einige aus 2-Amido-4-nitro-diphenylamin erhält-liche Chinoxalin-und Benzimidazol-Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (90-104). [1930]. 33202

Reitter, Hans und Bender, Friedrich. Ueber Phenylhydrazinderivate der Aconsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905. (373-379). [1310 1910]. 33203

Reitzenstein, Fritz und Runge, Otto. Ueber den Einfluss der Stellung von Methyl- und Nitro-Gruppen zum Methankohlenstoff auf den Farbcharakter der Triphenvlmethanfarbstoffe. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (57– 132). [5020 1630 7000]. 33204

Remfry, Percy v. Decker, H[erman].

Rémi, Herman. Zur Kenntnis der Chinasäure. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1905, (59). 23 cm. [1330]. 33205

Remsen, Ira. Scientific investigation and progress. Address by . . . the retiring President of the Association. Proc. Amer. Ass. Adv. Sci., Washington, D.C., 53, 1904, ([327]-345). [0040]. 33206

Remy, Th[eodor]. Neuere Hilfsmittel zur Gewinnung stärkereicher Rohstoffe für die Gärungsgewerbe. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (639–646). [8030].

Renault. Recherche de l'albumine dans les urines acides à milieu alcalin. J. Pharm., Mülhausen, **31**, 1904, (132–133). [6500]. 33208

Rendle, Theodore v. Ling, Arthur R.

Rengade, E. Sur le méthylamidure de cæsium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (246–248). [0280]. 33209

Sur l'amidure de cæsium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1183-1185). [0280]. 33210

———— Action de l'oxygène sur le cesium-ammonium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1536-1538). [0280].

33211

Action de l'éthylamine et de l'isobutylamine sur le cæsium. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (196-198). [0280 1610]. 33212

Renouf, Nora v. Crossley, Arthur William.

Requier, Paul. Recherches sur la scammonine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 20, 1904, (148-151, 213-217). [1850]. 33213

Resenscheck, Friedrich. I. Beiträge zur Kenntniss des Tellurs. 11. Zur Kenntniss des kolloïdalen Goldes. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1904, (53). 21 cm. [0760 0150 7100]. 33214

v. Gutbier, A[lexander].

v. Hofmann, K[arl] A.

Retzlaff, Friedrich. Ueber Herba Gratiolae. Diss. Leipzig (Druck v. J. A. Sigall), 1902, (33). 21 cm. [6500].

Reusch, K. Jahresbericht über die Industrie der Mineralsäuren, der Soda und des Chlorkalkes. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (399-402). [0100]. 33216

Reuter, L. v. Tschirch, A.

Reuterdahl, A. Das radioaktive Atom. Elektroch. Zs., Berlin, **11**, 1904, (116–120). [7000 7300]. 33217

Elektrolyse nach der Energon-Hypothese. Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1904, (120–125). [7250]. 33218

Reutter, Louis. Ueber Mastix, Caricari-Elemi und über verschiedene. Gräberh rze aus Karthago. Bern, Phil. Diss. 1903–1904. Bern, 1904, (75). 8vo. [1860].

Reverdin, Frédéric. Revue des matières colorantes nouvelles au point de vue de leur application à la teinture. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (33-39, 244-250, 566-573, 819-824); 19, 1905, (194-201). [5020].

33220

Reverdin, Frédéric et Delétra, Ernest. Dérivés chloronitrés et nitrés de la 4-oxy-2' 4'- dinitrodiphénylamine. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (423-432). [1630]. 33221

Ueber einige Dinitroderivate des p-Aminophenols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1593–1599). [1630 1230].

Liques du 3-Chlor-4-Aminophénol et du 4-Aminophénol. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 190 l, (620–624). [1230].

— — — Dérivés du chlorodinitrobenzène. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (553-554). [1130]. 33226

 und Philipp, Karl.
 Ueber

 einige
 Nitro-halogen-derivate
 des

 Anisols.
 Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3774–3777).
 [1230].
 33227

Reychler, A. Existe-t-il un nitrate d'argent monoanunoniacal? Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (315–357). [0110].

Quelques considérations a l'appui de la théorie des "ions mobiles". Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (307-320). [7000]. 33229

Reynolds, Frederick G. The viscosity coefficient of air, with an inquiry into the effect of the Röntgen rays thereon. [With bibliography.] Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (419-431); 19, 1901, (37-17). [7150]. 33230

Reynolds, J. Emerson. Silicon researches. Part 1X. Bromination of silicophenyl-imide and -amide, and formation of a compound including the group (SiN). London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1870–1877); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (249–250). [2000]. 33231

Reyst, Johannes Jacobus. Het kokosvet. Bijdrage tot de kennis der vetten en vetzuren. [Das Kokosfett. Beitrag zur Kenntnis der Fette und Fettsäuren.] Leiden (E. J. Brill), 1905, (240). 24 cm. [1300 6500]. 33232

Rhodin, John G. A. Mass analyses of Muntz's metal by electrolysis, and some notes on the electrolytic properties of this alloy. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (119–135, with 2 pls. and discussion). [6500 7250]. 33233

Rhomberg, Victor. Beiträge zur Kenntnis des Benzyliden-anilinnitrils. Diss. k. teehn. Hochschule, München. Dornbirn (Druck v. F. A. Feurstein), 1903, (41). 22 cm. [1630]. 33234

Rhorer, Ladilaus v. Zur Frage der Köppe'schen Theorie der Salzsäureabsonderung. Arch. ges. Physiol., Bonn, 110, 1905, (416–420). [7250]. 33235

---- v. Hári, Pál.

Rhousopoulos, O. A. Über die Reinigung und Konservierung der Antiquitäten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1198–1199). [0930]. 33236

Richard, A. Contribution à l'étude des dérivés halogénés des acétones de la série grasse. Bordeaux, Mém. soc. sci. phys. nat., (sér. 6), **2**, 1902, (1904), (203– 300). [1510 7250]. 33237

Sur la préparation électrolytique des dérivés halogénés de la méthyléthylcétone. Bordeaux, Proc.verb. soc. sci. phys. nat., **1901-1902**, 1902, (82-85). [1510]. 33238

Richard, Isidor. Ueber die Einwirkung des Formaldehyds auf α-Picolin. Diss. k. techn. Hochschule. München (Druck v. F. Straub), 1904, (50). 22 cm. [1930].

 Richards, Ellen H.
 Sanitary chemistry (water, air). [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.]
 Berlin (D. Verlag), 1904, (483–485). [6400 6500].

- v. Kendall, Lily Miller.

Richards, F. E. v. Morgan, Gilbert T.

Richards, Joseph W. The electrolysis of water. [With bibliography.] Philadelphia, Pa., J. Frank. Inst., **160**, 1905, (377–395, with text fig.). [7250]. 33241

Richards, Theodore William. The significance of changing atomic volume.
4. The effects of chemical and cohesive internal pressure. Boston, Mass., Proc.

Amer. Acad. Arts Sci., **39**, 1904, ([579]–604). Separate 23 cm. [7100 7150].

Richards, Theodore William. A revision of the atomic weight of strontium. Second paper.—The analysis of strontic chloride. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1905, ([603]-607). Separate 24.5 cm.; [Übers. von J. Koppel]. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (115-150). [0730 6300 7100].

and Bonnet, Frederick jun. The changeable hydrolytic equilibrium of dissolved chronic sulphate. [With bibliography.] Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts. Sci, 39, 1903, ([1]-30, with text fig.). Separate 23 cm. [7050].

Henderson, Lawrence J. und Forbes, George S. Über die Elimination von thermometrischer Nachwirkung und zufälligen Wärmeverlusten in der Kalorimetrie. (Übers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (551–568). [0910 7200].

nd Lamb, Arthur Becket.

New methods of determining the specific heat and the reaction-heat of liquids.

Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1905, (1l. + [659]-680, with illus.). Separate 24.8 cm. [7200].

und Wells, Roger Clark. Revision der Atomgewichte von Natrium und Chlor. [Übers. von J. Keppel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (56–135). [0250 0500 6000 7100 7150]. 33247

Richardson, Clifford. The constitution of Portland cement from a physicochemical standpoint. [Address before the Association of Portland cement manufacturers.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 58, 1904, (24194-24195, 24206-24208). [6500].

Der Portlandzement als feste Lösung. ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (941–944). [0220]. 33249

Bitumens. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.]
Berlin (D. Verlag), 1904, (507–509).
[6500]. 33250

Portland cement. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (480–481). [6500—0220]. 33251 (p-7195)

Richardson, Clifford and Forrest, C. N. Carbon tetrachloride and its use as a solvent for differentiating bitumens. J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, London, (310-311). [6500]. 33252

Richardson, F. W. and Hanson, H. Norman. The valuation of lubricants with special reference to cylinder oils. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (315-319). [6500]. 33253

and Jaffé, Adolf. Olive oils and the free oleic acid question in woolcombing. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (534-536). [6500].

Richardson, O. W. Note on the diffusion of hydrogen through palladium. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, (27–32). [7150].

Richardt, F[ranz]. Fraktionierte Verbrennung wasserstoffhaltiger Gasgemenge über erhitztem Palladiumdraht. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 38, 1904, (65-91); Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904. (566-570, 590-595). [7200 7050 6400]. 33256

— Über Verbrennungserscheinungen bei Gasen. Diss. techn. Hochschule, Karlsruhe. Leipzig (Druck v. Metzger & Wittig), 1904, (83). 23 cm. [7040 7200]. 33257

v. Haber, F[ritz].

Richarz, F[ranz]. Einige Folgerungen aus der Theorie des Gesetzes von Dulong und Petit. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1904, (61-67). [7200].

Weitere Bestätigungen der Analogieen im Verhalten des Ozon mit der Radioaktivität. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1904, (68-71). [0550 7300].

Ueber den Beweis der Einatomigkeit eines Gases aus der direkten Bestimmung seiner Molekularwärme. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., **1905**, (93–96). [7200].

Ueber Temperaturabhängigkeit der spezifischen Wärme fester Elemente. Ueber spezifische Wärme und spezifisches Gewicht ihrer allotropen Modifikationen. Marburg, Sitz-Ber, Ges. Natw., 1905, (100–113, mit 1 Taf.). [7200]. 33261

Richarz, F[ranz]. Theorie verdünnter Lösungen ohne Benutzung des osmotischen Druckes. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (706–714). [7150]. 33262

Richaud, A. De l'emploi du cyanure et de l'oxycyanure de mercure pour la désinfection des instruments de chirurgie. J. pharm. chim., Paris, (sér. 9), 20, 1904, (97-99). [0380].

Richmond, H. Droop. The composition and analysis of milk. London, Anal., **30**, 1905, (325–330). [6500].

and Goodson, J. A. Note on commercial amyl alcohol. London, Anal., **30**, 1905, (77-79). [1210].

Richter, E. Naturlehre (Physik und Chemie) für die Oberstufe mehrklassiger Schulen. In anschaulichausführlicher Darstellung, (Hübner und Richter, Realienbuch. Ausg. B. Tl 4.) 9. erw. Aufl. Breslau (F. Goerlich), [1905], (56). 22 cm. 0,25 M. [0050]. 33267

Richter, G. Alizarin-Astrol. Färberztg, Berlin, **15**, 1904, (153). [5020]. 33268

Richter, M. M. Lexikon der Kohlenstoff-Verbindungen. Suppl. 3., umfassend die Literaturjahre 1903 und 1904. Hamburg (L. Voss), 1905, (VIII+579). 18,60 M [0030 1000]. 33269

Richter, Oswald. Die Fortschritte der botauischen Mikrochemie seit Zimmermanns "Botanischer Mikrotechnik". Sammelreferat. Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig. 22, 1905, (194-261, 369-411). [6500].

Richter, Otto. Das neue Verfahren zur Bestimmung des Fettgelahltes d. Milch "Sinacid-Butyrometrie". Berliner Milchzig, 25, 1904, No. 33, (3-4). [6500].

neues Fettbestimmungsverfahren.
Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (1073).
[6500]. 33272

Richter, V. von. Chemie der Kohlenstoffverbindungen oder organische Chemie, 10. Aufl. Bd 2. Carbocyklische und heterocyklische Verbindungen von R[ichard] Anschütz und G[eorg] Schroeter. Bonn (F. Cohen), 1905, (XXI+894). 21 cm. 16,50 M. [0030 1000]. 33273

Richter, W. Zur Konstitution des Portlandzementes. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (1862-1864). Nachtrag. 27, 1903, (1943). [0220]. 33274

— Die Anwendbarkeit des Phenolphtaleïns in der Chemie des Portlandzemeutes. ThonindZtg, Berlin, **29**, 1905, (422-424). [6500]. 33275

Richtmyer, F. K. v. Fenner, R[obert] C[oyner].

Rickl, Einfache Spritzflasche, Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (556). [0910]. 33276

Riddick, D. G. r. Jenkins, J. H. B.

Riechen, F. v. Schwarz, F.

Riecke, E[duard]. Ueber Absorptionsverhältnisse der Strahlen des Radiums und des Poloniums (nach Versuchen der Herren Retschinsky und Wigger). Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (683–685). [0100 7300].

Riecke, R. v. Pfeiffer, T[heodor].

Riegel, M[aximilian]. Ueber die Bindungsform der flüchtigen Fettsäuren des Milchfettes. MolkZtg, Hildesheim, 18, 1904, (262–263). [1310]. 33278

Riegler, E. Ein neues Reagens zum Nachweis der verschiedenen Blutfarbstoffe oder der Zersetzungsprodukte derselben, Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (539-544). [6000 5010].

23279

gasometrische Bestimmungsmethode des Ammoniaks. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (246–250). [6300–6400].

Eine neue gravimetrische Bestimmungsmethode der Phosphorsäure im Harne. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1901, (568-570). [6300]. 33281

Rieke, Reinhold v. Willgerodt, C[on-rad].

Ries, A[lois]. Ucber einige Salze der Chlor-, Brom- und Jodsäure. [KClO₃; KBrO₃; KIO₃; NH₄IO₃; RbIO₃.] Zs. Krystallogr., Leipzig, **41**, 1905, (243-250). [7100 0250]. 33282 Riesenfeld, E. H. Ueberchromsäuren. (Nach Versuchen der HHrn Kutsch, Ohl und Woblers.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3380-3384). [0270].

Die Zersetzung der Chromsäure durch Wasserstoffsuperoxyd. (Nach Versuchen der HHrn. Kutsch und Ohl.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3578–3586). [0270]. 33284

Vom Ueberchromsäureanhydrid-triamin. (Nach Versuchen der HHrn. Kutsch und Ohl.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4068–4074). [0270]. 33285

Vom Radiumgehalt der Heilquellen und Moorerden. D. med. Wochenschr., Leipzig, **31**, 1905, (19-21). [0620-6500]. 33286

Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II. 1, 1905, (101–103). [0270]. 33287

Wohlers, H. E. und Kutsch, W. A. Höhere Oxydationsproducte des Chroms. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1885–1898). [0270].

Riesenfeld, H. Ein neuer Apparat zur Bestimmung kleiner Mengen von Kohlensäure. Kohle u. Erz, Kattowitz, 3, 1905, (57-60). [6000]. 33289

und **Taurke**, F. Ueber Cellulose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2798–2800). [1840]. 33290

Riess. Ueber die schweflige Säure in Nahrungs- und Genussmitteln und über die physiologische Wirkung dieser Säure. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (525-526). [6150].

Riess, Gustav. Ueber das 3, 5-Dimethoxy-benzoylacetophenon und über chinoide Abkömmlinge des 1. 4-Benzopyranols. Diss. Tübingen (Selbstverlag), 1903, (63). 23 cm. [1530 1910 5020].

Rietz, E. v. Auwers, K[arl].

Riber, C. N. Ueber die Bildung isomerer Hydrocinnamyliden-essigsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2742-2748). [1330]. 33293

Rimatori, Carlo. La galena bismutifera di Rosas (Sulcis) e blende di diverse località di Sardegna. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5*), 12, 1° semestre, 1903, (262-269). [0190 0230]. 33294 Rimbach, E[berhard]. Ueber Löslichkeit und Zersetzlichkeit von Doppelsalzen in Wasser. (IV. u. V. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1553-1572). [7150 0230]. 33295

und Weber, O. Ueber Einwirkung anorganischer Substanzen auf die Drehung von Lävulose und Glukose. Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (473–493). [7300–1810].

Rimbach, [Ernst]. Chemischer Rechenschieber aus alter Zeit. Bonn, SitzBer. Ges. Natk., 1905, Natw. Abt., (1-6, mit 1 Taf.). [0910]. 33297

Rimini, Enrico. Sul dosaggio dell'idrazina e di alcuni suoi derivati. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5°), **12**, 2° semestre, 1903, (376–381). [6300]. 33298

Rimpan, W. v. Kolle, Wilhelm.

Rinck, Arthur v. Busch, M[ax].

Ringer, W[ilhelm] E[duard] v. Jorissen, W[illem] P[aulinus].

Rinne, F[ritz]. Physikalisch-chemische Bemerkungen über technisches und meteorisches Eisen. N. Jahrb. Min., Stuttgart, 1905, 1, (122-158). [0320].

Zur mikroskopischen Struktur von Kalksandsteinen. Thonind-Ztg, Berlin, **27**, 1903, (192–195). [0220]. 33300

Rintelen, P. v. König, J[os.].

Ripper, Maximilian. Eine rasche Methode zur Erkennung der Milch von kranken Tieren. Allg MolkZtg, Stuttgart, 18, 1903, (321-322); MolkZtg, Hildesheim, 17, 1903, (933-934). [6500].

Rispler, A. Laboratoriumsapparat zur Untersuchung des Steinkohlenteeres. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (488). [6000]. 33302

Ritsema, I[po] C[hristiaan] en Sack, J[ohannes]. Index phytochemicus. Amsterdam (J. II. de Bussy), 1905, (86). 24 cm. [0030 6500]. 33303

Ritter, Karl v. Rabe, Paul.

Ritter, M. Die neuro-dynamische Therapeutik im Anschluss an Studien und Erfahrungen über die photo-dynamische Wirkung von Fluorescenz- und Luminescenz-Stoffen auf Zellengebiete und Nervenendigungen. Leipzig (B. Konegen), 1905, (V + 59). 24 cm. 2 M. [7350]. 33304

Ritzema, J[an]. Onderzoekingen omtrent eukele in de kliniek gebruikelijke reacties bij glucosurie en fructosurie. [Untersuchungen über einige in der Klinik übliche Reaktionen bei Glucosurie und Fructosurie.] Groningen (G. A. Evers), 1905, (122). 25 cm. [1810].

Rivier, H. Sur la reversibilité de la transformation des pseudodithiobiurets pentasubstitués en dithiobiurets normaux. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (437–439). [1310]. 33306

Rivière, G. et Bailhache, G. Sur la présence de l'hydroquinone dans le poirier. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (81-83). [8030]. 33307

Rix, Curt. Über Aethylendiaminkobaltsalze. Zürich, Phil. Diss. II. S. 1904–1905. Zürich, 1904, (72). 8vo. [2000]. 33308

Roberts, David James v. Sudborough, John Joseph.

Robertson, A. en Wijnne, A[rend] J[ohan]. Blauwzuurvergiftiging na gebruik van Kratokhoonen. [Blausäurevergiftung nach dem Genuss von Kratokhohnen.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (393–399). [8000–1850].

Robertson, Philip Wilfred. Studies in comparative cryoscopy. Part III. The esters in phenol solution. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1574–1584); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (231–232). [1310 7100 7200].

A volumetric method of estimating the cinchona alkaloids by means of their double thiocyanates. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (242). [6300–6500].

The distillation of the fatty acids for the manufacture of candles, Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., **37**, 1905, (568–577). [7200].

The association of the fatty acids and their esters and the arrangement of atoms in space. Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., **37**, 1905, (577-580). [7000].

Robertson, T. Brailsford. On the influence of electrolytes upon the toxi-

city of alkaloids. Berkeley, Univ. Cal., Pub. Physiol., **2**, 1905, ([159]–162). Separate. 26. 8 cm. [3000 4010].

Robertson, T. Brailsford. Studien zur Chemie der Jonenproteidverbindungen. I. Ueber den Einfluss von Elektrolyten auf die Frequenz des Herzschlags. Arch. ges. Physiol., Bonn, 110, 1905, (610-624, mit 2 Taf.). [4000]. 33315

Robertson, William. Solubility as a measure of the change undergone by isodynamic hydrazones: (1) camphorquinonephenylhydrazone, (2) acetaldehydephenylhydrazone. London, J. Chem. Soc., 37, 1905, (1298–1302); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (181). [1410 1540 7000 7150].

v. Armstrong, Henry E.

Robin, Lucien. Recherche de l'acide borique. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (336-338). [6150]. 33317

Recherche et dosage de l'acide citrique dans les vins. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (453-456). 33318

Robinson, H[enry] H[aliburton]. The detection of small quantities of arsenic. Chem. and Drug., London, 67, 1905, (700). [6100-6200].

Robinson, Robert v. Perkin, William Henry jun.

Robyn, A. Sur quelques nouvelles substances azotées dinaphtopyraniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1644). [1910]. 33320

_____ v. Fosse, R.

Rochussen, F. Fortschritte auf dem Gebiete der Terpene und ätherischen Oele. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (379-384). [1140-6500]. 33321

Fortschritte auf dem Gebiete der ätherischen Öle und Riechstoffe im Jahre 1904. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1129-1134, 1174-1178). [1140-6500]. 33322

Rocques, X. Sur la composition des eaux-de-vie de vin. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (511-512). [6500].

Représentation graphique des résultats d'analyse du lait. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (420-422). [6500].

Rocques, X. Sur l'analyse des eauxde-vie. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (63-65). [6500]. 33325

Dosage de la glycérine dans les vins de liqueur. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (306-309). [6300].

vie. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (1027–1032). [6500].

- r. Villiers.

Rodenberg, G. v. Frerichs, H[einrich].

Roebuck, J. R. The rate of the reaction between arsenious acid and iodine in acid solution; the rate of the reverse reaction; and the equilibrium between them. (Second paper.) J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (727-763). [7050].

Roederer. Sur le strontium-ammonium. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1252–1253). [0730]. 33330

v. Guntz.

Röhm, Otto. Das Wassergas. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **45**, 1905, (595–597). [6500].

Röhrig, Armin. Ein Beitrag zur Untersuchung des schwarzen Thees. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (730-734). [6500]. 33332

Verbesserter Apparat zur Milchfett-Bestimmung nach Gottlieb-Röse. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (531-538). [6000 6300].

Römer, Franz. Neuerung an elektrischen Schmelzöfen. Weltmarkt, Berlin, 15, 1901, (109). [0910]. 33334

Roemer, H. Hermann Wilfarth. Ein kurzer Abriss seines Lebens und Wirkens. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Allg. Tl, (7-11). [0010].

-- v. Thiel, A[lfred].

Roemwolt, Gottwalt. Zur Natur der farblosen und farbigen Derivate des Succinylobernsteinsäureäthers. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1902, (75). 22 cm. [1340 5010 7000].

Roerdansz. Beitrag zur Beurteilung von Flach- und Konvex- Butyrometern. MolkZtg, Hildesheim, **18**, 1904, (908); Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (598–599, 822). [0910 6000 6300]. 33337

Rössing, A. Die Abbauprodukte der Stärke durch Hydrolyse mittels Salzsäure, ihre Bestimmung in Stärkezuckern und Sirupen, sowie ihr Einfluss auf die technische Verwendbarkeit der letzteren in der Zuckerwarenindustrie. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (867-873). [1840–6500].

Zur Löslichkeit des Schwefelkupfers in Alkalipolysulfüren. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (465–466). [0290–6200–7150]. 33339

——— Beiträge zur Untersuchung der Stärkesirupe. (3. Mitt. und Schluss). Zs. öff. Chem., Plauen, **10**, 1904, (277– 279). [6500]. 33340

Rössler, Carl. Ucber Skatolroth und ähnliche Harnfarbstoffe. Centralbl. inn. Med., Leipzig, **22**, 1901, (847–855). [5010].

Rössler, E. v. Rupp, E[rwin].

Rössler, F. Cyan unter besonderer Berücksichtigung der synthetischen Cyanidverfahren. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (638-646). [1310].

Röttgen, Theodor. Von den flüchtigen Säuren im weine und einer einfachen Methode zur Bestimmung derselben. D. Weinztg, Mainz, **42**, 1905, (149-150). [6500].

v. Windisch, Karl.

Röttger, H. Kurzes Lehrbuch der Nahrungsmittel - Chemie. 2. verm. u. verb. Aufl. Leipzig (J. A. Barth), 1903, (XIV + 698). 11 M. [6500]. 33344

Röver, Eugen. Zur Kenntnis der Einwirkung von Bromeyan auf tertiäre Diamine. Diss. Göttingen (Druck v. E. A. Huth), 1904, (52). 21 cm. [1600 1930 5020]. 33345

Rözsényi, J. v. Balló, M[átyás].

Rogers, Allen and Smith, Edgar F[ahs]. Derivatives of complex inorganic acids. Sixth paper. Philadelphia, Cont. John Harrison Lab. Chem. Univ. Pa., No. 88. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1474-1484). [0240 0440 0520 0600 0840].

Rogers, L. A. An electrically controlled low temperature incubator. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 15, 1905, (236-239). [0910]. 33347

Rogerson, Harold and Thorpe, Jocelyn Field. Some alkyl derivatives of glutaconic acid and of 2: 6-dihydroxypyridine. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1685–1714); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (239). [1320 1930]. 33348

Rogovski, E. Sur la différence de température des corps eu contact. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (1179– 1181). [7200]. 33349

Rogow, M. Über eine Klasse von in wässrigen Alkalien unlöslichen Phenolen. (Vorl. Mitt.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (315-322). [1230].

Rogowicz, Johann. Die Löslichkeit des Baryumsulfits in Wasser und in Zuckerlösungen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, (938– 940). [0170-7150]. 33351

Rohde, Erwin. Die Farbenreaktionen der Eiweisskörper mit p-Dimethylaminobenzaldehyd und anderen aromatischen Aldehyden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (161-170). [4000 6150]. 33352

Rohde, G[eorg] und Schwab, G. Ueber die Einwirkung von Jodmethyl auf die Isonitrosoverbindungen des Cinehotoxins und Chinotoxins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (306–320). [1930].

Rohland, P[aul]. Ueber den Einfluss der physikalisch-chemischen Gesetze auf einige Aufgaben und Probleme der anorganischen Chemie. Baumaterialienk., Stuttgart, 8, 1903, (307–311, 325–328). [0100].

Ueber einige neue Anwendungen der physikalisch-ehemischen Theorien auf organische Vorgänge. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (599-604). [7000].

Umschlagen der Abbindezeit der Portland-Cemente. I.-HI.
ThonindZtg, Berlin. **26**, 1902, (605–608, 1617–1622, 1966–1971); **29**, 1905, (919–952). [0220–7050–7150]. 33356

Ueber den Stuckgips. (Die Hydratation des Hemilydrates.) Thonind-Ztg, Berlin, **27**, 1903, (675-680). [0220 7150]. 33357

Rohland, P[aul]. Ueber den Erhärtungsvorgang des Portlandzementes. Thonind-Ztg, Berlin, 27, 1903, (890– 938). [0220]. 33358

Ueber den Estrichgips. (Die Hydratation des Anhydrids). ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (1145-1148, 1177-1179). [0220 7150]. 33359

Ueber die Einwirkung des Meerwassers auf Portlandzement. ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (2022–2025). [0220]. 33360

Ueber die Hydratation des Gipses. ThonindZtg, Berlin, **28**, 1904, (389-392, 942-944). [0220 7150].

33361 Ueber das Treiben des Gipsmörtels. ThonindZtg, Berlin, **28**, 1904, (1297-1300). [0220 7150]. 33362

Ueber den Hydratationsund Erhärtungsvorgang des Portlandzementes. ThonindZtg, Berlin, 29, 1905, (1027–1029, 1062–1064). [0220 7150]. 33363

und die Verwendung des Portlandzementes bei Meerwasserbauten. ThonindZtg, Berlin, **29**, 1905, (1487–1488). [0220].

Die Candlot'sche Reaktion und die Verlängerung der Abbindezeit. ThonindZtg, Berlin, **29**, 1905, (1599– 1600). [0220 7150]. 33365

Über Beziehungen zwischen der Löslichkeit des Calciumsulfats und der Hydratation des Gipses und des Portlandzements. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (327–330). [0220 7150].

Ueber einen Erhärtungsvorgang des Baryumsulfats. (Vorl. Mitt.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, 38, 1904, (311-318). [0170-7150]. 33367

Erhärtungsvorgänge. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, (893–900); Erwiderung an Herrn E. Jordis, *l.c.*, **11**, 1905, (129– 130, 338–339). [7150 7050 0220 0120]. 33368

Die Tone als semipermeabele Wände. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (455-456). [0120 7150]. 33369

Bohrer, László, A vesék osmotikus munkájáról. [Über die osmotische Arbeit der Nieren.] Orv. Hetilap, Budapest, **49**, 1905, (631–633, 651–653, 669–671). [8000]. Rokotnitz, Alfred. Studien über die elektrolytische Bildung von Bleisuper-oxyd aus metallischem Blei. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 4, 1903, (213–216, 227–229, 237–240, 251–253, 261–265). [0580 7250]. 33371

Rolle, O. v. Vorländer, D[aniel].

Roloff, Max. La théorie de la dissociation électrolytique. Electrochimie, Paris, 11, 1905, (3-10, 16-19, 30-36, 39-45, 55-59); Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (641-668). [7250].

Die physikalische Analyse der Mineralwässer. Eine zeitgemässe Kritik. Zs. KohlensäureInd., Berlin, 9, 1903, (1–3, 37–40, 71–73, 108–110, 140–143, 177–180, 209–211, 249–251, 286–289). [6500].

Romanov, Е.]. Романовъ, Е. Дѣйствіе ѣдкаго кали на смѣсь фенциацетилена и ментона. [Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec le menthone.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (657– 659). [1130—1540].

[Romanov, L.]. Романовъ, Л. О никкелъ. [Sur le nickel.] St. Peterburg, 1904, (84, av. 1 pl.). 23 cm. [0510]. 33375

Romburgh, P[ieter] van. Over de inwerking van ammoniak en aminen op allylformiaat. I. [On the action of ammonia and amines on allyl formate. I.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (117-120), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (138-141), (English). [1310 1220]. 33376

Over het voorkomen van lupeol in getah pertja-soorten. [On the presence of lupeol in some kinds of gutta percha.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (120-121), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (137) (English). [1250 6500]. 33377

 Romeu, Albert de. L'industrie des abrasifs et le corindon. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (504–516). [0120–6500]. 33379

Romijn, G. und Voorthuis, J. A. Quantitative Bestimmung von Formaldehyd in der Luft. [Luftverunreinigung.] Ceutralbl. inn. Med., Leipzig, 24, 1903, (553-557). [6300]. 33380

Rona, Peter v. Abderhalden, Emil.

Root, Jay E. Electrolysis of cobalt and nickel tartrates. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (I–12). [6200 7250 1310 0540]. 33381

Roozeboom, Bakhuis v. Bakhuis, Roozeboom.

Rosa, Edward B. The National bureau of standards and its relation to scientific and technical laboratories. (Address at Wesleyan University, Middletown, Conn., Dec., 1904). Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 21, 1905, (161–174). [0060].

Roscoe, Sir H. E. and Schorlemmer, C. A treatise on chemistry. Vol. 1. The non-metallic elements. New edition completely revised by Sir H. E. Roscoe, assisted by Drs. H. G. Colman and A. Harden. London (Maemillan), 1905, (xii + 931, with portr. and 217 illus.). 23 cm. 21s. [0100 0030]. 33383

Rose, J. A. v. Partheil, A[lfred].

Rosenbaum, Adolf. Ein Beitrag zur Katalyse des H₂O₂ durch Blut und Gewebe des Tierkörpers. [In: Beiträge zur wissenschaftlichen Medicin und Chemie. Festschrift für Ernst Salkowski.] Berlin, 1904, (337–345). [8010].

Rosenbaum, W. v. Siegfeld, M.

Rosenberg, J. O. Ueber die Nitrososchwefeleisenverbindungen und ihr Verhalten zu den Nitroprussiden. 2e Serie. Ark. Kemi, Stockholm, 2, No. 1, 1905, (36). [0320]. 33385

Rosenberg, Siegfried. Ueber den Ersatz des Bauchspeichels durch Pankreon nebst Bemeikungen über die Wirkung von Zymase bei Diabetes mellitus. D. Aerzteztg, Berlin, 1902, (385-386, 412-415). [8010]. 33386

Rosenberger, Georg. Beiträge zur Kenntnis der von Fettsäuren sich ableitenden Imidazole. Basel, Phil. Diss. 1903–1904. München, 1904, (42). 8vo. [1930]. Rosenfeld, Georg. Notizen zur Fettbestimmungsmethode. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, **26**, 1905, (353-357). [6300]. 33388

Rosenfeld, Maximilian. Ueber eine neue Explosionsllasche. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (587). [0910]. 33389

Rosenheim, A[rthur]. Berichtigung [zu seiner Arbeit: Ueber alkylschweflige und alkylsulfonsaure Salze. Diese Ber. 38, 1905, (1298)]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2005). [1300]. 33390

und Braun, Hans J. Untersuchungen über die Halogenverbindungen des Molybdäns und Wolframs. 1. Mitt. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (311–322). [0480 0840]

und Frank, Paul. Ueber Salze des Zirkoniums. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (812–816). [0890–2000]. 33392

und Levy, Walter. Ueber Platinphosphorhalogenverbindungen und ihre Derivate. 2. Mitt. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (34-47). [0610 7000 2000]. 33393

—— und Müller, Paul. Ueber Ferriacetoverbindungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **39**, 1904, (175–186). [1310 2000 7000]. 33394

und Sarow, Willfried. Alkylschweftigsaure und alkylsulfonsaure Salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1298–1305). [1300]

und Schnabel, Richard.
Die Einwirkung von Zinntetrachlorid
und Titantetrachlorid auf organische,
hydroxylhaltige Körper. (5. vorl. Mitt.
Ueber die Molekularverbindungen anorganischer Halogenide.) Berlin, Ber.
D. chem. Ges., 38, 1905, (2777–2782).
[1200 1330 2000]. 33396

und Stadler, Wilhelm.
Die Thioäpfelsäure und ihre Salze.
(2. Mitt. Üeber die Complexsalze von
Thiosauren.) Berlin, Ber. D. chem.
Ges., 38, 1905, (2687-2690). [1310
7000]. 33397

Rosenheim, Otto. The methylation of gallotannic acid. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (157–158). [1330].

Rosenheim, Otto. New tests for choline in physiological fluids. J. Physiol., Cambridge, **33**, 1905, (220–224). [u150].

Rosenstiehl, A. Ueber die Gegenwart von Lecithin im Weine. (Bemerkungen zu der Abhandlung von G. Ortlieb und I. Weirich). Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (475–477); ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (663–664); Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 25, 1904, (857–862); Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (485–487). [6500].

Einfluss der Farb- und Gerbstoffe auf die Tätigkeit der Hefen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (698-701); Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (291-292). [8020]

Rosenthal. Pyridinbasen im Braunkohlenteer. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1148). [1000 1930]. 33402

Rosenthal, J[osef]. Ueber einige Verbesserungen an automatisch wirkenden Quecksilberluftpumpen Sprengelscher Art. (Vortrag.) Berlin, Verh D. physik. Ges., 6, 1904, (262-265). [0910].

Rosenthaler, L[eopold]. Pentosenreaktionen von Saponinen. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (247-248). [1850 6150]. 33404

— Ueber das Saponin der weissen Seifenwurzel. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (496–504). [1850].

33405

Die Entwicklung der Pflanzenehemie von Du Clos bis Scheele. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 4904, (289-296). [6500 8000]. 33406

———— Zwei Streitfragen aus der Geschichte der Saponine. Berliu, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (178-183). [1850].

Die Prüfung des Benzonaphthols auf β-Naphthol. Pharm.
Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (489).
[6150].

Haltbare alkalische Kupferlösungen. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (28). [6000 0290].

33109

Reaktionen einiger neuer
Arzneimittel. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **45**, 1905, (512). [6500]. 33410

Rosenthaler, L[copold]. Ein Beitrag zur Vanillin-Salzsäure-Reaktion. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (292– 301). [6150]. 33411

Rosin, Heinrich. Bemerkung zur Mitteilung von Rudolf Adler und Oskar Adler; "Ueber eine Reaktion im Harn bei der Behandlung mit Resorcin". Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1901, (549). [6150].

Rossel, O'tto]. Nouvelle méthode pour la recherche du sang. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (70-72). [8000 6500]. 33413

Rossem, C[ornelis] van. Invloed van langzame dissociatie op phasenevenwichten. [Einfluss langsamer Dissociation auf Phasengleichgewichte.] Amsterdam (Meulenhoff & Co.), 1905, (72). 24 cm. [7050]. 33414

Rosset, Georges. Einfluss des Lichtes auf die Schnelligkeit der Formation von Accumulatorenplatten. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfeide, 5, 1904, (85-86). [0580].

Ein Normalelement für technische Laboratorien. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 5, 1904, (86-87, 90-98). [7250]. 33416

Die Messung hoher Temperatur in den elektrischen Laboratorien, ein leicht herzustellendes Pyrometer. Uebers. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, **6**, 1905, (23-24, 37-39). [0910].

Schnellmethoden zur Bestimmung der Zusammensetzung der Blei-Antimon-Legierungen für Accumulatorengitter. Übers. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 6, 1905, (139–142, 153–158). [6500].

Ueber den Widerstand von Blei-Antimon-Legierungen für Accumulatorengitter. [Zusammensetzung und Leitfähigkeit.] Uebers. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 6, 1905, (259-262). [7250].

Rossi, Anguste J. On the manufacture of ferro-titanium and other metallic alloys electrically. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (755–760). [0320 0780 7250].

Rossi, Emilio. Di un nuovo metodo per la preparazione degli ossidi di azoto dall'aria atmosferica. Milano, Rend. Ist. lomb., (serie 2ª), **36**, 1903, (417–424). [0490]. 33421

Rossi, Giucomo und Grazia (De), Sante. Histologische und chemische Untersuchungen über die Zersetzung der Pflanzen. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 15, 1905, (212–215, mit 1 Taf.). [8020]. 33422

Rossmann, Johannes. Ueber die Diäthylderivate des Aethylen-, Propylen- und Dimethylendiamins sowie deren Oxydationsprodukte. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1904, (11). 21 cm. [1610]. 33423

Rossmeisl, Josef. Die Bestimmung des Fettgehaltes der Eselinmilch. Zs. Fleischhyg., Berlin, 12, 1902, (105–109). [6500]. 33424

Rossolimo, A. J. Ueber die oxydirende Wirkung des unreinen Aethers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (774-775). [1210 5500]. 33425

Rost, Arnold. Monographie des Haematoxylins. Bern, Phil. Diss. 1903-1904. Dresden, 1904, (83). 8vo. [5020]. 33426

von. v. Kostanecki, Stanislans

Rostoski, Otto v. Abderhalden, Emil.

[Rostoveev, S. I.]. Ростовцевъ, С. II. Органическая химія. [La chimie organique.] Moskva, 1905, (15+11). 24 см. [0040 1000]. 33427

[Rotarskij, F. F. et Žemčužnikov, S. F.]. Ротарскій, Ө. Ф. и Жемчужниковь, С. Ф. Пирометрическое изслъдованіе такъ называемыхъ жидкихъ кристалловъ. [Recherches pyrométriques sur la nature des cristaux liquides.] St. Peterburg, Žurn. russ, fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 1116–1119); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (185–188). [7100 7200].

Rotarskij, Т.]. Рогарскій, ІЦ. О возстановленія шитросоединеній алкоголями, въ щелочной средь. [Sur la réduction des nitrodérivés par les alcools dans un milieu alcalin.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (569-575). [1100—1200].

Roth, A. W. c. Henkel, H.

Roth, Jacob. Ueber intramolekulare Umlagerungen. Basel, Phil. Diss. 1903-1904. Strassburg, 1904, (53). 8vo. [7050]. 33430 Roth, Paul B. Zur Kenntnis β- und γ- halogensubstituierter tertiärer Amine. Diss. Jena (Druck v. A. Kämpfe), 1905, (39). 23 cm. [1600 1930]. 33431

v. Knorr, L[udwig].

Roth, Walther. Zink und Verbindungen. Die kristallographischen Angaben von H. Steinmetz. [In: Gmelin-Kraut Handbuch der anorg. Chemie. Bd 4, abs. 1.] Heidelberg (C. Winter), 1905, (1-64). [0880 7100].

Rothé, E. Vereinfachte Farbenphotographie. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (76-77). [7350]. 33433

Rothe, R[udolf] v. Hoffmann, F.

Rothenbach, F[ritz] und Eberlein, I. Ueber das Vorkommen von Estern in den Früchten der Bananen. D. Essigind., Berlin, 9, 1905, (81-82). [6500]. 33134

— Zu der Enzymgärung der Essigpilze. D. Essigind., Berlin, **9**, 1905, (233–234). [8010]. 33435

Rothera, C. II. Experiments on cystin and its relation to sulphur metabolism. J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, (175-182). [8040]. 33436

Zur Kenntnis der Stickstoffbindung im Eiweiss. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (442-448). [4000]. 33437

Rothstein, J. M. Zur Frage der Abscheidungsprodukte aus Kesselspeisewässern. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (540–545). [6500]. 33438

Rotschy, Arnold v. Pictet, Amé. Rousseaux, E. v. Girard, A. Ch.

Roux, Eugène. Sur la transformation de l'amylocellulose en amidon. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (440-442). [1810]. 33439

Sur la rétrogradation des amidons artificiels. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (913-916). [1840].

Sur la saccharification par le malt des amidons artificiels. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1259-1261). [1840].

Sur la multirotation des sucres. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (585-593). [1820-7300]. 33442

Les récents travaux sur les sucres. Rev. gen. sci., Paris, **15**, 1904, (532-511). [1800]. 33443 Roux, Eugène v. Maquenne, L.

Roy, Louis. Zur Kenntnis des Pulegons und der Synthese bicyclischer Systeme. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (55). 22 cm. [1540] 1640].

Rubens, H. Das Emissionsspektrum des Auerstrumpfs. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (790-792); Ann. Physik. Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (725-738, mit 2 Taf.). [7300]. 33445

 Rubner, Max.
 Die Umsetzungswärme

 bei der Alkoholgärung.
 Arch.
 Hyg.,

 München,
 49, 1904, (365–418).
 [7250

 8010].
 33416

Rubow, V. Ueber den Lecithingehalt des Herzens und der Nieren unter normalen Verhältnissen, im Hungerzustande und bei der fettigen Degeneration. Arch. exper. Path., Leipzig, 52, 1905, (173-204). [8050 6500]. 33447

Rubricius, Hans. Manganbestimmung nach dem Persulfatverlahren in Stahl und Eisensorten. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (890). [6500].

Siliziumbestimmung im Roheisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (1444–1445). [6500]. 33450

[Rudakov, F. et Aleksandrov, A.]. Рудаковъ, О и Александровъ, А. О еоставѣ енвушнаго масла, получае-маго при винокуреній изъ желудей. [Composition de l' huile de fusel obtenue dans la distillation des glands.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (207-219); proc.-verb. (21). [1210 8020].

Rudeck, E. Ozon und Bestimmung ozonhaltiger Luft. Balneol. Centralztg, Berlin, 1902, (147-149, 152-153). [0550].

durch kolorimetrische Bestimmung, nebst Eiweissmessung. D. MedZig. Berlin, 25, 1904, (1021–1024). [6500].

Rudge, W. A. Douglas. The properties of radium in minute quantities. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (183). [9620 7300].

Rudno Rudzinski, Albin von. Ueber die Bedeutung der Pentosane als Bestandteile der Futtermittel, insbesondere des Roggenstrohes. Diss. Halle. Strassburg (Druck v. M. DuMont Schauberg), 1903, (HI+75). 22 cm. [6500].

Rudolfi, E. v. Rügheimer, L[eopold].

Rudolph, H[einrich]. Ueber die Unzulässigkeit der gegenwärtigen Theorie der Materie. 2 Vorträge . . . (Wissenschaftliche Beilage zum Jahresbericht des städtischen Realgymnasiums zu Coblenz. Ostern 1905.) Coblenz (Druck v. H. L. Scheid), 1905, (36). 26 cm. [7000].

Rudorf, G[eorge]. Ueber Spektralregelmässigkeiten und das Atomgewicht des Radiums. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (100-110). [0620 7100 33457

Das periodische System, seine Geschichte und Bedeutung für die chemische Systematik. Verm. u. vom Verf. vollst. umgearb. deutsche Ausg. Die Uebers. unter Mitwirkung von Hans Riesenfeld. Hamburg u. Leipzig (L. Voss), 1904, (XV+370). 23 cm. 10 M. [7000].

Rudse, Fr. v. Kostanecki, Stanislaus von.

Rübencamp, R. v. Zerr, Geo.

Rücker, Adolf v. Naumann, Alex-[ander].

Rüdiger, H. Die Spiritus- und Spirituspräparate-Industrie im Jahre 1903. Chem. Ind., Berlin, **27**, 1904, (340–351, 416–427); im Jahre 1904. *l.c.*, **28**, 1905, (547–558, 616–627). [1210].

Rüdorff, Fr. Anleitung zur chemischen Analyse nebst einem Anhang: Quautitative Uebungen. Für den Unterricht an höheren Lehranstalten. II. neubearb. Aufl. Berlin (H. W. Müller), 1905, (IV+58). 22 cm. 0, 60 M. [6000 030].

Rüggeberg, Felix. Synthesen mit disubstituierten Formamidinen. Diss. Freiburg i. Br. (Druck v. Speyer & Kaerner), 1904, (39). 21 cm. [1600 5500].

Rügheimer, L[eopold]. Bestimmung des Molekulargewichts unter Beuutzung hochsiedeuder Lösungsmittel. (Mitbearb. von S. Toeche Mittler und E. Rudolfi.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (297–310, mit 2 Taf.). [7100]. 33162

Rügheimer, L[eopold] und Rudolfi, E. Das Molekulargewicht der Metall-chloride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (311-349). [0250-7100]. 33463

Das Molekulargewicht des Wismuthphosphats. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (349-350). [0190 7100].

Rühl, Friedrich v. Jannasch, Paul.

Rühle, H. Die Nahrungsmittelchemie im 2. Vierteljahre und 2. Halbjahre 1902, im 1. und 2. Vierteljahre und 2. Halbjahre 1903, im 1. u 2. Vierteljahre und 2. Halbjahre 1903, im 1. u 2. Vierteljahre und im 2. Halbjahre 1904 und im 1 u. 2. Vierteljahre 1905. Chem Zs., Leipzig, 2, 1903, (217-219, 244-245, 276-277, 472-474, 499-501, 538-539, 607-603, 738-741, 766-770); 3, 1904, (295-300, 481-483, 507-509, 539-542, 662-665, 711-713); 4, 1905, (58-62, 85-86, 274-277, 298-301, 447-491, 487-491, 511-517). [6500].

 Rümpler,
 A.
 Zwei
 Briefe
 Achards.

 Berlin,
 Zs.
 Ver.
 D.
 Zuckerind.
 55, 1905,

 Allg.
 Tl, (134-136, mit 2
 Briefen).

 [0010].
 33466

— Ueber die Reinigung von Ribbensäften durch Silikate. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (59-69). [6500].

Ruer, Rudolf. Ueber die Bindung des Chlors in den kolloidalen Lösungen der Metallhydroxyde. Zs. auorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (85-93). [0250 7100].

Ueber Metazirkonsäure, ein der Metazirnsäure entsprechendes Zirkonhydroxyd. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (282–303). [0890 7100 700].

Das Zirkonoxychlorid als Mittel zum Nachweise der Zirkonerde. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (456–459). [0890 6100]. 33470

Uber die elektrolytische Auflösung von Platin. (Bemerkungen zur Abhandlung der Herren André Brochet und Joseph Petit: Beiträge zu unseren Kenntnissen über die Elektrolyse mit Wechselströmen.) Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (10–12). [0010 7250].

Rner, Rudolf. Über die elektrolytische Auflösung von Platin. Zs. Elektroch, Halle, 11, 1905, (661-681). [0610-7050 7250]. 33472

und Levin, Max. Zur Kenntnis der Zirkonschwefelsäuren. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (449–455). [0890 7000]. 33473

Rütten, Christian und Morsch, Hugo. Die Bogenspektren von Samarium und Tantal. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (181-202). [0670 0740 7300].

Ruff, Otto. Das chemische Institut der technischen Hochschule zu Danzig. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (99–102). [0060].

und Albert, Curt. Ueber die Einwirkung von Siliciumchloroform auf einige Fluoride und die Darstellung von Siliciumfluoroform, sowie dessen Eigenschaften. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (53-64). [0710 0310].

— — Ueber das Siliciumchlorroform. (Zum Theil gemeinschaftlich mit Emil Geisel.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2222–2243). [0710 7000].

— und Eisner, Fritz. Ueber das Wolframhexafluorid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (742-747). [0840]. 33478

und Geisel, Emil. Das Sulfammonium und seine Beziehungen zum Schwefelstickstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges.. 38, 1905, (2659–2667). [0490 0660].

und Jeroch, Willi. Beitrag zur jodometrischen Bestimmung der schwelligen Säure in alkalischer Lösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (409-419). [6300]. 33480

— und Johannsen, Otto. Die Siedepunkte der Alkalımetalle. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3601– 3604). [0100-7200]. 33481

und Plato, Wilhelm. Zur Darstellung von Calcium. Erwiderung an die Herren Danneel und Stockem. Zs. Elektroch., Ilalle, 11, 1905, (263–264). [0220].

Ruff, Otto and Thiel, Curt. Ueber die Einwirkung von Fluorwasserstoff auf Schwefelstickstoff und eine neue Bildungsweise des Thionylfluorids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (549-553). [0310 0660].

Ruhemann, J[acob]. Ueber die Einwirkung des menschlichen Urins auf Jcd-saure und Jod, sowie die Beurteilung meines Uricometers durch Fr. Eschbaum und E. Kraft. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905, (1252–1254). [6300].

Die sofortige quantitative Bestimmung der Harnsäure mit Hilfe des Uricometers. Heilkunde, Berlin, 1903, (250-253); Med. Woche, Berlin, 5, 1904, (25-26). [6300]. 33486

v. Eschbaum, F.

Ruhemann, Siegfried. The combination of mercaptans with olefinic ketonic compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (17-25); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (251). [1200 1330 1530].

The combination of mercaptans with unsaturated ketonic compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (461-468); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (123-124). [1200 1330 1510 1530 1930 1940].

and Merriman, Richard William., The action of phenylpropiolyl chloride on ketonic compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1383–1395); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (224–225). [1310–1330–1340–1510–1510–1910].

London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1768-1780); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (258-259). [1930].

and Watson, E. R. The action of organic bases on olefinic ketonic compounds. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (527). [1530].

Ruhig, Friedrich. Ueber die Einwirkung von Aether und Aluminiumehlorid auf a-Naphtylamin. Diss. Giessen (Druck v. v. Münchow), 1905, (39). 23 cm. [1630–1330]. 33492

Ruhmer, Ernst. Ueber das Selen und seine Bedeutung für die Elektrotechnik unter besonderer Berücksichtigung der Lichttelephonie. Vortrag. Elektrot. Zs., Berlin, **25**, 1904, (1021-1030). [0700] 33493

Ruhmer, Ernst. Ueber das Selen mit besonderer Berücksichtigung der Lichttelephonie. Natur a. Kultur, München, 1, 1903, (1-9, 38-48). [0700]. 33494

Ruhstrat, Gebr. Experimetierschalttafel für elektrochemische Arbeiten. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (331– 332). [0910]. 33495

Ruitinga, P[ieter]. De toepassing der biologische eiwitreactie. [Die Anwendung der biologischen Eiweissreaktion.] Ned. Tijdschr. Geneesk., Amsterdam, 41, 2, 1905, (169-181). [4010]. 33496

Rullmann, W. Ueber Reaktionen des oxydierenden Enzyms der Kuh- und Frauenmilch. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (81–89). [8010]. 33497

Runge, Otto v. Reitzenstein, Fritz.

Rupe, H[ans]. Ueber die Reduktion mehrfach ungesättigter Ketone. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Aarau, 87, 1905, (65-67). [1520]. 33498

und Frisell, Gunnar. Cinnamal-campher und seine Reductionsproducte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (104–122). [1540–7300].

33499

— Hrn. J[ulius] W[ilhelm]
Brühl zur Entgegnung. [Betr. refractometrische Messungen der Spaltungsprodukte des Cinnamalcamphers.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1171).
[1540 7300]. 33500

und **schlochoff**, Paul. Ueber Oxyde aus Methyl-heptenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1498– 1502). [1910 1210 1520]. 33501

Synthese und Constitution der Cinensaure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1502-1507). [1910-7000]. 33502

— Zur Kenntniss des Carvons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1719–1725). [1540–1240–1910]. 33503

und Speiser, Felix. Cinnamal-lävulinsäure und ihre Reductionsproducte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1113-1125). [1330]. 33504

Rupp, E[rwin]. Ueber Ameisensäure und deren titrimetrische Bestimmung. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (69–73). [6300–1310]. 33505

 Rupp, E[rwin].
 Ueber die Jodsäure

 als jodoxydimetrisches Reagens.
 Arch.

 Pharm., Berlin, 243, 1905, (98-104).
 (98-104).

 [6000 0390].
 33506

Ueber eine titrimetrische Methode der Quecksilberbestimmung. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (300–302). [6200]. 33507

Ueber titrimetrische Bestimmungen und Trennungen von Cyaniden, Rhodaniden und Chloriden. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (458–467). 33508

Ueber eine Gehaltsbestimmung des offizinellen Quecksilbercyanids. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (468–469). [6500]. 33509

Notiz zur Jodometrie der schwefligen Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1903–1905). [6300]. 33510

— Ueber technisches Natriumsuperoxyd. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (443-444). [0500 6500]. 33511

Zur Bestimmung des Phosphors im Phosphoröl, Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (621-622). [6200]. 33512

Deckmannschen Siedeapparates. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (693–696). [0910–7100]. 33513

und Bergdolt, A. Ueber eine titrimetrische Bestimmung der Erdalkalimetalle. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (450-462); Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (834-835). [6200]

und Nön, Ph. Ueber die Bestimmung des Quecksilbers in organischen Quecksilberverbindungen. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (1-5). [6200]. 33515

und Rössler, E. Ueber die titrimetrische Bestimmung von Ammonsalzen mit Alkalihypobromit. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (104–114). [6300].

Rupp, G. Ueber quantitative Bestimmungen in Nahrungsmitteln mittels des elektrischen Leitvermögens. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (37-41). [6500].

Ruppin, Ernst. Zweiter Beitrag zur Bestimmung des Gasgehaltes des Meerwassers. Wiss. Meeresunters., Kiel, Abt. Kiel, (N.F.), **8**, 1905, (125–134, mit 1 Taf.). [6500]. 33518

Ruppin, Ernst. Bestimmung des Permanganat-Verbrauches eines viele Chloride enthaltenden Wassers. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (418). [6500]. 33519

Rupprecht, Heinrich. Schmiermittel und ihre praktische Untersuchung. Allg. Brauerztg, Nürnberg, **45**, 1905, (709-713). [6500]. 33520

Rusch, M. Ein Apparat zur Demonstration des Mariotte-Gay-Lussacschen Gesetzes. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (28–29). [0920]. 33521

Rusche, Franz v. Behrend, Robert.

Russ, Franz. Ueber die Einwirkung der stillen elektrischen Entladung auf Chlor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1310–1318). [0250 7250]. 33522

Russ, R. Die elektrische Reduktion. Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, 1904, (170– 179). [7250]. 33523

Russe, F. W. v. Jackson, Charles Loring.

Russell, Edward John and Smith, Norman. A new method of forming nitrites and nitrates. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (809-810). [0490].

Russell, J. B. and Bell, A. H. Notes on volumetric analysis. London (John Murray), 1905, (viii + 94). 19.5 cm. [0030]. 33525

Russell, W. Sur les migrations des glucosides chez les végétaux. Paris, C.-R Acad. sei., **139**, 1904, (1230-1232). [8030].

Russig, F[riedrich]. Die Industrie der Teerprodukte. Bericht über die Fortschritte bis Ende Mai 1904. Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1903–4, (209–213, 229–233, 261–265, 749–751, 778–783, 802–807); bis Ende Mai 1905, *l.c.*, **4**, 1905, (413–419, 437–443, 459–465). [6500 1000]. 33527

Berichtigung [betr.: das Wirknersche Verfahren zur Herstellung von Pech]. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (38). [1000]. 33528

Rutherford, E[rnest]. Some properties of the α rays from radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (163-176). [0620-7300]. 33529

Rutherford, E[rnest]. Charge carried by the α and β rays of radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **10**, 1905, (193–208). [0620–7250–7300]. 33530

Present problems in radioactivity. (Address given to the International congress of arts and science, St. Louis, 1904.) Pop. Sci. Mon., New York, N.Y., 67, 1905, (5-34, with text fig.). [7000]. 33532

Does the radioactivity of radium depend upon its concentration? [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (117-118). [0620]. 33533

The radiation and emanation of radium. [Reprint] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 58, 1904, (24073-24074, 24086-24088, with text fig.). [0620].

Der Unterschied zwischen radioaktiver und chemischer Verwandlung. (Uebers.) Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (103-127). [7000 7300 0100].

Radioactivity. 2nd ed. Cambridge (Univ. Press), 1905, (xiv + 580). 22 cm. 12s. 6d. [7300]. 33536

and Barnes, H. T. Heating effect of γ rays from radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **9**, 1905, (621-628). [0620-7300]. 33537

Heating effect of the radium emanation. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev. New York, N.Y., 18, 1904, (118-119), 10520].

and Boltwood, B[ertram] B[orden]. The relative proportion of radium and nranium in radio-active minerals. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (55–56). [0620 0810].

--- v. Eve. A. S.

Rutledge, J. J. v. Clark, W[illia]m Bullock.

Ružička, Vladislav. Zur Theorie der vitalen Färbung. Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig, 22, 1905, (91-98). [5000].

33540

 Ruzitska,
 Béla.
 Élelmiszervízsgálati

 C'hemia.
 [Nahrungsmittelchemie.]
 Budapest,

 pest,
 1905,
 (XIV + 226).
 25 cm.

 [0030 6500].
 33541

Rydberg, J[oh.] R[obert]. Einige Bemerkungen über das Gravitationsgesetz. Leipzig, VierteljSchr. astr. Ges., 39, 1905, (190-192). [7100].

Rydlewski, N. Einige Verfahren aus dem Jahre 1848, aus den Runkelrüben einen dem raffinierten Zucker ähnlichen Rohzucker zu gewinnen. D. Zuckerind., Berlin, 28, 1903, (1749–1751, 1812–1814, 1819–1824, 1851–1853).

Ryffel, J. H. The estimation of β-oxybutyric acid in urine. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (lvi-lviii). [6500].

Rzentkowski, Kasimir von. Ueber den Gehalt des Blutes und der Ex- und Transsudate an Trockensubstanz, Gesamt- und Reststickstoff bei verschiedenen Krankheiten. Arch. path. Anat., Berlin, 179, 1905, (405–450). [6500].

33545
Sabanin, A[lexej]. Ueber eine neue
Methode der Schlämmanalyse. [In: 5.
Intern. Kongress für angew. Chemie.
Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (896–
898). [6500].

Sabat, Bronislas. Action du bromure de radium sur la résistance électrique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (644-646). [0620 7250]. 33547

Sabatier, Paul. La catalyse par les métaux communs. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (842-850). [7050-0540-0290]. 33518

Préparation par catalyse de l'aniline et des alcalis analogues. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (617-618). [1630-7050]. 33549

L'hydrogénation par catalyse. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (663–666). [7050].

et Mailhe, Alphonse. Synthèse de divers alcools dans la série du cyclohexane. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (343-346). [1240 1510 1540 1140].

 correspondants. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (350–352). [1240—1540].

Sabatier, Paul et Mailhe, Alphonse. Sur les dérivés monochlorés du méthylcyclohexane. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (840-843). [1140 1240].

Synthèse des trois diméthylcyclohexanols tertiaires et des hydrocarbures qui s'y rattachent. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (20–22). [1140 1240].

Dédoublement catalytique des dérivés monochlorés forméniques au contact des chlorures métalliques anhydres. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (238-241). [1120].

daire des composés organomagnésiens. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (298–301). [2000]. 33556

et Senderens, J. B. Application aux nitriles de la méthode d'hydrogénation directe par catalyse synthèse d'amines primaires, secondaires et tertiaires. Paris, C.-R. Acadsci., 140, 1905, (482-486). [1610 1310 7000].

Mouvelles méthodes générales d'hydrogénation et de dédoublement moléculaire basées sur l'emploi de metaux divisés. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (319–432, 433–488). [0540 0290 5500].

Sabbath, Samuel. Zur Kenntnis der Konstitution der Silberammoniakverbindungen. Diss. Rostock (Druck v. Adlers Erben), 1903, (79). 21 cm. [0110 0490 7000]. 33559

Sachs, A[rthur]. Ueber Zinkoxydkrystalle von der Falvahütte in Oberschlesien. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (54-57). [7100 0880]. 33560

Sachs, Fr[anz]. Faut-il graduer les appareils de chimie d'après l'ancieune méthode de Mohr ou d'après la méthode adoptée officiellement en France et en Allemagne? [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (144–154); Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 11, 1903, (1006–1008). [6000 0910]. 33561

und Bargellini, Guido. Ueber die Condensation von Flavindulin mit Methylenverbindungen. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1742-1745). [1930 5020]. 33563

Sachs, Fr[anz] und Craveri, Mario. Condensationen mit 1.2-Naphtochinonsulfonsäure-(4) (Ehrlich-Herter'sche Reaction). Berlin. Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3685-3696). [1330 1530 5500].

Kenntniss des p-Dimethylaminobenzaldehydes. III. Einwirkung magnesiumorganischer Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (511-517). [1440-1630-1230-5010]. 33564

Ersatz des Aldehydsauerstoffs durch zwei einwerthige Kohlenwasserstoffreste mittels der Grignard'schen Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (517–526). [1530–1630–1310–1440].

— Bemerkungen zur Reaction tertiärer Amine mit magnesiumorganischen Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1087– 1088). [1600].

Sachs, Fritz. Ueber die Nuclease. Hoppe-Seylers Zs. physiol. (Them., Strassburg, **46**, 1905, (337-353). [8010]. 33567

Sachs, Hans. Ueber Komplementoide. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 40, Originale, 1905, (125-129). [8050].

——— Ueber Antipepsin, Fortschr. Med., Berlin, **20**, 1902, (425-428). [8010]. 33569

Zur Kenntnis der Derivate des Anthrachinons. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer & Kaerner), 1904, (36, mit 1 Taf.). 21 cm. [1530 5020]. 33570

Sachs, Ludwig. Ueber magnesiumorganische Verbindungen. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (80). 22 cm. [2000 5500]. 33571

v. Sachs, Franz.

Sachsel, Eugen v. Hinrichsen, F. Willy.

Sack, J[ohannes]. Samenstelling van gedroogde bacoven. [Die Zusammensetzung getrockneter Bananen.] Paramaribo, Bull. Landb. West-Indië, 3, 1905, 24-25). [6500]. 33572

— Looistofgehalte van de Mangrove bast (Rhizophora manyle L.). [Teneur en matières tanuiques de l'écorce de manglier (Rhizophora mangle L.).] Paramaribo, Bull. Landb. West-Indië, **3**, 1905, (28-29). [6500] 33573

Sack, J[ohannes] v. Ritsema, l[po] C[hristiaan].

Sack, Michael. Ueber die Entstehung und Bedeutung von Natriumlegierungen bei der kathodischen Polarisation. Diss. techn. Hochschule, Karlsruhe. Leipzig (Druck v. Metzger & Wittig), 1903, (70). 23 cm. [0500 7250]. 33574

 Sackur, Otto.
 Ueber die Zerfallconstante der Radiumemanation.
 Berlin,

 Ber.
 D. chem. Ges., 38, 1905, (1753-1756). [0620 7300].
 33575

Ueber die Radioactivität
 des Thoriums. Berlin, Ber. D. chem.
 Ges., 38, 1905, (1756-1761). [0770 7300].

Zur Kenntniss der Kupfer-Zink-Legirungen. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2186– 2196). [0290 0880 7000]. 33577

der Metalle und deren Passivität. Zs. Electroch., Halle, 10, 1904, (841–844). [7250].

Potentiale Metall-Lösung. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (385–387). [7250]. 33579

— Über die Bedeutung der Elektronentheorie für die Chemie. Antritts-Vorlesung . . . Halle a. S. (W. Knapp), 1905, (21). 21 cm. [7000]. 33580

---- v. Hahn, O.

[Sadikov, V. S.]. Садиковъ. В. С. О глутинь изъ сухолилія. [Sur la glutine des tendons.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (86-100). [1840].

— О хрящевыхъ глутипахъ (глутеннахъ). [Sur les glutines des cartilages (glutéines).] St. Peterbarg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (100-110). [1840]. 33582

Untersuchungen über tierische Leimstoffe. 4. Mitt. Das Verhalten gegen Salzlösungen und Säure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (387–391). [4010].

Sadlon. Zur Theorie des Zinkhüttenprozesses. Kohle u. Erz, Kattowitz, 1, 1904, (203–204). [0880]. 33584 Sadtler, Samuel S. American practice in the examination of petroleum and petroleum products. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemio. Bd. I. Berlin (D. Verlag), 1904, (505-507), [6500-1100].

Sagasser, Rudolf Ritter von v. Ballner, Franz.

Sahmen, R. Uber die Mischkristalle von Mangansulfat und Zinksulfat zwischen 0° und 39°. Zs. physik. Chem., Leipzig, 54, 1905, (111–120). [0470 0880 7100].

saillard, Emile. Les gaz à la diffusion. [Zuckerfabrikation.] [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 3.] Berlin (D. Verlag), 1901, (473-479). [6500]. 33587

[St. Peterburg, Soc. phys.-chim. russe.] С. Петербургъ. Русское физико-Химич. Общество при Ушиверситетъ. Памяти Миханда Михайдовича Зайцева. [A la mémoire de M. M. Zajeev.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (459-462). [0010].

Протоколы заседаній Отделенія химін Русскаго Физико-Химпческаго Общества при Императорскомъ С. Петербургскомъ Университетѣ. Пюмъ ХТП. Подъ редакціей В.Е. Пµиценко. No. 6. [Procès verbaux de la section de chimie de la Société physico-chimique russe à l'Université Impériale de St. Peterburg, Tome XIII. Sous la rédaction de V. E. Tiščenko. No. 6.] St. Peterburg, 1901, 151–182). 24 cm. [0020]. 33589

Sainte-Claire Deville, E. Abhängigkeit der Leuchtkraft des Gassplühlichts vom Heizwert des Gases. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1901, (21– 27, 46–51, 75–79, 90–95). [7200].

Salant, William. Weiteres über den Nachweis von Strychnin im Dickdarminhalte. [Faeces.] Centralbl. inn. Med., Leipzig, 24, 1903, (721–722). [6150].

Salaskin, S. und Kowalevsky, Kath. Das Schicksal des Glykokolls im Organismus des Hundes bei intravenöser Einverleibung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (410-414). [8040].

Salessky, Wladimir. Studien über die Indikatoren der Acidimetrie und (p-7195) Alkalimetrie. Diss. Göttingen (Druck v. Dieterich), 1903, (48): 21 cm. [6000].

[Salkind, Ju.] Залыкиндъ, Ю. Обзоръ работъ по радіоактивнымъ веществамъ. [Revue des travaux sur les matières radioactives.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz. chim. Obšč., 37, 1905, (99-113, П; 115-129, Н). [0030-0620].

Salkowski, E[rnst]. Zur Kenntnis des Harns und des Stoffwechsels der Herbivoren.-Vorkommen von Allantoin.-Indikanbestimmung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (213-250). [6300-8010]. 33505

Salkowski, H[einrich]. Ueber die quantitative Bestimmung und Trennung des Wismuths von den Schwermetallen als phosphorsaures Salz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3943-3944). [6200].

Zur chemischen Nomenklatur. [In: Beiträge zur wissenschaftlichen Medizin und Chemie. Festschrift für Ernst Salkowski.] Berlin, 1904, (26–35). [0070]. 33597

Salmon, Paul v. Rehns, Jules.

Salmony, A. Eine neue Indigosynthese nebst einer Uebersicht über die bisherigen Indigosynthesen, sowie Indigoschmelzen und Reinigungsverfahren unter Berücksichtigung der Patentliteratur. Auf Veranlassung von 11. Simonis. Berlin (R. Friedländer & S.), 1905, (44). 26 cm. 1,50 M. [5020 1930].

und Simonis, H. Ueber einige Verbindungen der Dibrom- und Dichlor-Maleïnsäure und ihre Ueberführung in Indigo. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2580-2601). [1320-1930-5020].

Salomon, [Oskar]. Noch ein Beitrag zur Wasseruntersuchungsfrage. Zs. MedBeamte, Berlin, **17**, 1904, (505–516, 665). [6500]. 33600

Salus, Gottlieb. Zur Biologie der Fäulnis. Arch. Hyg., München, 51, 1904, (97–128, mit 1 Taf.). [6500].

Samec, Max r. Portheim, Leopold Ritter von.

Sammet, G. V. v. Luther, R[ob.].

2 p

Sammet, Viktor. Die Gleichgewichte $6H + 5I' + 10'_3 \stackrel{\Longrightarrow}{\sim} 3I_2 + 3II_2O$ und $6H + 5Br' + BrO'_3 \stackrel{\Longrightarrow}{\sim} 3Br_2 + 3II_2O$,

chemisch und elektromotorisch bestimmt. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (611-691). [7050].

Samtleben, Ad. Zum Schwefelgehalt des Steinkohlengases. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (169– 172). [6500]. 33603

Samuely, Franz v. Abderhalden, Emil.

Sand, Henry J. S. The measurement of the potential of the electrodes in stationary liquids. The determination of changes of concentration at the cathode during electrolysis. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (1-25, with discussion). [7250].

der Katalyse durch kolloidale Metalle usw. [Uebers.] Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (641-656). [7050-7100].

Sand, J[ul.]. Salze der Krystallviolettgruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3642-3654). [1630-5020-7050]. 33606

Zur Kenntnis der unterchlorigen Säure. III. Bildung und Zersetzung der Chlorsäure. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (165– 480). [0250 7050].

Sander, G. Kohlensäurebestimmung im Zementrolimehl. ThonindZtg, Berlin, 28, 1904, (997-999). [6400]. 33609

Sandmann, O. Über die Bindung des atmosphärischen Stickstoffes und Mitteilung einiger Versuche betreffend die Einwirkung desselben auf Baryum und Calciumearbid. Acetylen, Halle, 6, 1903, (137-142). [0490-0220].

Sano, Kichisaku. Beiträge zur Kenntnis der Oxydasen insbesonders bei Bacterien. Diss. Würzburg (Druck v. V. N. Seubert), 1902, (43). 22 cm. [8010].

Sano, Shizuwo. Ueber das Gleichgewicht von Flüssigkeiten in einem elektromagnetischen Felde. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (566-572). [7250]. 33612

Santi, Luigi. Contributo alla ricerca chimico-tossicologica del fosforo. Boll. chim. farmac., Milano, 41, 1902, (777-784, 813-819, 852-858). [6110]. 33613

Se nel veneficio per sali di bario questo metallo passa alle urine e sotto qual forma venga assorbito ed eliminato. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2^a, 1903, (202-216); Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (706-716, 737-743). [8040].

Saporta, A. de. Les analyses agricoles par volumétrie gazeuse. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (351–357). [6500].

[Sapožnikov, A. V.]. Сапожниковъ, А. В. Микроструктура одова, выдълаемаго при электролизъ его хлористой соли. [Sur la microstructure de l'étain obtenu par l'électrolyse de son chlorure.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 334-335). [0720—7250]. 33616

Свойства смѣсей азотной и сърной кислотъ. [Propriétés des mélanges des acides nitrique et sulfurique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chin. Obšč., **36**, 1904, (518–532, av. 1 pl., 669–671, av. 1 pl.); Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (609–626); **53**, 1905, (225–234). [0190–7100–7150–7250].

п цинка электролизомъ ихъ солей. [Cristallisation de l'étain et du zinc par l'électrolyse de leurs sels.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (153–156, av. pl. I-III). [0720 0880 7250]. 33618

еt Borisov, М.]

и Борисовъ, М. Разложение интроказатчатки при температурахъ инже воспламенения. [Décomposition de la nitrocellulose à des températures au dessous du point d'ignition.] St. Peterburg Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (836-811). [1840]. 33619

еt Jagellovič, V.]

п Ягелловичть, В. Разложеніе питроклітчатки при температурахть ниже воспламененія. [Décemposition de la nitrocellulose à des températures au dessous du point d'ignition.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **37**, 1905, (822-828). [1810 7200].

Sarasin, Edouard. Prof. Albert Auguste Rilliet. 1848–1904, Verh. Schweiz. Natf. Ges., Aarau, 87, 1905, (CXVI-CXXIII). [0010]. 33621

der Luft, welche atmenden Brunnen entströmt. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (708-709). [7350].

Tommasina, Th. und Micheli, F. J. Untersuchung des Elster-Geitelschen Effektes: induzierte Radioaktivität. (Lebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (709–715). [7300].

Sarcoli, L. r. Ulpiani, Celso.

Sardo, S. Elementi di chimica generale secondo le teorie moderne. 4º ediz. Napoli, 1903, (303). 17 cm. L. 7. [0030]. 33624

Sarow, Wilfried. Ueber die Konstitution der schwefligen Säure und ihrer Derivate. Versuche über das Sulfamid. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1905, (68). 22 cm. [0660 7000].

- r. Rosenheim, Arthur.

Sartorius. Ueber Radium. Vortrag. ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (609-610). [0620]. 33626

Sattmann, Alexander. Hocholen mit ununterbrochenem Roheisen und Schlakkenabfluss nach Patent Stapf. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1221-1227). [0320].

Verwendung von kalt erblasenem Roheisen zur Flusseisendarstellung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (714). [0320]. 33628

Saubermann, Siegmund. Die wohlfeile Gewinnung von verflüssigter Luft und industriellem Sauerstoff und deren technische Bedeutung. Vortrag. Kirchhoff's techn. Bl., Berlin, **3**, 1903, No. 9, (3-4), No. 10, (1-3), No. 11, (2-3), [0550].

Sauer, J. Een extractie-apparaat ter bepaling der cellulose in riet en ampas, [Un appareil d'extraction pour le dosage de la cellulose dans la canne à sucre et ses déchets.] Arch. Java Suiker., Soerabaia, 13, 1905, (215-218). [6300].

Saunders, F[rederick] A[lbert]. Some additions to the arc spectra of the alkali metals. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1904, ([437]–153). Separate 24.5 cm.; [abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (152–154). [0100-7300]. New series in the arc

New series in the are spectra of magnesium, zinc and cadmium. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc., in Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (117–118). [0460-0880-0230-7300].

Saurel, Paul. On the stability of the equilibrium of bivariant systems. J. Physic. ('hem., New York, N.Y., 8, 1904, [136]-139). [7200]. 33633

On the stability of the equilibrium of multivariant systems.
J. Physic. (hem., New York, XY., 8, 1904, ([488]–490). [7200]. 33631

On indifferent points. J. Physic. Chem., New York, [Ithaca], N.Y., **8**, 1904, ([491]–192); **9**, 1905, (556–557). [7000–7200]. 33635

Sautermeister, C[onstantin]. Ueber den Kampfer und seine Synthese. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **45**, 1905, (353–355, 361–363). [1540]. 33636

Condensation mehrwertiger Phenole mit 2.4. Diaethoxybenzoylaceton zu 1.4. Benzopyranolen und Synthese des Resaceteins. Diss. Tübingen (G. Schmirlen), 1904, (V + 86). 23 cm. [1910–1230–1530–5020]. 33637

Sauton r. Trillat, A.

Sautter, R. r. Klages, August.

Sauvage, R. Action des chlorures de phosphore sur les combinaisons organomagnésiennes de la série aromatique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (671-676). [2000]. 33638

Sawjalow, W. Zur Frage nach der Identität von Pepsin und Chymosin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (307–331). [8010]. 33639

Saytzeff, Al. r. Saytzeff, N.

Saytzeff, N. und Saytzeff, Al. Das Verhalten einiger Salze der aus Ölsäure durch Oxydation mittels Kaliumpermanganat dargestellten Dioxysteurinsäure beim Erhitzen auf hohe Temperaturen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (422–427). [1310]. Scarlat, Georg v. Traube, Wilhelm.

Scarlata, G. r. Denaro, A.

Scarpa, Osear. La viscosité des solutions d'eau et de phénol. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (447-451, av. 2 fig.). [7150 0360 1230]. 33641

 Šćerbakov, М. А.]. ПЦербаковъ, М.

 А. Изследованіе іодистаго свинца

 въ его отношеніяхъ къ воде и

 кислороду. [L'action de l'eau et de l'oxygène sur l'iodure de plomb.] St.

 Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč.,

 37, 1905, (682–699). [0580].

Schachtel, G[ustav]. Die Zulässigkeit künstlicher Farbstoffe zum Färben von Lebensmitteln. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (1041–1048). [5020].

Schaefer, Clemens. Ueber das ultrarote Absorptionsspektrum der Kohlensäure in seiner Abhängigkeit vom Druck. Ann. Physik, Leipzig, (I. Folge), 16, 1905, (93-105). [7300].

Schaefer, Konrad. Untersuchungen über die Constitution von Quecksilberund Silbersalzen mittels elektrischer Methoden. Diss. Würzburg (Druck v. II. Stürtz), 1902, (69, mit 3 Tat.). 22 cm. [7000 0380 0110 2000 7250].

r. Wohl, A[lfred].

Schäffer, Cäsar. Zur Behandlung der Lehre von den Lösungen im ehemischen Unterrichte der Oberklassen. Natur u. Schule, Leipzig, 4, 1905, (312–316), [9050].

Schäffer, Max. Ucher einige I-Acetyleunarone und die Aufspaltung des Acetyleunarons. Diss. Rostoek (Druck v. C. Boldt), 1901, (52). 21 cm. [1910].

Schaer, Ed[uard]. A propos des réactions du sucre et du biuret. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (278-279). [1310 1810]. 33648

Ueber den Einfluss alkaliseher Substanzen auf Vorgänge der spontanen Oxydation. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (198–217). [7050– 0550].

Zur Frage des Blutnachweises durch Wasserstoffperoxyd. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (568-569). [6500]. 33650 Schaer, Ed[uard]. Phénomènes d'oxydation spontanée et interne. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Winterthur, 87, 1905, (113-127); Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (278-279, 281-283). [7200 0550 7050]. 33651

Ueber eine neue Form von Reagiergläsern zu chemischen und bakteriologischen Zwecken. Zs. aual. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, (396–397). [0910].

Die Anwendung des Chloralhydrats in seinen hochprozentigen Lösungen bei forensischen Untersuchungen, Arznei- und Nahrungsmittelprüfungen und technischen Expertisen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (37–51). [6500–1410].

Schalbe, C[arl]. Ueber der Schwefelgehalt der Reinbenzole. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (113-118). [1130-6500].

Schander, Richard. Ueber Schwefelwasserstoffbildung durch Hofe.
Jahresber. Ver. angew. Bot., Berlin,
2 (1903-01), 1905, (85-121). [8030].
33655

Schaposchnikoff, W. und Goleff, F. Ueber das $\alpha\alpha$ -Dichlor- $\beta\beta$ -dinaphtylamin. Zs. Farbenchem., Soran, 4, 1905, (281–283). [1630]. 33656

- und Minajeff, W. Ueber das erhöhte Anfärben der mercerisierten Baumwolle und dessen Ursachen. Mitt. 3. Zs. Farbenehem., Sorau, 4, 1905, (81–84). [5020].

Schaposchnikow, K. Eine empirische Beziehung zwischen den Dichten je zweier Flüssigkeiten. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (512-516). [7100]." 33658

Schardinger, Franz. Bacillus macerans, ein Aceton bildender Rottebacillus. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (772-781). [8020]. 33659

Teber thermophile Bakterien aus verschiedenen Speisen und Milch, sowie über einige Umsetzungsprodukte derselben in kohlenhydrathaltigen Nährlösungen, darunter krystallisierte Polysaecharide (Dextrine) aus Stärke. Zs. Unters Nahrgsmittel, Ber-Iin, 6, 1903, (865-880). [1840]. 33660

Scharf, W. Die Nachfarben der Salze. Natw. Wochenschr., Jena, 19, 1904, (217-219). [7350]. 33661

Scharfenberg, Wilhelm r. Staehler, Arthur.

Scharizer, Rudolf. Beiträge zur Kenntnis der chemischen Constitution und der Genese der natürlichen Eisensulfate, V. Zs. Krystallogr., Leipzig, 41, 1905, (209–225). [0320-7000].

Scharwin, W. Ueber die Einwirkung von Essigsäureauhydrid und essigsaurem Natrium auf Phenanthrenchinon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1270–1272). [1530–1910]. 33663

Schaub, I. O. r. Pettit, J. II.

Schaum, Karl. Die physikalische und mathematische Ausbildung der Chemiker. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (382–383). [0050]. 33064

Die photographische Wirksamkeit der verschiedenen Energieformen und gewisser chemischer Agenzien. Allg. ChemZig, Apolda, 5, 1905, (24–26). [7350]. 33665

Versuche mit bindemittelfreiem Bromsilber. Jahrb. Phot., Halle, 18, 1904, (74–77). [7350]. 33666

Zur Photochemie des Bromsilbers, Marburg, SitzBer, Ges, Natw., **1903**, (24-25). [7350]. 33667

Ueber die photographische Wirksamkeit des Ozons. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., **1905**, (1-2); Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (73-74), [0550 7350].

Eugen Englisch [Nekrolog]. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (193); Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (93–96). [0010].

Die photographische Wirksamkeit von Metallen und photechischen Stoffen. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **2**, 1904, (427–432). [7350]. 33670

Ueber Bromsilbergelatine und über das latente Bild. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemic. Bd I.] Berlin (D. Verlag), 1904, (344–346). [7350]. 33671

Scheel, Karl. Vorführungen und Ausstellung zur Feier des 60-jährigen Bestehens der deutschen physikalischen Gesellschaft. D. MechZtg, Berlin, **1905**, (41–43, 61–64, 93–95, 101–102). [0020]. 33672

Scheel, Karl. Ableitung von Formeln für die Sättigungsdrucke des Wasserdampfes über Wasser, Eis und verdimnter Schwefelsäure bei niedrigen Temperaturen. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (867–868). [7150].

Herstellung einer konstanten Temperatur mit Hilfe eines Bades von flüssiger Luft. Zs. Komprim. Gase, Weimar, 9, 1905, (5–6). [0910].

Alphabetisches Mamenregister zu den Verhandlungen der physikalischen Gesellschaft zu Berlin. Jahrg. 1-17 (1882–1898). Im Auftr. d. Ges. hrsg. Braunschweig (F. Vieweg u. 8.), 1904, (IV + 20). 23 cm. 0,60 M. [0030].

Scheele. Ueber einige neue Laboratoriumsapparate. [In: Protocoll der Sitzung der anal.-techn. Commission des Vereins deutscher Dünger-Fabrikanten, Berlin, 1900.] Stettin (Druck v. H. Susenbeth), 1901, (17-19). [0910].

Freie Phosphorsäure in Superphosphaten und ihre Bestimmung. [In: Protokoll der Sitzung der analtechn. Kommission des Vereins deutscher Dünger-Fabrikanten. Hamburg-Horn, 1903.] Melle i. H. (Druck v. F. E. Haag), 1901, (17–19). [6300].

Scheele, T. E. Die Darstellung der Analysenergebnisse. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (258–261). [6500].

Scheen, Oscar, Ueber die Methylitaconsäure und ihr Verhalten gegen Natronlauge und Brom. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. & J. Goller), 1902, (53). 23 cm. [1320]. 33679

Scheermesser, Friedr. Wilhelm. Zur Kenntnis der peptischen Verdauung des Leims. Diss. Leipzig (Druck v. Gressner u. Schramm), 1903, (68). 21 cm. [4010 8010]. 33680

Scheffler, Hugo r. Kleiber, Johann. .

Scheffler, Wilhelm. Beiträge zur Kenntnis der Westerwaldtone und zur Praxis der Steinzeugindustrie. Diss. Techn. Hochschule, Dresden. Leipzig (Druck v. A. Schwarzenberg), 1905, VII + 112). 23 cm. [0120]. 33681 Scheidemandel, Julius. Ueber die Gewinnung der seltenen Erdmetalle durch Schmelzelektrolyse. Diss. k. techn. Hochschule. München (Druck v. I. Fuller), 1905, (VII + 52, mit 2 Taf.). 23 cm. [0100 7250]. 33682

Schelenz, Hermann. Ueber den Nutzen und die Notwendigkeit des Unterrichts in Geschichte der Pharnazie und Chemie an den Hochschulen. Vortrag. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 45, 1905, (580-581, 588 589). [0950]. 33683

Schellenberg, H. C. Ueber Hemicellulosen als Reservestoffe bei unseren Waldbäumen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (36-45). [8030]. 33684

Schellens, Walther. Über das Verhalten von pflanzlichen und tierischen Textilstoffen zu Metallsalzlösungen. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1905, (64). 23 cm.; Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (617-627). [1840-7150].

Scheller, Alfred v. Müller, Erich.

Schellmann, W. Anweisung zur Entnahme von Bodenproben zum Zwecke der Analyse. Kol. Zs., Berlin, 5, 1904, (166–168). [6500]. 33686

Schenck, C. Vergleichsversuche mit verschiedenen Wagebalken - Formen. Mechaniker, Berlin, 13, 1905, (65-67, 83-81), [0910].

Mechaniker, Berlin, 13, 1905, (65-67, 83-84). [0910]. 33687

Schenck, Martin. Zur Kenntniss des Oxaluramids. Berlin, Ber. D. chem.

Ges., **38**, 1905, (459–461). [1310].

Zur Kenntnis einiger physiologisch wichtiger Substanzen, Gaanidin - Cadmiumehlorid. -- Biuret-Cadmiumehlorid. -- Histidin-Cadmiumchlorid. -- Kupfersalz des inaktiven Arginins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1901, (72-73). [1310-1350]. 33689

Uber das Guauidinpikrolouat, Hoppe-Seylers Zs. physiol, Chem., Strassburg, **44**, 1905, (127). [1310–1930]. 33691

- v. Kutscher, Friedrich.

Schenck, R[udolf]. Studien über die chemischen Vorgänge im Eisenhochofen. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., **1905**, (21– 34). [7050-0320]. 33692

Vortrag. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (117-118). [0570-7000]. 33693

— Ueber die Natur der kristallinischen Flüssigkeiten und der flüssigen Kristalle. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (951–955). [7100]. 33694

— und **Heller**, W. Experimentelle Studien über die Vorgänge bei der Reduction des Eisens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2132–2139). [0320 0930]. 33697

eu Beziehungen der verschiedenen Kohlenstoffmodificationen. Berlm, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2139-2143). [0210-7000].

---- v. Muir, W.

Schendell, G. Das Verhalten von Farbstofflösungen im magnetischen Felde. Natw. Wochenschr., Jena, **20**, 1905, (58]. [7250]. 33700

Schenke, V. Beitrag zur Bestimmung der Phosphorsäure nach der Zitratmethode; eine bisher übersehene Fehlerquelle und eine Modifikation zur Vermeidung derselben. Landw. Versuchstat., Berlin, 6, 1905, (3-10). [6300].

33701

Schereschewski, E. r. Tsehireh, Λ [lexander].

Schestakoff, P. J. r. Šestakov, P. J.

r. Shukoff, A. A.

Scheuer, Otto. Versuche über die Darstellung von Oxyden des Stickstoffs durch Hochspannungsentladungen in Luft. [Vebers.] Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (565-580). [0490-7250].

33702

Scheuer, Otto r. Jacquerod, Adrieu.

v. Vaubel, W[ilhelm].

Schick, Adolf. Über die Kondensation von Anisaldehyd mit einfachen und nitrierten Ketonen. Über das Diphenylp-Tolylcarbinol. Freiburg i. Schwalth.naturw. Diss. 1903–1904. Freiburg (Schweiz), 1904, (63+1). 8vo. [1430-1500-1230]. 33703

Schick, Georg. 1. Cher Isomerieerscheinungen bei Hypophosphiten. 11. Zur Kenntnis der Phosphine. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1903, (53). 22 cm. [0570 2000 7000].

Schick, Karl. Elektrolyse mit Wechselstrom. Diss. teehn. Hochschule. Karlsruhe (Druck v. E. Stiess), 1904, (67), 22 cm. [7250]. 33705

" Schidlof, A. v. Guye, Ch. Eug.

Schidrowitz, Philip. Standards of purity for fermented and distilled liquors. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (176-178). [6500]. 33706

and Kaye, Frederick. Some conditions affecting the ether value of brandy. London, Anal., 30, 1905, (149-155). [6500].

—— — The chemistry of whisky. Part II. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (585–589). [6500].

Schierbeck, N. P. Die ehemische Zusammensetzung des Kotes bei verschiedener Nahrung. Arch. Hyg., München, **51**, 1904, (62–95). [6500]. 33710

Schierenberg, F. v. Henrich, Ferd[inaud].

Schiff, Arthur v. Nirenstein, E.

Schiff, Hugo. Ueber kristallisiertes Chromiphosphat. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (304–307). [0270 0570]. 33711

Separazione delle funzioni acida e basica per mezzo della formaldeide: Nota III. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1^a, 1903, (104–113). [1300].

Schiff-Giorgini, Ruggero. Untersuchungen über die Tuberkelkrankheit des

Oelbaumes. Centralbl. Bakt. Jena, Abt. 2, **15**, 1905, (200–211). [8050]. 33713

Schifferer, Anton. Der Gärversuch, Ein Beitrag zum Ausbau der Malzanalyse. [Brauerei.] Zs. Brauw., München, (N.F.), 27, 1904, (585-587). [6500]. 33714

Schiffner, C. Welche Erfahrungen hat man mit dem sogenannten pyritischen Schmelzen gemacht? [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (102–116). [0930].

Schilling, E. Ueber den heutigen Stand der Gasindustrie. Vortrag. Bayr. IndBl., München, 89, 1903, (139-142, 147-152). [6500]. 33716

Schilling, F[ritz]. Die Fermente. Zentralbl. Stoffwkrankl., Göttingen, 5, 1904, (187–196). [8010]. 33717

Bestandteile und Konfiguration der Eiweisskörper. Zentralbl. Stoffwkrankl., Göttingen, **5**, 1904, (363–370). [4000]. 33718

 Schilling, Joh[annes].
 Das Vorkommen von Tantal und Niob.
 Zs. angew.

 Chem.,
 Berlin,
 18, 1905, (883–901).

 [0510 0740].
 33719

---- r. Jannaseh, Paul.

 Schindelmeiser, J[ohann].
 Persisches

 Opium.
 ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (836).
 [3010 6500].

 33720
 33720

Das Gynocardiaöl. Vorl. Mitt. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1904, (164–168). [1350—6500]. 33721

----- r. Kondakow, l[van].

 Schindler,
 F.
 Professor
 Dr.
 George

 Thoms †.
 Nachruf.
 Landw.
 Versuchstat.,

 stat.
 Berlin,
 58,
 1903,
 (315-319).

 [0010].
 33722

Schinzel, Karl. Katachromie, ein neues Verfaltren der Farben-Photographie. Phot. Ind., Dresden, 1905, (759-760); Phot. Wochenbl., Berlin, 31, 1905, (289-290). [7350]. 33723

Schiötz, O. E. Ueber die Abhängigkeit des osmotischen Druckes und der Dampfspannung von dem Drucke. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (618–625). [7150].

Schittenhelm, Alfred. Ueber die Fermente des Nucleinstoffwechsels. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (228–239). [8010]. 33725

Schittenhelm, Alfred. Ueber die Harnsäurebildung und die Harnsäurezersetzung in den Auszügen der Rinderorgane. Ein weiterer Beitrag zur Kenntnis der Fermente des Nucleinstoffwechsels. Hoppe-Seylers Zs. physiol, Chem., Strassburg, 45, 1905, (121–151). [8010-8040]. 33726

Jones, Partridge und Winternitz über des Fehlen des Guanin zu Xanthin unwandelnden Fermentes in Milz und Leber des Rindes. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, 152–160. [8010].

Ueber das uricolytische Ferment. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (161-165). [8010].

und Bendix, Ernst. Veber die Umwandlung des Guanins in Organismus des Kaninchens. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1905, (365–373). [8010].

- v. Krüger, Martin.

Schlaepfer, C. r. Ullmann, F.

Schlagdenhauffen, [Fr]. et Pagel. Sur la présence de l'arsenie normal dans les organes. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (84-85). [0110-6500]. 33731

et Reeb, [Emile]. Sur les combinaisons organiques des métaux dans les plantes. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (980-983). [8030]. 33732

Contribution à l'étude du genre Linaria au point de vue botanique et chimique. J. Pharm., Strassburg, **28**, 1901, (258-263, 272-282); J. Pharm., Mülhausen, **29**, 1902, (1-4,71-89,98-104, mit 6 Tal.). [6500].

Sur la présence et l'état du manganèse dans le règne animal et végétal. J. Pharm., Müllausen, **32**, 1905, (47-61, 80-89, 114-120, 131-136, 182-191). 0170 6500]. 33731

— Principes minéraux organiques des végétaux ; utilité du manganèse. Strassburg, Monatsber. Ges. Wiss., **39**, 1905, (76-80). [8030].

Schlagdenhauffen, [Fr.] v. Heckel, Edouard.

Schlenk, Wilhelm. Ueber Metall-Isobutyr-Adine und ihre Salze. Eine neue Klasse komplexer organ. Metallverbindungen. Diss. München (Druck v. C. Wolf & S.). 1905, (51). 21 cm. [2000 1930 5020 7000]. 33736

Schlesinger, N. A. r. Čugajev, L. A.

Schleyer, W[ilhelm]. Die Lagerung beicht entzündlicher und explosibler Flüssigkeiten. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (383–388). [7200].

Schliebs, Georg. Ventilatoren im Schwefelsäurekammerbetrieb. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1900– 1902). [0660]. 33738

Schlochoff, Paul v. Rupe, Hans.

Schlösser, P. v. Wüst, F[riedr.].

Schloesser, W. Reduktion des bei der Temperatur t beobachteten Volumens von Titrierflüssigkeiten auf dasjenige bei der Normaltemperatur, Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (509-510). [6000 7100].

Bemerkungen über die Einrichtung und Prüfung massaualytischer Messgeräte. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, (1608–1610). [6000]

Schlötter, Max. Bestimmung von Kohlendioxyd neben Chlor besonders in elektrolytischem Chlor. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (301–302). [6400].

Chlorats in das-jodat durch Jod bei Gegenwart von Salpetersäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (270-274). [0120].

Ucher die elektrolytische Oxydation von Alkoholen der Fettreihe. Diss. k. techn. Hochschule, München. Nürnberg (Druck v. F. Reusche), 1902, (40), 22 cm. [1210 7250]. 33743

Schlüter, Heinrich v. Traube, Wilhelm.

Schlundt, Herman. The dielectric constants of some inorganic solvents. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1901, ([122]-130). [7200]. 33744

Radio-activity of some deep well and

mineral waters. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (320–332, with text fig.). [7300]. 33745

Schlundt, Herman and Richard B. The chemical separation of the radio-active types of matter in thorium compounds. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (682–706, with pl.). [0770 7300].

- v. Kahlenberg, Louis.

r. Moore, Richard B.

Schluttig, Osw. Tinte. [In: Chemisch - technische Untersuchungsmethoden hrsg. von Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (J. Springer), 1905, (762–793). [6500].

Schmaedel, Wolfgang von. Ueber Abkömmlinge des Cyklobutans. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1905, (VIII + 9-58). 23 cm. [1140]. 33748

— r. Willstätter, Riehard.

Schmaltz, G. Ueber den Einfluss der Magnetisierung auf die thermische Leitfältigkeit des Nickels. [Nebst Berichtigung.] Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (398–405, 792). [0540]. 33749

schmatolla, Ernst. Ueber die Vorzüge der Gasfeuerung gegenüber der direkten Feuerung. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (97–104). [7200].

Schmatolla, Otto. Zur Wertbestimmung von Kresolseifenlösungen. Apoth-Ztg, Berlin, 19, 1904, (815). [6500].

Zur Lysolanalyse. Apoth-Ztg, Berlin, **19**, 1904, (952–953). [6500].

Ueber die Darstellung und Prüfung von flüssigen Kresolseifenlösungen. [Desinfectionsmittel.] D. chem. Wochenschr., Berlin, 4, 1903, (163–164). [6500–1230].

Zur Prüfung der Kresolseifenlösungen. Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, (110). [6500]. 33755

Ueber Wasserstoffsuperoxyd. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (641-642). [0360]. 33756

Die Chloride des Eisens Liquor Ferri oxychlorati und die organischen Eisenpräparate. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **43**, 1903, (303–304). [0320].

Schmatella, Otto. Die spezifischen Gewichte. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (61–62). [7100]. 33758

Ueber die Ursachen der Doppelreihigkeit der Atomgewichtszahlen. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (107–108). [7100]. 33759

Neue Entdeekungen aus dem Gebiete der Chemie und Physik. Die unbegrenzte Teilbarkeit der Masse, der Aufbau der Körper. Die Grundgesetze der Bewegungen im Weltall. Die Ursachen der Grenzen der irdischen Wachstum- und Grössen-Verhältmisse. Berlin (Selbstverl.), 1904, (III + 84). 22 cm. 3 M. [7000]. 33760

Schmauss, August. Über den Vorgang der Abscheidung eines Kolloides im elektrischen Strome. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **18**, 1905, (628–633). [7100–7250].

von kolloidalem Eisen. Herstellung Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (506–507). [0320].

Schmid, Carl. Ueber den Indigo. Vortrag. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **44**, 1901, (561–562, 572–573). [5020]. 33763

Ueber Isomere des Brasileïns und Haemateïns aus der Benzopyranolreihe. Diss., Tübingen. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1905, (61). 22 cm. [1910 5020]. 33764

— v. Weinland, R[udolf] F.

Schmid, Hans, Ueber chlorierte Antimoniate und die Metachlorantimonsäure, sowie über Halogendoppelsalze des vierwertigen Antimons. Diss. Tübingen. Würzburg (Druck v. U. J. Becker), 1905, (61). 21 cm. [0680 1930–2000]. 33765

_____ v. Weinland, Rudolf F.

Schmid, Henri. Die Anwendung der haltbaren Hydrosulfite in der Druckerei. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (609-613). [5020-0660]. 33766

Sur un nouveau brun d'oxydation dérivé de la paraphénylènediamine et son emploi pour l'article enlevage. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 75, 1905, (401–109). [5020]. 33767 Schmid, Julius. Ueber die quantitative Hippursäurebestimmung nach Pfeiffer und über das Schicksal der Chinasäure im Organismus. Zentralblimn. Med., Leipzig, **26**, 1905, (81–86). [6300].

--- v. Kräger, Martin.

Schmidlin, Jules. Composés additionnels chlorhydriques des sels rosanilines; leur dissociation, thermochimie et constitution. Paris, C.-R. Acad. sci., 138, 1904, (1615-1617). [5020-7200]. 33769

Nomenclature des rosanilines. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (504–505). [5020]. 33770

Tétraoxyevelohexauerosaniline, nouvelle catégorie de dérivés incolores. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1901, (506–507). [1649–5020]. 33771

Carbinolsels et cyclohexanerosanilines; phénomènes de décoloration. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (521–524). [1640–5020]. 33772

Comparaison thermochimique entre rosanilines et leucanilines. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1901, (512–511). [7200-5000-5020]. 33773

La constitution des sels de rosauilines et le mécanisme de leur transformation. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (602-604). [5000]. 33774

Les tétraoxycyclohexanerosanilines. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (676). [5000]. 33775

L'action des basses températures sur les matières colorantes, Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (731-732). [5000].

Chalcurs de combustion du triphénylméthyle et de quelques dérivés du triphénylméthaue. Paris, U-48. Acad. sci., **139**, 1904, (732-733). [7200].

La théorie des matières colorantes. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (871–873). [5000]. 33778

--- v. Fischer, Emil.

Schmidt, A. Ueber die Radioaktivität einiger Süsswasserquellen des Taumus. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (34–37, 402–406). [7300]. 33779

Schmidt, Ad[off] und Strasburger, J[ulius]. Die Faeces des Menschen im normalen und krankhaften Zustande mit besonderer Berücksichtigung der klinischen Untersuchungsmethoden. 2. neu bearb, u. erw. Aufl. Berlin (A. Hirschwald), 1905, (XII + 357, mit 15 Tal.). 20 M. [6500]. 33780

Schmidt, Albert. Ueber das Verhalten der Nitrochinaldine gegen einige Aldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3715–3723). [1930]. 33781

Schmidt, C. Leuchtkraft von ölkarburierten Wassergas im Gasglühlichtbrenner im Vergleich zu Steinkohlengas. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (634-635). [7200]. 33782

Schmidt, Ernst. Ueber Anetholnitrosochlorid. ApothZtg, Berlin, 19, 1901, (655–656). [1230–6000]. 33783

Veber die mydriatisch wirkenden Alkaloide der Samen von Datura alba. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (669). [3010]. 33781

—— Ueber das Scopolin. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (669-670). [1850]. 33785

— Ueber die Lupinenalkaloide. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (109–415). [3010]. 33786

— Ueber die Beziehungen zwischen ehemischer Konstitution und physiologischer Wirkung einiger Annmoniumbasen. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (705-714). [8000-1600].

33787 Versuche zur Synthese des Ephedrins. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (73–78). [3010]. 33788

Ueber die Alkaloide einiger mydriatisch wirkenden Solanneeen. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (303– 309). [3010]. 32789

Schmidt, Franz. Ueber den Nicotingehalt des Tabaks und des Tabak-Rauches. Diss. Würzburg. Aschaffenburg (Druck v. Gottinger), 1901, (49). 22 cm. [6500]. 33791

Zur Aufklärung über den "Fettgehalt der Kakaopulver". Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (291–301). [6500]:

Schmidt, Gerhard. Ueber Cinnamylidenmalonsäure und Allocinnamylidenmalonsäure, sowie über die bei Destillation dieser beiden Säuren mit Baryum-

hydroxyd entstehenden Kohlenwasserstoffe, Diss, Halle a. S. (Druck v. R. P. Nietschmann), 1904, (46). 21 cm. [1100-1330]. 33793

 Schmidt, Hans. Ueber farbige Photographie.
 Vortrag. Phot. Mitt., Berlin,

 42, 1905, (37–43).
 [7350].
 33791

— Ueber Dreifarbenphotographie. Phot. Mitt., Berlin, **42**, 1905, (259-262, 276-278). [7350]. 33795

Schmidt, Heinrich Willy. Ueber eine einfache Methode zur Messung des Emanationsgehaltes von Flüssigkeiten. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (561–566). [7300].

Schmidt, Julius. Die organischen Magnesiumverbindungen und ihre Anwendung zu Synthesen. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, 10, 1905, (67-116). [2000 5500]. 33798

nnd Bauer, Karl. Vebergänge von der Phenanthren in die Fluoren-Reihe. (Studien in der Phenanthren- Reihe. 18. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3737-3757). [1240-1340-1530-1540]. 33799

— — Ueber die Einwirkung von Salpetersäure auf Fluorenon und die Abkömmlunge der entstehenden Nitroderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3758–3763). [1530–1540]. 33800

von Brom auf Fluoren und Fluorenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3764-3768). [1140-1530-1540].

und Ladner, Gustav.
Ueber Brom- und Brom-nitro-Derivate
des Phenanthrens. (Studien in der
Phenanthrenreihe. 15. Mitt.) Berlin,
Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (35733577). [1130].

das 9.10-Dibrom- Phenanthren und eine neue Bildungsweise des o-Dichlorbenzols, (Studien in der Phenanthrenreihe. 16. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (4402-4405), [1130].

Schmidt, Julius und Leipprand, Fritz-1 eberführung von 4.5-Dinitro- in 4.5-Amido-oxy-Phenanthrenchinon. (Stadien in der Phenanthrenreihe, 17. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3733-3737). [1530-1630]. 33801

und **Schall**, Richard. Ueber Oxy-diphensäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3769-3774). [1330].

 Schmidt, Oskar.
 Studien in der Santoningruppe.
 Diss.
 Tübingen.
 Stuttgart (Druck v. W. Kohlhammer),
 1902,

 (45).
 20 cm.
 [1910]
 1330]
 1720
 5020].

 33806
 20 cm.
 1330]
 1720
 5020].

Schmidt, Otto. Zur Kenntniss des N-Methyl-o-amidobenzaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (200–203). [1630–1440]. 33807

Ueber eine neue Bildungsweise von Diazoverbindungen und eine allgemeine Methode zur Constitutionsbestimmung von Azofarbstoffen. Berlin. Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3201–3210, 1022–1023). [1720–1710–5020 7000].

Schmidt, Paul. Martin Krüger [†]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1905, (4815–4826). [0010]. 33809

Schmidt, Philipp v. Windisch, Karl.

Schmidt, Rudolf. Ueber die Diffusion von Argon und Helium. Diss. Halle a. S. (Þruck v. Kreibohm & Co.), 1904, (38, mit 1 Taf). 22 cm.; Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 14, 1904, (801–821). [7150-0130-0370]. 33810

v. Valentiner, S[iegfried].

Schmidt-Altwegg. Chlorat oder Perchlorat. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 5, 1904, (241-242). [0250].

Schmidt-Nielson, Sigval. Die Enzyme, namentlich das Chymosin, Chymosinogen und Antichymosin, in ihrem Verhalten zu konzentriertem elektrischem Lichte. Beitr. chem. Physiol., Braumschweig, 5, 1904, (355–376). [8010]. 33812

Die Wirkungen des konzentrierten elektrischen Bogenlichtes auf Chymosin, Chymosinogen und Antichymosin. Mitt. Finsens Lysinst. Kopenhagen, Jena, 9, 1905, (199-232). [8010]. 33813

Die Wirkung der Radiumstrahlen auf das Chymosin. Mitt. Finsens Lysinst. Kopenhagen, Jena, 9, 1905, (233-235); Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (398-400). [8010].

Schmieder, Paul. Beitrag zur Metallurgie des Zinkes. Metallurgie, Halle, 2, 1905, (20-26). [0880]. 33815

Schmierer, Friedrich v. Willgerodt, C[onrad].

Schmitt, Ch. Nouveau mode de préparation des éthers mésoxaliques. Leur condensation avec les éthers cyanacétiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1400-1401). [1310-1320].

Schmitt, Jos. v. Löb, Walther.

Schmitthenner, Fritz. Pharmakognose des Pflauzen- und Tierreiches. Sammlung Göschen. 251.) Leipzig (G. J. Göschen), 1905, (166). 15 cm. 0,80 M. [6500]. 33818

Schmitz Dumont, W. Zum Nachweis von Teerfarbstoffen im Senf. Zs. öff. Chem., Plauen, 10, 1904, (487). [6500]. 33819

Forense Reminiszenzen aus Transvaal. [Analytisches.] Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (397–104). [6500].

Schmoeger, M. Ueber die Zusammensetzung westpreussischer Böden. Landw. Jahrb., Berlin, **34**, 1905, (145–164). [6500].

Angaben über westpreussische Mergel, Wiesenkalke usw. und über (weitere) in Westpreussen in den Handel kommende Kalkdüngemittel. Landw. Jahrb., Berlin, 34, 1905, (177-232). [6500]. 53822

Schmoelling, Leo von. Prüfung von Leinölfirnis nach den vom russischen Marineministerium aufgestellten Vorschriften. ChenZtg, Cöthen, 29, 1905, 56). [6500].

Zur Kenntnis der Kopalöle. t'hemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (955-956). [1860-6500]. 33824

Schnabel, Carl. Handbook of Metallurgy. Translated by Henry Louis. Second Edition. Vol. 1. Copper - Lead-Silver - Gold. London and New York (Macmillan), 1905, (XX + 1123). 22 cm. 25s. [0030].

Schnabel, Richard v. Rosenheim, Arthur.

Schneemann, Felix. Ueber arsenhaltige Derivate des Aethylbenzols. Diss. Rostock (Druck v. C. Hinstorff), 1902, 142). 22 cm. [2000]. 33826

Schneider, Bernh. Zur Untersuchung von Leinöl. Farbenztg, Dresden, **10**, 1904, (176–177). [6500]. 33827

Schneider, Franz Josef. Über einige Kondensationsprodukte des ortho-Phtalaldehyds. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. G. Müh & Cie), 1905, (59). 23 cm. [1130]. 33828

Schneider, G. Pektin und Pektase. Alkoholfreie Ind., Halle, [1], 1904, (305–307). [8010–1840]. 33829

Die Beseitigung des Eisens aus eisenhaltigem Wasser. Alkoholfreie Ind., Halle, [1], 1904, (337–338, 345–317, 351–355, 363–364, 370–373). [0360].

—— Die Magermilch. Alkoholfreie Ind., Dresden, **2**, 1904, (91-93, 101-106, 113-115). [6500]. 33831

Die Bedeutung des Zuckers als Nahrungsmittel. Alkoholfreie Ind., Dresden, **2**, 1904–05, (129–131, 139–144, 151–153, 163–164). [1820].

Die Enteisenung des Wassers. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, 137-138, 145). [6500].

Schneider, Joh. Die Ermittelung des Zuckers und der Säure in Fruchtsäften und Obstmost. Alkoholfreie Ind., Dresden, **2**, 1905, (173–175, 188–190. 6300).

Schneider, Max. Ueber Nomenklatur-Reform. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, [192-193]. [0070]. 33835

Wie gelangt man zu einem einheitlichen System der Kohlenstoffverbindungen? ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (985). [7000]. 33836

Schneider, Otto. Eine ungewolmliche Form von Rohrzuckerkrystallen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, (414-445). [1820-7100].

Schneider, Ph[ilipp]. Die Pflanzenanalyse als Hilfsmittel zur Bestimmung des Nährstoffbedürfnisses unter besonderer Beräcksichtigung des Hopfens-Wochensehr. Brau., Berlin, **22**, 1905, 1456–158... 6500]. Schneider, Ph[illipp] v. Wohltmanu, F[erdinand].

Schneider, W. Die Sichlersche Sinacid-Butyrometrie. ChemZtg, Cöthen. 29, 1905, (690). [6300]. 33839

Schnell, Josef. Zur Kenntnis der Bitterstoffe des Hopfens. Diss. k. techn. Hochschule. München (Druck v. Knorr & Hirth), 1904, (51. 22 cm. [1350 6500]. 33840

Ueber die Sättigungsverhältnisse unreiner Zuckerlösungen. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 12, 1904, (1051). [1820]. 33841

— und Geese, W. Das Lösungsvermögen von Nichtzuckerlösungen für Zucker. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **11**, 1903, (1103–1105); **12**, 1904, (676–678). [1820–7150].

Schniederjost, J[oseph]. Das Baudenspektrum der Luft. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (202–203). [7300].

Beiträge zur Kenntnis der Spektra von Wasserstoff, Helium, Lutt, Stickstoff, und Sauerstoff im Ultraviolett. Diss. Halle a. S. (Druck v. C. A. Kaemmerer & Co.), 1904, (44, mit 2 Taf.). 22 cm. [7300]. 33811

Schnorf, C[arl]. Physikalisch-chemische Untersuchungen physiologischer und pathologischer Kuh-Milch. Schweiz, Arch. Tierheilk., Zürich, 46, 1904, 197-237, 249-281). [4010 8000].

33845
Schober, William B. Propanetrisulphonic acid. [Preliminary paper.] Contributions from the Chemical Laboratory of Lehigh University, 6. in Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, ([165]–167). [1310].

Schöler, Gust. Ein schnellwirkender Kaliapparat. ChemZtg, Göthen, 29, 1905, (569-570). [6000]. 33817

Schöne, Albert. Die Mikroorganismen in den Säften der Zuckerfabriken. H. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1904, Techn. Tl, (1060–1090). [6500]. 33848

Urtitersubstanzen. Zentralbl. Pharm., Magdeburg, **1**, 1905, (162-163). [6000].

v. Gonnermann, M.

Schönewald, Albert. Über die Einwirkung von Sauerstoff auf aliphatische

Amine bei Gegenwart von Kupfer.— Ein Beitrag zur Kenntnis der elektrolytischen Xitritbildung. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (47). 22 cm. [1610 0550 0930 7250].

Schönewald, H. und Bartelt, K. Über den Einfluss verschiedener Glassorten auf die Genauigkeit der nach Kjeldahl ausgeführten Stickstoffbestimmungen. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1901, [793-794). [6200]. 33851

----- r. Bartelt, K.

Schönrock, Otto. Zur Bestimmung des Hundertpunktes der Ventzkeschen Skale von Saccharimetern. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1904, Techn. Tl, (521–558). [6000—7300]. 33852

Ueber die Abhängigkeit des Temperaturkoeffizienten der spezifischen Drehung des Zuckers von der Temperatur und der Wellenlänge. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag): 1904, (100–104). [1820–7300]. 33853

Schönthan, Hans von. Darstellung und Eigenschaften von Salzen der Nitriloduthiophosphorsäure. Diss. Berlin Druck v. E. Ebering), 1905, (17), 22 cm. [0570]. 33854

Schoepp, R. Das Wassergas, eine Utopie und eine grosse Gefahr für die öffentliche Gesundheit. Vortrag. Apoth-Ztg, Berlin, 20, 1905, (850-852, 862-865). [6500]. 33855

Scholl, Hermann. Photoelektrische Erscheinungen am feuchten Jodsilber. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (193–237, 417–463). [7350–7250 0110].

Scholl, Roland. Zur Kenntniss der Nitrimine und Nitriminsäuren. 1. Theoretischer Theil. 1. Constitution der Nitrimine. 2. Zur Tautomerie der Nitrimine. 3. Ueber die engere Constitution der Gruppen >N₂O₂ und N₂O.OH und den Bildungsmechanismus der Nitrimine. II. Experimenteller Theil Mitbearb. von A. O. Weil und K. Holdermann.) 1. Zur Kenntniss des Pinakolinoxinus. 2. Zur Kenntniss des Pinakolinnitrimins (2,2-Dimethylbutannitrimins-3). Liebigs Ann. Chem. Leipzig, 338, 1905, (1-35). [1600-1510-7000].

Scholtz, M[ax]. Isomere Coniniumjodide. (1. u. 2, Mitt.). Berlin, Ber. 33860

D. chem. Ges., **37**, 1904, (3627–3638); **38**, 1905, (595–600); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, 1904, H. 1, 1905, 207–209). [3010 7000 7300].

Scholtz, Max. Die Beziehungen der neueren chemischen Forschung zur pharmazeutischen Praxis. Vortrag. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, 731-736). 70040].

Die elektrolytische Dissoziation der Quecksilbersalze. Apoth-Ztg, Berlin, **20**, 1904, (856). [0380].

Die titrimetrische Bestimmung der Chlorate und Bromate. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (353–358). [6300].

Die Bestimmung der gebundenen Schwefelsäure auf jodometrischem Wege. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (667-672). [6300]. 33862

Veber gemischte Indikatoren. Vortrag. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1904, (343–350). [6000].

und Pawlicki, P. Ueber die stereoisomeren Conhydriniumjodide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1289-1295). [1930 3010 7000].

Die Halogenalkyladditionsprodukte des Sparteïns. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (513-520). [3010].

Scholz, Alfred v. Haeule, Oscar.

Scholze, A. Ueber α'-Methyl-α-pyrophtalon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2806-2809); Berichtigung. Ebenda, 38, 1905, (4022). [1940].

Schoop, M. U. Ein Beitrag zur Theorie des alkalischen Accumulators mit unveränderlichem Elektrolyt. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 5, 1904, (169–171, 181–184, 195–196). [7250].

Schoorl, N[icolaas]. Sur l'oxydation et la réduction. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (327-330). [5500].

en Berg, l[eonardus]
M[arinus] van den. De ontleding van
chloroform onder invloed van licht en
lucht. [Die Zersetzung des C'hloroforms

unter dem Einfluss von Licht und Luft, Pharm. Weekbl., Amsterdam, **42**, 1905, (877-888). [7350-1110]. 33869

Schoorl, N[icolaas] en Berg, L[conardus] M[arinus] van den. De ontleding van jodoform onder invleed van licht en lucht. [Die Zersetzung des Jodoforms unter dem Einfluss von Licht und Luft.] Pharm. Weekbl., Ansterdam, 42, 1905, 1897-904). [7350 1110].

Die Zersetzung einiger pharmazeutischer Präparate unter dem Einflüsse von Licht und Luft. 1. Chloroform. 2. Jodoform. 3. Bromoform. 4. Übersicht der Resultate der Untersuchung des Chloroforms, Bromoforms und Jodoforms. 5. Chloralhydrat. 6. Der Einfluss des Gasglühlichts auf einige pharmazeutische Präparate. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (387-421). [1110 1110 7350].

Schorigin, P. r. Trautz, Max.

Schorlemmer, C. A. v. Roscoe, H. E.

Schorler, B. Die Rostbildung in den Wasserleitungsröhren. ('entralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **15**, 1905, (564–568). [0320 8030]. 33872

Schorstein, Josef. Neuere Holzforschung. Baumaterialienk., Stuttgart, 10, 1905, (316-320). [1840]. 33873

Schott, Ernst A. Die Elektrochemie hoher Temperaturen. [Elektrische Öfen.] Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 83, 1904, Abh., (140-151). [0910]. 33871

— Ueber Metallographie. Umschau, Frankfurt a. M., **7**, 1903, 1964-968); Glückauf, Essen, **40**, 1904, (36-38). [0100].

Schott, Felix. Beiträge zur Kenntnis der Oxalvanadinmolybdate. Bern, Phil. Diss. 1904–1905. Bern, 1901, 47). 8vo. [2000–0820]. 33876

Schott, O. Ueber eine neue Ultraviolett - Quecksilberlampe (Uviollampe). Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (615-622); Phot. Wochenbl., Berlin, 31, 1905, (141-143, 149-151, 161-163, 169-171); Zs. Beleuchtungsw., Berlin, 11, 1905, (173-176); Jena (Druck v. B. Vopelius), [19052], (10). 28 cm. [0910]. 33877

Schou, C. V. und Bergsöe, P. Quecksilberluftpumpe mit automatischer Steuerung. Zs. Instrumentenk., Berlin, 24, 1904, (117–119). [0910]. 33878 Schramm, Julian. Podręcznik analizy chemicznej jakościowej. Wydanie 3cie ponownie opracowane i uzupełnione. [Manuel d'analyse chimique qualitative. 3-me édition revue et augmentée.] Kraków (Gebethner i. Sp.), 1905, (IX+297). 22 cm. 5 koron. [0030].

Schreber, K[arl]. Der Arbeitswert der Heizgase und seine Ausmutzung. Dinglers polyt. J., Berlin, 319, 1904, 133-136, 151-155, 166-170, 179-183,

[7200].

Turbinengasmaschinen. Zs. Turbinenwesen, Berlin, **2**, 1905, (52–55). [7200].

196-199, 225-227).

Schrefeld, O. Apparate und Methoden zur Untersuchung von Rohzucker, Brennstoffen und Rübensamen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, (1005-1048). [6000 6400 7200].

v. Herzfeld, A[lexander].

Schreib, H. Die Fabrikation der Soda nach dem Ammoniakverfahren.
Berlin (J. Springer), 1905, (X+312, mit 3 Taf.). 24 cm. Geb. 9 M. [0500].

Schreiber, B. v. Kostanecki, S[tani-slaus] von.

Schreiber, Fr. Die Untersuchung von Verbrauchsmaterialien in dem Laboratorium der fürstlich Plessschen Bergwerke zu Waldenburg in Schlesien. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 726-731, 775-782). [6500]. 33884

Zementes. Erwiderung auf den Aufsatz von F. M. Meyer S. 1178. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1629–1630). [6500].

Schreinemakers, F[rans] A[nton] ll[ul ert] De Natriumchromaten. [Die Natriumchromaten.] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (211–220). [7050 0270 0500]. 33886

De Lithiumchromaten. [Die Lithiumchromaten. Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (633-639). [7050 0150 0270]. 33887

Mischkristalle in Systemen dreier Stoffe. 1. II. III. Zs. physik. Chem., Leipzig. **50**, 1904, (169–199); **51**, 1905, (547–576); **52**, 1905, (513–550). [7050-7100-7200]. 33888

wichten in het stelsel: Ammonium-,

Lithium-Sulfaat en water. [Gleichgewichte im Systeme: Ammoniumsulfat, Lithiumsulfat und Wasser.] Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (771–778). [7050–0190–0450]. 33889

Schreiner, Oswald and Brown, Bailey E. The colorometric estimation of phosphates; second method. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, 1463-1468). [6300].

Schrimpff, August. Verbesserter Schwefelwasserstoffapparat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (195). [0910-0660]. 33891

 Schröder,
 August,
 Beiträge zur Kenntnis einiger ausländischen Fette und Oele,
 Diss.
 Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1905, (68, mit I Taf.).
 23 cm.;
 Arch. Pharm., Berlin,

 243, 1905, (628–640).
 [1300 6500].

Schroeder, H. Ueber die Wirkung fluoreszierender Steffe auf lebende Zellen, Enzyme und Tcxine. Sammelreferat. Bot. Ztg. Leipzig, 63, Abt. 1, Originalabhandlungen, 1905, (129–138). [S010]

Schroeder, Johannes. Pyridin als Lösungs- und Jonisierungsmittel für anorganische Metallsalze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (1-36). [1930-7150]. 33894

[Schröder, I. F.]. Шредеръ, П. Ф. Лекціонный опыть. [Une expérience de cours.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1554). [0920]. 33895

Schroeter, G[eorg]. Ueber \$\theta\$-Aminotricarbally-sauren. Berlin, Ber. D. chen. Ges., **38**, 1905, (3181–3189). [1310]. 33896

Ueber symmetrische Dialkylester der Citronensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3190– 3210). [1310–1930]. 33897

und Herzberg, Gustav. Ueber die Methionsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3389-3393). [1310].

--- r. Richter, V. von.

Schrohe, [Adam]. J. Priestleys Bierfass; H. Pavys Instrumente und Zuhörer. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (357-358). [0010]. 33899

Meusnier, ein wenig beachteter Mitarbeiter von Lavoisier, gefallen

als General bei Mainz im Jahre 1793. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (973-975). [0010].

Schrohe, A[dam]. Eilhard Mitscherlich und die vitalistische Gärungstheorie in der deutschen Literatur vor Pasteur. D. Essigind., Berlin, 7, 1903. (321–325); Tagesztg Bran., Berlin, 1, 1903, (881–882, 885–886, 891–892, 895, 899). [8020].

— Zur Geschichte der Chemie des Essigs und der Essigsäure. D. Essigind., Berlin, **8**, 1904, (81–86). [1310].

Sauerstoff und Säure, geschichtlich betrachtet. D. Essigind., Berlin, **8**, 1904, (157–160). [0010 0050 1300].

Sechs hervorragende Männer, welche sich um die Gärungswissenschaft und die Technik der Gärung in Berlin verdient gemacht haben. 1 Georg Ernst Stahl. 2. Siegismund Friedrich Hermbstädt. 3. Jeremias Benjamin Richter 4. Eilhard Mitscherlich. 5. F. W. Lüdersdorff. 6. Theodor Schwann. Zs. SpiritInd., Berlin, 27, 1904, (159–160); Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (422–425); D. Essignd., Berlin, 8, 1904, (142–145, 150–151). [8020].

Schuberg, Ph. Apparate und Maschinen aus Ton. Zs. chem. Apparatenk., Berlin, 1, 1905, (4-10, 33-35, 59-63). [0910].

Darstellung des Schwefelkohlenstoffes nach SystemF.L.C. Eckelt. Zs. chem. Apparatenk., Berlin, 1, 1905, (10-14). [0210]. 33906

Elektrische Kältemaschinen für chemische Laboratorien. Zs. chem. Apparatenk., Berlin, **1**, 1905, (18–19). [0910]. 33907

Vaknumtrockenapparate. Zs. chem. Apparatenk., Berlin, **1**, 1905, (113–120). [0910]. 33908

Schuchard, E. Ueber Verhüttung von Zinkblende. Entgegnung auf die Abhandlung von C. Ritter. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1180-1181). [0880]. 33909

schucht, F. Die Bodenarten der Marschen. J. Landw., Berlin, **53**, 1905, (309-328). [6500]. 33910

Schucht, L. Bestimmung der Kieselsaure in Phosphaten bei Gegenwart von

Fluor. [In: Protokoll der Sitzung der anal.-techn. Kommission des Vereins deutscher Dünger-Fabrikanten, Hamburg-Horn 1903.] Melle i. H. (Druck v. F. E. Haag), 1904, (11–13). [6300]

Schucht, I.. Ueber die Unzulänglichkeit der Phosphorsäure-Bestimmungsmethoden und Mittel, derselben abzuhelfen. [In: Protokoll der Sitzung der anal.-techn. Kommission des Vereins deutscher Dünger-Fabrikanten. Hamburg-Horn, 1903. Melle i. II. (Druck v. F. E. Haag), 1904, (33–37). [6300].

Die Bestimmung der freien Säure in Superphosphaten. [In: Protokoll der Sitzung der anal.-techn. Kommission des Vereins deutscher Dünger-Fabrikanten. Hamburg-Horn. 1904.] Melle i. H. (Druck v. F. E. Haag), 1904, (77-82); Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1020-1023). [6300 6500].

— Feuchtigkeit in Superphosphaten. [In: Protokoll der Sitzung der anal.-techn. Kommission des Vereins deutscher Dünger-Fabrikanten. Hamburg-Horn 1904]. Melle i. H. (Druck v. F. E. Haag), 1905, (88–89). [6300].

Schüle, G. Branntwein und Liköre. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. v. Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (I. Springer), 1905, (562–588). [6500].

technische Untersuchungsmethoden, hrsg. v. Georg Lange. Bd 3.] Berlin (1. Springer), 1905, (589-597). [6500].

Schüler, Arno. Cher einige Derivate des 2-Oxy-5-Amino-o-Chloracetophenons und einige Cumaranone. Diss. Rostock-(Druck v. C. Hinstorff), 1903, (56). 21 cm. [1530 1630 1910]. 33917

Schüller, A. Die metallographische Einrichtung des eisenhüttenmännischen Instituts an der kgl. Technischen Hochschule zu Aachen. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (353–362). [0910] 33918

Zur Kenntnis der Natriumamalgame. Metallurgie, Halle, **1**, 1901, (433–439). [0380 0500]. 33919

v. Wüst, Friedrich.

Schuen, W. Elektrische Oefen. Zs. Elektrot., Potsdam, 8, 1905, 285-288). [0910]. 33920

Schürr, J. Recherches sur la vitesse de dissolution des sels dans leurs solutions aqueuses. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (245-306, av. 15 fig. et 1 ph.). [7150]. 33921

Schütz, Julius. Ueber Hemmung der Pepsinwirkung durch Salze, Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, 406-411). [8010]. 33922

Schütz, Ludwig Harald. Die neuesten Fortschritte in der Messung hoher Temperaturen. Vortrag . . . Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 1904, (155–161). [0910-7209]. 33923

Schütze, Albert. Ueber einige praktische Anwendungen der Präcipitine in der Nahrungsmittelchemie. Zs. Hyg., Leipzig, 47, 1904, (144–152). [6500].

Schuhknecht, Paul. Untersuchungen über ultraviolette Fluoreszenz durch Röntgeu- und Kathodenstrahlen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, 717-727). [7300]. 33925

Schukareff, A. v. Louguinine, W.

Schulten, A. de. Sur la fiedlerite. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (315–316). [0580]. 33926

r. Granger, A.

Schultz, G[ust.]. Die organischen Vorprodukte der künstlichen organischen Farbstoffe. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag , 1901, (669-672). [1000-5020].

lst als einheitliche Ortsbezeichnung der Naphtalinderivate die mit Zahlen zu wählen? [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (874-877), [1130-7000].

Welche einheitliche Nomenklatur ist für die komplizierten Azofarbstoffe (Polyazofarbstoffe) zu empfehlen? [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (877–881). [1720–5020 0070]. 33929

Und würth, K. Über aus Braunkohlenteeröl. Schillings J. Gasbeleucht , München, 48, 1905, [125–131, 152–158, 177–182, 200–203). [1000 6500]. 33930

Schultz, Max. Studien über den Einfluss von Nitriten auf die Keinnung von Samen und auf das Wachstum von Pflanzen. Diss. Königsberg i. Pr. (Druck v. O. Kümmel), 1903, (VIII+92). 21 cm. [8030].

Schultze, Ernst Heinrich. Zuverlässige Schnellmethoden zur Bestimmung von Kalk, Kali und Phosphorsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (508–509). [6300].

Schultze, Fritz v. Colm. Lassar.

Schultze, H[ugo]. Die Sesamkuchen der Bremer-Besigheimer Oelfabriken. D. landw. Presse, Berlin, **32**, 1905. (52). [6500]. 33933

D. Ver. Thonind., Berlin, **41**, 1905, Sektion Kalk, (36-51). [6500]. 33934

Schultze, Willi. Beiträge zur Kenntnis des Harzöles. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. & J. Goeller), 1905, 179). 23 cm. [1860]. 33935

Schulz, A[rthur] r. Strassmann, Fr[itz].

Schulz, Fr[iedrich] N. Unsere Kenntniss von der Konstitution des Gehirns. Allg. Zs. Psychiatrie, Berlin, 60, 1903, (624-631). [8000]. 33936

Schulz, Hugo. Versuche zur Bestimmung des Reinheitsquotieuten des Rübensaftes. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1904, Techn. Tl. (1248-1250). [6500]. 33937

schulz, J. A. Bruno. Die Beziehung einiger aromatischer Verbindungen zur Benzoesäure- bezw. Hippursäurebildung und eine neue Methode zur Bestimmung von Salizylsäure neben Benzoesäure bezw. Hippursäure, Breslau, Mitt, landw. Inst., 3, 1905, 1535–543). [1330 6300 8040].

Abwässerreinigung. D. Zuckerind., Berlin, **30**, 1905, 1857–1862, 1869. [6500]. 33939

Schulz, Max. Ueber einige neue α-Cyanbenzyl- und -methyl-Aniline und aus solchen dargestellte α-Carbonamide und μ-Cyanazomethine. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1905, (61), 22 cm. [1630-1330-5020].

Schulz, R Untersuchungen ueber die Gärung der Bohnen, [In: Wortmann, Berieht der Kgl. Lehranstalt Geisenheim, 1901.] Berlin (P. Parey), 1905, (162–172). [8020]. 33941

Schulze, B. Die Prüfung des zu Fütterungszwecken dienenden phosphorsauren Kalkes. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (240–242). [6500].

33942

Bestimming des Gehaltes an Melassat., Trockensubstanz. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, [242-250). [6500].

Schulze, E[rnst]. Berichtigung [zu der Arbeit: Schulze, E. und Castoro, N. Beiträge zur Kenntnis der Zusammensetzung und des Stoffwechsels der Keimpflanzen, d. Zs., 38, 1903, (190-258).] Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1901, (406). [8030].

Einige Notizen über das Lupeol, Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (474–476). [1250].

Ueber die zur Gruppe der stickstofffreien Extraktstoffe gehörenden Pflanzenbestandteile. J. Landw., Berlin, **52**, 1904, (1–30). [6500]. 33946

Ueber die in den landwirtschaftlichen Kulturpflanzen enthaltenen nichtproteinartigen Stickstoffverbindungen. J. Landw., Berlin, **52**, 1904, (305-336). [6500]. 33947

Ueber die chemische Zusammensetzung des Holzes und über einige aus demselben darstellbaren Produkte. Landw. Jahrb. Schweiz, Bern. 18, 1904, (461–170). [1000]. 33948

Ueber das Vorkommen von Hexonbasen in den Knollen der Kartoffel (Solaman Inberosum) und der Dahlie (Dahlia rariabilis). Landw. Versuchstat., Berlin, **59**, 1904, (331-343), [6500-1300-8000].

Ueber Methoden, die zur Durstellung organischer Basen aus Pflanzensätten und Pflanzenextrakten verwendbar sind? Landw. Versuchstat., Berlin, **59**, 1904, (344-354). [5500 8000].

tion [des Kantschuks], Gummiztg, Dresden, **18**, 1901, (749–751). [1860].

und Castoro, N. Beiträge zur Kenntnis der in ungekeimten Pflanzensamen enthaltenen Stickstoffverbindungen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **41**, 1904, (155-473). [6500]. 33952

Schulze, E[rust und Castoro, N. Findet man in Pflanzensamen und in Keimpflanzen auorganische Phosphate? Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1901, (477–484). [6500-8030].

und Winterstein, E. Ueber das Vorkommen von Rieinin in jungen Rieinuspflanzen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (211-221). [3010-6500].

des Cholesterins gegen das Licht. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, (346–319). [7350]

Keimpflanzen von Vicia sativa und Lupinus albus darstellbaren Mono-aminosäuren. Hoppe Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (38–60). [1300].

Drehungsvermögen einiger aus Pflanzen dargestellten Tyrosinpräparate. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (79-83). [1330 7300]. 33957

Schulze, Fr. Vergleichende Bestimmungen des Glycerins. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (976-980). [6300].

Schulze, Franz Eilhard und Thierfelder, Hans. *Ueber Baryumsulfat in Meerestieren. (*Acnophyophora* F. E. Sch.). Berlin, SitzBer. Ges. natf. Freunde, 1905, (2-4). [0170]. 33959

Schulze, Heinrich. Beitrag zur Kenntnis des Akonitins I. H. ApothZtg, Berlin, 19, 1901, (782-783); 20, 1905, (368-369). [3010]. 33960

Schulze, J. H. und Marienhagen, G. Weitere Erfahrungen mit dem neuen Wasserbestimmer [für Getreide und Malz]. [/n: Das Versuchs-Kornhaus und seine wiss. Arbeiten. Hrsg. von J. F. Hoffmann.] Berlin (P. Parey), 1904, (503-505); Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (165-166). [6000-6300].

r. Hoffmann, J. F.

Schumacher, A. r. Thiel, A[lfred].

Schumacher, Hans. Apparat zur kolorimetrischen Bestimmung von Kohlenstoff im Eisen nach der Eggertzschen Methode. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (35); Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (163). [6000-6500]. 33962

Schumacher, Th. und Feder, E. Uber die Verwendung von Jodsäure in der Massanalyse. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (415-417). [6000].

schweftigen Säure in einigen Nahrungsmitteln sowie des Schwefels im Leuchtgase. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (649-659). [6300 6400].

Schumann, C. r. Büsing, F. W.

Schumann, Ph. Beiträge zur Kenntniss der Schibutter. Diss. k. techn. Hochschule. München (Druck v. I. F. Rechner), 1903, (35). 22 cm. [1300-6500]. 33965

Schumm, O[tto]. Nachtrag zu meiner Abhandlung "Ueber ein proteolytisches Ferment im Blute bei myelogener Leukämie". Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (583). [8010]. 33966

Versuche mit dem Lohnsteinschen Präzisions-Gärungs-Saccharometer. Hamburg, Mitt. Staatskrankenanst., 5, 1905, (209-213). [6500].

Ueber die Bestimmung des Quecksilbers in Organen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (73–85). [6200].

und Westphal, C. Ueber den Nachweis von Blutfarbstoff mit Hilfe der Adlerschen Benzidinprobe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (510-514). [6520]. 33969

Schupp, Gustav. Über N-Methylolsalicylamid und über Benzoylierungs-Produkte des Salicylamids. Diss. München. Weida i. Thür. (Druck v. Thomas & Hubert), 1905, (72). 23 cm. [1330].

r. Einhorn, Alfred.

— r. Henle, Franz.

Schur, H. r. Kraus, Rudolf.

Schury, Bujard und Gastpar. Die biologische Versuchskläranlage der Stadt Stuttgart auf der Prag. Berlin, Mitt. Prüfungsanst. Wasserversorg., H. 5, 1905, (1–59). [6500]. 33971 Schwab, Georg. Beiträge zur Kenutnis des Cinchotoxins und Chinotoxius. Diss. k. techn. Hochschule, München. Diessen (Druck v. I. C. Huber), [1905], (32), 22 cm. [1930-3010]. 33972

v. Rohde, Georg.

Schwab, Julius. I. Über die stereoisomeren β-Methylglutaconsäuren. II. Über O-Diaminoguajacol und sein Oxydations-Produkt. Basel. Phil. Diss 1904–1905. Basel, 1904, (47). 80. [1320] 1230].

Schwabe, O. Hochofenschlacke und Portlandzement. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1265–1267). [0220 6500]. 33974

Schwackhöfer, F. Einheitliche Methoden der Malzanalyse, [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (542–518). [6500].

Schwärtzlin, August. Uber die Oxydation der Dimethylitaconsäure und der Dimethylaticousäure mit Kaliumpermanganat. Diss. Strassburg (Druck v. C. Mäh & Cie., 1903, (13), 23 cm. [1320].

Schwalbe, Arthur r. Bucherer, Hans.

Schwalbe, Carl. Zur Zersetzungsgeschwindigkeit des p-Nitro-benzoldiazoniumchlorids. Berlin, Ber. 11. chem. Ges., 38, 1905, (2196-2199); Hrn. John Cannell Cain zur Entgegnung. l.e., (3071-3076). [1710-7050] 7350].

Ueber das Dimroth'sche Thiophendiquecksilberoxyacetat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2208– 2210). [1920-2000]. 33978

Ein Rührkessel für den Laboratoriumsgebrauch. ('hemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (670-671). [0910].

33980

Kolorimetrische
mung des Tiophens. ChemZtg, Cöthen,
29, 1905, (895–896). [6300]. 33981

— Über die Zersetzungstemperatur des amerikanischen Kolophoni-

(D-7195)

ums. (Vorl. Mitt.). Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1852). [1860 7200]. 33982

Schwalbe, Carl. Teber die Haltbarkeit des diazotierten Paranitranilins. Zs. Farbenchem., Berlin, **4**, 1905, (433– 438); Textilztg, Braunschweig, **3**, 1905, (757–762). [1740–5020].

Schwarz, A. Ritter von. Ueber Methoden der Wertbestimmung der Presshefe a. bezüglich des Stärkezusatzes; b. bezüglich des Gehaltes an Bierhefe; c. bezüglich der Bestimmung der Triebkraft. [In: 5. Intern. Kongress für augew. Chemie. Bd. 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (586–594). [6500].

Schwarz, C. Prüfung einer "Apollo" Handzentrifuge. MolkZtg, Hildesheim, 17, 1903, (1095–1096). [0910]. 33985

Schwarz, Emil. Einige Bemerkungen zur Chemie des Portlandzements. ThonindZtg, Berlin, 29, 1905, (1329-1331). [0220]. 33986

Schwarz, F. Kalte Verseifung von Wachs nach Henriques. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (132). [1300]. 33987

Einfluss der Koehdauer auf die Verseifungszahl von Bienenwachs. Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (6-8). [1300]. 33988

Ueber die Verseifung von Bienenwachs. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (301–302). [1300]. 33989

mnd Riechen, F. Ueber den Zuckergehalt in Erbsenkonserven. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (550-553). [6500]. 33990

 Schwarz, Georg L. M.
 Zur Kenntnis der beiden μ- Methylnaphtothiazole.

 Basel.
 Phil.
 Diss.
 1903-1904.
 Basel, 1904, 51).

 Basel,
 51).
 8vo.
 [1930].
 33991

Schwarz, Paul. Beiträge zur Kenntnis der Azimide und der Aldehydine. Breslau (Druck v. H. Fleischmann), 1905, (9(1)-13). 23 cm. 1 M. [1930].

Schwarz, Richard. Zur Kenntnis der Einwirkung von Bromeyan auf tertiäre Basen. Diss. Göttingen. Hildesheim Druck v. A. Lax), 1903, (47). 21 cm. 1310—1630—3010]. 33993

Schweinitz, E[mil] A. de and Dorset, M. The composition of the tubercle bacilli derived from various animals. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag). 1904, (278–281). [6500]. 33994

Schweitzer, H. Die Bestimmung des Zuckergehaltes in Rohzneker und Melasse für die Verzollung. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1248–1249), [6300].

Schweizer, Viktor. Die Destillation der Harze, die Resinatlacke, Resinatfarben, die Kohlefarben und Farben für Schreibmaschinen. Eine Darstellung der rationellen Destillation des Harzes und der aus Harz gewinnbaren Produkte, als: der Harzöle, Resinate, Harzlacke, Harz- und Lüsterfarben, der Bereitung aller Arten von Kohlefarben und Druckfarben, der lithographischen Tinten und Kreiden sowie der Farben für Schreibmaschinen, Kopierblätter und Stampiglien. Wien (Hartleben), 1905, [recte 1901], (VIII + 324). 18 cm. 33996 [6500].

Schwenk, Wilhelm. Ueber Derivate des o-Chinolinaldehyds. Diss. Freiburg i. Br. (Speyer & Kaerner), 1903, (40). 21 cm. [1930]. 33997

- r. Ilowitz, Joh.

Schwenkenbecher, [Friedrich Alfred]. Leber die colorimetrische Bestimmung des Eisens. D. Arch. klin. Med., Leipzig, 75, 1902, (481-488). [6200]. 33998

Schwerin, Graf Botho. Ueber technische Anwendung der Endosmose. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] B. rlin (D. Verlag), 1901, (653–660). [7250].

Schwezow, B. Benzol als Indikator für die Jodometrie. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, [85-88]. [6000 1130].

Schwitter, Martin. Tin in Alaska. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, 1659). [0720]. 31001

Schwoner, J. r. Pick, E. F.

Scott, Alexander. Note on the atomic weight of nitrogen. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (309–310). [0490-7100]. 34002

Lyon Playfair. Obituary notice. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (600–605). [0010]. 34003

Scott, James. The influence of cobravenous on the proteid metabolism. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (166-178). [8010]. 31004

Scriba, F. Einige Versuche über die Eigenschaften des Phosphors. physik, Unterr., Berlin, 18, 1905, (226). [0570 - 0920]34005

Scurti, Francesco r. Angeli, Angelo.

Sebelien, John. Fordelingen af det fotokemisk virksomme lys paa den nordlige halvkugle ved sommersolstitium. The distribution of the photochemically active light on the northern hemisphere during the summer solstice. Arch. Math. Natury., Kristiania, 26, 9, 1904, (13). 34006 [7350].

Zur Frage der Titerstellung von Normalsäuren. ChemZtg, ('öthen, 29, 1905, (638-642). [6000].

34007 Ueber die Schwankung der Stärke des ultravioletten Lichts bei natürlicher Beleuchtung. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (879-881). [7350].

34008 Sebor, Jan. O diffusní rychlosti vody blanou polopropustnou.[Ueber Diffusionsgeschwindigkeit des Wassers durch eine halbdurchlässige Membran.] Věstn. Ceské Spol. Náuk, 1904, 21 Aufsatz, (15). [7150]. 34009

O rozpouštěcí rychlosti mědi v kipelině strové za přítomnosti kysličníku vodíčitého. [Ueber Lösungsgeschwindigkeit des Kupfers in der Schwefelsäure bei Anwesenheit des H₂O] Prag, Věstn. České Spol. Náuk, 1904, 22 Aufsatz, (10). [7050]. 34010

Ueber "Wachs-Seddig. Max. tum-"-Erseheinungen an Quecksilbertropfen. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (153-154). [0380]. 34011

Sedlaezek, [E.]. Ueber den Nach-Natrumthiosulfat. weis von Allg. PhotZtg, Halle, 9, 1903, Phot. Motivenschatz, (177-180). [6150]. 34012

Sedlmayr, Theodor. Beiträge zur Chemie der Hefe. Diss. k. techn. Hoch-München (Druck v. F. Humar), 1903, 38 · 21 cm. [6500 8020].

34013 Seelhorst, Conrad von und Fresenius. Der Einfluss der Bodenfeuchtigkeit auf den Geladt des Haferstrohs an Gesamtund an Eiweiss-N. J. Landw., Berlin, **53**, 1905, (27–28). [6500]. 34014

Seemann, Ferdinand. Studien über the quantitative Bestimmung und Trennung der Kieselsäure und des Fluors. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (343-387). [6300-6200]. 34015

Seemann, John. Ueber die Oxydation von Leim und Hühnereiweiss mit Caleiumpermanganat. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (229-264). [4010]. 34016

Segale, M. Untersuchungen über das Vorhandensein von Arsen in den normalen Geweben vermittelst biologischen Methode. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (175-180). [6100].

Segelitz, L. v. Doebner, Oskar,

Seger, H. und Cramer, E. Löthainer Steingutton. [Chemisches Laboratorium für Tonindustrie.] ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (563). [6500]. 34018

Kaolin von Hohburg bei Wurzen. [Chemisches Laboratorium] für Tonindustrie.] ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (2254). [6500]. 34019 34019

Künstliche Vermehrung des Bindevermögens der Tone. [Chemisches Laboratorium für Tonindustrie.] ThoundZtg, Berlin, 28, 1904, (641-642). [0120]. 34020

Segin, A. v. Lührig, H.

Segin, Adalbert. Über den Nachweis von Kokosfett in Butter. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1904, (21). 22 cm.; Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (441-450). [6500]. 34021

Segin, Albert. Zur Konservierung der Abwässer. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (809–813). [6500]. 34022

Seib, Otto. Bestimmung der zitratlöslichen Phosphorsäure in Superphosphaten. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, (397–398). [6300].

Seidell, Atherton and Smith, Joseph G. The solubility of calcium sulphate in solutions of nitrates. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([493]-499, with text fig.). [0220 7150]. 34024

-- r. Cameron, F[rank] K[enneth].

Seifert, M[ieczysław] v. Niementowski, Stefan.

Seifert, W. Ueber die Säureabnahme im Wein und den dabei stattfindenden Gärungsprozess. Weinbau, Mainz, 21, 1903, (305-306, 318–320). [8020].

34025

Seiler, E. r. Hofmann, K[arl] Λ .

Seiler, Fréderic. La chimie du miel. Neuchstel, Bul. Soc. Romond. Apicult., 1, 1904, (55-58). [2000]. 34026

and Verda, A. Sur une réaction phosphomolybdique de l'urine. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (238). [8040-6500]. 34927

---- r. König, Josefl.

Seiler, Richard. Zur Kenntnis der Phenylhydrazinderivate der Bernsteinsinre. Diss. Rostock (Druck v. H. Winterberg), 1902, 140. 22 cm. [1310]. 34028

Seldis, Eugen. Ueber Pulegen und Campholen. Diss. Göttingen. Hildesheim Druck v. A. Lax., 1904, (89), 21 cm. [1140]. 34029

Seligman, Richard and Willott, F. J. The determination of zine in light zinealuminium alloys. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, 1278-1279, [6200].

[Selivanov, F. F. et Pišcimuka, P. S.] Селивановъ О. О. и Пищимука И. С. Объ одномъ реактивъ на кислоту. [Un réactif pour les acides.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1894, proc. verb. 313–3451. [1300 6300]. 34031

Sell, William James. The chlorination of methyl derivatives of pyridine. Part 1. 2-Methylpyridine. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (791-801); abstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 165-166. [4930].

—— Hexachlor-α-picoline and its derivatives. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, 501. [1930]. 34033

Selleger, E. L. Ein neues Reagens für die mikroskopische Papieranalyse, Papierfabrikant, Berlin, 1903, Monats-Ausg., (125, mit 2 Taf.). [6000]. 34031

Ueber den Einfluss animalischer Leinung auf die physischen Eigenschaften des Papiers. Papierfabrikant, Berlin, 1903, Monats-Ausg., (181–482). [6500].

Eigenschaften der Reagentien für die mikroskopische Papierprüfung und ihre Anwendung. Papierfabrikant, Berlin, 1903, Monats-Ausg., 1607–609. [6500]. *Selleger, E. L. Organische Farbstoffe für Papieruntersuchung. Papierfabrikant, Berlin, Monats-Ausg., 1904, (156-157). [6500]. 34037

— Ueber den Einfluss der Faserarten auf die Zugfertigkeit des Papiers. Papierfabrikant, Berlin, **1904**, Monats-Ausg., [523-525]. [6500]. 34038

— Veber Festigkeit des Papiers. Papierfabrikant, Berlin, **1904**, Monats-Ausg., (599-600), [6500], 34030

Papieres nach seinen inneren Eigenschaften. Papierfabrikant, Berlin, 1904, 746-747. (6500). 31040

Resultate einer Untersuchung japanischer Maschinenpapiere. Papierfabrikant, Berlin, 1904, Monats-Ausg., 828-829). [6590]. 34041

Von Normalpapieren. Papierlabrikant, Berlin, **3**, 1905, [265-267). [6500].

Die mikroskopische Prüfung des Papiers in Bezug auf die Mahlung der Faserstoffe. Papierfabrikant. Berlin. 3, 1905, 2291-2294, 2353-2356. [6500].

Sellei, Jozsef v. Detre, Laszlo.

Sellier, Eugène. Sur l'action de la chaux sur certaines matières azotées des jus de betteraves. [Zuckerfabrikation.] [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag, 1904, (27–37); Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 11, 1903, (1174–1175, 1201–1202). [6500–4020]. 31045

Sellier, G. Recherche de l'acide borique dans les aliments. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, \$235-236. [6150].

Semmler, F. W[ilhelm . Ueber die Oxime des Pulegons. Vortrag. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (146-148). 1610—1540 . 34047

Konstitution des Fenchons und seiner Derivate. ChemZtg, Cöthen,
 29, 1905, 1313-1315. [1510]. 31048

— Ueber einige neuere Bestrebungen in der Industrie der ätherischen Oele. In: 5. Intern. Kongress für

augew. Chemie. Bd 2. Berlin, D. Verl (g), 1904, 602-608 [1110-6500]. 34049

Semmler, F. W[ilhelm. Die ätherischen Oele. Nach ihren chemischen Bestandteilen unter Berucksichtigung der geschichtlichen Entwicklung. Bd. I. Allgemeiner Tl. (Lfg. 1–5). Leipzig Veit & Co., 1905, [XVI+860), 25 cm. Die Lfg. 7,50 M. Cpl. 10 M. [6500].

Senčikovskij r. Konovalov, M.

Senderens, J. B. v. Sabatier, Paul.

Sendhoff, Bernhard. Die quantitative Bestimmung und Trennung des Wismuts von den Schwermetallen als phosphorssaures oder arsensaures Salz. Diss. Münster i. W. (Druck d. Westfalischen Vereinsdruckerei), 1904, (51, mit 4 Tab.). 22 cm. [6200]. 34051

Sendtner, R. Untersuchung und Benrteilung der Teigwaren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin. 8, 1904, (101–110). [6500].

Senier, Alfred, Austin, Percy Corlett and Clarke, Rosalind. The interaction of acridines with magnesium alkyl halides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1169-1474; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 1227-228, [1930-2000].

and Clarke, Rosalind. The use of calcium in lecture-table experiments. Chem. News, London, **91**, 1995, 87). [0220 0920].

Senn, Hans. Zur Kenntnis der elektrolytischen Raffination von Blei in kieselfluorwasserstoffsaurer Lösung. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (229-245). [9580-0930-7250]. 34055

Senter, George. The *rôle* of diffusion in the catalysis of hydrogen peroxide by colloidal platinum. London, Proc. R. Soc., **74**, 1905, (566–574); (Chers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (737–747); **53**, 1905, (604). [0360–7050–7150].

Reaction-velocities in heterogeneous systems: with particular reference to enzyme actions. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, 1311-3191, [7050-8010].

Das Wasserstoffsuperoxyd kersetzende Enzym des Blutes. II. (Cebers.). Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (673-705). [8010]. 31058 Sertz, II. Vergleichende Untersuchungen über die Zusammensetzung des Flusswassers der wilden Weisseritz (bei Tharandt sowie eines "Quellwassers aus dem dortigen tiefen Grunde"; im Besonderen Prüfung beider auf ihre Brauchbarkeit für Fischereizwecke. Allg. Fischereiztg, München, 28, 1903, 1290-304). [6500].

[Šestakov, Pötr Ivanovič]. ПІсстаковъ П. П. Дъйствіе хлорноватистыхъ солей на мочевину и ноый синтеаъ гидразина. "Action des hypochlorites sur l'uree; synthèse nouvelle d'hydrazine. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 37, 1905, 1-7; [Séparé] St. Peterburg, 1905, 7, 24 cm [0250—1310—1610]. 34060

- v. Shukoff, P. J.

Sestini, Fausto. Formazione di acido nitroso nell'aria confinata dal terreno agrario. Roma, Rend. Sec. chim., 1, 1903, 85-86). [0490]. 34061

Bildung von salpetriger Säure und Xitrifikation als chemischer Prozess im Kulturboden, Landw. Versuchanst., Berlin, **60**, 1904, 1103– 112). [6500].

Setlik, B. Ueber das Calcium metallicum des Handels, ChemZtg, Cothen. 29, 1905, 218-219 [2220].

Seubert, K[arl] r. Clarke, F[rank] W.

Seybold, Wilhelm. Ueber den Einfluss räumlicher Faktoren auf den Prozess der Alkylierung. Zürich, Phil. Diss. H. S. 1903-1904. Zurich, 1901. (65). 8vo. [1200-5500]. 34064

Seyewetz, A[lphonse]. Sur la destruction du voile photographique dit "voile dichroique". Avec. A. et L. Lumière.) [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 4.] Berlin. D. Verlag), 1901. (321–327). [7350].

Sur les diverses causes de production et sur la composition du voile photographique dit "voile di chroïque". Avec A. et L. Lumière. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (356–371). [7350].

Der dichröftische Schleier. Nach einem Vortrage. Phot. Rdsch., Halle, **17**, 1903, (186–189): Phot. Centralbl., Halle, **9**, 1903, (186–189). [7350]. Seyewetz, A[lphonse] et Bardin, Action du sulfite de soude sur l'éthanal. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (259–260). [1410-1420]. 34068

v. Lumière, Auguste.

Seyffert, [Karl]. Ueber Saccharometerauzeigen. Branntweinbrenner, Thomaswaldau, 24, 1905, (537–538). [6000]. 34069

——— Malzuntersuchung. Branntweinbrenner, Thomaswaldau, **24**, 1905, 573–575). [6500]. 34070

Shearer, J[ohn] S[anford] and Fenner, R obert] C[owner]. The specific heat of air at low temperatures. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (172–173). [7200].

Shepherd, E[arnest] S[tanley]. The aluminum-tin alloys. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 8, 1904, (233–247, with pl., text fig.). [0120 0720]. 34072

The constitution of the copper-zinc alloys. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([121]–135, with pl.). [0100]. 31073

Sheppard, Samuel Edward. The reversibility of photographic development and the retarding action of soluble bromides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1311–1332); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (223), [7050–7350].

and Mees, Charles Edward Kenneth. The molecular condition in solution of ferrous oxalate. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (189-193); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (10). [0320 1310 7250 7300].

The theory of photographic processes: on the chemical dynamics of development. London Proc. R. Soc., **74**, 1905, (147–473); Part II: on the chemical dynamics of development, including the microscopy of the image. Le., **76**, 1905, (217–231, with pl.; Zs. wiss Phot., Leipzig, **3**, 1905, (282–296, 310–323, 351–370, mit 1 Taf., [7050–7350–7400]. 31077

v. Mees, C. E. K.

Sherman, Henry C. Notes on organic analysis. Sch. Mines Q., New York, N.Y., 26, 1904, (1-47). [5500 6000].

and Falk, M. J. The determination of nitrogen in organic compounds. New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab. Columbia Univ., No. 101; J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, ([1469]-1474). [6200]. 34079

Shibata, K. Ueber das Vorkommen von Amide spaltenden Enzymen bei Pilzen. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1904, (384–394). [8010]. 34080

Shiga, K. Ueber einige Hefefermente. 1. Ueber die fermentative Umwandlung der Nucleinbasen. 2. Ueber das Vorkonmen von Arginase in Hefe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1901, (502-507). [1020 8010]. 34081

Shinn, Owen Louis. Complex thiosulphates. "[Crystallography by Amos P. Brown and Charles Travis]." Philadelphia, Cont. John Harrison Lab. Chem., Univ. Pa., No. 80; in J. Amer. Chem. Soe., Easton, Pa., 26, 1904, [[947]–952, with text fig.). [0660]. 34082

Short, Frederick Charles v. Findlay, Alexander.

Shukoff, A. Die Bestimmung der Erstarrungstemperaturen von Fettkörpern und Paraflinen. [In: 5. Intern. Kongress für augew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (624–625). [7200-1110]. 34083

und Schestakoff, P. I. Uber eine direkte Methode zur Glycerinbestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (294-295). [6300]. 34081

Shukoff, Iwan. Beitrag zur Kenntniss der metallorganischen Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2691–2693). [2000–7250].

Sicherer, Walther von. Farben und Färben. Natur u. Kultur, München, **2**, 1905, (432–431, 453–456). [5020].

34086
Sichling, Hans. Ueber die Warthasche Methode der Härtebestimmung im Wasser. D. Gerberztg, Berlin, 48, 1905, (No. 72, 75). [6500]. 34087

Sickermann, Christian. Ueber Salzbildung und Veresterung der m-Nitrobenzaldoxime wie der p-ChlorobenzoDiss. Leipzig. Rosswein i, S. (Druck v. A. Haubold). [1903]. (62). 21 cm. [1030].

Sidersky, D. Vereinbarung der Kalibestimmungsmethoden. [In: Bericht über die Arbeiten der internationalen Kommission für die Analyse der Künstdünger . . . des V. intern. Kongresses für angew. Chemie.] Berlin (D. Verlag), 1904, (60–62); [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (943–945. [6300]. 34089

Sidgwick, Nevil Vincent. Note on the interaction of metallic cyanides and organic halides. London. Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (120-121). [7000 7050].

Sidorenko, K. V.]. Сидоренко, Ř. В. О действін азотноватой окиси на диаллить. [Action de Panhydride azoteux sur le diallyle.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (898-905). [1120—1620]. 34091

Sieber, [Nadine]. Ueber die bakterienfeindlichen Stoffe des Blutfibrins. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 38, Originale, 1905, (571-584). [8050]. 34092

Siebert, C. r. Biltz, Willielm.

---- r. Vorländer, D[aniel].

Siebert, Karl. Einwirkung von Phenol und p-Kresol auf o-Nitrobenzaldehyd bei Gegenwart von Salzsäure. Diss. Marburg (Bruck v. R. Friedrich), 1903, 40°. 21 cm. [1430 1230 1930 1940].

Siebert, S. Ueber die Gewinnung von Lithiumsalzen aus den Mutterlaugen der Orber Soolquellen. Pharm. Gentralhalle, Dresden, 46, 1905, (368). 104501.

 Siebert,
 Werner.
 Zur Kenntnis der

 Modifikationen des Arsens und Anti Arsens und Anti

 nons.
 Diss.
 Berlin (Druck v. W. R.

 Saling & Co.),
 1905, (47).
 22 cm.

 [0140 0680 7000].
 34095

- v. Stock, Alfred.

Siede, Erich. Zur Kenntnis des Carbofenchonons. Diss. Göttingen (Druck v. Dieterich), 1903, (63). 22 cm. 1540]. 34096

Siedel, Johs. [Berichterst.] und Hesse, [A.]. Versuche mit dem Magermilch-prüfer von A. Bernstein, den Gerberschen Präzisionsbutyrometern und den

flachen Butyrometern der Firma A. W. Kaniss in Wurzen i. S. MolkZtg, Hildesheim, **18**, 1904, (45-16). [6000].

Siedel, Johs. [Berichterst] und Hesse, [A.]. Praktische Erfahrungen mit dem Gerberschen Verfahren der Rahm- und Butteruntersuchung. MolkZtg, Hildesheim, 18, 1904, (505-506, 529). [6500]. 34098

Siedentopf, H[enry]. Ultramikroskopische Untersuchungen über Steinsalzfärbungen. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (855–866, mit I Taf.). [7300]. 3-1099

Siedler, P. Zur Prüfung von Santalöt, Sandelholzöl und verwandten Ölen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H. I. 1905, (197–200). [6500].

34100 Siegfeld, M. Beiträge zur Beurteilung der Butter. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (155–171). [6500]. 34101

— Untersuchungen über die Präservierung von Milchproben. Milchw. Zentralbl., Leipzig, **1**, 1905, (488–493). [6500]. 34102

— Ueber die Fettbestimmung im Käse nach Gerbers Methode. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (433–435). [6500].

Untersuchungen über die Gerbersche Mcthode der Milchfettbestimmung. MolkZtg, Hildesheim, 17, 1903, (1117–1119, 1142–1144). [6300].

Zur Beurteilung der Butter auf Grund der Reichert-Meisslschen Zahl. MolkZtg, Hildesheim, **18**, 1904, (481-483). [6500]. 34105

Ueber Verfärbungen im Käse durch Metalle, besonders durch Kupfer. MolkZtg, Hildesheim, **18**, 1904, (705-707). [6500]. 34106

Die Fettbestimmung in mechanisch bearbeiteter Milch. Molk-Ztg, Hildesheim, **18**, 1904, (931–933, 957–959, 1058). [6300]. 34107

Die Schwefelsäure für die Milchfettbestimmung nach Gerber. MolkZtg, Hildesheim, **19**, 1905, (738). [6000-6300].

Ueber die täglichen Schwankungen im Fettgehalte der au die Molkerei gelieferten Milch. MolkZtg, Hildesheim. **19**, 1905, (975–978). [6500].

-126Siegfeld, M. Teber den Nachweis von Butterverfälschungen mit Hilfe der Phytosterinacetatprobe. Zs. Unters. 7, (577-585). Nahrgsmittel, Berlin, [6500]. 34110 und Rosenbaum, 11. Untersuchungen über die Gottlieb'sche Methode der Milchfettbestimmung. Milchw. Zentralbl., Leipzig, **1**, 190**5**, 244-248). [6300]. 31111 Siegfeldt, M. Tägliche Schwankungen der Azidität und des Fettgehaltes der Milch. MolkZtg, Hildesheim, 17, 1903, 1075-1076. [6500]. 34112 Siegfried, Max. Zur Kenntnis des Glutokyrins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. 43, 1904, 144-45). [4010]. Ueber Caseinokyrin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1901, 46-67. 4010]. 34114 Ueber Derivate von Amidosäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904. 68-711. [1300]. Notiz über Lysin, Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1905, (363–361). [1310]. 34116 — Ueber die Bindung von Kohlensäure durch amphotere Amidokörper. Hoppe-Sevlers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905. (85 96); **46**, 1905, 401 111. [1310 4010]. 34117 Zur Kenntnis der Peptone. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, 252-257. [1000]. 31118 Eine neue Reaktion amphoterer Körper, Leipzig, Ber. Ges.

Wiss., math.-phys. Kl., 57, 1905, (34-11. [7000]. ---- mid Mark, Η. Kenntnis des Jecorins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, 492 196 . [8000]. 31120 and Singewald, E. thode zur Untersnehung von Fleischextrakten durch Bestimmung des organischen Phosphors. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, 521 527/ 35500]. Siegl, Karl. Das Radium, Auszug aus e. Vortrage. D. MechZtg, Berlin,

1905, (103-101, 115-117, 122-121, 131-136, 143-145, 164-166). [0620]. 31122

Sielaff, Hans. Ueber die Alkylierung der Isonitraminfettsäuren. Diss. Erlangen. Borna-Leipzig Druck v. R. Noske), 1905, [33]. [22 cm. [1310].

Sielisch, Johannes. Über die Kondensation von Methyläthylketon mit Oxalester. Diss. Berlin Druck v. G. Schade (1905, 39). 22 cm. [1510] 341241310].

Siemens, Alexander. Elektrolytische Abscheidung wasserzersetzender Metalle aus ihren Salzlösungen. Diss. Göttingen (Druck v. Dieterich), 1904, (61). 34125 22 cm. [6200 7250].

Siemssen, II. Die Reaktionen einiger Alkaloide gegen Bromwasser. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1901, 92. [6150]31126 30101.

Sieplein, Otto J. r. Mabery, Charles F[rederic].

Siermann, E. Neuerungen an Zentrifugen. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, [0910]. (109=411, 517=519, 541=543).

Sierp, H. Chemic. Natur u. Offenb., Münster, **50**, 1904, (556–566). [0030].

34128 Sieveking, Hermanni. Ucher einen neuen Apparat zur Bestimmung der Radioaktivität der Thermalquellen. Physik, Zs., Leipzig, 6, 1905, 700-703). [0910 7300]. 34120

zu der Sieverts, A. Bemerkung vorstehenden Abhandlung (von F. Krafft. Die modernen Lösungstheorien in der angewandten Chemie]. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 31130 8651. 7150 .

Sigmund, Wilhelm. Die physiologischen Wirkungen des Ozons. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (400-115, 494-502, 627-640). (8010).

Sikes, Alfred W. On the globulin of "albuminous" urine. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (101-105). [1010] 34132 8000 .

Silber, Paolo r. Ciamician, Giacomo.

Silbermann, Martin. Untersuchungen in der 3-Kohlenstoffreihe. Ueber ein neues Verfahren zur Darstellung von Oxyaminosauren. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade, 1905, 43, 22 cm. 34133 [1300].

r. Neuberg, Carl.

Silberrad, Oswald. The constitution of nitrogen iodide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, [55-60]; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, 192 1941. 0490].

The metallic derivatives of nitrogen iodide and their bearing on its constitution. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 166-73); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (341-242), 10290 0490].

Silfverling, Ax. Om det Wiborghska svafvelprofvet med filter. [On the Wiborg sulphur test with filter.] Stockholm, Jernk. Ann., 59, 1904, (114– 115). [6100].

Sill, Herbert F. Ueber das Gleichgewicht zwischen einer Stickstoffbase und organischen Säuren in verschiedenen Lösungsmitteln. Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (577-602), [7050].

(Šilov, N.) Шиловъ, Н. О сопраженныхъ Іреакціяхъ окисленія. [Sur les réactions conjuguées de l'oxydation.] Moskva, 1905, (Xl + 304). 24 см. [1000 7050]. 34138

Silz, E. L'éclairage domestique à l'alcool. Bul. ass. chim., Paris, **22**, 1905, (1281–1283). [1210]. 34139

Le procédé Naudet de diffusion à circulation forcée et continue. [Zuckerfabrikation.] [In:5]. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, 197–208). [6500].

Siméon, [Joseph]. Die Anwendung langer Schienengestänge und das Verschweissen der Schienenstösse. Zs. Kleinbalmen, Berlin, 11, 1904, 1445– 450). [7200]. 34141

Simmersbach, O[scar]. Ueber den Einfluss des Stickstoffs auf die Härte des Eisens. Bergm. Rdsch., Kattowitz, 1, 1905, [139-140]. [0320]. 34142

Cher die Herstellung von Ferromangan. Bergm. Rdsch., Kattowitz, 1, 1905. (305-308). [0320-0470... 34143

— Uber das Rösten von Eisenerzen. Glückauf, Essen, **41**, 1905, 504-508. [0320]. 34144

— Über die Verwendung schwefelreicher Brennstoffe im Hochofen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (163–165). [0320]. 34145 Simmersbach, O[sear]. Zur Frage der Steinkohlenverkokung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, 446–452). 02101.

Hochofengase zum Reduzieren von Eisenerz für die neueren Herdofenstahlprozesse. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, [1187-1189). [0320]. 31148

Simon, Heinrich r. Michaelis, Aug. .

Simon, Johann. Ein neuer Apparat zur Bestimmung des Staub- und Wassergehalts in Abgasen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (1069). [6010].

Simon, L. J. Action du permanganate de potassium sur les sels d'hydroxylamine (nitrate, phosphate, ar-éniate). Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (659-661). [0490-6300].

Sur une méthode de dosage volumétrique de l'hydroxylamine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (721-727). [6300 0490]. 34151

La chimie dans l'enseignement secondaire. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, 695-702). 0050 l.

de l'éther oxalacétique sur l'aldéhyde benzylique en présence des amines primaires. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (211-212). [1310-1430-1600]. 34153

Action de l'éther oxalacétique sur les aldéhydes aromatiques en présence de la \$\mathcal{B}\$ naphtylamine. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 297-299. 11310 1330 1130 16301.

Simon, M. r. Stoermer, R[ichard].

Simon, Nik. Opium als Genus-mittel. Natur u. Kultur, München, **2**, 1904, 107-111). [3010]. 34155

Simon, Oscar. Ueber das Vorkommen und den Nachweis gelöster Eiweisskörper in den Fäces. Nebst Erwiderung von A[lbert] Albu und Antwort von Oscar Sinon. Arch. Verdauungskraukh., Berliu, 10, 1904, (197-203, 408-410). [6150]. 31156 Simon, Oscar. Zur Frage des Nachweises gelöster Eiweisskörper in den Fäzes. Arch. Verdanungskrankh., Berlin, 10, 1904, (627-628). [6150]. 34157

Ueber das Vorkommen und quantitative Bestimmung von Cellulose in den Facces, Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, **21**, 1904, (552-554), [6500].

— Eine Felldiagnose mit der Diphenylaminreaktion zum Nachweise von Salpeter. Zs Fleischhyg., Berlin, 15, 1905, (329–330). [6150]. 34159

und Lohrisch, Hans. Eine neue Methode der quantitativen Celludosebestimmung in Nahrungsmitteln und Faeces. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (55–58). [6300–1840].

Simon Thomas, J. C. A. Cornelis Adriaan Lobry de Bruyn. (Français) Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (223–255, av. portrait). [0010 0030].

Simonet, A. v. Vignon, Léo.

Simonis, H., Marben, E. und Mermod, E. Ueber die Einwirkung von Griguardschem Reugens auf o- bezw. γ -Aldehydosäuren. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3981–3985). [1000–1910].

v. Salmony, A.

Simonsen, John Lionel v. Perkin, William Henry jun.

Simpson, Edward S. Colouration of glass by solar radiation. Chem. News, London, **91**, 1905, (236). [7350].

34163

Singer, Leopold. Ueber Neuerungen auf dem Gebiete der Mineralölanalyse und Mineralölfabrikation im Jahre 1902. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 10, 1903, -29-52, 17-50, 68-71, 93-96, 118-121, 114-147, 469-173, 194-198, 227-230); im Jahre 1903. Le., 11, 1901, 28-30, 46-48, 71-74, 94-96, 120-121, 142-115, 470-173, 196-200, 220-223, 248-252, 268-276); im Jahre 1904. Le., 12, 1905, (49-52, 68-71, 402-105, 128-132, 454-157, 178-182, 209-244, 233-236, 263-266, 288-290). [6500].

Singewald, E. r. Siegfried, M.

Sinnatt, Frank Sturdy. The estimation of pieric acid additive compounds. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (297). [6300]. 34165

Sirk, H. Über die Beschleunigung der Chlorentwicklung aus Kaliumchlorat und Salzsäure durch Gegenwart von Platin, ein Beitrag zur Theorie der elektrolytischen Chloratbildung. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (261–263). [0250 7050 7250]. 34166

Sisley, P. Ueber die Fleckenbildung auf Seidenstoffen. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (91). [5020]. 34167

Sitta, [František]. Alimentární laevulosurie při organickych chlorobách jater. [Alimentäre Laevulosurie bei organischen Leberaffectionen.] Sborn. Klin., Prag. 5, 1903-04, (215-222). [1810]. 34168

Sjollema, B. Eine Abkürzung der Kalibestimmung. Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, **8**, 1903, (33). [6300]. 34169

Die Isolierung der Kolloidsubstanzen des Bodens, J. Landw., Berlin, **53**, 1905, (70–76). [7100–6500].

Ueber den Einfluss der Fütterung auf die Zusammensetzung der Butter. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (825–831). [6500].

skärblom, K. E. Ueber die Bestimmung des Zuckers in den ausgelaugten Schnitzeln. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 11, 1903, (1226). [6300]

Beitrag zur Bestimmung des Zuckers in den Kondenswässern. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **12**, 1903, (163). [6500]. 34174

Vereinfachte Brennwertbestimmung in den Heizmaterialien. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **12**, 1904, (1262–1261). [6500]. 34175

Aus der Laboratoriums-Praxis.—Beize für Laboratoriumtische. Anordnung bei Büretten.—Dauptleitung nach dem Laboratorium.—Melasse-Entlüftungtrichter.—Melassepyknometer.—Aspirator und Wasserbehälter. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 13, 1905, (688–689). [0910]. 31176

Skeels, Arthur A. Particles smaller than atoms. Sci. Amer. Sap., New York, N.Y., 57, 1904, (23619, with text fig.). 34177

Skita, A. r. Merling, G.

[Skosarevskij, М.] Скосаревскій, М. О натрієвыхъ производныхъ ацетилена. [Sur les dérivés sodiques de l'acétylène.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (863-872). 1120].

Двіїствіе ѣдкаго кали па субсъ фенилацетилена съ ацетономъ, синтезъ диметилфенилацетилениляарбинола. Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec l'acétone, synthèse du diméthylphénylacétylénylcarbinol.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (645-647). [1130—1510]. 34179

Skrabal, A[nton]. Ueber die Einwirkung von Oxydationsmitteln auf Jodwasserstoff und die Reaktionen der unterjodigen Säure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (550-554). [0390-6450]. 34180

Zur Kinetik der Permanganat-Oxalsäure-Reaktion. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **42**, 1904, (1–59). [6300-7050-0470-1310]. 34181

Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1994, (749–752). [0320-7250]. 31182

Zur Kinetik der Oxydatiousvorgänge. (Die Permanganat-Oxalsäurereaktion.) Zs. Elektroch., Halle, 11, 1995, (653-656). [7050-6000].

und Neustadti, L. Ueber die Fällung des Barynms als Chromat zur Trennung von Strontium und Kalzium. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (741-755). [6200]. 34184

skraup, Zd. H. Ueber die Hydrolyse des Caseins durch Salzsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (274–296). [4010–7050].

34185
Slater, Miss J. M. W. On the excited activity of thorium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, 628-644, with pl.). [0770 7300]. 34186

slator, Arthur. The chemical dynamics of the reactions between sodium thiosulphate and organic halogen compounds. Part 11. Halogen—substituted acetates. London, J. Chem. Soc., 87,

1905, [481-494); [abstract] London, Proc. ('hem. Soc., **21**, 1905, (124). [0500-7050]. 31187

slator, Arthur. Eine Untersuchungsmethode für Lichtreaktionen in homogenen Systemen. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (12–13). [7350]. 34188

Slatowratsky, N. und Tammann, G[ustav]. Erweichen Kristalle in der Nähe ihres Schmelzpunktes? Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (341–348). [7100–7200].

Sławiński, K[azimierz]. O budowie produktów otrzymanych przez działanie kwasu podchłorawego na kamfen. [De la structure des produits obtenus par l'action de l'acide hypochloreux sur le camphene.] Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (191–500); Kosmos, Lwów, 30, 1905, (493–529). [1140]. 31190

O przyczynach powstawania terpenów trójcyklicznych. [Sur les causes de la formation des terpenes tricycliques.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (317–320). [1140]. 34191

Slijper, H. H. v. Holleman, A[rnold] F[rederik].

* [Shozberg, G. L.]. Слюзбергъ Г. Д. Отношение растворовъ бълыхъ сахарныхъ песковъ къ целочи при нагръвании. [Sur les relations entre le sucre poudré et un alcali en solution chaude.] Kiev, 4905, (6). 24 cm. [1820].

Методъ опредъленія сурнка при помощи перекиси водорода. [Méthode de détermination du minium à Paide du superoxyde d'hydrogène.] Kiev, 1905, (6). 24 cm. [6300]. 34193

Sluiter, Carel] H[erman]. La décomposition de l'isonitroso-acétophénone sodium. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (365-367). [1530]. 34194

Notice sur le prétendu isomère du dibenzoylméthane de Wislicenus. Rec. Trav. chim., Leiden. **24**, 1905, (368–371). [1530]. 34195

Le mécanisme d'une transformation intramoléculaire de Beckmann. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, 1372-376). [1630].

organische reacties. [Le mécanisme de quelques réactions organiques.] Au-

sterdam Scheltema en Holkema), 1905, [63], 24 cm. [7050 1740 1630 [530], 34197

Smedley, Ida. Studies on the origin of colour. Derivatives of fluorene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1249-1256); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (221). [1140 5000].

Smelkus, Hugo r. Lossen, W.

Smidt, H. Ueber die Fähigkeit der Milch, Methylenblan zu reducieren. Hyg. Rolsch., Berlin, 14, 1904, (1137– 1143). [6500]. 31199

Smiles, Samuel. The action of α-halogen ketones on alkyl sulphides. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (93-94). [1210 1510 1530]. 34200

An asymmetric synthesis of quadrivalent sulphur. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (450-461); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, 792-93). [1240-1310-7000].

[Smirnov, F. V.]. Смирновъ, Ф. В. Настідованіе реакцій присоединенія хлорноватистой кислоты къ алденовымъ углеводородамъ. [Sur la réaction d'addition de l'aeide hypochloreux aux hydrocarbures alléniques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz-chim. Obšč., 36, 1904. 1184–1199. [1120—1510].

Smirnov, V. A. r. Markovnikov, V. V.

Smith, Alexander, Holmes, Willis B. und Hall, Elliot S. Über den amorphen Schwefel. H. Über zwei flüssige Aggregatzustände des Schwefels SA und deren Übergangspunkt. Zs. physik. Ühem., Leipzig, 52, 1905, (602–625). 0660–7000.

Smith, Alice Emily r. Orton, Kennedy Joseph Previté.

Smith, Bernhard H. A comparative study of methods of determining formal-dehyde. [In: 5, Intern. Kongress für augew. Chemie. Bd 1,] Berlin (D. Verlag), 1994, (570–574). [6300–1410].

The estimation of formal-dehyde in milk, [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemic. Bd 4.]
Berlin D. Verlag), 1904, (199-202), [6300].

Smith, Claude Robert r. Kastle, J. II.

smith, Edgar Fahs. Biographical memoir of Robert Empie Rogers, 1813-1884. [With bibliography.] Washington, D.C., Nation. Acad. Sci., Biog. Mem., 5, 1905, (291-309, with port... [0010].

— r. Bancroft, Wilder D.

r. Rogers, Allen.

Smith, G[eorge] McP[hail]. The action of sodium amalgam on solutions of potassium salts, and of potassium amalgam on solutions of sodium salts.

J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 8, 1904, ([208]-213). [7000]. 34207

The action of barium amalgam on solutions of sodium and potassium salts. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y.. 9, 1905, (13-35). [0170 7050 7250]. 34208

Smith, Henry G. r. Baker, Richard T.

Smith, Henry Llewellyn r. Bone, William Arthur.

smith, H. Procter. Rapid estimation of phosphorus in haematite pig-iron. Chem. News, London, **91**, 1905, (89-90). [6500]. 34209

smith, Joseph G. v. Seidell, Atherton.

Smith, Norman r. Russell, E. J.

Smith, Paul Shortt v. Jackson, C. Loring.

Smith, R. Greig. Production and identification of vegetable (bacterial) guns. Rep. Aust. Ass., Dunedin, 10, 1905, (148–153). [6300]. 34210

der Gummiarten der Arabingruppe, XI. Die Ernährung von Bacterium Acaciae. Centralbl. Bakt., Jena, Alt. 2, **15**, 1905, (380–384). [1840–8030].

Smith, Ralph Ogden. The rapid precipitation of lead and mercury in the electrolytic way. Thesis . . . University of Pennsylvania . . . Ph. D. Easton, Pa., 1905. (20). 23.3 cm. [6200].

Smith, Sydney Herbert v. Philip, James Charles.

Smithells, Arthur. Die Temperatur der Flammen. Vortrag. Acetylen, Halle, 8, 1905, (204–207, 217–219, 229– 230, 241–242); Zs. Beleuchtungsw., Berlin, 11, 1905, (233–234, 243–244, 253–254, 263–264). [7200]. 31213 Smits, A[ndreas]. Over de verborgen evenwichten in de p-x-doorsneden van een binair stelsel ten gevolge van het optreden van vaste stoffen. [On the hidden equilibria in the p-x-diagram of a binary system in consequence of the appearance of solid substances.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (187-192, with 1 pl.), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (196-200, with 1 pl.), (English). [7050]. 34214

Bijdrage tot de kennis der p-x- en p-T-lijnen voor het geval twee stoffen een verbinding aangaan, welke in de vloeistof- en gasphase is gedissocieerd. [Contribution to the knowledge of the p-x- and the p-T-lines for the case that two substances enter into a combination which is dissociated in the liquidand the gas-phase.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (192–200, with 2 pl.), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], 200–208, with 2 pl.), (English). [7050].

Over de bereiding van ongecarbureerd watergas. [Ueber die Darstellung des uncarburirten Wassergases.] Het Gas. 's Hertogenbosch, **24**, 1904, 70–84). [7050–6500]. 34216

Ueber die relativen Dampfspannungen der drei verschiedenen Kohlenstoffmodificationen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4027–4033). [0210-7150].

Verlaufs der Dampfspannungserniedrigung bei wässerigen Lösungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (33– 44). [7150]. 31218

Ueber die Erscheinungen, welche auftreten, wenn die Faltenpunktskurve der Löslichkeitskurve begegnet. (l. u. 2. Mitt.) [System Aether-Anthrachinon.] Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (193–221); 52, 1905, (387–601). [7050-7150]. 34219

Smolensky, P. O. Untersuchungen über Ernährung der Bevölkerung der Vereinigten Staaten von Nord-Amerika. Hyg. Rdsch., Berlin, **12**, 1902, (905–932, 973–1006, 1030–1054, 1133–1157). [6500].

Smoluchowski, M[ar.] von. Zur Theorie der elektrischen Kataphorese und der Oberflächenleitung. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (529–531). [7250]. 34221

Snowdon, Ralph C. The electrolytic precipitation of silver, J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (392–398). [0110-7250]. 34222

The electrolytic precipitation of nickel on nickel. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (399-401), 50540 7250. 34223

Snyder, Charles D. On the influence of temperature upon cardiac contraction and its relation to influence of temperature upon chemical reaction velocity. Berkeley, Univ. Cal., Pub. Physiol., 2, 1905, (125-146, with chart). Separate. 27 cm. [8000].

Snyder, Harry. The analysis of wheat and flour for commercial purposes. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (702–710, mit 2 Taf.). [6500].

Soddy, Frederick. Radioactivity. London, Annual Reports of the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, 1, 1905, (241–280). [7300]. 31226

The production of radium from uranium. Phil. Mag., London, (Ser. 6). **9**, 1905, (768-779). [0620 0810 7300]. 34227

Die Entwickelung der Materie enthüllt durch die Radioaktivität. Wilde-Vorlesung. Cbers. von G. Siebert. Leipzig (J. A. Burth), 1904, (61), 8vo. 1.60 M. [7000]. 34228

——— [Содди, ф.]. Радіоактивность. Элементарное паложеніе съточки арѣнія распада атомовъ. Переводъ съ англійскаго ф. Н. Індриксова. [La radioactivité. Exposition élémentaire au point de vue de la décomposition des atomes. Traduit de l'anglais par F. Indrikson.] St. Peterburg, 1904, (XI+243). 23 cm. [7300].

Hepebogs съ англійскаго. [Les phénomènes radioactifs. Traduction de l'anglais.] St. Peterburg, 1904, (156— 24 cm. 19620—7300]. 34230

 Soden, H. von und Elze, Fr.
 Ueber

 ätherisches Birkenknospenöl.
 Berlin,

 Ber. D. chem. Ges., 38, 1905,
 (1636–1638).

 [6500-1240].
 34231

Soden, H. von und Elze, Fr. Ueber die Auffindung eines neuen Terpenalkohols uffin ätherischen Myrtenöl. (Vorl. Mitt.) (ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1031). 1240].

Söderbaum, H[enrik] G[ustaf]. Johan Gustaf Wiborgh. × 28 4 1839,† 16 3 1903. Stockholm, Vet.-Ak. Arabok, **1904**, (147–160, with portr.). [0010].

Hvad veta vi för närvarande om de af mikroorganismer förorsakade kemiska processerna i åkerjorden? [What is our present knowledge of chemical processes in the soil becasioned by microorganisms?] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1904, 165–169). [8000].

Arets Nobel-pristagare i kemi [Sir William Ramsay]. [The recipient of Nobel prize in chemistry for this year, Sir William Ramsay.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **16**, 1904 (183–187, with portr.). [9010]. 34235

- r. Berzelius, Jakob.

Söhle, U. v. Hodurck, R.

Söhngen, N. L. Ueber Bakterien, welche Methan als Kohlenstoffnahrung und Energiequelle gebrauchen. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **15**, 1905, (513-517). [8030]. 34236

Söldner. Die Aschenbestandtheile des neugeborenen Meuschen und der Frauenmilch. Verh. Ges. Kinderheilk., Wiesbaden, 19, [1902], [1903], [154–160]. 34237

Sörensen, S. P. L. Studier over Aminosyrernes Syntese. V. α-Amino-δ-oxyvalerianesyre. VI. Spaltning af rac. Ornithursyre i de optisk aktive Forner. [Studies on the synthesis of the amino acids. V. α-Amino-δ-oxyvaleric acid. VI. Decomposition of racemic ornithuric acid into the optically active forms.] Kjöbenhavn, Medd. Carlsh., 6, 1905, [125-176, 193-210.] 1300-1310-7300].

——— Über Synthesen von α-Aminosäuren durch Phtalimidmalonester, Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, [448–460). [4300].

34240

Sörensen, S. P. L. Zur Frage über einheitliche Titersubstanzen (Urtitersubstanzen). Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, [141–155]. [6000]. 34241

og Andersen, A. C. Kan Kvælstofindholdet i Lysin og lignende Forbindelser bestemmes efter Kjeldahls Metode? [Can the amount of nitrogen in lysine and similar compounds be determined by the method of Kjeldahl?] Kjöbenhavn, Medd. Carlsb., 6, 1905, (177-192); (Uebers). Allg. Brauerztg, Nirnberg, 45, 1905, 1791–1793); Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem. Strassburg, 44, 1905, 129–147, [6200].

--- Ueber die Anwendung von Natriumkarbonat und Natriumoxalat als Urtitersubstanzen in der Azidimetrie. Zs. aual. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (156-184). [6000].

og Pedersen, C. Om Kjeldahls Kvælstofbestemmelsesmetode. On the Kjeldahl-method of nitrogen estimation. Kjöbenhavn, Medd. Carlsb., 6, 1905, (115-124); (Uebers). Allg. Brauerztg, Nürnberg. 45, 1905, 1681-1682). [6200]. 34244

Sokal, Eduard. Neues vom Aluminium. Elektrot. Rdsch., Frankfurt a. M., **20**, 1902-03, (210-211). [0120].

[Sokolov, А. Р.]. Соколовъ, А. П. Радіоактивность изкоторыхъ русскихъ минеральныхъ водъ, грязей и ночвъ. [La radioactivité de quelques eaux minérales, terrains et boues russes.] St. Peterburg, 1905, (53). 21 cm. [0100-0620]. 34216

Sokolov, N. V... Соколовъ, Н. В. О теплопроизводительной способпости ичелинато воска и о приложимости калориметрическато метода къ решеню иекоторыхъ аналитическихъ вопросовъ. [Sur le pouvior calorifique de la cire des abeilles et son analyse par la méthode calorimétrique.] St. Peterburg, Žurn. russ, fiz.-chin. Obšč., 37, 1905, 818 822. [1300-7200].

Sokolovskij, S., Corolobekiff, C., Philetrie цинка на смрсь оргомуравьниято и бромироніоновато фировъ, синтезъ симметрической триметна паобугантрика робоновой кислоты. [Action du zinc sur un mélange des éthers orthoformique et bromprepionique; synthèse de l'acide triméthyl-

isobutantricarbonique symétrique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (889–896). [1310]. 34248

Sokovnin, N. N.J. COROBHHIED, H. Н. Сабатье и Сапдеренъ. Новые общіе методы гидрогенизаціи и распаданія органическихъ соединеній, основанные на каталитическомъ діствін мелкораздробленныхъ металловъ. [Sabatier et Senderens. Nouvelles méthodes générales d'hydrogénation et de dédoublement moleculaire des combinaisons organiques, basées sur l'emploi des métaux divisés.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšě., 37, 1905, (189-207, 11). [0540-1000-1110]. 34249

Soldaini, Arturo. Sulla costituzione della d-Lupanina dal Lupinus albus. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte Ia, 1903, (428-440); Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (113-122). [3010]. 34250

Soller, Max v. Müller, Erich.

Sollied, Peter Rayn. Lidt om kemiens dyrkere i gamle dage i Norge. [On chemists in Norway in days of yore.] Pharmacia, Kristiania, **2**, 1905, (209–213, 221–224, 233–237). [0010].

Solomonov, A. r. Kablukov, I.

Solonina, А. А.]. Солонина, А. А. Дъйтсвіе натрацетоуксуснаго энира на дибромиды углеводородовъ. [Action de l'éther sodiumacétacétique sur les dibromides des hydrocarbures.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (947–988, 1209–1244). [1110 1310 1320 1330 1340 1520 15301540]. 34252

Solonina, B. A. v. Dekker, G.

Soltsien, P. Bestimmung des Fettes, Nichtfettes und Wassers in der Butter. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 34253 1905, (125). [6500].

Prüfung des Filtrierpapieres bei Wasseruntersuchungen. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (156). [6500].34254

Sublimierte Oxalsäure als Urtitersubstanz. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (211). [6000 1310]. 34255

Die "vorübergehende" Härte des Wassers. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (218). [6500].

 Bestimmung des Fettgehaltes, Wasser- und Nichtsettgehaltes (D-7195)

von Butter und Rahm mittels Acetons. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (398). [6500]. 34257

Soltz, Aladar. A Cucurbita Pepo magvairel. [Über die Samen von Cucurbita Pepo.] Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (54-53, 69-72, 86-88). [6500]. 34258

Solvay, Ernest. Coup d'œil rétrospectif sur le procédé de fabrication de la soude à l'ammoniaque. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd L.] Berlin (D. Verlag), 1904, (108-117). [0050].

 Sur une formule relative à la gravité, applicable aux phénomènes de diffusion. [In:5]. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (580–588). [7150].

Sommer, Paul. Der neue Paul Wolffsche Kalkbestimmungsapparat für hoehprozentige Mergelarten. D. landw. Presse, Berlin, **32**, 1905, (692). [6300]. 34261

Sommerhoff, Erich O. Färbungen der Derivate des Trinitrobenzols auf Seide und Wolle. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (209). [1130 5020].

34262 — Ueber die gefärbten Molekularverbindungen des symmetrischen Trinitrobenzols und seiner Derivate mit Aminen. Zürich. Phil, Diss. 11, S. 1903-1904. Zürich, 1904, (109). 8vo. [1130]. 34263

Sondag, W. v. Binz, Afrthur].

Sonden, Klas r. Dillner, Gunnar.

Sonne, W[ilh.]. Die quantitative Bestimmung des Glycerins in Unterlaugen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1202-1203). [6300]. 34264

Sonnenstuhl, K. Einiges über die technischen Fortschritte auf Gebiete der Kohlensäure-Industrie. Balneol. Ztg, Berlin, 16, 1905, Wiss.teclm. Tl, (66-69). [0210].

Soxhlet, [Franz] von. Bestimmung der zitronensäurelöslichen Phosphorsäure in kieselsäurereichen Thomasmehlen. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (218–229). [6300]. 34266

Der Wassergehalt der Butter. München, VierteljSehr. bayr. LandwRath, 7, 1902, (I-17). [6500]. 34267

Spaeth, Eduard. Ueber deu qualitativen Nachweis der Aepfelsäure in Fruchtsäften. Allg. ChemZtg, Lübeck. 5, 1905, (910-911). [6150]. 34268

Die Untersuchung von Bienenwachs. Südd. ApothZtg, Stuttgart. 43, 1903, (373–375, 384–385, 392– 393, 411–412, 421). [6500]. 34269

mung der Borsäure. Südd. Apoth/Ztg. Stuttgart, **43**, 1903, (884–885). [6306]. 31270

Fortschritte in der Untersuchung u. Beurteilung der Nahrungsund Genussmittel. Südd. Apoth/Ztg. Stuttgart, **44**, 1904, (100–101, 108–109, 126–127, 145–146, 155–156, 163–164, 182–183, 192–193, 209, 215–217); **45**, 1905, (74–75, 84, 93–94, 110–111, 120–121, 128–129, 145–147, 165–166, 172–173). [6500].

Ueber die Untersuchung und Beurteilung von Himbeersyrup. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (538-543). [6500]. 34272

Zur Prüfung und Beurteilung des gemahlenen schwarzen Pfeffers. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berliu, 9, 1905, (577-595). [6500]. 34273

Vorschläge des Ausschusses [der freien Vereinigung deutscher Nahrungsmittelchemiker] zur Abänderung des Abschnittes "Gewürze" der Vereinbarungen (H. H. S. 53-78). Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (16-37). [6500]. 34271

Die chemische und mikroskopische Untersuchung des Harnes. Ein Handtuch zum Gebrauche für Ärzte, Apotheker, Chemiker u. Studierende. 2. neubearb. Aufl. Leipzig (J. A. Barth), 1903, (XX+532, mit 1 Taf.). 10 M. [6500].

Spahr, Albert, Des thiocyanates d'aryles et de leur action sur l'acide thioacétique et le sulfhydrate d'éthyle et du thiocyanate d'acétyle. Neuchatel, Bul. Soc. Sci. Nat., 30, 1902, (3-51), [1310].

Spallino, Rosario v. Paterno, Emanuele.

v. Peratoner, Alberto.

Spannagel, Max. Ueber die Synthese heterocyklischer Verbindungen aus 3,6-Diketonsäureestern. Diss. Göttingen (Druck v. F. Haensch), 1903, 464). 21 cm. [1300-1900]. 34277 Speiser, Felix. Ueber Cinnamoyllaevulinsäure und ihre Reduktionsprodukte. Basel. Phil. Diss. 1903–1904. Basel, 1904, (53). 8vo. [1330]. 34278

— r. Rupe, Hans.

Spelta, Egidio v. Levi, Mario Giacomo.

— v. Pellini, Giovanni.

Spence, D. r. Rabe, Paul.

Spencer, J. F. Über die elektromotorische Wirksamkeit verdünnter Amalgame. Vorl. Mitt.) Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (681–684). [7250].

— r. Abegg, R[ichard].

Spengler, O. Ueber dreiwertigen Kohlenstoff, Sammelreferat.) Natw. Rdsch., Brannschweig, **20**, 1905, (93-95), [7000-0210]. 34280

Reaktion. (Sammelreferat). Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (185-187). [5500]. 34281

Spengler, Oskar r. Meyer, Richard.

[Speranskij, Aleksandr Vasiljevič,. Сперанскій, А. В. Объ упругости даровъ твердыхъ растворовъ. [Sur la tension de vapeur des solutions solides,] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 37, 1905, 186-212); Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (45-58). [7150].

[Sperl, L. S.]. III перать, И. С. Кареакцін окисленія пинена. [Sur l'oxydation du pinène.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904. (proc.-verb. 1563). 1140]. 34283

Speroni, Cesare. Di alcuni derivati aldeidici del solfito di anilina. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1^a, 1903, (113-127). [1400-1410-1430].

31281

Spica, Matteo. Ricerca dell'acido salicilico nei vini a mezzo di una nuova reazione. Considerazioni sulla possibilità di ottenere tale reazione con alcuni vini della regione Etnea: Nota II. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, 482–487). [6150]. 34285

Spica, Pietro e Todeschini, G. Contributo alla ricerca tossicologica del cloroformio. Venezia, Atti Ist. ven., 42, 1903, (31-34). [6150]. 34286

Spieckermann, A. v. König, Josef].

Spiegel, L'eopold]. Bildung höherer Eiweisskörper aus Peptonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2696– 2702). [4000]. 34287

Weitere Mittheilungen über das Yohimbin. 2. Abh.: Die Methylirung der Yohimboasäure. (Gemeinsam mit H. Kaufmann.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2825–2833. [1350 3010].

Neuere biochemische Theorien. Fortschr. Med., Berlin. 20, 1902, (837-844). [8000]. 34289

Kondensation von Eiweissspaltprodukten. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II. 1, 1905, (112-114). [4000]. 34290

und Spiegel, Toni. Ueber
 Borsäuresalze organischer Basen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (350–355). [2000 0160 1630 1930 3010 1610].

Spiegel, Toni v. Spiegel, L.

Spiegelberg, P. v. Hoffmann, J. F.

Spielmann, Percy E. Analysis of silicon (graphitic) and siloxicon. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (654-655). [6500]. 34292

Spiethoff, Bodo. Ueber das Vorkommen von Albumosen im tuberkulösen Käse. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 25, 1904, (481–483). [8050]. 34293

Spiller, J. Frederick Augustus Abel. Obituary notice. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (565-570). [0010].

Spindler, O. von. Ueber den qualitativen Nachweis von Borsäure mit besonderer Berücksichtigung der Nahrungsmittelchemie. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (556-567). [6150]. 34295

— Einfache Methode zur quantitativen Bestimmung von Borsäure. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (582–584). [6300].

Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, 478–482). [6450]. 34297

v. Ackermann, Edwin.

Spirek, V. I. Die Fortschritte im Quecksilberhüttenwesen. II. Schüttröstofen Cermak - Spirek. [In:5]. Intern. Kongress für angew. Chemie Bd 2. Berlin (D. Verlag), 1904, (127–133). [0380].

Spiro, K[arl]. Ueber Lösung und Quellung von Kolloiden. Beitr. chem. Physiol.. Braunschweig, 5, 1904, (276– 296). [7100]. 34299

Spitzer, Fritz. Über das elektromotorische Verhalten von Kupfer und Zink gegenüber ihren cyankalischen Lösungen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (345–368, 391–407). [0290–0880 7250]. 34300

— v. Müller, Erich.

Spöntjes, [H.]. Ueber die Bestimmung der Phosphorsäure in Thomasmehlen nach der Methode Woy. [In: Protokoll der Sitzung der anal. Techn. Kommission des Vereins deutscher Dünger-Fabrikanten. Hamburg-Horu, 1904.] Melle i. H. (Druck v. F. E. Haag), 1905, (90-93). [6300]. 34301

Sponagel, Paul r. Ullmann, Fritz.

spring, W. Sur le décomposition de quelques sulfates acides à la suite d'une déformation mécanique. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (498-514). [0660-7150].

Sur la limite de visibilité de la fluorescence et sur la limite supérieure du poids absolu des atomes. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (297-305). [7000].

Springer, Edmund. Zur Chemic neuerer Arzneimittel. D. MedZtg, Berlin, **24**, 1903, (1077–1078); **25**, 1904, (33–34). [6500]. 34304

Sprinkmeyer, H. und Wagner, II. Zum Nachweis fremder Farbstoffe in Fetten. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (598-599). [6500]. 34305

des Sesamöles. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (347-353). [6500].

Spröngerts, Eduard. Ueber die N-Methylolverbiudungen einiger Säureamide der aliphatischen Reihe und deren Kondensationsprodukte mit sekundären Basen. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1905, 49). 23 cm. [1300].

——— r. Einhorn, Alfred.

Squire, P. W. and Caines, C. M. Solubilities. Part II. Chem. and Drug., London, 66, 1905, (783-785). [6500 7150].

Squire, P. W. and Caines, C. M. Solubility, Parts II. and III. Pharm. J., London, (Ser. 4), **20**, 1905, (720, 784-786). [7150]. 34309

Staal, Johannes Philippus. Over de moederstof van het z.g. Skatolrood in normale menschelijke urine. [Ueber die Muttersubstanz des s.g. Skatolroths in normalen Menschenharn.] Arnhem (G. W. van der Wiel & Co.), 1905, (49). 24 cm.; Utrecht, Onderz Physiol. Lab., (Ser. 5), 6, 1905, (156-196). [5010 6500]. 34310

Ueber das Chromogen des sogenannten Skatolrotes im normalen Menschenharn. Hoppe - Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (236–262). [5010]. 34311

Stachursky, Roman Celestyn. Über die Kondensation von Aldehyden mit Ketipinsäureestern. Freiburg i. Schw. Math.-naturw. Diss. 1903–1904. Freiburg (Schweiz), 1904, (54 + 1). 8vo. [1400].

Stadelman, E[rnst]. Beiträge zur Chemie des Sputums. Nebst Erwiderung von F. Müller. D. Arch. klin. Med., Leipzig, **75**, 1903, (585–586). [6500].

Stadler, Wilhelm v. Rosenheim, Arthur.

 Stadlinger,
 Hermann.
 Die Untersuchung des Bienenhonigs.
 Pharm.

 Ztg.
 Berlin,
 50,
 1905,
 (536-538,
 549-551).

 .551).
 [6500].
 34314

— v. Lehmann, Paul.

[Stadnikov, G.]. Стадниковъ, Г. Пэть области циклическихъ соединеній. [Sur les combinaisons cycliques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. (bšč., 36, 1904, (485-489). [1140—1240].

v. Markovnikov, Vl. V.

 Stähler,
 Arthur.
 Zur Kenntniss des Titans.
 Il. (Zum Teil gemeinsam mit Heinz Wirthwein.)
 Berlin, Ber. D. chein.
 Ges., 38, 1905, (2619-2629).

 [07]0
 0780
 1310].
 34316

und Scharfenberg, Wilhelm. Beitrag zur quantitativen Bestimmung des Wismuthes und seiner Trennung von Kupfer, Cadmium, Quecksilber und Silber. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3862-3869). [6200]. 34318

Stähler, Arthur und **Wirthwein**, Heinz. Ueber die Vanadinsesquisulfate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3978–3980). [0820 2000]. 34319

Stäuber, Kurt v. Ruff, Otto.

Stahl, A. F. Zur Frage der Entstehung des Erdöls und der Steinkohlen. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (665-667). [1100 0210]. 34320

Stahl, Heinrich. Zwei neue Desmotropiefälle in der Triazolreihe. Diss. Tübingen. Stuttgart (Druck d. Stuttgarter Vereinsbnehdruckerei), 1904, (80). 23 cm. [7000—1930]. 34321

Stahl-Schröder, M. Kann die Pflanzenanalyse uns Aufschluss über den Gehalt an assimilierbaren Nährstoffen im Boden geben? J. Landw., Berlin, 52, 1904, (31-92, 193-268). [6500].

Staněk, Vladimir. O perjodidu cholinu a kvantitativním srážení cholinu kaliumtrijodidem. [Ueber das Cholinperjodid und die quantitative Fällung von Cholin durch Kaliumtrijodid.] Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., 14, 1905, (5); Hoppe-Seylers, Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (280-285). [1610 6350].

— O kvantitativním dělení cholinu a betainu. [Ueber die quantitative Theilung yon Cholin und Betain.] Prag, Rozpr. Ceské Ak. Frant. Jos., **14**, 1905, (5). [1610]. 34324

Ther eine Verbesserung der Methode zur Bestimmung des Stickstoffes in Aminosäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (263-272). [6350].

und Milbauer, Jar. Ueber die Bestimmung der Kohlensäure bei Gegenwart von Sulfiten, Sulfiden und organischen Substanzen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1901, (469–172). [6300]. 34326

v. Andrlik, K.

- v. Milbauer, Jar.

Stanford, R. V. A new form of pyknometer. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **10**, 1905, (269-270). [0910]. 34327

Stange, Alb[ert]. Justus v. Liebigs 100jähriger Geburtstag. München VierteljSchr. Bayr. LandwRath, **8**, 1903, (149-158). [0010]. 34328

Stange, Alb[ert]. Das Aluminium, seine Gewinnung und Industrie. Warenkunde, Wangen i. B., **1**, 1905, (34-12). [0120]. 34329

Die Zeitalter der Chemie in Wort und Bild, Tl. 1: Die ältesten Kenntnisse von der Materie. Tl. 2: Die philosophischen Anschauungen der Griechen und die Frage nach den Elementen. Tl 3: Das Zeitalter der Alchemie oder das der Metallverwandlung. Tl 4: Das Zeitalter der medizinischen Chemie. Leipzig (P. Schimmelwitz), [1904], (131). 24 cm. Kompl. in 10 Lfgen. Die Lfg 1,50 M. [0010].

Stapf, Th. Hochofen mit ununterbrochenem Robeisen und Schlackenabfluss nach Patent Stapf. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1342-1344). [0320]. 34331

Stapler, Adolf v. Ahrens, Felix B.

Stappers, Leon. Sur quelques dérivés chlorés des méthylals propylique et isopropylique. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (256-264). [1210]. 34332

Stark, [Johannes]. Ueber zwei Linienspektra des Quecksilbers. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (490-515). [7300-0380]. 34333

Die Elektrolyse in Gasen. Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, 1904, (274–291). [7250]. 34334

und Küch, R. Elektrische und spektrale Eigenschaften des Lichtbogens zwischen Cd-, Zn-, Pb-, Bi-, Sb-, Te- und Se-Elektroden in evakuierten Quarzglasröhren. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (438-443). [7300]. 34235

Stark, Leopold v. Blau, Fritz.

Starling, E[rnest] H. The relation of trypsinogen to trypsin. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (741-742). [8010].

--- v. Bayliss, W. M.

 Staudinger,
 Hermann.
 Ketene, eine neue Körperklasse.
 (Vorl. Mitt.)
 Berlin,

 Ber. D. chem. Ges.,
 38, 1905, (1735-1739).
 [1500 1530].
 34337

Einwirkung von Natriummalonester auf Aethoxybernsteinsäureester und Aethoxybenzylmalonester. I. Anlagerung des Malonsäureäthylesters an Funarsäureäthylester. Umsetzung des Methoxyberusteinsäureäthylesters mit Malonsäureäthylester. 11. Anlagerung von Malonsäureäthylester an Benzalmalonsäureäthylester. Umsetzung von Aethoxybenzylmalonsäureäthylester mit Malonsäureäthylester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (99–117). [1310–1320]. 3438

Stavenhagen, A. Ueber die Oxydation des Luftstickstoffs im Hochspannungsflammenbogen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2171–2177). [0400–7250].

stavorinus, D. De bepaling van zwavelkoolstof in carburatiemiddelen. [Die Bestimmung des Schwefelkohlenstoffs in Carburationsmitteln.] Het Gas. (**SHertogenbosch*, **25**, 1995, (19-21, 561). [6590].

De quantitative bepaling van naphtaline in gas. [Die quantitative Bestimmung des Naphtalins in Leuchtgas.] Het Gas, 's Hertogenbosch, 25, 1905, (477-483). [6500]. 31341

Stead, J. E. The segregatory and migratory habit of solids in alloys and in steel below the critical points. [Reprint.] The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist, Boston, Mass., 7, 1904, (139-159, with text fig.). [0100-7000].

Notes on the structure of an alloy, which on freezing separates into solid solutions and a entectic. The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist, Boston, Mass., 7, 1904, (258–259, with text fig.). [0100 7000].

Steel, Thos. The temperature of solutions heated by open steam. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (606–608). [7200].

Steele, B. D. The halogen hydrides as conducting solvents. Part III. The transport numbers. Preliminary notice. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (320). [0200-7250].

McIntosh, D. and Archibald, E. H. The halogen hydrides as conducting solvents.—Part IV. Preliminary notice. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (321–322). [7250].

r. Denison, R. B.

Steenberg, Niels. Oelfirnisse. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (659-669). [1300-6500]. 34347

Steenhuizen, L[ambertus] E[verhardus]. Het titreeren met Felhlingsproefvocht. [Das Titrieren mit der Felhlingschen Lösung.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (480-481). [6300].

34348

Stefanowska. Sur l'accroissement du poids des substances organiques et minérales, dans l'avoine, en fonction de l'âge. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 58-60). [8030].

Steffens, Max v. Kahlbaum, Georg W. A.

Stefko, Victor r. Perl, Ludwig.

Steglich. Bericht über die Ergebnisse der Obstbaumdüngungsversuch in Rottwerndorf. Zs. Obstbau, Dresden, (N.F.), 31, 1905, (93-95, 117-120), [6500].

Stein, Richard. Ueber die Carbanilidbildung und Acetylierung von 1, 3-Dicarbonylverbindungen. Diss. München (Druck v. V. Höffing), 1905, (71). 23 cm. [1310–1630]. 34351

Stein, S[igmund]. Einführung einheitlicher internationaler Vorschriften für die Probenahme von Rohzucker. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (99–100). [6500]. 34352

Table syrup. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (262–279). 34353

Steinbrinck, C[arl]. Einführende Versuche zur Cohäsionsmechanik von Pflanzenzellen nebst Bemerkungen über den Saugmechanismus der wasserabsorbierenden Haare von Bromeliaceen. Flora, Marburg, 94, 1905, (464–477). [7150]. 31354

Versuch einer elementaren Einführung in die Lehre von der Osmose. Zs. physik. Unterr., Berlin, **18**, 1905, (82–89). [7150–0920]. 34355

Steindorff, Adolf. Ueber Pyrazole aus cyclischen Ketonen und über Menthenon. Diss. Göttingen (Druck v. Dieterich), 1903, (73). 21 cm. [1540 1930]. 34356

---- r. Braun, Julius.

Steinegger, R[udolf]. Ammoniakverfahren zum Nachweise von Ziegenmilch in Kuhmilch. Landw. Jahrb. Schweiz, Bern, 18, 1904, (221-222); Schweiz. Milchzig, Schaffhausen, **30**, 1904, No. 23). [6500 4010]. 34357

Steinegger, R[udolf]. Die "Aldehydzahl" der Milch. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (659-671). [6500]. 34358

Steiner, Oskar. Die Fettsäurenbestimmung in Seifen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 6574). [6300]. 34359

Steinfels, W. Zur Glyzerinbestimmung in Seifensiederlaugen und Rohglyzerinen. Seifenfabr., Berlin, 25, 1905, (1265–1266). [6300]. 34360

Steinhausen, Jakob. Ueber "enhanced lines". Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (45-48). [7300]. 34361

Steinkopf, Wilhelm. Ueber die Darstellung von Monobrom- und Dibrom-Acetonitril. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2694–2696). [1310]. 34362

und Frommel, Wilhelm. Ueber die Darstellung von Bronnnethyl. Berlin, Ber. D. chem. Gcs., 38, 1905, (1865–1868). [1110]. 34363

Steinlen, Rudolph L. Neuer Tiegelkühler zur Alkalienbestimmung nach L. Smith. Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, (247); ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (364–365). [6000 0910]. 34364

Alkalien in Silicaten nach der Methode von Smith. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (487). [6300]. 34365

Fällungsgefäss für quantitative Analyse. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (991–992). [6000]. 34366

Steinmann, A. Détermination indirecte de la matière grasse du lait au moyen de la formule de Fleischmann. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (348-350). [6500]. 34367

Modifikation der Welmansschen Zucker- und Fettbestimmungsmethode in den Kakaopräparaten. ChemZig, Cothen, 29, 1905, (1071-1075). [6300].

-- v. Ackermann, Edw[in].

Steinmetz, Hermann. Ueber Umwandlungsvorgänge polymorpher Substanzen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (449-166). [7000]. 34369

Steinwehr, H. von. Vorläufige Mitteilung über den Einfluss der Korngrösse auf das elektromotorische Verhalten des Merkurosulfats. Zs. Instrumentenk., Berlin, 25, 1905, (205-208). [7250].

Steinwehr, H. von r. Jaeger, W[il-helm].

Stellbaum, Carl v. Biltz, Heinrich.

Stenger, E. v. Precht, J[ulius].

[Stepanov, A. V.]. Степановъ, A. В. Отщепленіе галонда, стоящаго въ бензольномъ ядрѣ, при дъйствін металическаго патрія п этпловаго алкоголя. [Elimination du halogène du noyau aromatique par l'action du sodium et de l'alcool éthylique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fizchim. Obsč., 36, 1904, (proc.-verb. 1324). [1130—5500].

Отщепленіе галонда, стояшаго въ бензольномъ ядрѣ, при дѣйствін металлическаго патрія и лильнаго алкоголя. [Action du sodium et de l'alcool éthylique sur le halogène du novau aromatique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (12-16). [1130]. 34372

[Stepanov, N. I.]. Степановъ, Н. П. О сплавахъ магин съ впсмутомъ. [Alliages du magnésium avec le bismuth.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chin. Obšč., **37**, 1905, proc.-verb. 1285–1286). 70190 0460 7000].

34373 c. Kurnakov, Nikolaj

S[emenovič].

Stephens, Frank George C. v. Meldola, Raphael.

Stern, A. Aerogengas als Heiz- und Leuchtgas für chemische Laboratorien. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1127-1128). [0910-7200]. 34374

Stern, Ernst. Die chemische Kinetik der Benzoinsynthese (Cyanionenkatalyse). Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1905, (513-559). [1530-7050]. 34375

Stern, Hermann v. Tafel, Julius.

Stern, Mlle L. v. Battelli, F.

Sternberg, Wilhelm. Die rechtsdrehende β-Oxybuttersäure und ihre Wirkung. Centralbl. Stoffwkrankh., Göttingen, 4, 1903, (273-275). [1310]. 34376

[Stetson, Frank Owen]. The vapor pressure of mercury. Washington, D.C., U.S. Dept. Agric., Monthly Weath. Rev., 32, (1904), 1905, (566). [0380]. 34377

Steudel, II. Zur Kenntnis der Thymusnucleinsäuren. (1. 2. u. 3. Mitt).

Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (165–170); **43**, 1904, (402–405); **46**, 1905, (332–336). [1350–1930–4010]. 34378

Steudel, H. Das Verhalten der Hexonbasen zur Pikrolonsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (157–158). [1310–1930]. 34379

Stevanović, S. Zur Kenntnis einiger künstlich dargestellter Verbindungen.

1. Künstlicher Domeykit Cu₃As.—2. Antimonkupfer Cu₃Sb.—3. Antimonkupfer Cu₅Sb.—4. Zinusulfür Sn S.—5. Eisenarsenür Fe As.—6. Arsenzinn As₈Sn (Headden).—[7.] Eisenstannide. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (321—331). [7100].

Stevens, A. B. v. Tschirch, A[lex-ander].

Stevenson, John. The chemical and geological history of the atmosphere. III. Variations in the amount of atmospheric carbonic acid, with special reference to the subject of geological climate. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (88-102). [0100].

Stewart, Alfred Walter. The addition of sodium hydrogen sulphite to ketonic compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (185–188); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (13). [1500 7050].

The velocity of oxime formation in certain ketones. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, [410-413]; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (84). [1500-7050]. 34383

The transmutation of geometrical isomerides. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (73-74). [7000].

A further note on the addition of sodium hydrogen sulphite to ketonic compounds. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, 78-79). [1500 7050].

Sticker, Georg. Die Nachweisung des Broms im Harn und Speichel. Zs. klin. Med., Berlin, 45, 1902, (440-447). 6100—6500]. 34386

Stieglitz, J[ulius] und Noble, R. W. Ueber die Isoharnstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2243-2244). [1310]. 34387

Stiepel, Carl]. Ueber die Fettgewinnung aus Abwässern. Seifenfabr., Berlin, **23**, 1903, (1021–1023, 1045–1047, 1072–1074). [1300]. 34388

Stiepel, C[arl]. Die Seifenanalysator nach Dr. C. Stiepel zur Untersuchung der Seifen und seifenhaltigen Präparate. Seifenfabr., Berlin, 24, 1904, (370-371). [5500].

— Der Glyzerinometer zur Ermittelung des Glyzeringelaltes in den Glyzerinwässern. Seifenfabr., Berlin, 24, 1904, (832). [6000]. 34390

Uber die Bestimmung des Glyzeringehaltes in Glyzerinlösungen auf Grund des spezifischen Gewichtes. Seifens Ztg, Augsburg, **31**, 1904, (818). [6500].

Beitrag zur Analyse der technischen Fettsäuren. Seifens Ztg, Augsburg, **31**, 1904, (937–938, 965–966, 986, 1006, 1025). [6500]. 34392

Ceber ein neues Kalkkalorimeter. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (583–586). [6000 0220]. 31393

Stierlin, R. r. Lunge, G[eorg].

Stillich, Otto. Die Rolle der Schwefelsäure bei der Acetylirung mit Essigsäureanhydrid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1241–1246). [5500 1310].

Stobbe, Hans. Die Farbe der "Fulgensäuren" und "Fulgide". (7. Abl. über Butadiënverbindungen.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3673–3682). [1320-5040-1330-1910].

Gelbe Monoarylfulgide. (9. Abhandlung über Butadiënverbindungen.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905. (3893–3897). [1320—1330—1910—5010].

und Eckert, Richard.
Eine Parallele farbiger Furyl- und
Phenyl-Fulgide. (11. Abhandlung
über Butadiënverbindungen.) Berlin,
Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4075–
4081). [1320—1330—1910—5010].

31398

und Küllenberg, Albert.
Gelbe Nitrotriphenylfulgensäuren und ihre rothen Fulgide. (12. Abhandlung über Butadiënverbindungen.) Berlin,

Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4081-4087). [1320 1330 1910 5010].

34399 **Stobbe**, Hans und **Küllenberg**, Albert Amino- triphenylfulgensäuren. (13. Abhandlung über Butadiënverbindungen.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4087–4090). [1320–1330]. 34400

—— und Leuner, Karl. Farblose Alkylfulgide. (8. Abh. über Butadiënverbindungen). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3682–3685). [1320–1910]. 34401

Zwei Dimethyl-cumylfulgensäuren und eine dritte Isomere. (10. Abhandlung über Butadiënverbindungen.) Berlin, Ber. D. chem. (tes., **38**, 1905, (3897–3903). [1320 7000 1330 5010 1910]. 34402

Stock, Alfred. Ueber zwei Modificationen der Töpler'schen Quecksilber-Inftpumpe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2182–2185). [1910].

Darstellung von gelbem Arsen mittelst des Lichtbogens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (966-968). [0140].

34405

— Die Modificationen des Autimons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3837–3844). [0680 7000]. 34406

und Thiel, Kurt. Zur Kenntniss des Phosphorpentasulfides. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2719–2730). [0570].

Stockem, I.[orenz]. Alkali- and Erdalkalimetalle und ihre geselmolzenen Halogensalze. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (20-26). [0100-7250-7200].

v. Danneel, H[einrich].

Stockmeier, Hans. Fortschritte der chemischen Metallbearbeitung und verwandter Zweige. ChemZtg, Cötheu, 29, 1905, (261–263). [6500-7250].

31409 Stocton, N. Allen r. Clark, W[illia]m Bullock.

Stöckert, O. Einige Bemerkungen zur Arbeit des Hrn. W. Merckens: "Ueber strahlenartige Einwirkungen auf die photographische Bronsilbergelatine". Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **17**, 1905, (192–195). [0360]. 31410

Stöckert, O. Neue Strahlen in Harzen. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1671). [0360–1860]. 31411

Stoermer, R[ichard] und Biesenbach, Th. Kohlensäure und Kohlenoxyd-Spaltung der α-Phenoxy-zimmtsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1958–1969). [1330–7200]. 34412

und Kippe, O. Condensation von Benzaldehyd und Phenoxyessigsäureester, ein Beitrag zur Kenntniss der Claisen'schen Zinnmtsäuresynthese mittels Natrium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1953-1958). [1330].

— — Der Verlauf der Claisensehen Zimmtsäuresynthese. Berlin, Ber D. chem. Ges., **38**, 1905, (3032-3036). [1330].

geometrisch isomere Derivate des Diphenyläthylens und deren Configuration, Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (1-13). [1130 7000].

Stohmann, A. v. Bucherer, Hans Th.

Stokes, Joseph Arthur v. Tilden, William Augustus.

Stoklasa, Julius. Ueber die Isolierung gärungserregender Enzyme aus Kuh- und Frauenmilch. Unter Mitwirkung von F. Cerny, Johann Jelinek, Eugen Simáček und Eugen Vitek. Arch. Hyg., München, 50, 1904, (165–182). [8010].

Ueber Kohlehydratverbrennung im thierischen Organismus. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (664-670). [8010 8020]. 34417

Ueber die Identität der anaeroben Atmung und alkoholischen Gärung und die Isolierung gürungserregender Enzyme aus der Zelle der höheren Pflanzen und Tiere. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (505-518); Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (270-274). [8010 8020]. 34118

Jelinek, Johann und Vitek, Eugen. Ueber die Enzyme in der Zuckerrübe. Prag, Ber. VersStat. ZuckInd., 9, (1904), 1905, (1–11). [8010]. Stoklasa, Julius, und Vitek, E. Beiträge zur Erkenntnis des Einflusses verschiedener Kohlenhydrate und organischer Säuren auf die Metamorphose des Nitrats durch Bakterien. Centralbl. Bakt., Jena, Abt., 2, 14, 1905, (102–118, 183–205). (Ein Nachtrag als vorl. Mitt.)... l.c. (493). [8010–8030]. 34420

Štolba, Fr[antišek]. O platině a kovech sdružených. [Ueber Platin und verwandte Metalle.] Čas. Prům. Chem., Prag, **14**, 1901, (2–6). [0610]. 34421

Stolle, F. Ueber die Wertverminderung feuchter seebeschädigter Zuckerbeim Lageru. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl. (359-364). [6500].

Maassanalytische Invertzuckerbestimmung. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 11, 1903, (1271–1272). [6300].

Der wirksame Bestandteil der Fehling'schen Lösung. (Vortrag.) Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 13, 1904, (82–83). [6000]. 34424

Die chemische Natur der Ueberhitzungsprodukte des Zuckers. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (359–370). [1820]. 34425

Untersuchungen über Karamel. — Ueber die Spaltungsprodukte des Karamelans. — Ueber die reduzierende Kraft des Karamelans. — Ueber die Entstehung des Karamelans. — sowie das Molekulargewicht desselben. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (370–377). [1800–7100]. 34426

stollé, R[obert]. Ueber die Condensation von Acetessigester mit Phenylmethyl- pyrazolon und die Einwirkungsproducte von Phenylhydrazin und Hydrazin auf Dehydracetsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3023–3032). Nachtrag. Ebenda, 38, 1905, (3856). [1910—1930].

Ueber die Ueberführung von Hydrazinabkömmlingen in heterocyklische Verbindungen. 15. Abh. Münch, E[d.]. Ueber die Metallverbindungen der Aldehyd- und Keton-Kondensationsprodukte der Säurehydrazide und ihr Verhalten gegen Säurechloride und Jod. 16. Abh. Kind, W. Ueber Diazole und Bisdiazole. 17. Abh. Münch, W. und Kind, W.

Etolz, Friedrich. Ueber 4-Phenyl-4-methyl-pyrazolon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, [3273-3276]. [1930].

Stookey, L. B. r. Levene, Phoebus A.

Stortenbeker, W[illiam]. Sur l'isomorphisme des sels thalleux et potassiques. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (53-65). [0420 0790]. 34430

Sur la recherche de l'iodoforme. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (66-68). [6150]. 34431

Strache, H[ugo]. Die Vergasung des Kohlenstoffes beim Heissblasen im Generator. Eine Bemerkung zum gleichnamigen Artikel des Herrn Dr. W. Wielandt. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (434–436). [0210 6500].

und Jahoda, Rudolf. Zur Theorie des Wassergasprozesses. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, 764–769). [6500]. 34433

Strahl. Rauchgasanalysen und Verdampfungsversuche an Lokomotiven. Ann. Gew., Berlin, **55**, 1904, (81-87, 101-106). [6400]. 31434

Strasburger, Julius. Die Faeces-Untersuchung und ihre klinische Bedeutung. Berliner Klinik, II. 190, 1904, (1-20). [6500]. 31435

---- v. Schmidt, Adjolf].

Strassmann, Fr[itz] und Schulz, A[rthur]. Untersuchungen zur Kohlenoxydvergiftung. Berliner klin. Wochenschr., 41, 1901, 1233-1237. [6150].

Straus, Fritz. Zur Kenntniss der Acetylenbindung.—I. Zur Kenntnis des Phenylacetylenkupfers.—2. Die Bromirung des Diphenyldiacetylens. (In Gemeinschaft mit Rud. Müller.)—3. Die Addition von Wasserstoff an Diphenyldiacetylen und Tolan. (Theilweise in Gemeinschaft mit Rud. Müller.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, 190–265. [1130–2000–7000]. 31137

Straus, Henry Philip. An electro lytic method for the preparation of pure caustic alkalies for the laboratory. [With biographical sketch.] Dissertation . . . Johns Hopkins university . . . [Pk. P.]. 1905. Easton, Pa., [1905?], [30, with illus., pl.). 23.5 cm. [0930].

Strauss, Eduard v. Korn, Arthur.

Strauss, Hermann]. Ueber Chylothorax tuberculosus nebst Beiträgen zur chemisch-mikroskopischen Diagnostik pathologischer Ergüsse. Charité-Ann., Berlin, 26, 1902, (89–405). [6500].

Zum Nachweis von schwefliger Säure in Wurstwaren. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (33). [6500]. 34440

Zum Arsennachweis nach Gutzeit. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (51–52). [6100]. 34141

Zur quantitativen Bestimmung des Glycerins in Unterlaugen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1099–1100, 1150). [6300]. 34142

Der den Brechungsexponenten von Mageninhalten. D. Aerzteztg, Berlin, 1901, [75-77]. [7300].

Street, John Phillips. Fertilizers. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (905-915). [6500]. 31411

 Streintz, F[ranz].
 Ueber Metallstrahlen.

 len.
 Physik.
 Zs.,
 Leipzig,
 6,
 1905,

 (764-768).
 [7300].
 31415

Ceber den Temperaturkoeflizienten des Widerstandes von Tantal. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (273–274). [6710]. 31116

Die spezifische Warme einiger Schwefelmetalle in ihrer Beziehung zum elektrischen Leitvermögen. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (196–203). [7250-7200]. 31147

und Strohschneider, O. Versuche über Metallstrahlung. 1. Mitt. Ann. Physik, Leipzig. (4. Folge), 18, 1905, 198-205, mit 2 Taf.). [7300].

Streitberger, Fritz. Ueber den Einfluss ungesättigter Seitenketten auf das Kuppelungsvermögen von Phenolen und die Färbung der resultierenden Oxyazoverbindungen. Diss. Göttingen

Rudolfstadt (Druck v. Mänicke & Jahn), 1904, (72). 22 cm. [1230 1330 1720 5020]. 34449

Strengers, Th[eodorus] v. Coheu, E'rnst].

Stritar, M. J. r. Zeisel, S.

Stritter, Robert. Ueber Körper im Serum normaler und pathologischer Milch, welche mit *B*-Naphthalinsulfochlorid reagieren. (Vorl. Mitt.) Milchw. Zentralbl., Leipzig, **1**, 1905, (444-447). [6500].

Ströcker, Alajos. A hazai termésű Juniperus-olajrol. [Über das ungarische Juniperus-Öl.] Gyógysz. Közl., Budapest, **21**, 1905, (198-200, 215-216). [6500]. 34451

Adatok az anyarozs értékének meghatározásához. [Beiträge zur Ébestimmung des Wertes des Mutterkornes.] Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (781). [6500].

Strohmer, F. Die Bewertung des Sand- und Kristallzuckers im internationalem Handel. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (77–98). [6500].

Strohschneider, O. v. Streintz, F[ranz].

Strunz, Franz. Die Chemie im classischen Alterthum. Wien, Vortr. Abh. Oest. LeoGes., 23, 1905, (II + 25). [0010]. 34454

Struthers, Robert de Jersey Fleming. Some interactions of metallic eyanides with organic bases. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (95). [1630].

and Marsh, James Ernest.

Photographic radiation of some mercury compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (377–380); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (67). [0380-7350].

---- r. Marsh, James Ernest.

Strutt, R. J. On the radio-active minerals. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (88–101). (Supplementary note) *l.c.*, (312). [0370 0620 0770 0810 7300].

Strzoda, Wilhelm. Ueber ein neues Eisenmaterial von hervorragender Säurebeständigkeit zu Apparaten für die chemische Industrie. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (47-48). [0320 0910]. 34458 **Strzyzowski**, C[asimir]. Une impurité de l'oxyde de magnésium. Arch. sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (201–803). [1460]. 34459

Studer v. Graebe, C.

Stüber, [W]. Ueber ein dem Veratrin ähnliches Ptomain. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berliu, 6, 1903, (1137-1138). [3020]. 34460

Zar quantitativen Salpeterbestimmung im Fleisch. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (330-335). [6300]. 34461

Stücker, Norbert. Neue Bestimmungen der spezifischen Wärme einiger Metalle bei hohen Temperaturen. Wien, SitzBer. ak. Wiss., 114, 1905, Abt. Ha, (657-668). [7200].

Ueber den Einfluss der Substanzmenge auf die Wahrscheinlichkeit des Krystallisierens unterkühlter Flüssigkeiten. Wien, SitzBer. Ak. Wiss., 114, Abth. Ha, 1905, (1389–1404). [7100].

Stuer, B[ernhard] C[onrad]. Notiz zur Reaction zwischen Sulfurylchlorid und Ammoniak. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2326). [0660 0490].

34464

—— Beiträge zur Reaktion
zwischen Ammoniak und Sulfurylchlorid.
Diss. Würzburg (Druch v. H. Stürtz),
1904, (35). 22 cm. [0490 0660].
34465

--- v. Hantzsch, A.

Stuhlmann, F[ranz]. Ueber Rinde und Gummi der Gerberakazie (Acacia decurrens). Pflauzer, Tanga, 1905, (353-356). [6500]. 34466

Sturm, Albert. Der spezifische elektrische Widerstand und dessen Temperaturkoeffizient bei Aluminium-Zink-Legierungen von verschiedenem Mischungsverhältnis. Diss., Rostock. Aachen (Druck v. La Ruelle), [1904], (38, mit 3 Taf.). 21 em. [7250].

34467 Sturm, E. r. Kahlbaum, Georg W. A.

Stutzer, A[lbert]. Die Fortschritte auf dem Gebiete der Agrikulturchemie im Jahre 1904. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (257–261). [0020]. 34468

——— [Штутцеръ А.]. Сахаръ и алькоголь. Перев. съ нъм. врача А. М. Коровина. [Le sucre et l'alcool. Traduit de l'allemand par A. M. Korovin.] Moskva, 1904, VI+90). 24 cm. [0030 1210 1820]. 34469

Suckert, Friedrich. Ueber die Zersetzung der Brombernsteinsäure und ihrer Salze in wässeriger Lösung. Diss. Freiburg i. Br. Spever & Kaerner), 1904, 68, mit 4 Taf.J. 22 cm. [1310 7050].

Sudborough, John Joseph and Davies,
Thomas Haws. Diortho-substituted
benzoic acid. Part VI. Conversion of
methyl into ethyl esters. London, Proc.
Chem. Soc., 21, 1905, (87). [1330
7050].

and James, Thomas Campbell. α-Chlorocinnamic acids. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, [86–87]. [1330].

and Roberts, David James. Esterification constants of substituted acrylic acids. Part 1. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1840-1854); [abstract | London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 86]. [1300 | 7050]. 34173

and Thomas, Walter. Simple method for the estimation of acetyl groups. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, [1752 1756); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (88), [6300].

Südy, Ernő. A higany térfogatos meghatározása szerves vegyületekben. [Über die volumetrische Bestimmung des Quecksilbers in organischen Verbindungen. Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, 525–526, 512–543, 555–557. 6200.

Süss, P. Ueber künstliche Färbung von Speisesenf und Seufpulver. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (291– 293). [6500]. 31476

sugg, E. r. Vandevelde, A. J. J.

Suler, B. Ueber den gegenwärtigen Stand der anorganischen chemischen Industrie in Russland. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin D. Verlag, 1901, 746-755. [0100. 34477

Sulima, A. Th. r. London, E. S.

[Sulima-Samujlo, A. F.] Сулима-Самуйло, А. Ф. Къ вопросу объ оцънкъ изкоторыхъ приборовъ для газометрическаго опредъления уклакиелоты въ воздухъ. Диссертація. [Sur quelques appareils pour la détermination gazométrique de l'acide carbonique dans l'air.] St. Peterburg, 1904, (74+2). 24 cm. [6000 6400]. 34478

Suliman, G. G. r. Ipatjev, V. N.

Sulser, J. v. Kostanecki, St[anislaus]

Supf, Friedrich. Synthesen des α-Benzylisochinolins und Versuche, dieses in ein Phenanthrenderivat überzuführen. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (47). 22 em. [1930].

Surzycki, St. Talbot-Staldschmelzverfahren in Frodingham. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (170–174). [0320].

Suter, J. F. Maurice. Recherches sur les dérivés méthylés des acides oxybenzoïques et synthèse de l'antiarol. Genève. Thèse sc. 1904-1905. Genève, 1904, (58). 8vo. [1330-1250]. 34481

Suter, Moritz r. Graebe, C[harles].

Sutherland, William. A dynamical theory of diffusion for non-electrolytes and the molecular mass of albumin. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (781–785). [4010–7100–7150]. 34482

Sutherst, W. F. The percolation of rain-water through soils. Chem. News, London, 92, 1905, 497. [6500]. 34483

Weathered hav. Chem. News, London, **92**, 1905, [61). [6500]. 34484

Chem. News, London, **92**, 1905, (163)-[6500].

The availability of mixed fertilisers. Chem. News, London, **92**, 1905, (185). [6500]. 34486

Acid rersus basic phosphatic fertilisers. Chem. News, London, **92**, 1905, [274-275]. [6500]. 34487

Sutō, Kenzō. Ekitaion Chōsetsuki ni tsuite. [Ueber einen Flüssigkeitsthermoregulater.] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 26, 1905, (109–126); Hoppe-Seylers 2, physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (363–378, mit 1 Taf.). [0910 7000].

- v. Kumagawa, Muneo.

Suyver, Jan Frederik. Onderzoekingen over omzetting tusschen stereoisomere trithioaldehyden. [Contribution à l'étude des transformations des trithioaldéhydes isomères.] [r. D. 4, no. 25272.]

[Extrait]. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (377–403) [7050–1920]. 34[89

Suzuki, S. On the injurious effect of an excess of lime applied to the soil. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1905, (347– 351). [8030].

On manuring with kainit.
Tokyo, Bull, Coll. Agric., 4, 1905, (405-419). [8030]. 34491

Suzuki, Tsuneo. Musuiaryūsan Alkolyōeki no Kinzoku ni oyobosu Sayō ni tsuite. (Yohō). [On the action of alcoholic solution of sulphur dioxide upon metals. (Preliminary report.)] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 25, 1904, (1157–1162). [0660].

Suzuki, Umetaro r. Fischer, Emil.

Svedberg, The. Ueber die elektrische Darstellung einiger neuen colloïdalen Metalle. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3616-3620). [0930-7100]. 34493

 Svoboda,
 H.
 Maercker-Bühringsche

 Lösung,
 Wagners
 Citratmagnesiamixtur

 und
 Eisencitratmagnesiamixtur
 Chem

 Ztg,
 Cöthen,
 29,
 1905, (453-456);
 Zen

 tralbl.
 Kunstdänger-Ind.,
 Mannheim,
 10,

 1905,
 (128-129,
 141-142,
 151-152).

 [6000-6500-6300].
 34494

Swoboda, Julius. Der Asphalt und seine Verwendung. Hamburg u. Leipzig (L. Voss), 1904, (162). 24 cm. 3 M. [1100 6500]. 34495

sy, Albert P. Stability tests for nitrocellulose and nitrocellulose powder. [Reprint v. D. **3**, no. 17412.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., **57**, 1904, (23416–23417, 23424–23425, 23448, with illus.). [1810] 65001.

Sydow, F[rans] E[dvard] von. Om kroniska arseniklörgiftningar särdeles genom tapeter och färger samt om den biologiska metoden att upptäcka arsenik. [On chronic arsenical poisoning, especially through wall-papers and colours, and the biological method of detecting arsenic.] Hygiea, Stockholm, 66, 1904, 929-946). [6100].

Sylvester, J. P. v. Hill, H. B.

symes, W. Legge. Note on Neumann's method of estimating chloride. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (221–224). [6300-6500]. 34498

Szabrański, Wł. Z teoryi barwników organicznych. [Sur la théorie des matières colorantes organiques.] Chem.

pols., Warszawa, **5**, 1905, (886–892, 905–913). [5000]. 34499

Szabrański, Wł. r. Kostanecki, Stanislaus von.

Szádeczky, Gyula. A Biharhegység aluminiumérezeiről, [Die Aluminiumerze des Bihargebirges.] Földt. Közl., Budapest, **35**, 1905, (213–231, 247–267). [6500].

Szameitat, Albert. Über die Einwirkung von Ammoniak auf Itacon- und Teraconsäure. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1904, (45). 23 cm. [1320].

Szarvassi, Arthur. Ueber elektromotorische Kräfte und die reversibelen Wärmetönungen des elektrischen Stromkreises. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, 248–281. [7250].

Szarvasy, Emerich. Elektrolysen mit Wechselstrom. Math.-natw. Ber. Ungarn, Leipzig, **20**, (1902), 1905, (268– 271). [0930-7250]. 34503

Széky, Tibor. A para-diphenyloldimethyl-methán nitro származékairól. [Nitroderivate des p-Diphenylol-dimethyl-methans.] Orv.- Termt. Ért., Kolozsvár, H. Termt. sz., 26, 1904, (37– 48, I–11). [1230].

Brenzcatechin és ketonok ból előállított új vegyületekről és szár marékaikról. [Über die Condensation von Brenzcatechin mit Ketonen.] Orv.-Termt. Ért., Kolozsvár, 11. Termt. sz. 27, 1905, (72–89, 1–9). [1230–1510]. 34505

v. Fabinyi, Rudolf.

Szelinski, Bruno v. Einhorn, Alfred.

szigeti, Wilhelm. Einwirkung von mit säunehaltigen Tinten geschriebenen Schriftzügen auf Papier. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (691). [1350]. 34506

Szilágyi, Julius. Beiträge zur Zusammensetzung der Ungarweine und ihrer Asche. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (1022–1040). [6500].

34507

Szilárd, Béla. Az igmándi keserűviz radioaktivitása. [Über die Radioaktivität des Igmánder Bitterwassers.] Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (229–231, 260–262, 276–278, mit 4 Fig.). [0620-6500-7300]. 34508

Szilárd, Béla. Az alkoholátok elektrolitos homlása és képződése abszolut alkoholosoldatban. [Über die elektrolytische Zersetzung der Alkoholaten und ihre Bildung in Absolutalkohol-Lösung.] Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (669–670, 684–687, 700–701, 715–717). [1200 1210 7250. 34509

Szili, Sándor. Az érett magzat vérének hydroxylion és titrálható alkalitartalmáról. [Über den Hydroxylionund titrirbaren Alkali-Gehalt des reifen foetalen Blutes.] Math. Termt. Ért., Budapest, 23, 1905, (593–598). [6500 8000].

Szirmay, Ignaz. Erprobung der Rostsicherheit von verzinkten Eisenund Stahldrähten sowie von Stacheldraht aus verzinkten Eisen- und Stahldrähten. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (333–335). [0320].

Vergleichsversuche mit Eisen und Stahlwaren, auf heissem und elektrolytischem Wege verzinkt. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (335–338). [0320].

Szontagh, Félix. Biochemiai adatok a csecsemő táplálásáról szóló tanhoz. [Biochemische Beiträge zur Ernährungslehre der Säuglinge.] Gyermekgy. az Orv. Hetilap mellékl., Budapest, 1905, (4-7). [8010] 8010].

v. Zaitschek, Arthur.

Szterényi, Hugó. Ásványtan és chemia. A gymnasium VI. oszt számára. [Mineralogie und Chemie. Für die VI. Gymnasialklasse.] IV. Aufl. Budapest, 1907, (IV+195, mit 172 Fig.). 22 cm. Kron. 2, 50. [0030]. 31511

Szuppán, Vilmos r. Kuttner, Sándor.

Tacconi, E. Sopra aleumiminerali del granito di Montorfano. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5^a), **12**, 1^a semestre, 1903, (355-359). [0860]. 34515

Tafel, Julius. Ueber die Polarisation bei kathodischer Wasserstoffentwicklung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1905, 611–712). [7250]. [34516

— und **Emmert**, Bruno. Über die Ursache der spontanen Depression des Kathodenpotentials bei der Elektrolyse verdünnter Schwefelsäure. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (349-373). [7250]. 34518

Tafel, Julius und Lavaczeck, Paul. Ueber Thio-pyrrolidon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1592). [1930].

und Naumann, Kurt Beziehungen zwischen Kathodenpotential und elektrolytischer Reduktionswirkung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1905, (713-752). [7250 1660]. 34520

Takahashi, T. Note on the detection and determination of fusel oil. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1905, (437–438). [6150]. 34522

Is germination possible in absence of air? Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1905, (439-442). [8030].

Take, E[mil]. Bestimmung von Umwandlungspunkten Heuslerscher Marburg, Sitz-gan-Aluminium-Bronzen. Marburg, Sitz-Ber. Ges. Natw., 1905, (35–49). [0120 0290 0470 7250].

Magnetische Untersuchungen: I. Untersuchung der Magnetisierbarkeit der bei den Spandauer Gravitationsmessungen verwendeten Materialien Mit zwei Anhängen. II. Historisches und Theoretisches über Unnwandlungspunkte. III. Bestimmung von Umwandlungspunkten Heusler'scher Manganluminium-Bronzen. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1904, (III+143). 23 cm. [7250].

Tamaru, T[akuro]. Bestimmung der piëzoclektrischen Konstanten von krystallisierter Weinsäure. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1905, (128–158); Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (379–389). [7250]. 34526

Tamás, Arnold. A jodipinrél. [Über Jodipin.] Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905. (377–379, 396–397, 410–412). [6500].

Tambor, J[oseph] v. Blom, A.

Tamburello, Antonino. Sopra alcuni derivati dell'acido comenico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2ª, 1903, (264-266). [1340]. 34528



r. Slatowratsky, N.
[Тапатат, Sevastjan Moisejevič].
Тапатаръ, С. М. Замътка объ атомности и атомномъ въсъ берилля.
[Sur l'atomicité et sur le poids atomique du beryllium.] St. Peterburg, Žurn.
russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (82–86).
[0180 7000]. 34535

v. Hüttner, K.

Perzinnsäuren und Perstannate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1184–1186). [0720]. 34536

Tangl, Ferencz és Weiser, István. A vér glycerintartalmáról. [Über den Glyceringehalt des Blutes.]. Math. Termt. Ért., Budapest, 23, 1905, 182 189). [6300].

Tanret, C. v. Jungius, C. L.

Tappeiner, H[ermann] v. Bemerkungen zur Abhandlung von E. Mettler

über die bakterizide Wirkung des Lichtes auf gefärbte Nährböden. Arch. Hyg., München, **54**, 1903, (49–53). [7350].

Tappeiner, H[ermain] v. Ueber die Wirkung der photodynamischen (fluoreszierenden) Substanzen. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 21, 1904, (375–395). [1210 7300]. 34541

----- r. Jodlbauer, Λ[lb].

Tarchanoff, Fürst J. v. v. Poehl, A. v.

Tarczyński, Stanisław. Studyum nad kondenzacyą kwasu benzylowego z dwuatomowymi fenolami. [Recherches sur la condensation de l'acide benzilique avec les phénols diatomiques]. Kosmos, Lwów, 30, 1905, (169–200). [1330–1240]. 34512

Die Kondensation von Benzilsäure mit zweiwertigen Phenolen und Derivaten derselben. Freiburg i. Schw. Math. naturw. Diss. 1903–1904. Freiburg (Schweiz), 1904, (56+1). 8vo. [1230–1230]. 34543

Tardy, A. Action de l'acide salicylique sur la térébenthine. J. pharm. chim., l'aris, (sér. 6), 20, 1904, (57–58). [1330]. 34544

Étude rationelle sur le fonctionnement des diaphragmes en électrolyse. Genève. Thèse sc. 1903–1904. Genève, 1904, (51). 8vo. [0930 7250].

et **Guye**, P[hilippe] A. Études physico-chimiques sur l'électrolyse des chlorares alcalins (2^{me} Mém). Mode et fonctionnement des diaphragmes. Genève, Journ. Chim. Phys., **2**, 1904, (79–123, 7 fig.). [7250 0420 0500 0450 0250]. 34546

Tarugi, Nazzareno. Azione dei persolfati sul mercurio metallico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1ª, 1903, (127-133). [0660 0380]. 34547

Comportamento di alcune amalgame di platino con l'acido nitrico. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2ª, 1903, (171–186). [0610]. 34548

Osservazioni e studi intorno alla reazione di Van Deen ; lI comunicazione. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2ª, 1903, (216–222). [6500].

Il potere riducente dell'alluminio nelle analisi quantitative. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2ª, 1903, (223–233). [6000]. 34550 Tarugi, Nazzareno. I sali di idrossilammina nell'analisi qualitativa. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2^a, 1903, 449-451). [6000]. 34551

Tassilly, E. Résistance électrique du fer et des aciers. Bul. sci. trimestr., Paris, 18, 1905, (7-10). [0320]. 34552

Tassinari, Paolo e Antony, Ubaldo. Pisa edizione. Pisa, 1903, (XII, 300). 21 cm. L.3,50. [0030].

Tatlock, R. R. and Thomson, R. T. The determination of small proportions of bromine and chlorine in iodine. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (187–188). [6500].

Tattersall, George v. Perkin, William Henry jun.

Taub, Ludwig. 1-Phenyl-I-isonitroso-5-triazolon und seine Spaltungsprodukte. Diss. Tübingen. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1905, (46). 22 cm. [1930].

Taudin-Chabot, J. J. Eine neue Radiation oder eine neue Emanation. (3. Mitt.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (37–38). [0700].

Neue Strahlen oder eine neue Emanation. (4. Mitt.). [Einfluss eines vom elektrischen Strom durchflossenen Selenpräparates auf die elektrische Leitfähigkeit von Selen.] Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (619-620). [0700].

Taurel. L'analyse des bauxites. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (323-327). [6500]. 34558

——— Quelques observations sur l'analyse des glycérines. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **18**, 1904, (574-577). [6500]. 34559

 Taurke, Fritz.
 Ueber einige organische
 organische

 Sehe Siliciumverbindungen.
 Berlin,

 Ber. D. chem. Ges., 38, 1905.
 (1661–1670).

 [2000-0710].
 34560

r. Riesenfeld, II.

Taveau, René de M. v. Noyes, William

Taverne, Hermanus Johannes. De Monosulfonbenzoëzuren (pheeneurboonsulfonzuren) en hunne door rëel salpeterzuur gevormden nitroderivate. [Die Monosulfonbenzoësäuren (Phencarbonsäuren) und ihre durch reelle Salpetersäure gebildeten Nitroderivate.] Leiden (P. W. M. Trap), 1904, (102). 21 cm. [1330].

Taylor, Edward R. The manufacture of bi-sulphide of carbon in the electric furnace. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (525–532). [0210 7200].

Taylor, Edytha E. v. Horn, David W.

Taylor, Francis r. Patterson, Thomas Stewart.

Taylor, Levi S. An electrical method for the combustion of organic compounds. [With biographical sketch]. Dissertation . . . Johns Hopkins University . . . [Ph. D.] 1905. Easton, Pa., [1905 ?] (21, with pl.). 23 cm. [6300]. 34563

Taylor, W. W. A new method of preparing esters. Edinburgh, Proc. R. Soc., **25**, 1905, (831–834). [5500].

Tealdi, Mario r. Oddo, Giuseppe.

Teclu, Nic. Studien-Behelfe für den Unterricht in der allgemeinen und technischen Chemie. Leipzig (J. A. Barth), 1905, (V + 270). 4,20 M. [0030].

34565 **Teichgräber.** Eisenerzvorkommen in Galicien (Spanien). Stahl n. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (332–334). [0320]. 34566

Teichner, Gustav v. Traube, Isidor.

Teichner, Herbert. Zur Constitution der Oxyazokörper. (Vorl. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3377–3380). [1720-5020-7000]. 34567

und Weil, Hugo. Notiz über eine einfache Darstellung von 2-Oxy-1.4-naphtochinon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3376–3377). [1530].

Teletov, I. r. Centneršver, M.

Telle, Fernand. Sur l'absorption du brome par les corps gras; nouvelle méthode pour la détermination rationelle de l'indice du brome. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (186-193). [6500].

Tempany, Il. A. r. Watts, Francis.

Tenhaeff, Friedrich, Beiträge zur Kemntnis des Phellandrens. Diss Göttingen, Hildesheim (Druck v. A. Lax), 1903, (77). 21 cm. [1140]. 34570

Tenner, Theordor. Ueber phosphorhaltige Derivate des I-Phenyl-3-Methyl5-Chlorpyrazols. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1904, (53). 21 cm. [2000 1930]. 34571

Teodorovics, István. Különböző dohánykészítmények és azok füstjének nikotintartalmáról. [Über den Nikotingehalt verschiedener Tabakfabrikate und ihres Rauches.] Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (570–572, 588–591, 621– 622, 634–636). [6500]. 34572

Terada, T. v. Honda, Kotaro.

Terray, Paul v. Hirschler, August.

Terroine, E. F. r. Bierry, H.

Teruuchi, Yutaka r. Abderhalden, Emil.

Testoni, Giuseppe e Mascarelli, Luigi. Trasformazione della α-metilpirrolidina in α-metilpirrolo. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2^a, 1903, (267–269). [1930].

--- v. Mascarelli, Luigi.

Tetzlaff. Die Bestimmung des Feinheitsgrades des Schwefels nach Chancel. Weinbau, Mainz, 19, 1901, (167–168). [6500-0660]. 34574

--- v. Buttenberg, P.

Tezner, Ernő. A nyál összetételének változása élettani körülmények között. [Die Variation der Zusammensetzung des Speichels unter physiologischen Verhältnissen.] M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (93–113, 277–302, mit 4 Fig.). [8000 6500].

Thein, Herm. jun. Titerstellung mittels Kaliumtetraoxalat. D. Zuckerind., Berlin, 30, 1905, (1106). [6000]. 34576

Theis, Friedrich Carl. Ueber das Färben der Baumwolle mit Schwefelfarbstoffen. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (387–390, 395–399). [5020].

Theodorowits, K. v. Wöhler, Lothar.
Theopold, Wilhelm v. Kunckell,
Franz.

Thesmar, G. v. Baumann, Luc.

Thiel, A[lfred]. Analytische Mitteilungen. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, 513-514). [6000]. 34578

— Wilhelm Ostwald, Allg. ChemZtg, Apolda, **1904**, (520). [0010], 34579

Roemer, H. Zur Kenntniss der sauren Function des aromatischen Hydroxyls. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3860–3862). [7000]. 34580

Thiel, Kurt. Versuche zur Darstellung eines Schwefeltetrafluorides. Zur Kenntnis des Phosphorpentasulfides. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (83). 22 cm. [0310 0660 0570].

r. Ruff, Otto.

- v. Stock, Alfred.

Thiel, O. Ein neues Vorfrischverfahren in seiner Anwendung auf den Bertrand-Thiel- und Thomasprozess. Stahl n. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (306–309). [0320].

Thiele, A. r. Wohl, A[lfred].

Thiele, Edmund. Ueber die Zusammensetzung der Natroncellulose. Zs. Textilind., Leipzig, **5**, 1901, (177–178). [1840]. 34583

Thiele, Herm. Luftdruckbestimmung durch Messung des Luftauftriebes, ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1181-1182). [0900]. 34581

Thiele, J[ohannes]. Automatischer Dampfentwickler mit Ueberhitzer. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (767-768). [0910]. 34585

und Peter, W. Ueber aliphatische Jodidehloride und Jodosochloride. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2842-2846), [1110-1320].

Thiele, Ottomar. Ueber Uroferrinsäure, ein Beitrag zur Kenntnis des nicht oxydierten Stickstoffs und Schwefels des normalen menschliehen Harns. Diss. Leipzig. Cöthen (Druck v. A. Preuss), 1902, (63). 22 cm. [1350].

Thiele, R. Über die Schwierigkeit vermittels der Kjeldahlschen Methode eine geringe Stickstoffschwaukung im Ackerboden festzustellen. Breslau, Mitt. landw. Inst., 3, 1905, (157–178). [6200].

Die Vorgänge bei der Zersetzung und Gerinnung der Milch. Zs. Hyg., Leipzig, **46**, 1901, (394–406). [8020].

Thieme, Carl r. Harries, C[arl].

Thierfelder, H[ans]. Ueber das Cerebron. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, (21-31). [8000].

Phrenosin und Cerebron. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (518-522). [8000]. 34592

r. Schulze, Franz Eilhard.

Thiess, F. Die Erdölindustrie und die Erdöllagerstätten Russlands. Nach russischen Quellen. Schillings J. Gasbeleucht., München, **48**, 1905, (707-709). [6500].

Thiessen, J. F. Untersuchung von Aetzkalk, ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (1609-1611). [6500]. 34594

Thill, J. Verbesserung der Drownund Shimerschen Methode zur Bestimmung des Siliziums in Eisensorten. Zs. anal, Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (552– 553). [6500].

Thimme, Karl. Ueber die Einwirkung von Chlorwasserstoff auf wässerige Formaldehydlösung und Trioxymethylen-Reaktionen der Chlormethylakyläther. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1904, (89). 21 cm. [1410—1210—6150]. 34596

Thöni, J. r. Freudenreich, Eduard v.

Thörner, Wilh. Beitrag zur Bestimmung der Porosität von Baumaterialien usw. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (714–746, 996). [7150]. 34597

Beiträge zur Untersnehung von Kesselspeisewässern. ChemZtg. Cöthen, **29**, 1905, (802-803). [6500]. 34598

Thomae, Carl. Feber Ketonammoniak-Verbindungen. 1. Mitt. Allgemeines und Darstellungsmethoden. — 2. Mitt. Methylathylketonanmoniak. — 3. Mitt. Diäthylketonanmoniak. — 4. Mitt. Beuzophenonammoniak (Iminobenzophenon). Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (291–296, 393–398). [1500–1600]. 34599

— Über einige Derivate des p-Amidotriphenylmethans. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, [566–576). [1630–1530–1930]. 34600

Thomann, J. Chemische und bakteriologische Untersuchungen des Trinkwassers der Stadt Bern. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1901, (193–196). [6500]. Thomas, C. A. Simon. Ueber einen Fall von Selbstzersetzung nitroglycerinhaltigen Pulvers. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, 433-436). [1210-0120]. 34602

Thomas, Miss M. B. and Jones, H. O. Some optically active nitrogen compounds. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905. (33–34). [7000–7300].

34603

Thomas, Walter r. Sudborough, John Joseph.

Thomé, L[ois] G[ustaf]. Komplexa platinaföreningar af nitrobenzol. [Complex platinous compounds of nitrobenzol.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 15, 1903, (173-175). [1130]. 31604

Thompson, Gustave W. The determination of acetic acid in white lead. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (187-488). [6500]. 34605

Thompson, Herbert Bryan v. McKenzie, Alexander.

Thompson, K. J. r. Hantzsch, A.

Thompson, W. H. Effects of chloroform and other on renal activity. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1905**, (xxi). [8040].

The physiological effects of peptone and allied products. Parts VI. and VII. The metabolism of arginin. J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, 137-116; 33, 1905, (106-124). [8040].

On the metabolism of arginin. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, [711]. [8040]. 34608

Thoms, Hermann]. Studien über Phenoläther. 1. Mitt. Ueber die Einwirkung von Salpetersäure auf das Dihydroasaron und Dihydro-methyl-cugenol. 2. Mitt. Ueber die Konstitution des Apiols. - 3. Mitt. Ueber die Konstitution des Myristieins. 1. Mitt. Ueber die Phenoläther des ätherischen Oeles aus französischen Petersilienfrüchten. - 5. Mitt. Ueber die Phenoläther des ätherischen Oeles aus Petersilienfrüchten verschiedener Provenienz. - 6, Mitt. Ueber Derivate des Safrols und seine Beziehungen zu den Phenoläthern Eugenol und Asaron. (Gemeinsam mit A. Biltz.) = 7. Mitt. Ueber das Verhalten der Phenoläther bei der Zinkstaubdestillation. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (3–39). [1230]. 31609

Thoms, II[ermann]. Ueber die Wertbestimmung des Nelkenöles. Vortrag. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1901, (140-150). [6500-1230]. 34610

Versuche zur Entgiftung des Tabakrauches. Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, (174–182). [3010]. 34611

Ucber einen neuen Schüttelschiessofen. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (221–222). [0910].

— Ueber das Matico-Oel. Vortrag. Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (100–115). [1230–6500].

31613 —— Ueber die Konstitution des Petersilienapiols und Dillapiols. Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (116– 119). [1230].

Ueber den Nachweis von Eigelb in Margarine. Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (353–378). [6500]. 34615

Ueber die Zusammensetzung des Lysols. Berlin, Arb. pharm. lnst., **2**, 1905, (379-386). [1230 6500]. 34616

——— Ueber die Bestandteile der Samen von Monodora Myristica Dunal. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1904, 124–28); Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, (211–214). [6500]. 34617

Die Strophanthus- Frage vom chemischen Standpunkt. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1904, (104– 120); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (73–87). [6500–1850]. 34618

——— Albert Hilger†. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (163– 166). [0010]. 34620

Zur Gerbstolfforsehung. 1. Mitt. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (303–347). [1330–6500]. 34621

Carl Schacht†. Berlin, Berlin, 1370–1379). [0010].

Ueber Maticoöl und Maticokampfer, Verh. Ges. D. Natf., (p-7195) Leipzig, **76**, (1904), II, 1, 1905, (180-183); Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904; (811-812); ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (771-773); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (120-126). [1230-1240-6500]. 34623

Thoms, H[ermann]. Ueber deutsches Opium. Verh. Ges., D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11, 1, 1905, (183–187); Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (144–155); ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (773–774); PharmZtg, Berlin, 49, 1904, (812); Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (685–686). [3010–6500]. 34624

Wertbestimmung der narkotischen Extrakte in chemischer und pharmakologischer Hinsicht. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bel 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (52–61); Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (131–139). [6500].

— und **Bittz**, Λ. Ueber die Bestandteile des weissen Perubalsams. Berlin, Λrb. pharm. Inst., **2**, 1905, (127– 131). [1860–6500]. 34626

und Mannich, C[arl]. Ueber die Richtung der Wasserabspaltung aus hochmolekularen sekundären Alkoholen. Berlin, Arb pharm. Inst., 1, 1904, (78–83). [1210 1120]. 34627

densation hoelmolekularer aliphatischer Ketone zu Verbindungen vom Typus des Mesityloxyds. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (89-91). [1520 1510]. 34629

mid Molle, B. Ueber die Zusammensetzung des ätherischen Lorbeeröles aus Blättern. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (97-116). [6500 1140]. 34630

des Cineols. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1901, (117-128). [1240 1140]. 34631

und Walter, A. Darstellung von Kresolseifenlösungen, die dem Lysol ähnlich zusammengesetzt sind. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (387–389). [6500].

Thomsen, Julius. Allgemeine Theorie der Verbremungs- und Bildungswärme der Kohlenwasserstoffe im gas- oder dampfförmigen Zustande, nebst Beur-

2 (12

teilung der Resultate der von Daniel Lagerlöf mitgeteilten "Thermochemisenen Studien". J. prakt. Chem., Leipzig. (N.F.), **71**, 1905, (161–181). [1100– 7200].

Thomsen, Julius. Herrn Daniel Lagerlöfs "Antwort." [Betr. seine "thermochemischen Studien".] J. prakt. ('hem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (341–342). [7200].

Ueber die Verbrennungswärme organischer Verbindungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 40, 1904, (185–195). [7200]. 34635

Ueber den relativen Wert der zur Bestimmung der Verbrennungswärme flüchtiger organischer Verbindungen benutzten kalorimetrischen Methoden. Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (657-672). [7200]. 34636

Die numerischen Resultate einer systematischen Untersuchung über die Verbrennungswärme und Bildungswärme flüchtiger organischer Verbindungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (343–348). [7200]. 34637

Zur Beurteilung des relativen Wertes kalorimetrischer Methoden. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (314-316). [7200]. 34638

Fortegnelse over Afhandlinger og Skrifter af Julius Thomsen. [A list of essays and works by Julius Thomsen.] Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., 1905, Nr. 6, (489–503). [0030]. 34639

Thomsen, Th. Sv. Ueber die Fettbestummung in fettarmer Milch. Landw. Versuchstat., Berlin, **62**, 1905, (387-399). [6390].

Thomson, J. J. On the emission of negative corpuscles by the alkali metals. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, 581-590. [0100 7250]. 34611

Thomson, R. T. v. Tatlock, R. R.

Thomson, William. On the presence of arsenic in the body and its secretion by the kidney. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., 49, 1904, No. 1, (1-10 with 3 pl.). [0140 8010]. 34612

Notes.—On an allotropic form of arsenic and on the estimation of arsenic when in minute quantities. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., **50**, 1906, No. 42, (1-9). [0140-6200]. 31643

Thorkelsson, Th. r. Prytz, K.

Thorne, Norman C. Die Fällung von Baryumbromid durch Bromwasserstoffsäure. (Uebers.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (308–313). [6300 0170]. 34644

Thorpe, Jocelyn Field. The constitution of glutaconic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1669–1685); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (239). [1320]. 34645

Joseph. v. Atkinson, Ernest Francis

- r. Cain, John Cannell.

Vernon. v. Darbishire, Francis

v. Rogerson, Harold.

Thorpe, Thomas Edward. The analysis of samples of milk referred to the Government Laboratory in connection with the Sale of Food and Drugs Act. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (206-225); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (63). [6500], 34646

v. Clarke, F[rank] W.

Thugutt, St. J. Fritz Hinden's neue Reaktionen zur Unterscheidung von Calcit und Dolomit. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (265–266). [6150 0220].

Tibaldi, C. v. Padoa, Maurizio.

Tichockij, N. L. v. Ipatjev, V. N.

[Tichvinskij, Michail Michajlovič. Тихвинскій, М. М. О взаимодъйствій между цинкатиломъ и хлористымъфенидіазопісмъ. [Action du zincéthyle sur le chlorure de phényldiazonium.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 1901, (1052–1055). [1710—1930—2000]. 34648

Пействіе ципкэтила на фенилазоэтилэ. [Action du zincéthyle sur le phénylazoéthyle.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (1056–1062); St. Peterburg, 1904. (7). 23 cm. [1710—1720—2000]. 34649

[——et Volochovič, L.].
Волоховичъ, Д. Ацетилированіе дигидрофеназина. [Sur l'acétylisation du dihydrophénazine.] St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (8-11. [1300—1940].

Tiemann, H. Zentrifugen-Prüfungen an der Versuchsstation und Lehranstalt für Molkereiwesen zu Wreschen. 11. Versuche mit der Tischbalance Nr. 24, Milchentralmungsmaschine für Handbetrieb.—HI. Versuche mit dem Handseparator "Svea" B 2. VH. Versuche mit einem Hansa-Separator, VIII. Versuche mit einem Hansa-Separator, VIII. Versuche mit "Alfa-Viola", Marke V, Modell 1903. 1X. Versuche mit einem Pump-separator Nr. 1 zu 300 Liter stündlicher Leistung, neues System MolkZtg, Hildesheim, 17, 1903, 1887, 911–912); 19, 1905, [573–574, 629–630, 791–792). [0910].

Tiemann, Rudolf. Ueber die Bestandteile von Globularia Alypum. Diss. Leipzig (Druck v. Thalacker & Schöffer), 1903, (39). 22 cm. [6500]. 31652

[Tiesengold, V.]. Тизенгольтъ, В. О составъ бълильной извести. [Sur la composition du chlorure de chaux.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905. (834–862). [0220].

Tiffeneau. Synthèse de l'estragol et de dérivés aromatiques à chaîne non aturée. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (481-482). [1230]. 34654

Sur l'oxyde de méthoéthénylbenzène (méthylstyrolène). Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1458– 1460). [1230–1910]. 34655

v. Béhal.

- v. Fourneau.

Tijmstra Bz., S[ijbe]. Over de door W. Marckwald uitgevoerde asymmetrische synthese van het optisch actieve valeriaanzuur. [On W. Marckwald's asymmetric synthesis of optically active valeric acid.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (459-461), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (465-468), (English); Berlin, Ber. D. chem. Ges., 28, 1905, (2165), (German). [1310–7300].

Ueber die Carboxylirung der Phenole mittels Kohlensäure. I. Mitt. Salicylsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1375-1385). [1330 1230]. 34657

v. Lobry de Bruyn, C. A.

Tilden, William Augustus. Presidential address [to the Chemical Society]. The relation of specific heat to atomic weight in elements and compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (546–564); [abstract] London,

Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (104-105). [0040-7100-7200]. 34658

Tilden, William Augustus. Lobry de Bruyn. Obituary notice. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (570-573, with portr.). [0010]. 34659

— John Hall Gladstone, Obituary notice, London, J. Chent. Soc., **87**, 1905, [591–597), [0010], 34660

Pinene isonitrosocyanide and its derivatives. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (344-349); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (94-95). [1110].

and Stokes, Joseph Arthur. The action of magnesium methyl iodide on pinene nitrosochloride. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (836-840); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (183). [1140-1540-1640].

Tillmans, J. v. Olig, A.

[Timofejev, G. E.]. Тимовевъ, Г. Е. Очеркъ кипетической теоріи растворовь. Теорія vau't Hoff-Arrheniusa.) [Revue de la théorie cinétique des solutions. (Théorie de van't Hoff-Arrhenius).] Charikov, 1905, (VIII + 208). 24 см. [0030]. 34663

[Timofejev, V. F. et Kobozev, L. D.]. Тимовевъ, В. О. и Кобозевъ, Л. Д. О разложении трихлоруксусной кислоты и изкоторыхъ ен содей въ Водножъ растворъ. [Sur la décomposition de l'acide trichloracétique et de quelques trichloracétates en solution aqueuse.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., 36, 1904, (255-275). 1310—7050]. 34664

Tinkler, Charles Kenneth v. Dobbie, James Johnston.

Tischkow, P. v. Raikow, P. N.

Tischler, G[eorg]. Ueber die Beziehungen der Anthocyanbildung zur Winterhärte der Pflanzen. Bot. Centralbl., Leipzig, Beihefte, 18, 1905, Abt. 1, (452-471). [8030].

Tissot, J. Recherches expérimentales sur les relations entre la pression artérielle et les doses de chloroforme absorbées; l'examen continu de la pression artérielle permet d'éviter sûrement tous les accidents de l'anesthésie chloroformique, quel que soit le procédé de chloroformisation employé. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (459–462). [8040]. 34666

Titherley, Arthur Walsh. Benzoyl derivatives of salicylamide. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (288-289). [1330].

and Hicks, William Longton. Labile isomerism among benzoyl derivatives of salicylamide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1207-1229); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (219-220). [1330 7000]. 34668

Tittler, Reinhold. Charakteristik und Theorie der Eisen-Niekellegierungen. Diss. Leipzig. Rosswein i. S. (Druck v. A. Haubold), 1903, (72, mit 9 Taf.). 22 em. [0320 0540 7000]. 34669

Tixier, A. Essai sur les vernis. Monit. sci. Quesn., Paris, (séric 4), 18, 1904, (413-421). [0040]. 34670

Tobata, S. r. Lehmann, Max.

Toch, Maximilian. New paint conditions existing in the New York Subway. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (527-528). [0320]. 34671

The art and science of silvering mirrors. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (676–682). [0110]. 34672

Tochtermann, Leon. O działaniu chlorku tionyła na tiobenzamid. (Über die Einwirkung von Thionylehlorid auf Thiobenzamid.) Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (1-2). [1330]. 34673

Todeschini, G. Sull'esistenza dell'arsenico nell'organismo umano. Venezia, Atti Ist. ven., 42, parte 2^a, 1903, (193-195). [6500]. 31674

---- r. Spica, Pietro.

Toeche Mittler, S. r. Rügheimer, L[eopold].

Toepler, Max. Die radioaktiven Umwandlungen. Dresden, SitzBer. Isis, 1905, Abh., (59-66). [0620]. 34675

Tollens, B[ernhard]. Zur Bestimmung der Glukuronsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (388-390). [6300]. 34676

Mitteilungen aus dem agrikultur-chemischen Laboratorium in Göttingen. A. Untersuchungen über Kohlenhydrate und ihr Vorkommen in Produkten der Natur. B. Untersuchungen über sonstige Gegenstände . . . J. Landw., Berlin, **51**, 1903, (355–369). [1840–6300]. 34677

Tollens, B[ernhard]. Einfache Versuche für den Unterricht in der Chemie. Für agrikulturehemische Laboratorien zusammengest. 3., durchges. u. verm. Aufl. Berlin (P. Parey), 1905, (VII+85, mit 7 Taf.). 22 cm. Geb. 4 M. [0920 6000].

und Maurenbrecher, A. D. Diphenylhydrazone der 1-Arabinose und der Xylose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (500-501). [1600-1810].

r. Ellet. W. B.

r. Mayer, W.

Tollens, O. Ein neuer Apparat zur Rauchgasanalyse. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (117–118). [6400]. 34680

Tołłoczko, Stanisław v. Bruner, Ludwik.

Tolman, L. M. r. Munson, L. S.

Tommasi, D. Wirkung des Lichtes auf die Schuelligkeit der Formation der Accumulatoren. [Nebst Antwort auf die Kritik des Herrn M. N. Schoop.] [Uebers.] Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 5, 1901, (25-26, 145-146). [0580].

Die Wirkung des Lichts auf die Geschwindigkeit der Formation von Akkumulatoren. Elektroch. Zs., Berlin, **11**, 1904, (32-33). [7250-7350]. 34682

Erwiderung auf einige kritische Bemerkungen bezüglich meines Aufsatzes: Die Wirkung des Lichtes auf die Formation von Akkumulatoren. Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1904, (115– 116). [7250-7350]. 34683

Sur la transformation de l'énergie thermochimique en énergie voltaïque ou force électromotrice. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (422-123). [7200-7250]. 34684

Sur l'emploi des courants alternatifs en électrolyse. Rev. Electr., Lausanne, **13**, 1904, (188–190). [7250]. 34685

Tommasina, T[homas]. Scintillation du sulfure de zine en présence du radium. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1901, (108–110). [0880 0620].

34686

Tommasina, T[homas]. Sur la nature de l'émanation du radium. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (643-646). [0620]. 34687

- v. Sarasin, Ed.

Tormay, Béla. Tejgazdasági kérdések. [Milchwirtschaftliche Fragen.] Állatorv. L., Budapest, **28**, 1905, (601–606, 633–637, 669–674, 729–734). [6500]. 34688

Torrey, Henry A. und Hunter, W. fl. Ueber die Einwirkung von Jodkalium auf Bromanil und Chloranil. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (555-556). [1530]. 34689

Torricelli, Andrea v. Betti, Mario.

Tortelli, Maxime. Thermo-oléomètre. Appareil pour découvrir les adultérations des huiles d'olive et autres huiles végétales et animales. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (825–830); Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (3–7); ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (530–532). [6000-6500]. 34690

Tóth, Gyula. Adalék az aszfaltanyagok vizsgálatához. [Beitrag zur Untersuchung der Asphalte.] Magy. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (129-137). [1100-6500].

Zur Frage über die technische Asphaltanalyse. ChemZtg, ("öthen, **29**, 1905, (899-900). [6500].

Apparat zur Bestimmung der Unterschiede die sich beim Verbrennen-Verrauchen—der Tabake ergeben. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1818-1822). [6000 6500]. 34693

Zur Bestimmung des Nikotins. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (151). [6300]. 34694

Totsuka, K. Studien über *Bacterium coli*. Zs. Hyg., Leipzig, **45**, 1903, (115–124). [8050]. 34695

Touplain v. Bordas F.

Tower, O. F. Die Einwirkung des Stickstoffs auf Wasserdampf. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2945–2952). [0360 0490 7050]. 34696

Toyonaga, Masato. Dōbutsu Taiehū Sekkwai no Bumpu di tsuki. I. [On the distribution of lime in the animal body. I.] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 26, 1905, (12-25). [0220]. 34697

Toyonaga, Masato. Ueber den Kalkgehalt verschiedener tierischer Organe. IV. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1905, (357–360). [8000]. 34698

Tracy, Samuel G. Thorium: a radioactive substance with therapeutical possibilities. [Reprint.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 57, 1904, (23558-23559, with illus.). [0770]. 34699

Trannoy, R. v. Matignon, C.

Traube, I[sidor]. Theorie der Osmose und Narkose. Arch. ges. Physiol., Bonn, 105, 1904, (541–558). [7150]. 34700

Der Oberflächendruck und seine Bedeutung im Organismus. Arch. ges. Physiol., Bonn, **105**, 1904, (559–572). [7150]. 34701

Ueber die Bedeutung der Oberflächenspannung im Organismus. (Vortrag.) Berlin, Verh. D. physik. Ges., **6**, 1904, (326–331); Arch. Anat. Physiol., Leipzig, Physiol. Abt., **1905**, (228–232). [7150].

Die Eigenschaften der Stoffe als Funktionen der Atom- und Molekularräume und Gedanken über die Systematik der Elemente. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **40**, 1904, (372–384). [7000 7100].

Atome und Moleküle. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (430–440). [7100].

34704

On the velocity of osmosis and on solubility; a contribution to the theory of narcosis. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (525-527). [7150].

On the space occupied by atoms: the theories of Th. W. Richards and I. Traube. Phil. Mag., London, (ser. 6), 10, 1905, (340-352). [7100]

und Teichner, Gustav, Ein Versuch über die kritische Dichte. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1901, (434-436). [7000].

Traube, W[ilhelm]. Der Aufbau der Xanthinbasen aus der Cyanessigsäure. Synthese des Hypoxanthins und Adenins. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (40–56). [1930].

—— Zur Kenntnis der γ, δ-Dioxypropylmalonsäure. Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (38–41). [1310 1910]. 34709 Traube, W[ilhelm]. Ueber (2)-Amino-Adenin [(2.6)-Diaminopurin]. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (42-45). [1930]. 34710

Zur Kenntniss der elektrolytischen Oxydation des Ammoniaks. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (828–831). [0490 0930]. 34711

Die Gewinnung der Xanthinbasen auf synthetischem Wege. Vortrag. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (5-15). [1930]. 34712

und Biltz, Arthur. Die Gewinnung von Nitriten und Nitraten durch elektrolytische Oxydation des Ammoniaks lei Gegenwart von Kupferhydroxyd. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (3-10). [0490-0930]. 34713

und Scarlat, Georg. Veler die Einwirkung von Guanidin auf die Ester ungesättigter Säuren. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (27–37). [1300–1930].

und Schlüter, Heinrich. Ueber eine Synthese des (2)-Methylhypoxanthius. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (11-26). [1930]. 34715

Traubel, S. Die Anwendung des Azetylens zum Schweissen von Eisen und Stahl mittels Sauerstoff. (Vortrag.) Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (1069–1070). [1120]. 34716

Trautz, Max. Studien über Chemilumineszenz. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (1-111). [7300]. 34717

und Schorigin, P. Kristallolumineszenz und Tribolumineszenz. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (80– 90). [7300]. 34718

— Uber Chemilumineszenz. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (121–130). [7300]. 31719

Travers, Morris W[illiam]. Bemerkung über die Bildung fester Körper bei niedrigen Temperaturen, mit besonderer Berücksichtigung des festen Wasserstoffs. [Übersetzung.] Zs. komprim. Gase, Weimar, 8, 1904, (35–36). [0360].

The liquefaction of hydrogen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd l.] Berlin (D. Verlag), 1904, (793-795). [0360-7200].

- Experimentelle Untersuchung von Gasen. Mit einem Vorwort von Sir William Ramsay Deutsch von Tadeusz Estreicher, Nach der englischen Aufl. nen bearb, u. erweitert. Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1905, (XII+372). 23 cm. 9 M. [7200 0930].

Travers, Morris W[illiam] et Fox, Charles J. Tensions de vapeur de l'oxygène liquide, mesurées au thermomètre à oxygène à volume constant à différentes pressions initiales. Journ. Chim. Phys., (tenève, 1, 1903, (545–552). [0550-7150]. 34723

and Gwyer, A. G. C. On the comparison of the platinum scale of temperature with the normal scale at temperatures between 440° and -190°C, with notes on constant temperatures below the melting-point of ice. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (528-538); (Uebers.) Zs. physik, Chem., Leipzig, 52, 1905, (437-448). [0910-7200].

r. Usher, Francis Lawry.

Treadwell, Ffred]. P. Analytical chemistry. Tr. from 2d German ed. by William T. Hall. Vol. I. Qualitative analysis. New York (Wiley), London (Chapman and Hall), 1903, (X1+466,

(Chapman and Hall), 1903, (X1+466, with text fig.). 23.5 cm.; [Russ. Uebers. der letzten deutschen Auflage von A. S. Komarovskij unter der Redaction von I. V. Pisarevskij.] Odessa, 1904, (XIV+417+1, mit 14 Zeichn. und 1 Taf.). 23 cm. [0030 6000]. 34725

quantitativen Bestimmung des Ozons. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 48, 1905, (86-97). [6200].

Neubestimmung der Dichte des Chlorgases. Zs. augew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1934–1935). [0250–7100].

— Über die Dichte des Chlorgases. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (446–454). [0250 7100].

und Koch, A. A. Über die Bestimmung von Fluor in Wein und Bier. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (469-506). [6200]. 34730

Treboux, O[etave]. Organische Säuren als Kohlenstoffquelle bei Algen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., **23**, 1905, (432–441). [8030].

Trechcinskij, R. M. r. Pusin, N. A.

Trenkle, W. Ueber Lumineszenzerscheinungen. Regensburg, Ber. natw. Ver., **10**, 1905, (95–100). [7300]. 34732

Trenkner, C. r. Gutbier, A[lexander].

Tretau, E. Chemische Untersuchungsämter. Stat. Jahrb. D. Städte, Breslau, 9, 1901, (167–188). [0060].

34733 Öffentliche chemische Untersuchungsämter im Jahre 1900 oder 1900-01. Stat. Jahrb. D. Städte, Breslau, 11, 1903, (240–257). [0060]. 34734

Treumann, [J.]. Zum Streit um die chemische Wasseruntersuchung. Zs. öff. Chem., Plauen, 10, 1904, (395–404). [6500].

Begutachtung von Leinölfirnis. Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (451–461). [6500]. 34736

Trevor, J[oseph] E[llis]. The slope of of the vaporization neutral curve. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([341]-350, with text fig.). [7200], 34737

On certain heats of dilution. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (90–109, with text fig.). [7200]. 34738

The dependence of free energy upon temperature. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (299-310). [7000].

The expansion-work of a dissociating gas. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (493–496). [7200]. 34740

---- v. Bell, J. M.

Tribot, J. et Chrétien, H. Sur un hydrate colloïdal de fer obtenu par électrodialyse et sur quelques-unes de ses propriétés. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (144-146). [0320 7100].

Trillat, A. Sur la formation de l'aldéhyde formique dans la combustion du tabac. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (742-744). [1410]. 34742

Sur les propriétés antiseptiques de certaines funées et sur leur utilisation. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (797–799). [8050].

Propriétés antiseptiques des fumées ; essais de désinfection avec les vapeurs dégagées du sucre par la

chaleur. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (215–217). [1410]. 34744

Trillat, A. et Sauton. Sur un nouveau mode de caractérisation de la pureté du lait basé sur la recherche de l'ammoniaque. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1266-1268); Ann. chinn. analyt., Paris, 10, 1905, (335-337). [6150-6500].

et Turchet. Nouveau procédé de recherche de l'ammoniaque; application pour caractériser la pureté des eaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (374-377); Ann. chim. analyt., Paris, 1905, (179–182). [6150]. 34746

veau procédé de recherche de l'ammoniaque et des sels ammoniacaux applicable à la caractérisation des eaux potables. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 19, 1905, (259–265). [6150–6500].

Tröger, J[ulius]. Guido Bodländer †. Nachruf. Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (78–79). [0010]. 34748

Oleum Pini silvestris und Oleum Pini Strobi, Arch. Pharm., Beglin, **242**, 1904, (521–532). [6500]. 34749

und Hille, Waldemar. Über arylsulfonierte Amide, Nitrile und Thioamide der Essigsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (201– 235). [1310].

Ther die Einwirkung von schwefliger Säure auf Diazo-m-toluolchlorid sowie Diazobenzolsulfat. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (511-535). [1720 1740 5020].

und Vasterling, Paul. Über die Einwirkung von Halogenalkylen auf die Natriumverbindungen von arylsulfonierten Acetonitrilen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (323–340). [1310—1330].

und Volkmer, Franz.
Ueber die Einwirkung von Phenylhydrazin auf arylthiosulfonierte Acetessigester. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (375–392). [1630].

Ueber die Einwirkung von äthylxanthogensaurem Kalium auf monohalogensubstituierte Fettsäuren sowie Fettsäurederivate. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (442–448). [1310—1510]. 34754

Tröger, J[ulius] und Volkmer, F[ranz]. Über die Anlagerung von Hydroxylamin an arylsulfonierte Acetonitrile. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (236-248). [1310-1610]. 34755

Troeller, W. Ueber die Darstellung von Eisen und Stahl unter Zuhilfenahme des elektrischen Stromes. Prometheus, Berlin, 15, 1904, (561-565). [0320].

34756
Tromp de Haas, W. R. Palmarosaolie.
[L'essence de Palmarosa.] Teijsmannia,
Batavia, 16, 1905, (253-259). [6500].

Mededeelingen betreffende de caoutchouc-eultur. [Communications relatives à la culture du caoutchouc.] Teijsmannia, Batavia, **16**, 1905, (383– 397, av. 2 pl.). [6500]. 34758

Trotman, S. R. Damage caused by magnesia soaps in bleaching. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (267–268). [6500]. 34759

and Hackford, J. E. Strychnine tannate and its use in the analysis of tanning materials. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1096–1100). [3010—6500]. 34760

Truchot, P. Caractérisation du molybdene. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (254); Rev. pharm., Gand., **1905**, (193-194). [6200 0480]. 34761

Dosage de l'acide titanique dans les minerais. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (382–389). [6300]. 34762

Trzecick. Lagerung feuergefährlicher Flüssigkeiten. Patent Martini & Hüneke. Gewerbl.-techn. Rathgeber, Berlin, 3, 1903, (37–40, 57–60). [7200]. 34763

——— Schutz gegen Vergiftung durch Arsenwasserstoff, Gewerbl.-techn. Ratgeber, Berlin, **3**, 1904, (326–328). [0140]. 34764

Tschelinzeff, W. Ueber die Umwandelung individueller magnesiumorganischer Verbindungen in Grignard-Baeyersche Oxoniumbasen und die thermoehenische Untersuchung dieser Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3664–3673). [2000. 72001.

Tschermack, Jacob r. Ullmann, Fritz.

Tschermak, G[ustav]. Darstellung der Orthokieselsäure durch Zersetzung natürlicher Silicate. Wien, Sitzber. Ak. Wiss., **114**, 1905, Abth. 1, (455–456). [0710]. 34766

Tschermak, G[ustav]. Darstellung von Kieselsäuren durch Zersetzung der natürlichen Silicate. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (349–367). [0710].

Tscherne, R. v. Herzig, Josef.

Tschernobajeff, D. Zur Bestimmung von Perchloraten und Chloraten im Salpeter. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (442–443). [6300-6500]. 34768

Tschirch, [Alexander]. Die Bedeutung des Experimentes für den Unterricht in der Chemie. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (616). [0050]. 34769

Sekrete 65. Küylenstjerna, K. G. von. Ueber die Galbanumsäure. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (533–537). [1350].

und Bergmann, W. Untersuchungen über die Sekrete.—75.
Ueber die Heerabol-Myrrha. Arch.
Pharm., Berlin, 243, 1905, (641–654).
[1860–6500]. 34772

Ueber die Rhapontiewurzel. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (443–457). [6500]. 34773

et Heuberger, R. Untersuchungen über den chinesischen Rhabarber. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 40, 1902, (282–284). [6500]

und Hoffbauer, R. Untersuchungen über die Sekrete.—73. Weitere Studien über die Aloe, besonders einige seltenere Aloesorten. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (399-420). [6500].

— und Müller, O. Untersuchungen über die Sekrete.—67. Ueber die Guttapercha von Deutsch-Neu-Guinea. 68. Ueber die Albane und das Fluavil der Sumatraguttapercha.—69. Ueber die Albane des Mikindani-Kautschuks aus Deutsch-Ostafrika. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (114-146). [1860-6500-1250]. 34776-

Tschirch, [Alexander] und Paul. Untersuchungen über die Sekrete. 70. Ueber das Euphorbium. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (249–291). [1860–6500].

et Reuter, L. De quelques résines provenant de sarcophages carthaginois. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürielt, 42, 1904, (357–361). [1860]. 34778

und Schereschewski, E. Untersuchungen über die Sekrete.—71. Ueber Balata. 72. Ueber das sogenannte Chicle-Gummi. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (358–393). [1860—6500].

34779
und **Stevens**, A. B. Untersuchungen über die Sekrete.— 74. Ueber den Japanlack (Ki-urushi). Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, 504–553. [1860–6500–8010].

Enzyme (Gummasen), speziell den Nachweis des Stickstoffes in ihnen. Pharm. Centralballe, Dresden, **46**, 1905, (501-507). [8010].

Tschitschibabin, A. E. v. Čičibabin, A. E.

Tschugaeff, L. v. Čugajev, L.

Tswett, M[ichail]. Kritische Bemerkungen zu Molischs Arbeit über die Phaeophyceen-Farbstoffe. Bot. Ztg. Leipzig, 63, Abt. 2, 1905, (273-278). [5010].

Tubandt, C[arl]. Quantitative Bestimmung des Natriumalkoholats mit Menthon. I. Die Grundlagen der Invertirungsmethode. II. Anwendung der Invertirungsmethode zur Bestimmung des Säurecharakters organischer Verbindungen und der relativen Stärke solcher Säuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (41-93). [6300 7000 7300].

Zur Kenntnis der Nickelisalze. (Vorl. Mitt.). Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (73–76). [0540].

Uber die alkalischen Kobaltoxydullösungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (368–373). [0260 7150].

Die Inversionsgeschwindigkeit des Menthons. Diss. Halle a. S. Druck v. E. Karras), 1904, (64). 22 cm. [1540 7050 7300]. 31786

Türk, Hans, v. Harries, C[arl].

Tunmann. Herba Couii. Pharm. ('entralhalle, Dresden, **46**, 1905, (879–880). [6500]. 34787

Ueber die Kristalle in Herba Conii. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (1055-1057). [6500]. 34788

Turchet v. Trillat.

Turner, Thomas. The physical and chemical properties of slags. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1112–1149). [6500]. 34789

Turner, William Ernest v. Findlay, Alexander.

Tutin, Frank v. Power, Frederick Belding.

Tutton, Alfred Edwin Howard. The relation of ammonium to the alkali metals. A study of ammonium magnesium and ammonium zinc sulphates and selenates. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1123-1183); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (177-178); Zs. Krystallogr., Leipzig, 41, 1905, (321-380), [0490-7000-7100].

Topic axes and the topic parameters of the alkali sulphates and selenates. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1183–1189); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (217); Z. Krystallogr., Leipzig, 41, 1905, (381–387). [7000-7100].

[Tuturin, N. N.]. Тутурингь, Н. Н. Термоэлектрическія свойства силавовъ. [Propriétés thermoélectriques des alliages.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proceverb. 1119); **37**, 1905, (proceverb. 1286–1287). [7000-7250]. 34792

Энзимы. [Enzymes.] Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et l. A. Efron, Tome **40**, St. Peterburg, 1904, (836–843). [8010].

34793 —— Этерификація. [Ethérification.] Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et 1. A. Efron, Tome 41, St. Peterburg, 1904, (112–146). [7050].

Ubbelohde, Leo. Automatische Quecksilberluftpumpe mit abgekürzter Quecksilberliöhe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2657–2659); Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **23**, 1905, (63–65); Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1564–1565). [0910].

Ubbelohde, I.eo. Der wahre Tropfpunkt und ein Apparat zu seiner Bestimmung. [Anwendung in der Analyse.] Berlin, Mitt. Maternalprüfungsamt, 22, 1904, (203-216): Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 1220-1225). [0910-1300-6500-7200]. 34796

r. Holde, [D,]

Ubber, Johann. Beitrag zur Kenntnis der Pyridazine, Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob, 1903, (64). 22 cm. [1930]. 34797

Uebel, Max. Apparat zur Entwickelung von Wasserstoff oder Kohlensäure. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (141). [0910-0360-0210]. 34798

Uhland, W. jun. Ueber Anlage und Betrieb der Stärkefabriken. [Forts.] Uhlands techn. Rdsch., Leipzig, 1902, Ausg. 4, (4-5, 30-31, 37, 54-55, 62-63). [6500].

Uhlenhuth, [Paul]. Das biologische Verfahren zur Erkennung und Unterscheidung von Menschen- und Tierblut, sowie anderer Eiweisssubstanzen und seine Anwendung in der forensischen Praxis. Ausgewählte Sammlung von Arbeiten und Gutachten. Jena (G. Fischer), 1905, (VIII+152). 26 cm. 3 M. [6500-8050].

Uhlfelder, E. v. Vanino, L.

Uhlik, M. Ueber den Heteromorphismus des Pferdsblut Hämoglobines. Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (64-88, mit 1 Tal.). [4010]. 34801

Uhlirz, Rudolf v. Landsteiner, Karl.

Uhrig, August. Nachweis elektrischer Leitfähigkeit in Gasen für einige Fälle von bereits bekannten Auftreten des Dampfstrahlphänomens. Diss. Marburg (Druck v. H. Bauer), 1903, (63), 21 cm. [7250].

Ulbricht, R. Beiträge zur Kenntnis der kalkreichen natürlichen Vorkommnisse der Provinz Brandenburg, Landw. Jahrb., Berlin, **32**, 1903, (521-557). [6500].

Vegetationsversuche über den Einfluss der Kalkung und Mergelung auf die Erträge an Serradella. Landw. Versuchstat., Berlin, **59**, 1901, (125-432, mit 2 Taf.). [8030]. 34804

Ullmann, F[ritz]. Synthèses d'acridines. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (298–300). [1930]. 34805

Ullmann, F[ritz] und Ankersmit, J. S. Ueber eine neue Naphthazinsynthese aus o-Amino-azokörpern. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1811-1822). [1930-5020].

ynthesen von Aminonaphtacridinen. Zs. Farbenchem., Berlin, **4**, 1905, (521–522). [1930]. 34807

et Dieterle. Dérivés de la phénazone. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (117-118). [1930]. 34808

et Engi, G. Dérivés du diphénylxanthène. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **18**, 1904, (297). [1930].

und Fitzenkam, Robert. Ueber Oxy-acridine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3787-3796). [1930]. 34810

die Einwirkung von Cuprochlorid auf Aryldiazoniumsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (725-729). (1740-1130-1720].

et Frey, B[urkhard]. Préparation d'aldéhydes alcoylaminoben-zoïques, Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 47, 1904, (549-550). [1430].

und Kipper, Hermann.
Ueber Methoxy-chlor-benzoësäure. (5.
Beitrag zur katalytischen Wirkung des Kupfers.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2120-2126). [1330-7050-1930-1910]. 34813

und Lehner, Alfred. Ueber Benzophenonsulfone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (729-742); Arch. Sei. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1901, (552-553). [1530—1330—1920].

und Mourawiew-Winigradoff, Anna. Ueber Phenylehrysofluoren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2213-2219). [1140-1240-1230-1630-1640].

et Schlaepfer, C. Tétraphényl et hexaphényl-p-xylènes, Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (297). [1130]. 34816

und Sponagel, Paul. Ucber die Phenylirung von Phenolen. (Vorl. Mitt.) (6. Beitrag zur katalytischen Wirkung des Kupfers.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2211–2212). [1230-7050]. 34817

Ullmann, F[ritz] und Tcherniack, Jacob. Ueber Diphenyl-o-Phenoxylen-Dihydroanthracen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1110–1111). [1910].

und Wurstemberger, R. von. Untersuchungen in der Fluorenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4105-4110). [11401240]. 34819

Dérivés du biphénylènediphénylméthane. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (119-121). [1130]. 34820

und Zlokasoff, Marguerite. Ueber Arylsalicylsäuren und deren Ueberführung in Xanthone. (4. Beitrag zur katalytischen Wirkung des Kupfers.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2111–2119). [1330–1910–7050].

v. Delétra, E.

Ullmann, Gustav. Die Apparatefärberei. Berlin (J. Springer), 1905, (X+250). 21 cm. Geb. 6 M. [5020].

Ullmann, M. v. Grueber, O. Ritter

Ullrich, Leopold. Gehaltsbestimmung des essigsauren Natriums. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1207). [1310-6500]. 34823

Ulrich, Rudolf. Zur Demonstration des Faradayschen Gesetzes. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (344-346). [0920-7250]. 34824

Ulpiani, Celso. Per la sintesi degli α -nitroeteri. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5^a), **12**, 1° semestre, 1903, (439–413). [1310]. 34825

34826 urico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (93-98). [8020].

e Ciancarelli, Ugo. Preparazione dei tioacidi aromatici e delle loro amidi. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5*), 12, 2° semestre, 1903, (219–228). [1330].

e **Pannain**, Ernesto. Azione della formaldeide sull'etere nitromalonico e sulla nitromalonamide. Gazz. chim. ital., Roma. **33**, parte 1°, 1903, (379–383). [1310–1930]. 34829

Ulpiani, Celso e Sarcoli, L. Fermentazione alcoolica del mosta di fico d'india con lieviti abituati al fluoruro di sodio. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (111–116). [8020].

---- v. Ampola, Gaspare.

Uirich. Aräometer, dessen Belastungskugel eine Oese zum Anhängen verschieden schwerer Körper hat, und welches demgemäss eine mehrfache Skala aufweist. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (501). [7100]. 3 IS31

Ulrich, Chr. v. Küttner, S.

Ulrici, Hellmath. Ueber den Harnstoffgehalt von Transsudaten und Exsudaten. Centralbl. inn. Med., Leipzig, 24, 1903, (393-396). [6500]. 34832

Ulsch, K. Ein neuer Apparat zur Bestimmung der Trockensubstanz. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (153-455). [6000]. 34833

Ultee, A. J. Over de inwerking van blauwzuur op ketonen. [On the action of hydrocyanic acid on ketones.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (121-124), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (111-141), (English). [1510 1300].

Ulzer, F[erd.]. Ueber die rigorosen Bestimmungen des schwedischen Arsengesetzes. [In: 5. lutern. Kougress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (967–972). [6100].

und Pastrovich, P. Jahresbericht über die Fortschritte auf dem Gebiete der Fette und Naphthaprodukte in den Jahren 1903 und 1904. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (652-657). [1300-1100-6500].

Umbach, Th. Zur Bekänpfung der Bleivergiftungsgefahr. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, **5**, 1904, (145). [0580]. 34837

Umber, F[riedrich]. Ueber Abänderung ebemischer Eigenart durch partiellen Eiweissabbau im Körper. Berliner klin. Wochenschr., **40**, 1903, (885–888). [1000].

Umney, John C. and Bennett, C. T. Oil of *Eucalyptus polybractea*. Pharm. J., London, (Ser. 4), **20**, 1905, (148). [6500]. 34839

Report on Sicilian essential oils. Pharm. J., London, (Ser. 4), **21**, 1905, (860–861). [6500]. 31841

Unverzagt, Wilhelm. Ueber die Einwirkung von Brom auf Di-p-oxytolyl-dimethylmethan. Diss. Marburg (Druck v. R. Friedrich), 1904, (53). 21 cm. [1230].

Upson, Henry T. The molecular rearrangement of aminophenylalkyl carbonates. Pt. 3. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (13-43). [1310-1630]. 34843

Urbain, Edouard. Sur l'origine de l'acide carbonique dans la graine en germination. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1901, 606-608). [8030]. 34844

Perruehon, L. et Lancon, J. De l'influence des produits de dédoublement des matières albuminoïdes sur la saponification des luules par le cytoplasma. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (641-643). [8010].

Urbain, G. Sur une terre vttrique voisine du gadolinium. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (736–738), [0750].

Observé dans la gadoline. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1233-1294). [0310-7300].

Urban, Wilhelm. Ueber alkylierte d-sec.-Butyl-Thioharnstoffe und -Harnstoffe. (Pin Beitrag zur Kenntniss der Abhängigkeit des Drehungsvernögens von Grösse und Struktur der die Asymmetrie bedingenden Atome oder Atomcomplexe.) Diss. Marburg (Druek v. II. Fleischmann, Breslau), 1903, (71). 21 cm. [1310-7300]. 31850

Urech, Walter. Beiträge zur Kenntnis der Oxazinverbindungen. Ueber einige substantive Farbstoffe der Oxazofreihe. Beiträge zur Kenntnis einiger Indolfarbstoffe. Basel. Phil. Diss. 1903-1901. Basel, 1905, (59 + 1). Svo. [5020].

Ury, Hans. Zur Methodik des Albumosennachweises in den Fäces. Arch. Verdauungskrankh., Berlin, 9, 1903, (219–219, 511-512). [6150]. 34852

Zur Methodik des Nachweises gelöster Eiweisskörper in den Fäces. Arch. Verdauungskrankli., Berlin, 10, 1904. (399-407, 628-629). [6150]. 34853

Zur Methodik des quantitativen Nachweises von Fäulnis und Gärungsprodukten in den Fäces. Arch. Verdauungskrankli., Berlin, 11, 1905, (242–261). [6500]. 34851

[Ušakov, A.]. Ушаковъ, А. Азотнокислыя соли дифениламина. [Sur les nitrates de diphénylamine.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Olsč., 37, 1905, (911-912). [1630]. 34855

O дъйстви перекиси водорода на сърпокислый растворъ дифениламина. [Action du peroxyde d'hydrogène surume solution de diphénylamine dans l'acide sulfurique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (913-915). [1630]. 34856

Usher, Francis Lawry and Travers, Morris William. The interaction of sulphuretted hydrogen and arsenic pentoxide in presence of hydrochloric acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1270-1273); [abstract] London, Proc. (Them. Soc., 21, 1905, (223-231). [0140.31857]

Uteseher, Kurt v. Biltz, Wilhelm.

Uthemann. Schutz des Kupfers und seiner Legierungen gegen die Zerstörung durch Seewasser. Berlin, Zs. Ver. D. lng., 49, 1905, (733-736). [0290]. 34858

Utz, [Franz]. Reduktion von Methylenblau durch Kohlenhydrate. ApothZug Berlin, 19, 1901, (784). [6000 6150]. 348.59

Utz, [Franz]. Beiträge zur Kenntnis giftiger Pilze. 1. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (993). [6500]. 34862

—— Beiträge zur Untersuchung von Terpentinöl. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **10**, 1903, (225–227, 248–250). [1140–6500]. 34863

Weitere Beiträge zur Untersuchung von Terpentinöl. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **11**, 1904, (217–219); **12**, 1905, (71–73, 99–100). [H40 6500].

Weitere Mitteilungen über die Untersuchung von Terpentinöl und von Terpentinölersatzmitteln III. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (231–233). [6500].

Beiträge zur Petroleum-Untersuchung, Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (293–296). [6500]. 34866

Beitrag zur Frage über die Aufspaltung der Gallusgerbsäure. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (31–32). [1330].

Terichs zur Bestimmung der Salpetersäure im Wasser. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (177–178). [6300]. 34868

Ueber die Flüchtigkeit der Milchsäure mit Wasserdämpfen. Chem-Zig, Cöthen, **29**, 1905, (363–364, 1174). [1310]. 34869

Nachweise von Formalin in der Milch. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (669). 34870

Der Nachweis von Wasserstoffsuperoxyd in der Milch. Milchw. Zentralbl., Leipzig, **1**, 1905, (175–176). [6150].

Beitrag zum Nachweise eines Wasserzusatzes zur Milch. Milchw. Zentralbl., Leipzig, **1**, 1905, (209-211). [6500]. 34872

Einige Beobachtungen über das durch trockene Destillation erhaltene Terpentinöl. Pharm. Centralhalle, Dresden, **45**, 1904, (1007–1008). [1140].

—— Eine neue Reaktion auf Milchzucker. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (274). [6150].

Utz, [Franz]. Zur Bezeichnung der Terpentinöle. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (681-682). [1140]. 34875

Nachweis von Methylalkohol in äthylalkoholhaltigen Flüssigkeiten. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (736-737). [6150]. 34876

Das Refraktometer und seine Verwendung bei der Untersuchung von Fetten, Ölen, Wachs und Glyzerin. Seifens Ztg, Augsburg, **31**, 1904, (453–454, 472–474, 492–494, 510–511, 528–529, 555–557, 573, 592, 609, 672–673, 708–709, 731–733, 753–754, 796–797, 816–817, 835, 861, 875–876). [6500]. 34877

——— Bazillol und Kresolpräparate. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **43**, 1903, (391–392). [6500]. 34878

Technische Fettextraktionen aus Fäkalien. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **44**, 1904, (167–468). [1300]. 34879

Ueber neuere Verfahren zur Bestimmung von Salpetersäure im Wasser. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 45, 1905, (784–785). [6300 6500].

Vageler, P. Untersuchungen über den Kaligehalt des Moorbodens. München, VierteljSchr. bayr. LandwRath, 10, 1905, I. Beilage, (125–133). [6500]. 34881

Vaillant, P. De l'influence de la concentration sur les propriétés magnétiques des solutions de cobalt. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1632-1634). [7250 0260]. 34882

Valenta, E. Harzessenz, Kienöle und Terpentinöle, ein Beitrag zur Prüfung des Terpentinöles. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (807-808). [6500]. 34883

Verwendbarkeit des mit Fluoresceinfarbstoffen kombinierten Aethylvioletts zur Herstellung panchromatischer Platten. Phot. Alman., Leipzig, **25**, 1905, (59-60). [7350]. 34884

---- r. Eder, J. M.

Valentiner, S. und Schmidt, R. Über eine neue Methode der Darstellung von Neon, Krypton, Xenon. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (816-820); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (187-197). [0430 0530 0850 0930]. 34885

r. Dorn, E[rnst].

Valeur, Armand. Benzopinacone et benzopinacoline. Paris, C.-R. Λead. sci., 139, 1904, (480-481). [1230]. 34886

v. Moureu, Ch.

[Valĭaško, N. A.]. Валянко, Н. А. О глюкозидѣ робининѣ. [Sur la glucoside robinine.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (421– 438). [1850]. 34887

Vallety. Dosage du cuivre et de la matte libre dans les scories. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (193-195). [6200]. 34888

Détermination rapide de la fusibilité des scories. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (456-457). [6500]. 34889

Vámossy, Zoltán. A Syveton-ügy. [Die Syveton-Affaire.] Orv. Hetilap, Budapest, **49**, 1905, (236–237, 252–254). [6500]. 34890

Vamvakas, Jean. Caractères du beurre de chamelle. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (350). [6500].

Ya-t-il quelque réactif (pas complète analyse), qui peut distinguer les alcools industriels des autres alcools de la vigne? [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (710-712). [6500].

Van Aubel, Edmond. Sur l'indice de réfraction des solutions. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (126-128). [7300].

34893

Van den Kerkhoff, Eduard. Untersuchungen über Anis- und Cuminil-Verbindungen. Zürich. Phil. Diss. II. S. 1904-1905. Zürich, 1901, (51). Svo. [1130].

Vanderkleed, Charles E. r. Green, Arthur L[awrence].

Vandevelde, A. J. J. Ueber die Einwirkung von Wasserstoffhyperoxyd auf Enzyme. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (558-570). [8310].

34895

— Ueber die Bestimmung der Giftigkeit von Alkeholen und Essenzen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (1060–1070). [8050]. 34896

e. Ueber proteolytische Enzyme der

Milch. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1904, (571–581). [8010]. 34897

Vaney, C. et Maignon, F. Variations subies par le glucose, le glycogène, la graisse et les albumines solubles au cours des métamorphoses du ver à soie. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1192-1195). [8040].

Vaniček, Rudolf. Ein Vorschlag zur raschen Gerbstoff- und Aciditätsbestinmung in den Gerbebrühen. ChemZtg, Cöthen. 29, 1905, (1280). [6500].

Vanino, L[udwig]. Ueber die vermeintliche Löslichkeit des Goldoxyduls in Wasser. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (462–463). [0150 7150].

— Ueber Goldhydrosole, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (463–166). [0150-7100]. 34901

Ratschläge zur Wahl chemischer Lehrbücher, Nste Erfdgn-Prakt. Techn., Wien, **32**, 1905, (52–54). [0050].

die Darstellung von Anisovlperoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3624). [1330]. 34901

 Van
 Laer, levîres
 Henri.
 Sur quelques quelques quelques particular.

 levîres
 non inversives.
 Centralbl.

 Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (550-556).
 (550-556).

 [8020].
 34905

Van Slyke, Lucius L. and Hart, Edwin B. Chemical changes in the souring of milk. Contributions from the New York Agricultural Experiment Station, 8, in Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1901, (145-154). [8020].

31906
A study of the artificial digestion of some compounds of casein and paracasein contained in cottage and cheddar cheese. Contributions from the New York Agricultural Experiment Station, 9, in Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (151-161). [6500].

Vanzetti, Lino. Sopra l'acido veratroilformico ed il suo prodotto di riduzione. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5⁴), **12**, 2⁰ semestre, 1903, (629–635). [1330]. 34908

Vanzetti, Lino e Coppadoro, Angelo. Sintesi elettrolitica dell'acido glutarico. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5ª), 12, 2º semestre, 1903, (209-215). [1310 7250].

v. Koerner, Guglielmo.

Varenne, E. et Godefroy, I. Sur l'anéthoglycol (glycol de l'anéthol). Paris, C.-R. Acad. sci, **140**, 1905, (591– 592). [1230]. 34910

Varet, Raonl. Recherches sur les formiates de mercure. Paris, C.-R. Acad. sci., 149, 1905, (1641-1643). [7200]. 34911

Vásony, Lajos. Adatok az erjedési kozmás olajok képződéséhez. [Beiträge zur Entstehung der Fuselöle bei det tährung.]. Magy. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (71–73. 84–88, 103–106, 123–124, 137–139, 151–155). [1210–8020].

Vasterling, P. v. Tröger, J[ulius].

Vater, [Heinrich]. Die Wiederaufnahme der Ausführung von Bodenanalysen an der Königl. Sächs. Forstakademie Tharandt. Tharander forstl. Jahrb.. 55, 1905, (60-66). [6500].

Düngungsversuche in Saatkämpen auf Sandsteinböden nebst Bemerkungen über die Ausführung forstlicher Saatversuche. Tharander forstl. Jahrb., 55, 1905, (116-137).

Vaubel, Wilhelm. Ueber die Einwirkung von Ammoniumnitrit und Ammoniumnitrat bezw. naszierendem Stickoxydul auf aromatische Verbindungen. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1245-1246). [1000 0490 6400].

Beitrag zur titrimetrischen Bestimmung von Sulfaten mit Benzidiuchlorhydrat neben Thiosulfaten, Sulfaten und Sulfiden. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1254). [6300]. 34916

Ueber die Molekulargrösse der Verbindungen im festen Zustande und die Beziehungen zwischen osmotischem Druck, Gefrierpunktsdepression und Siedepunktserhöhung. J. prakt. (hem., Leipzig, (N.F.), **69**, 1901, (545– 559). [7100-7150-7200]. 34917 (p-7195) Vaubel, Wilhelm. Ueber die Beziehungen zwischen den Grössen der Molekularkomplexe und den Ausdehnungskoëffizienten in den verschiedenen Aggregatzuständen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (503–508). [7200–7000].

Antifebrius. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (523). [6500]. 31919

Berichtigung zu der Arbeit von W. Vaubel und O. Scheuer über Acetonbestimmung. Zs. augew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (656). [6300].

Zur Kenntnis der Terpentinöle des Handels. Zs. ölf. Chem., Plauen, 11, 1905, (429-435). [1140].

und Bartelt, E. Beitrag zur Bestimmung der Borsäure. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (629–630). [6300]. 34922

Fehlerquelle bei der Bestimmung des Acetons nach der Jodoformmethode. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (214-215). [6300].

Benzyläthylanilins und des Benzylidenanilins. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905. (88-89). [1630]. 34924

Veiel, Otto. Ueber Benzinnidazole und deren Spaltungsprodukte. Diss. Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob), 1904, (30). 22 cm. [1930]. 34925

Veillard, Ad. Action de l'eau régale sur les acides oxybenzoïques et de l'oxyde d'argent ammoniacal sur les aldéhydes salicylique et 3.5 dibromosalicylique. Lausanne. Thèse sc. 1903– 1904. Lausanne, 1904, (104). 8°. [1330 1430].

Veitch, F. P. Fertilizers. [In: 5-Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (486– 494). [6500]. 34927

Veley, Victor Herbert. Hydrolysis of ammonium salts. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (26-33); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (248). [0490-7050].

and Manley, J. J. The refractive indices of sulphuric acid at different concentrations. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (469-487), [0060 7300].

Veley, Victor Herbert and Manley, J. J. Zur Gehaltsbestimmung von konz. Salpetersäure durch das spezifische Gewicht. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1207-1208). [6500]. 34930

Ven, E[liza] van der. Sur le transport des liquides par le courant électrique. VII. Haarlem, Arch. Mus. Teyler, (Ser. 2), 9, 1905, (573-604). [0540]. 34931

"Venable, F[rancis] P_{ν}^{r} reston] v. Baskerville, Chas.

Venturi, Antonio r. Magnanini, Gaetano.

Veraguth, Hans. Über Derivate des Cyclooctans. Diss. München (Druck v. V. Höfling), 1905, (83). 23 cm. [1140 1930 1640]. 34932

v. Willstätter, Richard.

Veratietti v. Cantoni.

Verda, A. v. Seiler, F.

Vermehren, A. Polarisation und Bleiessigniederschlag. [Zuckerbestimmung.] Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 13, 1904, (106-107). [6300].

Vermeulen, Hendrik. Plaatsbepaling der isomere dinitroanisolen. [Ortsbestimmung der isomeren Dinitroanisolen.] Groningen (P. Oppenheim), [1905], (55), 22 cm. [1230].

Verneuil, A. Mémoire sur la reproduction artificielle du rubis par fusion. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (20–48). [0120].

v. Wyrouboff, G.

Verney, Lorenzo. Les facteurs de l'immunité. Rev. gén. sci., Paris, 14, 1903, (847-863). [8050]. 34936

Vernier, Paul D. Sur la présence des albunoses dans le sang et leur disparition au contact de la paroi digestive. L'indice d'or des matières protéiques. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (169-170). [4010 8040 6150 4000].

Vernon, H. M. The ereptic power of tissues as a measure of functional capacity. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (81-109). [8010]. 34938

Verploegh, II. v. Hoogenhuyze, C. J. C. van.

Veselý, Vítězslav. Příspěvek k seznání dinaftokarbazolů. [Beitrag zur

ø

Kenntniss der Dinaphtokarbazole.] Prag, Veštn. České Spol. Nauk, **1904**, 7. Aufsatz, (7). [1930]. 34939

Veselý, Vítězslav. Ueber das 2.2-Dinaphto-1.1-imin. Vortrag. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (136-139). [1930].

Vespignani, G. B. Sopra le constanti critiche di alcune sostanze organiche. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte I^a, 1503, (73-78). [7200]. 34941

Vesterberg, Alb. Zur Kenntniss der Coniferenharzsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4125–4132). [1350 1860]. 34942

Vèzes et Mouline. Sur la solubilité réciproque de l'essence de térébenthine et de l'alcool aqueux. Bordeaux, Procverb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (95-102). [7150-1140]. 34943

Viard, Georges. Sur la composition des homologues du vert de Schweinfurt. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (286– 288). [0140–1310] 31944

Vibrans, O. Die Untersuchung des Ackerbodens. Bl. Zuckerrübenbau, Berlin, 9, 1902, (25-31). [6500]. 34945

Vicari, Ferdinand. Ueber die Konstitution des o-Tolidins. Diss. k. techn. Hochschule. München (Druck v. Wolf & S.), 1905, (39). 21 cm. [1630]. 34946

Victor, Ernst. Ueber Zinnanalysen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (179-181). [6200 6500]. 34947

Vidal, Raymond. Ueber die Konstitution der Nitrosophenole und die Auffassung der ortho-, meta- und pära-Stellungen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (486-487). [1230-7000]. 34948

Sur l'existence et le rôle des fonctions mercaptan dans les couleurs sulfurées directes. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (25-27). [5020].

Sur la constitution des nitrosodérivés phénoliques et la conception des positions ortho, méta ou para qu'on peut déduire de l'étude de ses composés. Monit. sci. Quesn., Paris, (série 4), **19**, 1905, (277–279). [1230].

Ueber die Konstitution von Anilinschwarz. Zs. Farbenchem, Berlin, 4, 1905, (157). [5020]. 34951

Ueber das Diazophenol und die Konstitution der aromatischen Diazo-

und Azoderivate. Zs. Farbenchem., Berlin, **4**, 1905, (481). [1740—1720]. 34952

Vierling, Hubert. Die Fermentwirkung des Rieinussameus in der Technik. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (199-200). 8010]. 34953

Die Elemente der chemischen Kinetik mit besonderer Berücksichtigung der Katalyse und Fernnentwirkung, Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, 219-250). [7050 8010]. 31954

Vieth, P[aul]. Die schwankende Zusammensetzung reinen Butterfettes. Hannoversche landw. Ztg, **54**, 1901, 695-698). [6500] 34955

Die Bestimmung des Fettgehaltes der Milch mittelst des Laktoskopes von Paasch und Larsen, Petersen in Horsens. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, 105–167). [6500]. 31956

Prüfung eines Kronen-Separators R 15 und eines Hansa-Separators (* 15. MilchZtg, Leipzig, **33**, 1904, (675–677). [0910]. 34957

Prüfung eines Bergedorfer Separators "Astra 11". Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (803–805). [0910]. 34958

Versuche mit einem l'ump-Separator Nr. 0. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (819-822). [0910]. 34959

Prüfung der Svea-Separatoren Nr. 5 u. Nr. 9.—Prüfung der Balance-Zentrifuge für Kraftbetrieb Nr. 3, Modell 1904 und Modell 1905. MolkZtg, Hildesheim, 19, 1905, (655-658, 845-846), [0910].

Vieweg, Walter. Die Chemie auf der Weltausstellung zu St. Louis 1904. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, 10, 1905, (147–242). [0060]. 34962

Vignon, G. v. Couturier, F.

Vignon, Léo. Limite de copulation du diazobenzène et de l'aniline. Paris, C-R. Acad. sci., **140**, 1905, (91-93). [1740]. 34963

Recherche du phosphore blane libre dans le sulfure de phosphore. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1449–1451). [6100–0570]. 34964 (p-7195)

Vignon, Léo et Simonet. Dérivés substitués du phényldiazoaminobenzène Paris, C. R. Acad. sci., **139**, 1904, (569–571). [1740]. 34965

diphénylamine, dérivés des homologues de l'aniline et des naphtylamines. Paris, C.-R. Acad. sci., **149**, 1905, (788-790). [1740].

— — Diazoaminés secondaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1038–1040). [1740]. 34967

Vigouroux, Em. Sur les alliages de fer et de tungstène. Bordeaux, Proc.verb. soc. sci. phys. nat., **1903-1904**, 1904, (15-19). [0320 0840]. 34968

Sur les ferrochromes purs. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., **1903-1904**, I904, (62-68). [0320 0270].

Action de l'aluminium sur un inélange d'oxyde de fer et de vanadium. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., **1903-1904**, 1904, (102-104). [0320 0820].

Action de l'aluminium sur un mélange d'oxyde de fer et d'argent. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, (139-142). [0320 0110].

à l'étude des alliages de silicium et de zinc. Bordeaux, Proc,-verb. soc. sci. phys. nat., **1901-1902**, 1902, (52-53). [0710-0880].

Vigreux, Henri. Nouveaux réfrigérants et nouvelles colonnes à reetifier. Monit. sei. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (676-677). [5500]. 34974

Vila, A. r. Piettre.

villain, Ernst. Ueber das Vorkommen und Nachweis des Rhodans im Menschen- und Tierkörper und seine toxikologische und pharmakologische Bedeutung. Diss. Freiburg. Berlin (Druck v. H. Bischof), 1903, (55). 23 cm. [6300].

Villard, Jules. A propos d'une prétendue chlorophylle de la soie. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (165-166). [8030].

Villarello, D. Étade chimique de l'Amalgamation Mexicaine (2me partie). Mexico, Mem. Soc. Ant. Alzate, 21, 1904, (145-215). [6500 0380]. 34977

Ville, J. et Derrien, E. Modification du spectre de la méthémoglobine sous l'action du fluorure de sodium. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (743-744). [8040].

— Sur la méthémoglobine et sa combinaison fluorée. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1549-1551). [4010-7300]. 31980

Villiers, Magnier de la Source, Rocques et Fayolle. Sur la recherche de la saccharine dans les boissons alimentaires. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (118–420). [6500]. 31981

Villiger, V. General-Register zu den Bänden 277-328 (1893-1903), von Liebig's Annalen der Chemie. Leipzig (C. F. Winter), 1905, (VI+1063). 20 cm. 36 M. [0020].

Vilmar, C. Cellotropin. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1901, (272). [1850]. 31983 Vilmorin, Ph. de. De l'industrie du

Vilmorin, Ph. de. De l'industrie du sacre et in particulier du sucre de betteraves aux Etats-Unis. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (1027-1041). [6509].

Vincent, E. Tétanos et quinine. Ann. Inst. Pasteur, Paris, **18**, 1904, (748-760). [3010 8050]. 34985

Vines, S. H. On the proteases of plants. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (814-815). [8010]. 34986

Viola, (*. H. Grundzüge der Kristallographie. Leipzig (W. Engelmann), 1904, (X+389). Svo. 11 M. [7100].

Virchow, C. Ueber die Ausfallbarkeit von Gerbstoffen durch Ammouiumsalze. Berlin. Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1906, (348–352). [1330–6500]. 34988

Virgili, Juan Fages. Ueber die quantitative Bestimmung des Arsens als Magnesiumpyroarseniat. (Uebers.) Zs. anal. Chem., Wiesbadeu, 44, 1905, (492–516). [6200].

Visser, Λ[rie] W[iekert]. Een paar opmerkingen over auto-Katalyse en de omzetting van γ-oxyzuren, met en zon-

der toevoeging van andere zuren, opgevat als ionenreactie. [A few observations on auto-catalysis and the transformation of γ-hydroxyacids, with and without addition of other acids, conceived as an ion-reaction.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **13**, 1905, (77-0-780), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **7**, 1905, (760-769), (English). [7050].

Visser, A[rie] W[iekert]. Reaktions-geschwindigkeit und chemisches Gleichgewicht in homogenen Systemen und deren Anwendung auf Enzymwirkungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (257–309). [7050–8010]. 31991

Visser, H[endrik] L[udwijn]. Glucosebepaling in urine. [Die Bestimmung der Glucose im Harne.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (121-124). [6500].

Die Jodzahl einiger Fette und Wachsarten bestimmt nach dem Verfahren von Wijs. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (419), [6500].

Vitali, Dioscoride. Osservazioni sulla ricerca chimico-tossicologica del mercurio. Bologna, Mem. Acc. sc., (serie 5^a), **10**, 1903, (93–98). [6100]. 34991

Contributo allo studio dei persolfati sotto il rispetto analitieo. Boll. chim. farmae., Milano, **42**, 1903. (274–286, 321–326); Rist. da Bologna, Mem. Acc. sc., (serie 5°), **10**, 1903. (697–716). [6150].

Sul comportamento dell'acido cacodilico e dell'arrhenal nell'apparecchio di Marsh. Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (641-645). [6400].

31996

Sul reattivo delle macchie sanguigne del Van Deen. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1*, 1903, (323–328); Boll. chim. farmac., Milano, **42**, 1903, (177–181). [6150]. 31997

Vitek, Eugen v. Stoklasa, Julius.

Vitoria, S. J. Edouard. Sur l'isopropanol trichloré 1.1.1. Cl₃C-CH(OH).CH₃. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (265-296); Bruxelles, Bul. Acad. roy., **1904**, (1087-1123). [1110 1120 1210 1410 1510].

[Vittorf, N. M.]. Витторфъ Н. М. Діаграмма плавления смѣсей N₂O₄ и NO. [Diagramme des points de fusion des mélanges de N₂O₄ et NO.] St. Peter-

burg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (857–863). [0490-7200]. 31999

Vock, Richard. Zur Kenntnis der Diazoverbindungen. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1903, (35), 25 cm. [1710-5020]. 35000

Voelcker, John Augustus. Agricultural chemistry and vegetable physiology. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, **1**, 1905, 192-221. [6500-8000].

Voelker, A. Vorführung elektrischer Widerstandsöfen nach dem Kryptolsystem. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 83, 1904, SitzBer., (102–109). [0910]. 35002

Völker, J. A. v. Müller, P.

Völtz, W. Ueber den Einfluss verschiedener Eiweisskörper und einiger Derivate derselben auf den Stickstoffnunsatz, mit besonderer Berücksichtigung des Asparagins. Arch. ges. Physiol., Bonn, 107, 1905, (360–414). [8040].

Ueber den Einfluss des Lezithins auf den Eiweissumsatz ohne gleichzeitige Asparaginzufuhr und bei Gegenwart dieses Amids. Arch. ges. Physiol., Bonn, 107, 1905, (415-425). [8040].

Voerman, G[erardus] L[eonardus]. De oplosbaarheid van Kaliumpermanganaat in water. [Die Löslichkeit des Kaliumpermanganats in Wasser.] Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (766–767). [0470-7150].

---- r. Baur, Emil.

r. van't Hoff, Jacob Heinrich.

Vogdt, Kurt. Ueber einige Kondensationspredukte des Terephtalaldehyds und ihr Verhalten bei der Reduktion. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. & J. Goeller), 1904, (43). 23 cm. [1430].

v. Kohlschütter, V[olkmar].

Vogel, J. H. Die Reinigung des Acetylens. Acetylen, Halle, **6**, 1903, (32–35). [1120].

Der Ermittelung der im Acetylengase enthaltenen Verunreinigungen. Acetylen, Halle, **6**, 1903, (41–43), [6400-1120]. 35008

Vogel, J. H. Verflüssigtes Oelgas, Acetylen, Halle, **6**, 1903, (111–112). [0930]. 35009

Zum 70. Geburtstag Adolph Franks. Zs. Calciumearbidfabr., Berlin, **8**, 1904, (17–19, 33–34). [0010]. 35010

Vogel, Otto. Zur Urgeschichte des Eisens. Prometheus, Berlin, **15**, 1904, (689-693, 710-714). [0320]. 35011

Vogel, Rudolf. Über Gold-Bleilegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (11–23, mit 1 Taf.). [0150-0580 7000].

— Über Gold-Zinnlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **16**, 1905, 160-75, mit 2 Taf.) [0150-0720 7000]. 35013

Vogelsang, J. Ueber Radium und radioaktive Stoffe. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (236-238, 248-250). [0620-7300]. 35011

Vogelsang, Walter, Zur Kenntnis der Wismut-Salze, Diss. Berlin (Druck v. O. Elsner), [1905], (55). 24 cm. [0190 1310]. 35015

Vogt, G. Sur l'influence de la température de cuisson sur les qualités de la porcelaine obtenue. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, 735–738). [0120].

Sur le dosage de l'acide borique dans les borosilicates. [In: 5 Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (738-741). [6300]. 35017

Sur la présence fréquente de l'acide titanique dans les argiles. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (711–743). [0780-0120-6300]. 35018

Vogt, J. H. L. Physikalisch-chemische Gesetze der Krystallisationsfolge in Eruptivgesteinen. [1. Theil]. Min. Petr. Mitt., Wien, 24, 1905, (437-542). [7200].

Vogtherr, M[ax]. Ein neuer Kjeldahl-Apparat. D. Zuckerind., Berlin, 28, 1903, (1651-1651). [6000]. 35021 Vogtherr, M[ax]. Die Chemie. (Hausschatz des Wissens. Abt. 3. Bd 5.) Neudamm (J. Neumann), 1905, (VIII-847, mit 5 Taf.). Geb. 7.50 M. [0030]. 35022

Voigt, K. Röhren-Trockenapparat, hauptsächlich für Trocknung im Kohlensäurestrom. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (691-692). [6000]. 35023

Gasanssaugvorrichtung für analytische Zwecke. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (173). [6000 6400].

35024

35024

Die Stabilität des Zelluloids. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (2002–2003). [1840]. 35025

Voit, C[arl] von. Friedrich Knapp. (Nekrolog.) München, SitzBer. Ak. Wiss., math-phys. Kl., **35**, 1905, (337-340). [0010]. 35026

Volborth, Walther. Die Zusammeusetzung der im Rassenstalle des landwirtschaftlichen Institutes der Universität Leipzig gewonnenen Kuhmilch. Leipzig, Mitt. landw. Inst., H. 5, 1904, (113–192). [6500].

Volhard, Franz. Ueber das fettspaltende Ferment des Magens. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 19, 1901, (302-309). [8010]. 35028

Volkmer, Franz r. Tröger, Julius.

Vollenbruck, August. Ucber Fluorindine der Naphtaliureihe. Basel. Phil. Diss. 1903–1904. Basel, 1904, (48). 8vo. [5020]. 35029

Voller, A. Versuche über die zeitliche Abnahme der Radioaktivität und über die Lebensdauer des Radiums im Zustande sehr feiner Verteilung. (Vortrag). Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1901, (291-292). [0620]. 35030

Ueber Radioaktivität verschiedener Substanzen insbesondere Radium, Polonium und Radiotellur. Weitere Mitteilungen über Radioaktivität. – Untersuchungen über die Lebensdauer des Radiums. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3.F), 12, (1904), 1905, (XXXVII - XXXIX, XLVIII - XLIX, LXXVIII - LXXVIII - [7300 0620].

35031

Badimmengen. (Erwiderung.) Physik.
Zs., Leipzig, **6**, 1905, (109–411). [7300
35032

Vollers, H. Das Filtrieren mit Geochtiegeln. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1088). [0910]. 35033 Volochovič, L. v. Tichvinskij, M. M.

Volodin, S. P. v. Evangulov, M. G.

Volpino, Guido. Ein neues Verfahren zur Bestimmung von minderwertigen Mehlen in Weizenmehl. (Uebers.) Zs. Unters. Xahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903. (1089-1095). [6500].

Volterra, Vito. Sul numero dei componenti indipendenti di un sistema. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5^a), 12, 2° semestre, 1903, (417–119). [7050]. 35035

Von der Mühll, E[duard]. Bromoquinolones et bromo-carbostyriles. Genève. Thèse sc. 1903–1901. Genève, 1904, 40). 8vo. [1930]. 35036

Vondráček, Rudolf. Výroba popele cínového, [Bereitung des Zinnstaubs.] Cas. Prům. Chem., Prag. 14, 1904, (39 42). [0720]. 35037

Katalysu a chemická indukce. [Katalyse und chemische duktion. Cas. Prům. Chem., Prag, 14, 1904, (110–115, 148–153). [7050].

opúsbení kovů na roztoky sacharosy, [Ueber Metalleinwirkung auf Saccharoselösungen]. Prag, Věstu České Spol. Náuk, **1904**, 19. Aufsatz, (8). [7050].

Beitrag zur Erklärung des Mechanismus der katalytischen Wirkungen des Platinschwarzes. Zs. anorg. (hem., Hamburg, **39**, 1904, (24–10). [7050 0610]. 35040

Ueber den Einfluss der Metalle auf die Hydrolyse des Rohrzuckers. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1905, (560-566). [1820-7050]. 35041

v. Votoček, Emil.

Vongerichten, E[duard]. Ueber Morphenolderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1851-1857). [1910-3010]. 35012

und Weilinger, C. Ueber Amino-codeïn. Berlin, Ber. D. chen. Ges., 38, 1905, (1857-1859). [3010]. 35043

Voorthuis, J. A. v. Romijn, G.

Vorländer, D[aniel]. Addition von Säuren und Salzen zu α β-ungesättigten Ketonen. (Mithearb, von C. Siebert, P. Weissheimer und V. Rolle).—Verbindungen der Aldehyde mit Halogenwasserstoff (Bearb, mit C. Siebert).—Aromatischo

Ketone und Halogenwasserstoff. Bearb. mit C. Siebert .- Aromatische Kohlenwasserstoffe und Halogenwasserstoff. (Bearb. mit C. Siebert). - Pikrinsäure und a-ungesättigte Ketone. (Bearb. mit C. Siebert).—Hydrohaloïde des Anisalacetophenons. (Bearb. mit O. Rolle). Einwirkung von Brom auf α β-ungesättigte Ketone. (Bearb. mit C. Siebert). Verbindungen des Dimethylpyrons mit Natriummalonester. (Bearb. mit P. Weissheimer). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (1–80). [1130 1300 1400 1430 1500 1530 1910 5010]. 35044

Vortmann, G[eorg] und Metzl, A. Zur quantitativen Bestimmung des Antimons als Trisulfid und dessen Trennung von Zinn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (525-535). [6200]. 35045

 Voss,
 Franz.
 Über colloidale
 Silbersalze.

 salze.
 Diss.
 Erlangen (Druck v. E. Th. Jacob),
 1903, (65).
 21 cm. [0110 35046

 7100].
 35046

Voswinckel, Hugo. Studien in der Naphtacenreihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4015-4021). [1530 35047

Votoček, Emil. O novém rhamnosidu z Ipomoca turpethum. [Ueber ein neues Rhamnosid aus Ipomoca turpethum.] Prag, Věstn. České Spol. Náuk, 1905, (4). [1850]. 35048

O kvalitativném dokazování volně vázaných skupin methylenových. [Ueber qualitativen Nachweis lose gebundener Methylengruppen.] Prag, Věstn. České Spol. Nauk, 1905, (7). [1100].

Ueber die Antipoden-Isomerie der Rhodeose und Fucose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1904, (3859–3862); Zs. Zucklnd, Prag, **29**, (1904–5), 1905, (230–233). [1800–1840– 1850–7000].

a **Bulir**, Jaromír. O rhodeitu. Příspěvek k poznání konfigurace rhodeosy. [Rhodeit. Beitrag zur Erkeuntniss der Rhodeose-Konfiguration.] Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., **14**, 1905, 77. [1850].

und Fleischner, H. Ueber die Bestimmung des Formaldehyds mittels Carbazol. (Vorl. Mitt.). [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (1). Verlag), 1904, (281– 282). [6300]. Votoček, Emil a Vondráček, Rudolf. O eukeruých složkách glykosidu solaninu, konvallamarinu a skammoninu. [Ueber Zuckerkomponenten der Glykoside, des Solanins, Konvallamarins und Skammonins.] Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos.. 14, 1905, (3). [1850]. 35053

cukrů ze směsí. [Ueber die Separierung und Isolierung einzelner Zuekerarten.] Prag, Věstn. České Spol. Náuk, 1904, J. Aufsatz, (10); 31. Aufsatz, (6). [1800].

Verdrängung der Zuckergruppen in Hydrazonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1993–1995). [1630] 35055

[Voznesenskij, X.]. Вознесенскіп, Н. Объ 1-3 пентадіент. [1,3-Pentadien.] St. Peterburg, Žurn. russ, fiz.-chin. Obšě., **36**, 1904, (532-536). [1120].

Vuillemin, A[rmand]. Senföl-Bestimmungen. Schweiz. Wochensehr. Chem., Zürich, 42, 1904, (141–145). [6500].

- r. Hartwich, C.

Vyšinskaja, L. v. Čelincev, V. V.

- v. Zelinskij, N. D.

Waals, J[ohannes] D[iderik] van der. De (T.x)-evenwichten vaste en fluïde phasen bij veranderlijke waarden van den druk. [The (T,x) equilibria of solid and fluid phases for variable values of the pressure.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (185–187, with 1 pl.), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (190–195, with 1 pl.), (English). [7050].

Eigenschappen der kritische lijn (plooipuntslijn) aan de zijde der componenten. [Properties of the critical line (plait point line) on the side of the components.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (230–240), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (271–280), (English). [7050]. 35059

doorsneden van het saturatie vlak van een binair mengsel aan den kant der componenten. [The properties of the section of the surface of saturation of a binary mixture on the side of the components.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat.

Afd. K. Akad. Wet., **14**, [1905], (240–249), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (280–289), (English). [7050].

Waals, J[ohannes] D[iderik] van der. De exacte getallenwaarden voor de eigenschappen der plooipuntslijn aan de zijde der componenten. [The exact numerical values for the properties of the plait point line on the side of the components.] Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (249-258), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (289-298), (English). [7050].

L'état liquide et l'équation d'état. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (7–46, 1 fig.). [7000]. 35062

Wachsmuth, R[ichard]. Apparat zur akustischen Bestimmung von Dampfdichten. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 7, 1905, (47–48). [7100–0910]. 35063

der Dichte von Gasen und Dämpfen. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (923-928). [7100-0910].

wade, John. The influence of water and alcohols on the boiling point of esters. I. A modification of Markow, b. Chem Soc., 87, 1905, (1656–1668); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (210). [1310–7200]. 35065

Wadmore, John Mello, Notes on sodium alum, London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (150). [0120 0500]. 35066

wächter, W. Untersuchungen über den Austritt von Zucker aus den Zellen der Speicherorgane von Allium Cepa und Beta rulgaris. Jahrb. wiss. Bot., Leipzig. 41, 1905, (165–220). [8030-7150]. 35007

Waele, H. de r. Vandevelde, A. J. J.

Waentig, Percy. Zum Chemismus
phosphoreszierender Erdalkalisulfide.
Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (435-472). [7300].

Waerden, H. van der r. Hissink, D[avid] J. acobus].

Waetzmann, Erich. Ueber die Intensitätsverhältnisse der Spektra von Gasgemischen. Diss. Breslan (Druck v. II. Fleischmann), 1904, (72, mit 11 Taf.), 22 cm. [7300].

Wagenknecht, W. r. Gutbier, A[lexander].

Wagner, Arthur. Beitrag zur Kenntnis der Ochronose. Diss. Freiburg i. Br. Druck v. K. Kuss), 1904, (53), 20 em. [5020]. 35070

Wagner, B. Neue Methoden der quantitativen Bestimmung mit dem Zeissschen Eintauchrefruktometer. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (101-407). [6000].

[Wagner, Innitrij, Livov, Viktor et Bening, Aleksandr]. Вагнеръ, Д. Львовъ, В. и Беништь, А. О дъйствій сърной кислоты на итьюторые глицерины, получаемые окисленіемъ испредъльныхъ третичныхъ сипртовъ ряда С"П_{2н-1}.ОН съ одиниъ радикаломъ "аллить." [Action de l'acide sulfurique sur quelques glycérines obtenues par l'oxydation des alcools non-saturés tertiaires С"П_{2н-1}.ОН ayant le radical "allyl."] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chin. Obšč., 36, 1904, (539–544); J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (111–422). [1210–1220].

35072 Wagner, Hans. Untersuchung über Tetrachlor-p-Dioxytolan. Diss. Marburg (Druck v. Köster & Schell), 1903, (59), 21 cm. [1230]. 35073

r. Sprinkmeyer, H.

Wagner, Julius. Bemerkungen zu vorstehendem Aufsatze. [Betrifft: W. Schloesser, Bemerkungen über die Einichtung und Prüfung massmalytischer Messgeräte.] Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1610-1611). [6000]. 35071

Einheitliehe Titersubstanzen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (314-320). [6000]. 35076

Welche Anforderungen sind an im Verkehr als chemisch rein bestimmte Reagentien zu stellen? [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd I.] Berlin (b. Verlag), 1904, (317–353). [60001.

Wagner, Paul. Die Wanderungen und Wandlungen des Stickstoffs in der Natur und die Nutzung und Beherrschung derselben in der landwirtselaftlichen Praxis. Berlin, Arb. D. Landw-Ges., H. 98, 1901, (28–46). [8030]. 35078 Wagner, Paul. Welche Phosphorsäureformen sind für Dungungszwecke verwendbar? Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 8, 1903, (207, 217, 226–227, 237–238). [6500].

Wagschal, Ferdinand. Quantitative Studien über die Giftigkeit der Blausäure-Dämpfe. Diss. Würzburg (Druck v. F. Staudenraus), 1903, (33). 22 cm. [8050]. 35080

Wahl, [A]. Progrès réalisés dans le domaine des matières colorantes en 1902. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **17**, 1903, (881–889). [5000]. 35081

Les matières colorantes nouvelles. Rev. gén. sci., Paris, **14**, 1903, (1142-1151). [5020]. 35082

Constitution des matières colorantes du triphénylméthane. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (558-568). [5020].

v. Bouveault, L.

Wahl, Manfred. Einiges über biologische Betriebskontrolle von Würze und Bottichbier. Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (522–521). [6500].

Wahle, Karl v. Michaelis, $\Lambda[ug]$.

Waidner, C. W. Methods of pyrometry. Proceedings of engineers' society of Western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 20, 1901, ([313]-402 with text fig.). [7200]. 35085

Wakeman, A. J. Ueber die Verteilung des Stickstoffs in der Leber des Störs. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (341). [6500].

Walbaum, H[einrich] and **Hüthig**, O. Über das Gingergrasöl, J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (459-473). [6500].

Wald, Franz. Neuer Apparat zur Sauerstoffbestimmung in Eisen und anderen Metallen mittels Wasserstoff. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (69-70). [6000].

waldeck, C. Gasanalytische Durchrechnung eines deutschen Hochofens auf graues Giessereiroheisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (670-676). [0320]. 35089

Walden, P. Ueber das Drehungsvermögen optisch-activer Körper. (Vortrag.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (345–109). [7300]. 35090

[Walden, P. I.]. Вальденть, Н. П. Къ вопросу о пропехождени исфти. [Contribution à la question de l'origine de la naphte.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, I901, (proc.-verb. 607-611). [I140 7300]. 35091

Waldvogel, [Karl Friedrich Richard]. Autolyse und lettige Degeneration. Arch. path. Anat., Berlin, 177, 1901, (1-28). [8010]. 35092

Die durch Fermente bewirkten Umwandlungen bei der fettigen Degeneration. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (200–206). [8010].

Walker, Annie Purcell v. Walker, James.

walker, James. General and physical chemistry. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, **1**, 1905, (1-29). [7000].

The ions of pure water. London, Traus. Faraday Soc., **1**, 1905, (362–366, with discussion). [0360 7250].

Theorie der amphoteren Elektrolyte. Tl 2. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (706– 716). [7250-7000]. 35096

and Johnston, John. Tetramethylammonium hydroxide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (955–961); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (210). [1610]. 35097

and Walker, Annie Purcell, Tetrethylsuccinic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (961-967); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (210). [1310]. 35098

Walker, James Wallace and Dover, Mary Violette. The iodides of copper. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1584– 1592); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (232). [0290]. 35099

and Johnson, Frederick Murray Godschall. The interaction of alcohols and phosphorous halides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1592–1600); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (232–233). [1210].

ductivities of some salt solutions in

acetamide. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1597–1600); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (233). [7250]. 35101

Walker, W[illiam] H[ultz]. Some present problems in technical chemistry. (An address delivered at the International Congress of Arts and Science, St. Louis, Sept., 1904). Pop. Sci. Mon., New York, N.Y., 66, 1905, (435–448). [0040].

and Bourne, L. M. The hydrolytic enzyme contained in castoroll seeds. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1904, (284-288). [8010].

Wallach, O[tto]. Ueber cyklische Basen aus Methylheptenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2803–2806). [1520–1930]. 35104

Untersuchungen aus dem Universitätslaboratorium zu Göttingen. XIV. 1. Ueber Bestandteile der Salbeiöle. 2. Ueber den Phellandrengehalt des ätherischen Oels von Schinns molle L. Ueber das Vorkommen eines Alkahols von den Eigenschaften des Pinecarveols im ätherischen Oel von Eucalyptus globulus. 4. Ueber das Semicarbazon des d- und 1-Borneolester im Thujaöl, 5. Ueber Darstellung und Verhalten von Methyl (1)-Phenyl (3)hexen. 6. Ueber Bromsubstitutionsproducte des Cyklohexanons und Cyklopentanons. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1905, (1-16). [1140 1240 1310 1510 6500].

35105

Zur Kenntniss der Terpene und der ätherischen Öle. (71 Abh.). Ueber die Constitution des Eucarvons und dessen Reductionsproduete, mitbearb, von Hugo Köhler. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (91–116); (72 Abh.). Ueber β-Phellandren. Le., 340, 1905, (1–16). [1140 1510 1240 1310 1140]. 35106

Methenverbindungen. 2. Ueber β-Phellandren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (28-40). [1140]. 35107

— . . . (74 Abh.). Zur Kenntniss des Cyklohexanons. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (40-53). [1140-1340-1540]. 35408

. . . (75, Abh.), Ueber die Ueberführung von Ketonen und Aldehyden in Basen, (Mitbearb, von Karl Hüttner und Johannes Altenburg.) 1. Umsetzung von Ketonen mit ameisensauren Salzen von Basen.—11. Umsetzung von Aldehyden mit ameisensauren Salzen von Basen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (54-74). [1140 1400 1500 1600 1640]. 35109

Walleé, E. v. Etard, O.

Waller, A. D. and Collingwood, B. J. Estimation of inspired and expired chloroform. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (xxiv-xxviii). 6300].

35110
Wallerant, Fr[édéric]. De l'individualité de la particule complexe. Paris. C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (934-936). [7100].

Sur les azotates de potasse et d'ammoniaque et sur la loi de Bravais. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (264–266). [7100]. 35112

Wallis, Theodor. Geschwindigkeit der Oxydation von Piperidin und Diaethylamin. Diss. Halle a. S. (Druck v. C. A. Kaemmerer & Co.), 1904, (87), 22 cm. [1610—1930—7050]. 35115

Walpole, G[corge] S[tanley]. Account of the separation and identification of a kaolin incrustation on pyrolusite from Broken Hill. Melbourne, Proc. R. Soc. Vict., (N. Ser.), 17, 1905, (361–365, with 1 pl.). [6500].

walter, A. Untersuchung des Fruchtmarks von Adansonia digitata, Alfenbrotbaum. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (313-341). [6500]. 35117

- v. Binz, A[rthur].

r. Thoms, H[ermann].

Walter, B'ernhard]. Ucher eine von den Strahlen des Radiotellurs in der atmosphärischen Luft erzeugte neue Strahlung. Ann. Physik, Leipzig, (L. Folge), 17, 1905, (367–371, mit 1 Tal.). [7300 0760]. 35118

— Ueber einen neuen Kitt für physikalische Apparate, Ann. Physik, Leipzig, (1. Folge), **18**, 1905, (860-862), [0910]. **Walter**, B[ernhard] and **Pohl**, R. Ueber das Eigenlicht des Radiumbromids. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **18**, 1905, (406–409). [0620 7300]. 35120

Walter, E. Die Düse des Auerbrenners. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (330-331). [0010].

Der Gaskocher. Beiträge zu seiner Entwicklungsgeschichte. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (1115–1121). [0910]. 35122

Walter, G. Die Erzeugung von künstlichem Kampfer. Umschau, Frankfurt a. M., 9, 1905, (13-15). [1540].

Walter, Johann. Erfahrungen eines Betriebsleiters. 2. Ausg. des Buches: Aus der Praxis der Anilinfarbenfabrikation. (Bibliothek des Betriebsleiters. Hrsg. v. Gustav Rauter. Bd. 2.) Hannover (M. Jänecke), 1905, (X + 337, mit 12 Taf.). 29 cm. 21 M. [5020]. 35124

Walters, Harry E. The volumetric determination of manganese in iron and steel. Proceedings of Engineers' Society of western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 19, 1903, (XLIH-XLV). [6500]. 35125

and Affelder, O. I. The analysis of bronzes and bearing metals. Proceedings of Engineers' Society of western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 19, 1903, (163–167). [6500]. 35126

Walther, Gustav. I. Methyläther des 2,6 - Dinitrohydrochinons und einige Derivate. II. p-Amidothiophenol und einige Derivate. III. Eine Modifikation des Beckmannschen Siedeapparates für Heizung mit strömendem Dampf. Basel. Phil. Diss. 1903–1904. Basel, 1904, (52). 8vo. [1530–1230–5500]. 35127

Walther, Hugo. Über das Methylendithiopyrin und einige Derivate des Methylendiantipyrins. Diss. Rostock (Druck v. H. Wicterberg), 1903, (35). 21 cm. [1940–1930]. 35128

Walther, Julius. Synthese von organischen Säuren, Kohlenlydraten und eiweissartigen Stoffen aus Kohlensäure [durch Elektrolyse]. Zs. Kohlensäure-Ind., Berlin, **9**, 1905, (326–328, 361–363, 403–405, 443–444). [5500–1300–1800–4000].

Walther, R[einh. Freiherr] von und Bamberg, R. Über einige Derivate des o-Amido- m - Xylyl- p - Toluidins. J.

prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (153–163). [1630–1930]. 35130

Wand, Friedrich Paul, Ueber ein Kondensationsproduktvon Phtalylchlorid und Natriumphenylmalonester und einige Spaltungsreaktionen derselben. Diss. Leipzig (Druck v. Thalacker & Schöffer), 1902, (36). 22 cm. [1330].

Wangerin, A. Farbenreaktion des Narkotins mit Rohrzueker und konzentrierter Schwefelsäure. Pharm. Ztg, Berlin, 48, 1903, (667-668). [6150].

Wangerin, [Carl] A[lbert]. Weber Piperaceeu - Drogen. Vortrag. Zs. Natw., Stuttgart, **76**, 1904, (315-351). [6500]. 35133

Wangnick, Hans. Ein Beitrag zur Klärung der Frage, ob Ammoniaksalze aus dem Ackerboden sich verflüchtigen. Fühlings landw. Ztg, Stuttgart, 53, 1904, (695–699). [6500]. 35134

Wankel, A. Chemische Untersuchung dolomitischer Gesteine aus der Umgebung von Regensburg. Regensburg, Ber. natw. Ver., 10, 1905, (101-107). [6500].

Wanner. Ueber das Pyrometer Wanner. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (779-781). [0910]. 35136

wanner, Fr. Beiträge zur Chemie des Sputums. D. Arch. klin. Med., Leipzig, **75**, 1902, (347–377). [6500]. 35137

Warburg, [Emil]. Ueber die Ozonisirung des Sauerstoffs durch Spitzenentladung. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, [465). [0550 7250]. 35138

- Ueber die Ozonisierung des Sauerstoffs und der atmosphärisehen Luft durch die Entladung aus metallischen Spitzen. (2. Mitt.) Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **17**, 1905, (1-29). [7250].

Warburg, Otto. Spaltung des Leuein-äthylesters durch Pankreasferment. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (187–188). [8010–1310–7300]. 35140

_____ r. Fischer, Emil.

Warcollier, G. Sur la production d'un cidre doux. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1711–1712). [8020]. 35141

Cause de la presence de quantités anormales d'amidon dans les

pommes menutries. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, 405-408). [8030].

Ward, G. J. and Longden, A. H. Effect of sulphur on silicious pig iron. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (186-187). [0320].

Wartenberg, H. von r. Fischer, Th.

-- r. Nernst, W[alther].

Washington, Henry S. Manual of the chemical analysis of rocks. New York (Wiley), London (Chapman & Hall), 1904, (ix + 183). 23.5 cm. [6500].

Wasiljew, M. Zur Frage der Wertschätzung des Kristallzuckers für seine Verarbeitung auf Raffinade. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin D. Verlagt, 1901, (225–351). [6500].

Wasserman, A[ngust]. Gibt es ein biologisches Differenzierungsverfahren für Menschen- und Tierblut mittelst der Präzipitine? D. med. Wochenschr. Berlin, 30, 1904, [417-419]; Erwiderung auf die Artikel von G. Hauser und Uhlenhuth (diese Wochenschrift No. 164, 1.c., (694-696). [6500].

Ueber das biologische Eiweiss-Differenzierungsverfahren. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin D. Verlag), 1904, (123–130. [6500]. 35117

Antitoxische Sera. [In: Handbuch der pathogenen Mikroorganismen. Bd 4.] Jena, 1904, (452-490). [8050]. 35148

und Ostertag, R[obert].
Ueber polyvalente (multipartiale) Sera
mit besonderer Berücksichtigung der
Immunität gegenüber den Erregern der
Schweineseuche. Zs. Hyg., Leipzig, 47,
1901, (116–427). [8050]. [35149]

Wassmer, Engène et Guye, Phillippe A. Recherches physicochimiques sur les éthers actifs lactiques et maliques. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (257–288). [1200–7000]. 35150

- r. Jacquerod, Adrien.

[Wassmus, T. V.]. Васмусъ. III. В. Дъйствіе ціанистаго аммонія на предъльные кетоны жирнаго ряда. [L'action de l'ammoniaque cyanique sur les cétones saturées de la serie grasse.] Farmacevt, Moskva, 1904, Т. б. [1510.

Watanabe, Tosio r. Hinrichsen, F. Willy.

Waters, Laurenz, I. Ueber einige Abkömmlinge des Benzylmercaptans und ihre Bedeutung für Kondensationsreaktionen mit der CO-Gruppe. H. Carbaminthiolsäuren als Pseudosäuren. Diss. München Druck v. C. Wolf & S.), 1905, (39), 22 cm. [1230 1310 7000].

--- r. Beythien, A[dolf].

Watson, Edwin Roy. Silver dioxide and silver peroxynitrate. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (297-298). [0110]

r. Ruhemann, S.

watteyne, Victor. Quelques réflexions sur l'étude expérimentale des explosifs de sûreté. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, 313-318). [7200].

Watts, Francis and Tempany, H. A. The inversion of cane-sugar in presence of milk constituents. London, Anal., 30, 1905, (119-123). [1820 6500].

Wauters, Jules. Sur le choix d'un antiseptique destiné à conserver les échantillons de lait pour l'analyse. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemic. Bd 3.] Berlin [D. Verlag], 1901, (916-917). [6500]. 35156

Wdowiszewski, H. Ein verbesserter Orsat-Apparat für die Analyse von Hochofen-, Generator- und Grubengasen. Stahl n. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, 261-264). [6000]. 25157

Weber, C. Leitfaden für den Unterricht in der landwirtschaftlichen Chemie an mittleren und niederen landwirtschaftlichen Lehranstalten. 9. Aufl. Stuttgart (F. Ulmer), 1905, (VIII + 119, 26 cm. 1,40 M. 70030).

Weber, C. L. Zu der Mitteilung von v. Panayeff: Ueber die Beziehung des Schmelzpunktes zur Wärmeausdehnung der Metalle. Ann. Physik, Leipzig, d. Folge), 18, 1905, 1868). [7200]. 35159

Weber, ("arl] Oftto]. Eine neue Methode der Kautschuk-Analyse. 1. H. Gummiztg, Dresden, **18**, 1904, (339–340, 521–523). [6500–1860]. 35160

Ueber den Vulkanisations-Koeffizienten. [Kautschuk-Analyse.] Gummiztg, Dresden, 19, 1901, (83-81). [6500]. 55161 Weber, Carl O[tto]. Ueber die Mileh von Castilloa clastica und deren Kongulation. Gummiztg, Dresden, 19, 1904, (101-104). [6500 1860]. 35162

Zur Frage der Kautschuk-Koagulation und Kautschuklöslichkeit. Gummiztg, Dresden, 19, 1905, (354-356). [1860-7100]. 35163

der Zubereitung des Kautschuks mit Zusammenstellung der benutzten Rohstolle. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (608–617). [1860]. 35164

Weber, Ew[ald]. Ueber ein Verfahren zur Unterscheidung roher von gekochter Milch (Kreosotprobe). Zs. Thiermed., Jena, 6, 1902, (119-427). [6500].

Weber, Heinrich. Ueber die Arbeit, welche aufzuwenden ist, um den Kohäsionsdruck beim Aufblasen einer Seifenblase zu überwinden. Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (390-391). [7150].

Denitrierung der Pyroxyline. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (496). [1840]. 35167

Weber, H[enry] A[dam]. Notes on testing soils for application of commercial fertilizers. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 3.] Berlin D. Verlag), 1904, (917-921, mit 1 Taf.). [6500].

Weber, Henry C. P. Ueber einige Phenanthrenderivate. Diss. Würzburg (Druck v. Stahel), 1903, (35). 22 cm. [1130]. 35169

Weber, Hermann. Einfluss von Substituenten auf die Beständigkeit des Pyrrolidonringes. Diss. Berlin (Druck v. E. Ebering), 1905, (63). 22 cm. [1930]. 35170

Weber, M. Ueber Zinkoxyd, Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (205–206), [7100 0880].

Weber, Otto. Ueber die Einwirkung anorganischer Verbindungen auf das Drehungsvermögen von Dextrose und Lävulose. Diss. Rostock (Druck v. Adlers Erben), 1904, (88). 21 cm. [1810 7300]. 35172

--- v. Rimbach, E[berhard].

weber, Robert. La détermination de la conductivité calorifique des liquides. [D'eau, glycérine, pétrole, paraffine, lig., Hg.] Neuchatel, Bul. Soc. Sci. Nat., **31**, 1903, (209–252, 1 fig.). [7200—1110]. 35173

Webster, C. S. Stanford. Note on tribo-luminescence. Chem. News, London, **92**, 1905, (185). [7300]. 35174

Wechsler, Elkan. Über Beziehungen zwischen Nitroso- und Diazo-Verbindungen und über Diazoäther. Diss. Würzburg. Leipzig (Druck d. Leipz. Tagebl.), 1902, (30). 22 cm. [1740 1630].

Weckbecker, Julius. Darstellung von Graphit aus Holzkohle. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (137–142). [0210–7200].

Wedding, H[ermann]. Das Eisenhüttenwerk Thale. Berlin, Verl. Ver. Gewerbfl., 83, 1904, Abh., (199-224, mit 3 Taf.). [0320]. 35177

Das Talbot-Verfahren in Frodingham. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 83, 1904, (329–348, mit 2 Taf.). [0320]. 35178

Das Laboratorium für Kleingefüge und physikalische Chemie an der königlichen Bergakademie in Berlin, Berlin, Verh, Ver, Gewerbfl., 84, 1905, SitzBer., (111–120, mit 1 Taf.). [0060-0910]. 35179

Verbindung mit Martinofenbetrieb. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **84**, 1905, (259-280, mit 3 Taf.). [0320]. 35180

Ursprung eines Blasenraumes in einem Flusseisenblocke. Stahl u. Eisen, Düsseldorl, **25**, 1905, (832–835, mit 1 Taf.). [0320].

——— Eisen und Wasserstoff. (In Gemeinschaft mit Th. Fischer.) [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904. (25–51). [0320]. 35182

Ausführliches Handbuch der Eisenhüttenkunde. Gewinnung und Verarbeitung des Eisens in theoretischer und praktischer Beziehung. . . . 2. vollkommen umgearb. Aufl. von des Verf. Bearb. von "Dr. John Percy's Metallurgy of iron and steel". In 4 Bden. Bd. 3. Die Gewinnung des Eisens aus den Erzen: Lfg 2. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1904, (349–662). 23 em. [0320].

Wedding, II[ermann] und Fischer, Theophil. Eisen und Wasserstoff. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1268– 1275). [0320]. 35184

Wedding, W. Beleuchtung, insbesondere mit Gas. Gasheizung. [In: Baukunde des Architekten. Bd 1. Tl 2.] Berlin, 1905, (461–532). [6500]. 35185

Wedekind, E[dgar]. Ueber Operationen mit dem elektrischen Ofen. Allg. (343–545). (543–545). (35186).

Ueber die Einwirkung von Allyljodid auf Tetrahydrochinolin. IXVIII. Mitt. über das fünfwertige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (436–440). [1930].

— Ueber die Darstellung und Eigenschaften der Manganboride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1228– 1232). [0470 0160]. 35188

Beiträge zur Kenntniss des asymmetrischen Stickstoffs. (19. Mittüber das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1838–1841). [7000–1600–1930–7300].

Ueber die Einführung von Stickstoff in die Santoninmolekel und das physiologische Verhalten einiger Santoninstoffe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, (240-248). [1910].

Synthese cinfacher Pyronone aus Säurchaloïden. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11. 1, 1905, (81–83). [1910]. 35192

Ober neue optisch-aktive Ammoniumsalze und über die Konfiguration des Stiekstoffs in den quartären Ammoniumbasen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), H. I., 1905, (83–86), [0490-1600-1930-7000-7300].

Uber die spontane Bildung von Stickstoffzirkonium. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11, 1, 1905, (87). [0890].

Bericht über die Fortschritte der organischen Chemie im Juhre 1904. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, 7721-726, 769-745, 803-813). 35195

Wedekind, E[dgar]. Über die Reduktion der Zirkonerde mit Magnesium und dei spontane Bildung von Stiekstoffzirkonium. Zs. anorg. Chem., Hamburg. 45, 1905, (385-395). [0890-0930-7100].

Magnetische Verbindungen aus ummagnetischen Elementen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (850–851). [7250].

— Ueber Azofarbstoffe der Santoninreihe. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (979–984). [5020–1720]. 35198

— Ueber kolloidales Zirkon. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (439–442). [0890-7100]. 35199

The asymmetric nitrogen atom. London, Rep. Brit. Ass.. **1904**, 1905, (518-522). [7000]. 35200

On the products obtained by the action of tertiary bases on some acid chlorides. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (522-523). [1610]. 35201

—— und Fetzer, K. Ueber die Reduktion der Thorerde durch Bor und durch Silicium. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1031–1032). [0770]. 35202

und Frönlich, E. Ueber die Spaltung der Propyl-benzyl-phenyl-methyl-ammoniumbase in ihre optischen Antipoden. (20). Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3438-3446). [1630 7300].

der Isobutyl-benzyl-phenyl-methylammoniumbase: (21. Mitt. über das asymmetrische Stiekstoffatom). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3933-3938). [1630-7300].

und Koch, A. Ueber die Oxoniumnatur des Santonins. (Studien in der Santoninreihe. 5 Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (421–428). [1910].

— Ueber das Verhalten der Halogene gegen Santonin. (Studien in der Santoninreihe; 6. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (429-435). [1910]. 35206

— — Ueber Iso-Artemisin (δ-Oxysantonin). (Studien in der Santoninreihe; 7. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1845–1851). 35207

Wedemann, Wilhelm. Über Dibromdicyanhydrochinon, Phenylangelicalacton u. Isocienlacton. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. Müh & Cie), 1903, (50). 24 cm. [1910–1330]. 35208

- r. Buchner, Eduard.

Wedemeyer. Über die Verwendung von Manganerzen als Entschweflungsmittel beim Schmelzen von Gusseisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1901, (1316–1321, 1377–1380). [0320]. 35209

Weehuizen, F. Phenolphtaline als reagens op HCX. [Das Phenolphtalin als Reagens auf HCX.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (271-272); Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (256). [6000 6150 1330 1310]. 35210

Wegelin, G. Behandlung von Flüssigkeiten mit Gasen unter Umrühren. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (489). [0910].

Weger, Max. Die Handelspetrole. Chem. Ind., Berlin, **28**, 1905, (24-29). [1100 6500]. 35212

Wegscheider, Rud[olf]. Zur Schmelzpunktsbestimmung im Kapillarrohr. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1224– 1225). [7200]. 35213

Zur Kenntnis der Phasenregel. (2. Erwiderung an Herrn A'[fred] Byk.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (357–363). [7050].

35215

Nachtrag zu meinen Mitteilungen. "Zur Kenntnis der Phasenregel". Zs. physik. Chem., Leipzig. 52, 1905, (171–181). [7050]. 35216

— Ueber die Grösse der Kristallmoleküle. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (367–372). [7000 7100]. 35217

Petlef. The Hinrichs, Gustavus

Wehln, Richard. Über die Kondensation von Phenacetol mit aromatischen Aldehyden. Diss. Rostock (Druck v. C. Boldt), 1903, (47). 21 cm. [1530] 14301.

Wehmer, C[arl]. Unabhängigkeit der Mucorineengärung von Sauerstoffabschluss und Kugelhefe. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (122–125). [8020].

Versuche über Mucorineengärung. I. II. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **14**, 1905, (556-572); **15**, 1905, (8-19). [8020]. 35220

Untersuchungen über Sauerkrautgärung. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **14**, 1905, (682–713, 781– 800, mit 2 Taf.). [8020]. 35221

Wehnelt, A[rthur] r. Wiedemann, E'ilhard].

Wehner, Max. Die Bedeutung des Experimentes für den Unterricht in der Chemie. (Sammlung natw.-päd. Abhandlungen hrsg. von Otto Schmeil und W. B. Schmidt, Bd II. H. I.) Leipzig u. Berlin (B. G. Teubner), 1905, (V+62). 26 cm. 1,40 M. [0050 0920]. 35222

Wehrenfennig, E[dmund]. Ueber die Untersuchung und das Weichwerden des Kesselspeisewassers. Chem Ztg, Cöthen, 29, 1905, (676). [6500 0360]. 35223

Ueber die Untersuchung und das Weichmachen des Kesselspeisewassers. Unter Mitwirkung des Fritz Wehrenfennig. 2., gänzlich ungearb. Aufl. Wiesbaden (C. W. Kreidel), 1905, (XII+185, mit 1 Taf.). 28 cm. 7,50 M. [6500-0360]. 35224

Weibull, Mats. Zur Analyse von Wiborghsphosphat und Thomasphosphat. Landw. Versuchstat., Berlin, 58, 1903, (263-274). [6500]. 35225

Weichardt, Wolfgang. Der Nachweis individueller Blutdifferenzen. Hyg. Rdsch., Berlin, **13**, 1903, (756–759).

Ueber biologischen Blutnachweis. [In: 5. Intern. Kongress für augew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (119–123). [6500]. 35227

Weidenkaff, Erich v. Paal, C[arl].

Weidert, Franz. Ueber den Einfluss der Belichtung auf die thermoelektrische Kraft des Selens. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (811-849). [0700]. 35228

Weigand, Friedrich. Die mechanischen Vorrichtungen der chemisch-technischen Betriebe. Wien und Leipzig (Hartleben), 1905 [recte 1904], (X V+416). 19 cm. [0910].

Weigel, G. Ueber die Löslichkeit einiger Harzbalsame in gewissen Lösungsmitteln unter Bezugnahme auf die Vorschriften des D[eutschen] A[rznei]-B[uches] IV. Pharm. Centralhalle, Dresden, 45, 1904, (1-5). [1860–7150]. 35230

Bemerkenswerte Erscheinungen auf dem Gebiete der Drogen im Jahre 1903. Pharm. Centralhalle, Dresden, **45**, 1904, (107–112, 125–129, 147–153, 167–173); *l.c.*, **46**, 1905, (119–128, 139–116, 163–171, 184–191, 206–212). [6500].

——— Beiträge zum Kapitel der Farbenreaktionen von Drogen vermittels Mineralsäuren. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (921–926). [6500].

Weigel, O. Beiträge zur Kenntnis fester unipolarer Leiter. [Elektrolytische Leitfähigkeit.] N. Jahrb. Min., Stuttgart, Beilagebd, 21, 1905, (325–396). [7250 0700]. 35233

Weigelt, C. Die Begründung einer biologischen und Abwasser-Versuchsstation der deutschen chemischen Industrie. Zs. Gewässerk., Leipzig, 5, 1903, (215–241). [6500]. 35234

Weigert, Fritz. Über umkehrbare photochemische Reaktionen im homogenen System. Verh. Ges. D. Natt., Leipzig, **76**, (1904), H. 1, 1905, (103-101); Jahrb. Phot., Halle, **19**, 1905, (78-82). [7050-7350].

v. Luther, Robert.

Weigmann, H. Die Gärungen der Milch und der Abban ihrer Bestandteile. [In: Handbuch der techn. Mykologie, hrsg. v. Lafar. Bd 2.] Jena (G. Fischer), 1905, (49–160). [8010 8020]. 35236

Höft und Gruber, [Th.]. Fortschritte auf dem Gebiete der Chemie, Hygiene und Bakteriologie der Milch und ihrer Erzeugnisse. ChemZtg, Cöthen, 29, 1904, (408–411). [6500]

Wethmann, Friedrich Otto Walther. Das 1,1,3-Tribenzoyl-2-Phenyl-Propan, seine Synthese, seine Aufspaltung und seine Reaktion mit Hydroxylaminchlorhydrat. Diss. Leipzig (Druck v. Metzger & Wittig), 1902, (30). 22 cm. [1530]. 35238

Weil, [A. O.] v. Harries, C[arl].

v. Scholl, Roland.

Weil, Hugo. Notiz über eine Elementaranalyse nach Dennstedt. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (282–283). [6000]. 35239

---- r. Dürrschnabel, Karl.

-- v. Lambrecht, Rudolf.

- v. Teichner, Herbert.

Weil, St. O karminie. [Sur la carmine.] Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (597–603). [5020]. 35240

Weiler, W. Chemie fürs praktische Leben. Populäre Darstellung und Auleitung zur Beobachtung und zum Verständnis der täglichen chemischen Erscheinungen. Zum Selbstunterricht und Schulgebrauch an der Hand vieler einfacher Versuche. Ravensburg (O-Maier), [1905], (XX + 494). 22 cm. [0030]. 35211

Weilinger, C. r. Vongerichten, E[duard].

Weinberg, Boris. Ueber die innere Reibung des Eises. Ann. Physik, Leipzig, (1. Folge), **18**, 1905, (81–91). [7150]. 35212

Weinhagen, O. Ueber den Extraktgehalt der Rhizome von in Deutschland kultiviertem Rheum palmatum tanguticum. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (151-152). [6500]. 35243

Untersuchung über die Ausströmgeschwindigkeit des Leuchtgases zu verschiedenen Tageszeiten, in den verschiedenen Geschossen des pharmazeut. Instituts, unter Benutzung verschiedener Brenner und gleichzeitiger Berücksichtigung, wann ein Liter Wasser im Becherglase zum Sieden gelangt. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1901, (225-220). [7200]. 35211

Weinhold, A. Zur Theorie des Schenkelhebers. H. Entgegnung. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (153– 156). [0910]. 35245

Weinland, R[udolf]. Über Fluorhydrate einiger Anilide und substituierten Aniline. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11. 1, 1905, (191–193). [1630].

— Über einige massanalytische Prüfungen des Deutschen Arzneibuches. IV. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II. 1, 1905, (194-197). 35217

Weinland, R[udolf] F. und Fridrich, Walter. Ueber einige Chromverbindungen, in denen das Chrom fünfwerthig auftritt. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3784–3787). [0270 1930 2000 7000]. 35248

Weinland, R[udolf] F. und Knöll, W. Über chlorierte und bromierte Molybdänate, über bromierte Molybdänite und über einige ihnen zugrunde liegende Säuren. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (81–116). [0480–1930]. 35249

und Lewkowitz, II. Über Fluorhydrate einiger Anilide und substituierten Aniline. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (39-51). [1630].

und **Schmid**, Hans. Ueber Halogendoppelsalze des vierwerthigen Antimons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1080–1087). [0680]. 35251

und Schmid, Karl. Ueber eine einfache Bildungs- und Darstellungs-Weise von Halogenalkylen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2327). [1110].

Mittheilung über eine Darstellungsweise von Halogenalkylen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3696). [1110].

Weinmayr, F. r. Bredig, G[eorg].

Weinschenk, Arthur. Einfache Form eines Gasentwicklungsgefässes. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (766–767). [0910]. 35255

Kondensation von Epichlorhydrin mit Phthalsäureanhydrid unter dem Einfluss tertiärer Basen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1311). [1210 1330 1910]. 35256

Eine von der Indulinselmelze prinzipiell sich unterscheidende Beziehung zwischen aromatischen Azoverbindung und aromatischem Amin. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905, (337–339). [1630–1720–1930–5020]. 35257

Weinstein, B[ernhard]. Neue amtliche Vorschriften über die Eichung von Aräometern und von Messgeräten zur chemischen Massanalyse. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1715–1754). [6000 7100]. 35258

Justierung, Definition und Prüfung chemischer Messgeräte mit (b-7195) besonderer Berücksichtigung der Gasanalyse und Gasvolumetrie. [In:5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (344–347). [6000-6400]. 35259

Weirich, I. und Ortlieb, G. Ueber den quantitativen Nachweis einer organischen Phosphorverbindung in Traubenkernen und Naturweinen. Pharm., Berlin, 242, 1904, (138–143); Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 25, 1904, (209–214). [6500].

Weis, August, Untersuchungen in der Pyridinreihe. Diss. Techn. Hochschule. Karlsruhe (Druck der Aktiengesellschaft "Badenia"), 1905, (56). 22 cm. [1930]. 35261

Weis, Fr. Etudes sur les enzymes protéolytiques de l'orge en germination (malt). Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (161-184). [8010]. 35262

Weiser, St[ephan] und Zaitschek, A. Das Besenhirsekorn als Futtermittel. Nach unter der Leitung von Prof. Franz Tangl ausgeführten Untersuchungen. Landw. Jahrb., Berlin, 34, 1905, (3–64). [6500].

— Uber Stärkebestimmung in pentosanhaltigen Substanzen. Landw. Versuchstat., Berlin, **58**, 1903, (219– 231). [6300]. 35264

v. Korbuly, Michael.

--- r. Tangl, Ferencz.

Weiskopf, A. Ueber Palladium. Metallurgie, Halle, 2, 1905, (101–104). [0590]. 35265

Weiss, Pierre. Propriétés de la pyrrhotine dans le plan magnétique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1332–1334). [0320 7250]. 35266

Propriétés magnétiques de l'élément simple de la pyrrhotine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1904, (1532-1535). [7250]. 35267

Weiss, Valentin v. Harries, C[arl].

Weissbach, Hans. Zur Kenntnis des Phenylhydrazoneyanessigesters und seiner Homologen, sowie des Benzolazoeyanessigesters. Diss. Leipzig. Dresden (Druck v. Lehmann), 1903, (IV +31). 22 cm. [1310 1720]. 35268

Weissbein, S. Farbenanalytische Untersuchungen über Nährpräparate. D. Praxis, München, **10**, 1901, (353–362). [6500]. Weissheimer, P. r. Vorländer, Daniel].

Weisswange, W. r. Rechenberg, C. v.

Weitnauer, Hans. Zur Kenntnis des B-Phenylhydroxylamins und des o-Amidobenzaldehyds. Zürich. Phil. Diss. 11. S. 1904-1905. Basel, 1904, (88). 8vo. 35270 [1630 1430].

М. Der Chilisalpeter als Weitz, Düngemittel. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (524); Berlin (P. Parey), 1905, (491, mit 8 Taf.). 30 cm. Geb. 12 M. [6500]. 35271

Weitzel, Victor. Der kohlensaure Kalk der Ackererden und der neue Dr. Passon'sche Apparat zur Bestimmung derselben für praktische Landwirthe. Hess. landw. Zs., Darmstadt, **72**, 1902, (332-334). [6300].

Weiwers, J. Apparat zur Bestimmung der Jodzahl in Fetten. ChemZtg. Cöthen, **29**, 1905, (841–842). [6000]. 35273

Weizmann, C. Dérivés de la naphtacène-quinone. Arch. sci. Phys., Genève, (sér. 4), **18**, 1904, (300–302). [1930]. 35274

[Welbel, В.]. Вельбель, Б. Изслѣдованіе химической лабораторіи Плотянской опытнои станціи князя II. 11. Шрубецкого въ 1903. [Les recherches du laboratoire chimique de la station expérimentale Plotianskaia du prince Tronbetskoï en 1903.] Odessa, 1904, (31 av. 1 pl.). 24 cm. £6000 6200]. 35275

Welde, R. r. Merling, G.

Wells, H. Gideon r. Abderhalden, Emil.

Wells, Robert J. r. Ekeley, John B.

Wells, Roger Clark r. Riehards, Theodore William.

Wendel, Friedrich. Ueber Doppelsalze der Salpetersäure Diss. Berlin, (Druck v. E. Ebering), [1905], (83). 22 cm. [0490].

Wendeler, P. Einige Quotienten-Bestimmungen mit Hilfe der Rümplerschen Methode. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (268–271). [6500].

— Bemerkungen zur Bestimmung von Kalksalzen in Zuckersäften durch Seifenlösung. D. Zuckerind.. Berlin, 29, 1901, (1776-1778). [6300].

35278

Wender, Neumann. Die Hefe-Katalase. Alkohol, Berlin, 14, 1904, (156, 162, 164 . [7050 8010]. 35279

Weber Sauerstoffgärung. Alkohol, Berlin, 14, 1904, Vortrag. (250, 252, 260, 268, 270, 276).[8010 8020 35280

 Flusssäure als Konservierungsmittel. Zur Wahrung der Priorität. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (857).35281 [0310].

- Die Seitenkettentheorie und die Enzymwirkungen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (605–607). 35282 8010].

1879-1904. Zum 25-jährigen Jubiläum der ersten technischen Anwendung von flüssiger Kohlensäure. Zs. KohlensäureInd., Berlin, 10, 1904, (551-554). [0210 7200]. 35283

Die Feinheitsbestimmung der Mehle. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (747–756). [6500]. 35284

Zur Nomenklatur der Hefearbeit. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. [8020]. 25285 Verlag), 1904, (519-525).

 Farbreaktionen der Enzyme. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (525-530). [8010]. 35286

 Ueber Methoden der Wertbestimmung der Presshefe a) bezüglich des Stärkezusatzes; b) bezüglich des Gehaltes an Bierhefe; c) bezüglich der Bestimmung der Triebkraft. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3. | Berlin (D. Verlag), 1901, (591). 35287 6500

Wendriner, M. Die Bestimmung des Schmelzpunkts von Pech, Asphalt und ähnlichen Stoffen. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (622-625); Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1946). [7200].

Wendt, Gustav. Zur Frage der neuen, gasförmigen Elemente und des Systems iler Elemente. ApothZtg, Berlin, 19, 1901, (713-744). [7000]. 35289

 Ueber Verfälschung von Sandelholzöl. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 35290 1905, (898-899). [6500].

Untersuchungen an Wendt, Karl. Gaserzeugern. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **48**, 1901, (1793–1802). [6500]. 35291

Wentzki, O. Bestimmung von Harnstoff. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (898). [6300].

Uber eine neue Methode zur Trennung von Chlor, Brom und Jod in Gemengen von Chloriden, Bromiden, und Jodiden. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (696-698). [0250-6200].

Die Verwendung des Zeiss'schen Eiutauch-Refraktometers bei der Wertbestimmung der künstlichen Mineralbrunnen. Zs. KohlensäureInd., Berlin, 10. 1904, (77-79, 113-116). [6000]. 35291

Wenzel, G[eorg]. Ueber neuere Zukkerproben vom praktischen Standpunkt aus. Sammelreferat. Aerztl. Monatschr., Leipzig, 4, 1901, (528-535). [6300].

Werner, A[nton]. Beitrag zum Ausbau des periodischen Systems. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (914-921). [7000]. 35296

Zur periodischen Anordnung der Elemente. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2022–2027). [7000].

Ueber einige neue Chromsalze. Ver. Schweiz. Natf. Ges., Winterthur, **87**, 1905, (60–63); Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **18**, 1904, (270–273). [0270–2000]. 35298

Radium und Radioaktive Stoffe, Zürich, Vierteljahrschr. Natf. Ges., 49, 1904, (115-127). [0620].

Neuere Anschauungen auf dem Gebiete der anorganischen Chemie. (Die Wissenschaft. II. 8.) Brauuschweig (F. Vieweg u. S.), 1905, (XII+189), 22 cm. 5 M. [0100].

—— und Berl, E. Zur Kenntniss der Hexahydroxylamin-kobaltisalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (893–899). [0260-0490]. 35301

und Detscheff, Th. Die Beckmann'sche Umlagerung bei Oximen benzonartig constituirter Ketonalkohole Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (60-81). [1630-1530-1910]. 35302

und Feenstra, R. Ueber eine Grenzreihe der Dikobaltiake. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (923-925). [0260 2000 1930]. 35303

gemischte Aethylendiamin und Ammo-(p-7195) niak enthaltende Triamminkobaltsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4033-4040). [0260 2000]. 35304

Werner, A[uton] und Meister, O. Prof. Dr. Viktor Merz. 1839-1904. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Aarau, 87, 1905, (LX-XCIII). [0010]. 35305

und Pfeiffer, [Paul]. Fortschritte in der Chemie der Campher bis Dezember, 1904. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (97-102, 124-126, 149-153). [1540].

und Wolberg, A. Ueber Dibromo-tetramminkobaltsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (992-998). [0260]. 35308

еt Wortman.]

и Вортманъ. Руководство къ изучепію объемнаго апализа. Переводъ

съ измецкаго К. Бялецкаго. Подъредакціей А. Г. Дороневскаго.
[Handbuch der volumetrischen Aualyse.

Aus dem Deutschen übers. v. K. Bĭaleckij, red. v. A. G. Doroševskij.] Moskva,
1904, (64). 23 cm. [0030 6500]. 35310

Werner, Georg. Kondensationen von Diazobenzolimid mit Cyaniden und Cyanessigester. [Triazolderivate.] Diss. Tübingen (Druck v. H. Laupp jr.), 1903, (33). 23 cm. [1930 1740 1310].

- v. Arnold, Carl.

Werner, Richard. Zur Kenntnis und Verwertung der Rolle des Lecithins bei der biologischen Wirkung der Radiumund Röntgenstrahlen. D. med. Wochenschr., Leipzig, **31**, 1905, (61-63). [7350].

Wernher, Georg. Kondensation von Valerolakton und Bernsteinsäureäthylester mit Natriumäthylat. Diss. Strassburg i. E. (Druck v. C. & J. Goeller), 1902, (33). 23 cm. [1910 1310].

Wernic, Leon. Glöwne zasady badania moczu. [Aperçu de l'analyse de l'urine.] Farmacya, Warszawa, 1, 1905, (405-409). [6500].

Wesenberg, G. Ueber die chemische Werthbestimmung des festen Kresol-2 1 2 seifenpräparates "Metakalin". Pharm. Ztg, Berlin, **53**, 1905, (280-281). [6500].

Wesenberg, G. Bestimmung des Metakresols in Kresolseifenlösungen. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (454). [6300]. 35316

Einiges über Leuchtbakterien und über Photographie im Bakterienlicht. Prometheus, Berlin, **16**, 1904, (66-70). [7300]. 35317

Wesendonk, [Karl] von. Ueber freie Energie. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, [545-548). [7000]. 35318

Wesson, David and Lane, Nathaniel J. The quantitative analysis of lard. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (714-717). [6500]. 35319

West, Augustus Price. A study of the effect of temperature on dissociation and on the temperature coefficients of conductivity in aqueous solutions. [With biographical sketch.] Dissertation . . . Johns Hopkins university . . . [Ph.D.] 1905. Easton, Pa., [1905?], 771. 23.5 cm. [7250]. 35320

Westermann, A. r. Naske, Th.

Westhausser, F. Zur Bestimmung der Phosphorsäure in der Thomasschlacke. Zs. anal. Chem., Wieshaden, 44, 1905, (187-191). [6300]. 35321

Westhaver, J. B. Ueber das Verhalten von Anoden aus Iridium, Platin und Rhodium, bei der Elektrolyse verdünnter Schwefelsäure. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (65-94). [7250].

Westphal, C. v. Schumm, O.

Weszelszky, Gyula. Néhány újabb rendszerű gőz-és lepárló készülék. [Über einige Dampf- und Destillationsapparate nach neuerem Systeme.] Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (811–813) [0930].

Wetherell, E. W. A further note on the anomalies of beryllium. Chem. News, London, 91, 1905, (25). [0180]. 35324

Wetzel, Albrecht. Ein Beitrag zur Frage des toxischen Eiweisszerfalls beim Carcinom. Diss. Tübingen (F. Pietzcker), 1904, (19). 23 cm. [8050]. 35325

Wetzel, G. Das Eisen als tätige Prinzip der Enzyme und der lebendigen Substanz. Von N. Sacharoff. Kritische Besprechung. Arch. Protistenkunde, Jena, 5, 1905, (260-266). [8010]. 35326

Wetzel, Heinrich. Die Bildungs- und Löslichkeitsverhältuisse der Natriumdoppelsalze des Kobaltsulfates und Nickelsulfates. Diss. Berlin (Druck v. A. W. Schade), 1905, (59). 23 cm. [0260 0540 0500 7150].

Wetzke, Th. Perchlorate im Salpeter. Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 6, 1901, (86-87). [6500]. 35328

——— Fürstenbergersche Lampe. Zs. öff. Chem., Planen, **11**, 1905, (24–26). [0010]. 35329

Weyberg, Z. Ueber die Wirkung von Baryumchlorid und Strontiumchlorid auf Kaolin bei hoher Temperatur. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (138-142). [0120].

Einige Worte über das Silikat Nu₂Fe₂Si₄O₁₂. Centralbl. Min., Stuttgart, **1905**, (717–719). [0320 0710].

Weyl, August. Messung von Diffusions-Potentialen konzentrierter Chloridlösungen. Diss. Techn. Hochschule, Karlsruhe. Leipzig (Druck v. Metzger & Wittig), 1905, (33). 23 cm. [7050 7250].

Weyrauch, [Jacob Johann von]. Ueber die spezifischen Wärmen des überhitzten Wasserdampfes. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 1904, (24-28, 50-54). [7200]. 35334

Grundriss der Wärmetheorie. Mit zahlreichen Beispielen und Anwendungen. Nach Vorträgen an der kgl. technischen Hochschule in Stuttgart. I. Hälfte. Stuttgart (K. Wittwer) 1905, (XV = 324). 25 cm. 12 M. [7200]. 35335

Weyrich, E. Die blutdrucksteigernde Substanz der Nebennieren, das Suprarenin. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **75** (1903), II, 1, 1904, (127-129). [8000]. 35336

Wheeler, Alvin S[awyer]. Note on the bromination of heptane. Chapel Hill, N.C., J. Elisha Mitchell Sci. Soc., 19, 1903, ([34]-35). [1110]. 35337

Some problems in the cellulose field. Chapel Hill, N.C., J. Elisha Mitchell Sci. Soc., 21, 1905, (106-114). [1840].

Wheeler, Alvin S[awyer]. Bestimmungen von Methoxylgruppen in einigen Lignocellulosen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2168-2169). [1840-6300]. 35339

derivatives of trichlorethylidene-di-pnitrophenamine. Chapel Hill, N.C., J. Elisha Mitchell Sci. Soc., 19, 1903, (63– 66). [1630].

Wheeler, Henry L. and Jamieson, George S. Researches on pyrimidines: 2-oxy-4, 6-diamino-pyrimidine. "[Seventh paper]." Contributions from the Sheffield Laboratory of Yale University, 119 in Amer. Chem J., Baltimore, Md., 32, 1904, (342-357). [1930]. 35341

Wheeler, Richard V. v. Bone, William A.

Whetham, W. C. D. The electrical conductivity of dilute solutions of sulphuric acid. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (577-583). [0660 35342]

On a volatile product of the radium emanation. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (474). [0620 7300]. 35343

White, John. Standard methods of analysis. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (390–391). [6000].

Wichelhaus, H[ermann]. Einwirkung des Phosphors auf organische Verbindungen. (2. Mitt.) [Reduktion.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1725-1728). [5500 0570]. 35345

Wichmann, Heinrich. Ist es wünschenswert, einheitliche biologische Untersuchungsmethoden einzuführen und auf Grund derselben eine einheitliche Beurteilung (insbesondere von Hefe, Bier und Brauwasser) anzubahnen? [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (549–551); Wochenschr. Brau, Berlin, 20, 1903, (363–364). [6500].

Widnmann, E. v. Lipp, A[ndreas].

Wiebe, H[ermann] F. Die Spannung des Wasserdampfes über 100°. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 1904, (315–316). [7150].

Wiebelitz. Ueber Lebertran. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (513). [6500].

Zur Prüfung des Wachses. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (513). [6500]. 35349 Wiechmann, E. Neue Batterien für das elektrochemische Laboratorium. Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1904, (47–53). [0910 7250].

Wiechmann, F. G. Die polarimetrische Bestimmung des Zuckers. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, (1134–1138). [6350]. 35351

- Der Niederschlagfehler in der optischen Zuckeranalyse. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **12**, 1903, (187– 188). [6300—1820]. 35352

A restant source of error in optical sugar analysis. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (118–129); Sch. Mines, Q., New York, N.Y., 25, 1904, (183–193). [6500]. 35353

Wiedemann, E[ilhard]. Beiträge zur Geschichte der Naturwissenschaften. Erlangen, SitzBer. physik. Soc., **36**, (1904), 1905, (309-351). [0010].

Ueber die Verteilung von Kobaltchlorid zwischen Alkohol und Wasser nach dessen Lösung in Gemischen dieser beiden Substanzen. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (10-12). [7150 7300].

Ueber Verbindungsspektren. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig (J. A. Barth), 1904, (826-831). [7300]. 35356

und Wehnelt, A[rthur]. Bequeme Methode zur Untersuchung der Metalldampfspektra von Entladungsröhren. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (690). [7300].

 Wiedemann,
 Hans.
 Aluminium als

 Wärmeentwickler.
 Uhlands techn.

 Rdsch.,
 Leipzig, 1904,
 Ausg.
 1, (85-86, 92-93).

 86, 92-93).
 [0120 7200].
 35358

Wiedmann, Fr. Die Gerber'sche Wasserbestimmungs-Methode in der Butter. MolkZtg, Hildesheim, **17**, 1903, (1014–1015). [6300]. 35359

Der Nachweis von Kokosfett im Butterfett. MolkZtg, Hildesheim, **18**, 1904, (681–683). [6500]. 35360

Wiegmann, Dietrich. Ueber Extraktund Stärkebestimmung in Gerste und über den Mälzungsschwand. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 44, 1904, (3239– 3240). [6500].

Wiegner, G. v. Ley, H.

Wieland, Heinrich. Bromeyan und Hydroxylamin. (H. Abh.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1445– 1461). [1310 1610 1720 5020].

Wielandt, W. Die Vergasung des Kohlenstoffs beim Heissblasen im Generator. Ein Beitrag zur Theorie der Wassergaserzeugung. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, 1201– 206). [0210 6200 7200]. 35364

Wielen, P[ieter] van der. Yaoërt, een Turksch melkpreparaat. [Yaoërt, ein türkisches Milchpräparat.] Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (325– 331). [6500]. 35365

Vapo-Cresolene. (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, **42**, 1905, 1079–1081). [6500]. 35366

Wieler, A[rwed]. Die Kolanuss. Warenkunde, Wangen i. B., **1**, 1905, (10-25). [6500].

Wieleżyński, Maryan. Zur Bestimmung der Verunreinigungen im Boryslawer Rohöl. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (77). [6500-1100]. 35368

Wien, Joseph. Einige Feststellungen bei grün- und gelbkörnigen Roggen, insbesondere über die Beziehungen zwischen Kornfarbe, Klebergehalt und Backfähigkeit. Diss. Halle. Ludwigsburg (Druck v. Ungeheuer & Ulmer), 1904, 64). 25 cm.; Fühlings landw. Ztg. Stuttgart, 53, 1904, (433-440, 478-491, 518-527, 558-567, 595-604, 641-648). [6500].

Wiener, Hugo. Ueber synthetische Bildung der Harnsäure im Thierkörper. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 19, 1901, 383-392). [8040]. 35371

Wiesenthal, H. Prof. Dr. Heinrich Meidinger†. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (789). [0010]. 35372

Wieser, Otto. Ueber den sogenannten natürlichen Arsenik. Diss. Würzburg (Druck v. Memminger), 1903, (33), 22 cm. [0140]. 35373 Wieske, Paul. Acidbutyrometrische Untersuchung der Magermilch. Milchztg, Leipzig, **32**, 1903, (578–580). [6500]. 35374

Verbesserte Fettbestimnungsmethode für Käse mit Dr. N. Gerbers Acid-Butyrometrie. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (353–354). [6300], 35375

N. Gerbers Verfahren der Käsefettbestimmung für die Praxis und in der Praxis. Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (500-502). [6500]. 35376

Verbesserte Fettbestimmungs-Methode für Käse mit Dr. N. Gerbers Acid-Butyrometrie. MolkZtg, Hildesheim, **18**, 1904, (556). [6300].

r. Gerber, N.

Wiesler, Arthur. Die Verwertung des freien Stickstoffs. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1713–1719). [0490]. 35379

Wigersma, B. Ueber die Wirkung der organischen Farbstoffe auf die Papierfasern. [Papierprüfung]. Papierfabrikant, Berlin, Monats-Ausg. 1904, (16-17). [6500].

Wijk, Hendricus Jacobus van. Onderzoekingen over het stelsel overchloorzuur en water. [Untersuchungen über das System Ueberchlorsäure und Wasser.] Zaandam A. Stuurman), 1905, 178, with 1 pl.). 25 cm. [0250 7050].

Wijnne, A[rend] J[ohan] r. Robertson,

wijs, J. J. A. Ueber einige unbekannte und weniger bekannte Oele. I. Echinopsöl. 2. Perillaöl. 3. Wassermelonenöl. 4. Theesamenöl. 5. Gartenkressensamenöl. 6. Rettichöl und Senföl. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (192-496). [6500]. 35382

Wikander, E. v. Bolton, W. von.

[Wikman, V. V.]. Викманъ, В. В. Объ отношеніи ціанистаго аммонія къ кетопауъ ряда С_иН_{2и-7}-СО. С_пН_{2и-7}. [Action du cyanate d'ammonium sur les cétones C_nH_{2n-7}-CO.C_nH_{2n-7}]. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, proc.-verb. 28–29). [1530].

Wikman, V. V.]. Викманъ, В. В. О дъиствій ціанистаго аммонія на кетокислоты ряда С_пН_{2n-2}O₃. [Action du cyanate d'ammonium sur les cétoacides C_nH_{2n-2}O₃]. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1332–1333). [1310]. 35384

Wilbrand, F. Grundzüge der Chemie in chemischen Untersuchungen. Ausg. B. Zum Gebrauche an landwirtschaftlichen Schulen und höheren Bürgerschulen. Nebst einem Anhange: Bemerkungen zur Ausführung der Versuche. 4. Aufl. Hildesheim (A. Lax), 1905, (IV+88). 22 cm. Geb. 1,50 M. [0030], 35385

Leitfaden für den methodischen Unterricht in der Chemie. 8. Aufl. Hildesheim (A. Lax), 1905, (VIII +248). 23 em. Geb 4,20 M. [0030]. 35386

Wild, Emil. Ueber ein neues Physostigminpräparat zur Verwendung in der Augenpraxis (Eserinöl). Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (208). [3010].

Wilderman, Meyer. Ueber die wahren und scheinbaren Gefriertemperaturen und die Gefriermethoden. (Antwort an Hrn [Herbert] Hausrath). Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (410-415). [7200]. 35388

Vorläufige Mitteilung über die durch Lichtwirkung erzeugten galvanischen Elemente. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (209–233). [7250 7350].

Wiley, H_earvey] W[ashington]. The services of chemistry and allied sciences applied to agriculture in the United States. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (131–146). [6500].

The quantity of sugar permissible in imported preserved pineapples. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (105-106). [6500]. 35391

Drugs and their adulterations and the laws relating thereto. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (282–300). [6500]. 35392

Wilhelmi, Arthur. Ein neuer Sulfid-Schwefelbestimmungs-Apparat von vielfacher Verwendbarkeit, z.B. zur Bestimmung des Schwefels und Kohlenstoffs in Eisen und Stahl etc., besonders geeignet zur Betriebskontrolle bei der Abröstung sulfidischer Produkte, wie Zinkblende, Pyrit etc. Kohle u. Erz, Kattowitz, **2,** 1905, (757–762). [6000-0910]. 35393

withelmy, Nicholas M. The discharge of electricity in gases . . . Dissectation . . . Catholic university of America . . . [Ph. D.] [With biographical notice of the author.] Washington, 1905, (1 pl. +78+2 pl., with text fig.) 25 cm. [7250].

Wilke, E. v. Bredig, G[eorg].

Wilke-Dörfurt, Ernst v. Biltz, Wilhelm.

Wilkie, J. M. v. Harvey, T. F.

will, II. Bericht über die Fortschritte auf dem Gebiet der Morphologie und Physiologie der Gärungsorganismen. [In: Brauer- und Mälzer-Kalender. Jg 28. Ti 2.] Stuttgart, [1902], (117–157). [8010].

will, Wilhelm]. Ueber die Empfindlichkeit von gefrorenen Nitroglycerinsprengstoffen gegen Stoss und Schlag. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (421–432). [7200–1210].

Progrès réalisés dans la science des explosifs depuis le développement de la chimie organique. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (81-92). [0040]. 35397

Les progrès de la technique des matières explosives depuis le développement de la chimie organique. Rev. gén. sei., Paris, **15**, 1904, (801–814). [0490]. 35398

willox, O[swin] W[illiam]. On the reactions of ethyl chlorosulphonate. Thesis., Ph. D., University of Chicago, Easton. Pa. (Chemical pub. co.), 1904, (33). 26 cm.; Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, ([446]-476). [1210 1610 1630].

Willgerodt, C[onrad]. Ueber Abkömmlinge von Jodchinolinen mit mehrwerthigem Jod. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905 (1805-1811). [1930].

Uber Abkönnnlinge des p-Dichlor-, p Dibrom- und v-m-Dibrom-Jodbenzols mit mehrwertigem Jod. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F.), **71**, 1905, (540–566). [1130]. 35401 Willgerodt, C[onrad] und Bogel, Hans. Ueber Di-p-benzaldehydjodiniumlydroxyd und seine Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3446-3451). [1430].

Ueber p- Jod-benzaldehyd, p-Jod-benzophenon und Abkömmlinge des letzteren mit mehrwerthigen Jod. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3451-3458). [1430 1530].

und Harter, Hans. Über p-Äthylphenylhydrazin, Pikryl- und o-p-Dinitrophenyl - p - äthylphenylhydrazin und Derivate derselben. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (409–416). [1630—1740—1930]. 35404

und Herzog, Franz. Über Pikryl-, o- p-Dinitrophenyl- und 2-Nitro-5-chlorphenyl- 2, 4, 5-trimethylphenylhydrazin und Derivate derselben. J. prakt. (Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (385–398). [1630–1930]. 35405

und Lindenberg, Willy. Uber p-Xylythydrazin, Picryl-, o-p-Dinitrophenyl- und 2-Nitro-5-chlorphenyl-p-xylythydrazin. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (398–409). [1630] 1740—1930]. 35406

und Rieke, Reinhold. Ueber Derivate der Jodbenzaldehyde mit ein- und mehrwerthigem Jod. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1178– 1486). [1430–1930]. 35407

und Schmierer, Friedrich. Ueber Jodoso-, Jodo- und Jodinium-Verbindungen des s-Jodxylols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1472– 1478). [1130–1630]. 35108

Williams, Charles B. Methods for the determination of total phosphoric acid and potash in soils. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (921-926). [6300].

Williams, Walter S. Valuation of tannic acid from the point of view of the dyer and calico printer. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (877-879). [6500].

Willmann, E[mil] Adolf. Ueber Synthesen von p-Dialkyldioxychinonen durch Ringschluss. Basel. Phil. Diss. 1903-1901. Loerrach, 1904, (63). 8vo. [1530]. 35411

Willott, F. J. v. Seligman, Richard.

willstätter, Richard und Kalb, Ludwig. Ueber chinoïde Derivate des Diphenyls. 11. I. Ueber Diphenochinon. 2. Ueber die Oxydation des Benzidins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1232–1241). [1530–1630–1660–5010].

und Pfannenstiel, Adolf. Ueber Chinon-dimethylimin. (VI. Mitt. über chinoide Verbindungen). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2244– 2251). [1630–1660]. 35414

und **Pummerer**, Rudolf. Zur Kenntnis des Pyrons. (2. Mitt.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1461-1172). [1910-1510]. 35116

und Schmaedel, Wolfgang von. Ueber einige Derivate des Cyclobutans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1992-1999). [1140 1620]. 35117

— — Ueber einige Derivate des Pseudopelletierins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1984–1991). [3010—1930]. 35419

Wilsmore, N. T. M. Ueber Normalelemente. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, (685). [7250]. 35420

Wilson, J[oln1] A. A new cudiometer. Chem. News, London, **91**, 1905, (261-265). [0910]. 35421

--- r. Mason, John Ernest.

Wimmer, G. Beitrag zur Kenntniss der Nitrificationsbakterien. Zs. Hyg., Leipzig, 48, 1904, (135–174). [8030].

Winckel, Max. Anwendung der Vanillin-Salzsäurereaktion zum Nachweis von Fermenten. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (209-210). [8010]. 35123

——— Ueber die Samen von Gossypium herbaceum. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (211). [6500]. 35424

Winckel, Max. Ueber die Zersetzung der Fette und die Ursache des Ranzigwerdens derselben. Vortrag. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (690-691). 1300354257350]. Ueber eine neue Fermentreaktion. [Enzyme.] ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (764); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), II.I, 1905, (209-210). [8010]. 35426 Praktische Verwertung der Vanillin-Salzsäurereaktion. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (925). [8010]. 35427 - Milchsterilisierapparat von E. Kobrak. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (179–180). [0910]. 35428 Neuere Ergebnisse der physikalisch-chemischen Untersuchung physiologischer und pathologischer Kuhmilch. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (571–572). [6500]. Neuere Milchfettbestimmungsmethoden. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (769–770). [6300]. 35430 Ueber den Gerbstoff im Fruchtfleisch des Obstes. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (827-828). -113306500]. 35431 — Über belichtete Fette. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), II.1, 1905, (210-212); ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (763–764). [1300-7300-6500]. 35432 Ueber belichtete und ranzige Fette, Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (90-96). [1300] -65007350]. v. Hartwich, C. Wind, C. H. Elektronen und Materie. (Uebers). Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (485-494). [7000]. 35434 Windaus, A[dolf]. Ueber Saccharinbildung aus Hexosen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (564). [1310 1810]. - und Knoop, F. führung von Traubenzucker in Methylimidazol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1166–1170). [1930–1810]. 35436 Windisch, Karl. Untersuchungen von Marmelade. Bericht . . . Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., Techn. Tl, 53,

1903, (363–371). [6500].

Die Untersuchung und

Beschaffenheit des Weinbergsschwefels.

Weinbau, Mainz, 19, 1901, (51-53). 35438 [6500].Windisch, Karl. Ueber die Beschaffenheit des Kupfervitriols des Handels. Weinbau, Mainz, 19, 1901, 35139 (192-193). [6500]. Ergebnisse der Untersuchung von Mosten des Jahrganges 1900, 1901, 1902. Weinbau, Mainz, **19**, 1901, (311-312); **20**, 1902, (74, 81-82); **21**, 1903, (156–157, 163–164). [6500]. 35440 — Eine Zusamenstellung von Apparaten zur einfachen Weinuntersuchung für Praktiker. Weinbau, Mainz, **20**, 1902, (475–476, 495–496). [6000]. 35441 Ergebnisse der Untersuchung von Mosten des Jahrganges 1903 aus dem Rheingau und dem Rheintal unterhalb des Rheingaus. Weinbau, Mainz, 22, 1904, (203-204, 221-222). [6500]. Ueber die Beschaffenheit des Filtrierasbestes. 1. H. Weinbau, Mainz, 22, 1904, (397-398); 23, 1905, (69-70); Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (547-548); 22, 1905, (48-49). [0910 6500]. Beiträge zur Kenntnis der Edelbranntweine. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (465-505). [6500].35444 Die Moste des Jahrganges 1904 aus den deutschen Weinbaugebieten. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (321–337). [6500]. 35445 Ueber die Verwendung der Zuckercouleur zum Färben von Weisswein. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (344-361). [6500]. Die sogenannte Rückverbesserung der Weine. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (385-35447 405). [6500]. Die Bestimmung der Borsäure. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (611–660). [6300]. 35448 Die Untersuchung des Weines. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. v. Georg Lunge. Bd 3.] Berlin (I. Springer), 1905, (598-667). [6500]. 35449 — Untersuchung und Beurteilung der Trinkbranntweine, insbesondere von Kognak, Rum, Arak. [In: Intern. Kongress für angew. Chemie.
 Bd 3.] Berlin, (D. Verlag), 1904, (1007–1012). [6500].

windisch, Carl. Die chemischen Vorgänge beim Werden des Weines. Festschrift . . . Plieningen (F. Find), 1905, (III+122, mit 6 Tab.). 23 cm. [8020]. 35451

und Boehm, Karl. Beiträge zur Chemie der Obstarten. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (347– 352). [6500].

und Roettgen, Theodor. Die Bestimmung der flüchtigen Säuren im Wein. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (70-81, 278-279). [6300 6500].

Tungen der Zusammensetzung der Weine durch Schönen mit Hausenblase, Gelatine, Eiweiss und spanischer Erde. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (129–133). [6500]. 35454

Windisch, Richard. Adalékok a bivalytej ismeretéhez. [Beiträge zur Kenntniss der Büffelmilch.] Magy. Chem F., Budapest, 11, 1905, (81-82); Zs. Unters. Xahrgsmittel, Berlin, 8, 1901, 273-278). [6500].

Windisch, W[lhelm]. Gibt die titrimetrische Methode der Eichung absolut exakte Resultate? Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (1-4). [6500]. 35456

- Cher die Bestimmung der Asche in Malz, Würze und Bier und des Schwefelsäuregehaltes der Malz-Würze- und Bieraschen. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, 17-18). [6500].

 Windmüller,
 Hans.
 Über
 Papaün.

 Diss.
 Rostock (Druck v. Adler's Erben),
 1902, (85).
 21 cm. [8010].
 35458

Winkelmann, A[dolf]. Zu der Abhandlung des Hrn. G. X. St. Schmidt: "Ueber den Einfluss der Temperatur und des Druckes auf die Absorption und Diffusion des Wasserstoffs durch Palladium". Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, 1773-783). 17150-0360 0590]. 35159

Uber die Diffusion naszierenden Wasserstoffes durch Eisen.
[In: Festschrift Adolph Wüllner gewidmet.] Leipzig (B. G. Teubner), 1905, (36-68); Ann. Physik, Leipzig, 4. Folge), 17, 1905, (589-626). [7150-0360-0320].

Winkler, Clémens. Radioactivité et matière. Monit. sci. Quesu., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (481-484); [Transl.] Pop. Sci. Mon., New York, N.Y.. 66, 1903, (267-272). [7000].

[Biographie de]. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4', **18**, 1904, (877-878). [0010]. 35462

Winkler, Lajos. Tiszta etilulkohol előállítása. [Die Herstellung des reinen Aethylalkohols.] Gyógyz, Közl., Budapest, 21, 1905, 650-651, 667-668); Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3612-3616). [1210].

Ueber die Bestimmung der Kohlensäure in natürlichen Wassern. Zs. anal. Chem., Wie-baden, 42, 1903, 1735-740). [6300]. 35464

Winkler, Otto. Détermination du poids sec des pâtes à papier (recherche de la teneur en eau) avec tableaux de conversion. Principes et méthodes de l'institut d'analyse du papier de Leipzig . . . Leipzig (G. Hedeler), 1904, (32). 23 cm. Geb. 3 M. [6500]. 35465

Winteler, F. Ueber Gehaltsbestinmung hochkonzentr. Salpetersäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (689). [6500 0490]. 35466

— Ueber Salpetersäuredarstellung, I. II. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (820-823). [0490]. 35467

Ueber Gehaltsbestimmung hochkonzentrierter Salpetersäure durch das spezifische Gewicht. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1009–1010, 1242). [6500-7100]. 35468

Salpetersäuredarstellung zur Sprengstofffabrikation. ChemZtg, ("öthen, **29**, 1905, (1910–1911, 1241– 1242). [0490]. 35469

——— Über Salpetersäure aus Luftstickstoff, ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1278–1279). [0490]. 35470

Ueber Bleiweissfabrikation in Amerika. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1179). [0580-0500]. 35170a

— Über die Geschichte des Schwefelsäurekontaktprozesses, I. H. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1512–1516, 1654–1656). [0660 7050].

winter, Friedrich. Eine Synthese des 3 Methylhypoxanthins. Diss. Berlin (Druck v. G. Schade), 1905, (36). 22 cm. [1930].

Winter, Heinrich. Ueber gelbes und rotes Arsentrisulfid. Ein Beitrag zur Kenntnis der Kolloide. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (228–235). f0140 71001.

Winternitz, M. C. v. Jones, Walter.

Winterstein, E. Ueber einige Bestandteile des Emmentaler Käses. 2. Mitt. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (485-504). [6500]. 35474

Zur Kenntnis der aus Ricinussamen darstellbaren Eiweisssubstanzen, Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (69-76). [4020].

Ueber ein Verfahren zur Isolierung des Lysins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (77-78). [1310]. 35476

Zur Kenntnis der Bestandteile des Spargels. 2. Mitt. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (411–413). [6500].

und Huber, P. Zur Kenntnis der Bestandteile des Spargels. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (721-730). [6500]. 35478

und Pantanelli, E. Ueber die bei der Hydrolyse der Eiweisssubstanz der Lupinensamen entstehenden Monoaminosäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (61-68). [1300-4020]. 35479

v. Schulze, E.

Wintgen, M. Ueber den Nachweis von Hefeextrakt in Fleischextrakt. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (537-538). [6500]. 35480

Winther, A. Zur Geschichte der Analyse des Anilinöles nach der Bromierungsmethode. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (29–31). [6500]. 35483

Winther, Chr. Einige Bemerkungen über das Drehungsvermögen optischaktiver Körper. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (200–208). [7300]. 35484

Wintrebert, L. Sur quelques osmicnitrites et sur un nitrite d'osmium. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (585-587). [0560].

Sur les sels complexes de l'osmium trivalent. Osmionitrites. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sei. phys. nat. **1903** 1904, 1901, (131–136). [0.560]. 35488

Wirthwein, Heinz v. Stähler, Arthur.

Wischin, Rudolf. Die zyklischen Polymethylene des Erdöles. (Fortschritte auf dem Gebiete der Forschung über die Chemie der zyklischen Polymethylene im Jahre 1904). ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1126–1127). [1140].

Wiskirchen. Bestimmung des Cyanwasserstoffs im Bittermandelwasser Zentralbl. Pharm., Magdeburg, 1, 1905, (4). [6300].

Wislicenus, [Hans]. Ueber Neuerungen in den chemischen Verwertungen der Walderzeugnisse und des Torfs. [Cellulose.] Ber. Vers. sächs. Forstver., Tharandt, 48, 1904, (115–144). [1210–6500].

Ueber Gerbmaterialanalyse mit "gewachsener" Tonerde. Vortrag. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (96-106). [6500]. 35193

— Zur Gerbstoffbestimmung und Hautpulverfrage. Entgegnung an J. Pässler. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (626–632). [6500]. 35494

Spiritus aus Holzabfällen.
Berichtigung zu dem Vortrage über "Neuere Fortschritte in der chemischen Verwertung der Walderzeugnisse und des Torfes". Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1760); Ber. Vers. sächs. Forstver., Tharandt, 48, 1904, (188–189). [1210].

Wislicenus, [Hans] und Muth, W. Zur Technik der Gerbmaterialanalyse. Das Filtrieren der Extraktlösungen durch Kieselguhrfilterkerzen und durch Filtrierpapier. Eine neue Filtriervorrichtung. D. Gerberztg, Berlin, 48, 1906, (No. 111). [6500]. 35496

Wislicenus, Wilhelm. Ueber die intramolekulare Verschiebung von Acylgruppen. 2. Mitt. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (546-548). [1310-7050]. 35497

und Wren, Henry. Synthese von Arylnitromethanen und symmetrischen Stilbenderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (502-510). [1130-7300]. 35498

- r. Dimroth, Otto.

Wiss, E. Arsenfreier verdichteter Wasserstoff zum Bleilöten. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (375–378). [0360].

Wissell, von. Ucher die Untersnchung geronnener Milch. (Bestimmung von Fett, Trockensubstanz und spezifischen Gewicht.) Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (401–417). [6500]. 35500

Withrow, James Renwick. The electrolytic precipitation of gold with a rotating anode and the rapid analysis of halide. Thesis . . University of Pennsylvania . . Ph. D. Easton, Pa., (Eschenbach printing co.), 1905, (21, ipcl. diagr.). 23 cm. [6200 7250].

witt, Hugo. Om luxlampan och om fotogenens öden i densammon. [On the lux lamp and the fate of petroleum in the same.] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (69-72, with pl.). [7200]

Witt, Otto N. Die künstlichen Seiden. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **83**, 1904, SitzBer., (71–86). [1840]. 35503

— Über die Nutzbarmachung des Luftstickstoffs. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1261–1264); Ill. landw. Ztg, Berlin, **25**, 1905, (881–887). [0490].

Witt, Otto N. Clemens Winker †. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie Bd 4]. Berlin (D. Verlag), 1904, (1154–1156); Chem. Ind., Berlin, 27, 1904, (613–614). [0010].

witte, H[einrich]. Die gewichtsanalytische Stärkebestimmung von G. Baumert und H. Bode angewandt auf Mehl und Handelsstärke. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (65-77). [6300].

Ueber die gewichtsanalytische Stärkebestimmung in Kartoffeln, Mehl und Handelsstärke. Diss. Halle a. S., Würzburg (Druck v. H. Stürtz), 1904, (42). 24 cm. [6500]. 35508

Witte, Kurt v. Howitz, Joh.

Wittelshöfer, P. Die Entwicklung des technischen Verbrauchs von Spiritus. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (606–611). [1210]. 35509

Wittmann, Otto. Studien über den Abbau des Selanidins. Diss. Erlangen. München (Druck v. C. Wolf & S.), 1904, (33). 21 cm. [3010]. 35510

Witz, Rudolf. 1. Ueber Anile aus Thiophenaldehyd. 2. Ueber Diazoderivate aus p-Amidodiphenylamin. Diss. Würzburg (Druck v. C. J. Becker), 1902, (39). 23 cm. [1630 1920 1940 1740]. 35511

Witzeck, R[ndolf]. Die Blaubestinmung im Roheyan nach W. Feld. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (545-547). [6500]. 35512

Ueber die Schwefelverbindungen im Leuchtgase. Diss. Techn. Hochschule, Karlsruhe. München (Druck v. R. Oldenbourg), 1902, (IX 499, mit 1 Taf.). 24 cm.; Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (21-25, 41-44, 67-73, 84-86, 144-149, 164-167, 185-188). [6500-6400]. 35513

 Wöhler, Lothar.
 Die Molekulargrösse

 der Knallsäure.
 Berlin, Ber. D. chem.

 Ges., 38, 1905, (1351-1359).
 [1310

 7100].
 35514

Ueber Oxydierbarkeit des Platins. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (592–597). [9610–7050]. 35516

Wöhler, Lothar und Kasarnowski, H. Beitrag zur diluten Färbung der Alkaliund Erdalkalihalogenide. Zs. auorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (353-370). [0100-7300].

— und König, James. Die Oxyde des Palladiums. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (323–349). [0590].

und Theodorowits, K. Beitrag zur Aufklärung des Knallquecksilberprocesses. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1345–1351). [1310].

35519
Wöhler, Paul. Darstellung von metallischem Caleium für Laboratoriumszwecke. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (612–618). [0220].

Wöhlk, Alfred. Ueber eine neue Reaktion auf Milchzucker (und Maltose). Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (670-679). [6150]. 35521

Urotropins (Hexamethylentetramius). Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (765–766). [1310 6500]. 35522

 Wölbling,
 Hans.
 Einwirkung von

 Hydrazin auf β-Desoxybenzoin-o-earbonsaure resp. deren Lacton (3-Phenylsocumarin).
 Berlin, Ber. D. chem.

 Ges., 38, 1905, (3845-3853).
 [1330]

 1910 1930].
 35523

Ueber 1-Isobutyl-phtalazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3925–3928). [1930]. 35524

Wochenschr., Jena, **20**, 1905, (705-711). [7150]. 35525

 Woelm,
 Max.
 Darstellung von Raffinose.
 D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (1101–1102).
 [1830].
 35526

Ueber Strontiansaccharate. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (1257–1258, 1265, 1430, 1507). [1820]. 35527

Wörmann, A. Die Neutralisationswärme starker Säuren und Basen und ihre Anderung mit Temperatur und Konzentration. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (775-795). [7200]. 35528

Wörner, E. Ueber Alkaloidreaktionen. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (628). [6150 3000]. 35529

Wohl, A[lfred]. Ueber Amido-acetale and Ami do-aldehyde. II. Berlin, Ber. D.

chem. Ges., **38**, 1905, (4154-4157). [1200 1400 1600 1930]. 35530

wohl, A[lfred]. Einfache Kohlensäurebestimmung in Gasgemengen. D. Zuekerind., Berlin, 28, 1903, (1113– 1116); Zs. KohlensäureInd., Berlin, 9, 1905, (551–553). [6100]. 35531

Einfache Kohlensäurebestimmung in Karbonaten. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (85-88). [5400].

Ueber gasometrische Bestimmungen in Gaskolben. [In: 5. Intern. Kongress für angew. C'hemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (281–298). [6400].

Hertzberg, W. und Losanitsch, M. S. Ueber hydritte Pyridiualdehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4161-4169). [1610-1930].

Ueber die Benutzung der Luftabsorption nach Dewar für die Destillation in hohen Vaeuum und eine verkürzte Form des MaeLeod'schen Vacuummessers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4149–4154). [0930]. 35535

—— — Ueber freie Amido-aldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4170–4172). [1400—1600—1610—1930]. —— 35536

Schäfer, K. und Thiele, A. Ueber γ-Amido-butyraldehyd und das Pyrrolidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4157-4161). [1410 1610 35537

Wohlers, H. E. r. Riesenfeld, E. H.

Wohlgemuth, Julius. Zur Hydrolyse des Leberproteïds. [Nucleoproteïd.] (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (4362–4364). [4010]. 35538

Ueber das Verhalten steroisomerer Substanzen im thierischen Organismus. II. Pie inaktiven Mouoaminosäuren. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2064–2065). [8040–1300].

— Ueber Glukuronsäurebildung beim Menschen. Berliner klin. Wochensch., **41**, 1904, (1084–1086). [8040].

der Leber. 2. u. 4. Mitt. Hoppe-Seylers

Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (519–523); **44**, 1905, (530–539). [4010]. 35541

Wohlgemuth, Julius. Zur Kenntnis des Phosphorharus. Hoppe-Seylers Zsphysiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (71-84, 428). [6500]. 35542

von Fermenten im Hülmerei. [In: Beiträge zur wissenschaftlichen Medicin und Chemie. Festschrift für Ernst Salkowski.] Berlin, 1901, 133–441. [8010].

— Ueber den Sitz der Fermente im Hühnerei. Hoppe-Seylers Zs. physiol. (Them., Strassburg, 44, 1905, (540-545). [8010]. 35544

Beitrag zur Kenntniss der Physiologie der Zuckerarten. [In: Internationale Beiträge zur inneren Medicin. Bd 2.] Berlin, 1902, (369-376). [S040].

und Neuberg, C[arl].
Ueber das physiologische Verhalten der stereoisomeren Arabinosen. Verh.
Congr. inn. Med., Wiesbaden, 19, 1901, (408-412). [8040].

Wohltmann, F[erdinand]. Tacca pinnatifida, die stärkemehlreichste Knollenfrucht der Erde. Tropenpflanzer, Berlin, 9, 1905, (120-128). [6500]. 35547

Fischer, Hugo and Schneider, Philipp. Bodenbakteriologische und bodenchemische Studien aus dem Versuchsfelde. J. Landw., Berlin, 52, 1904. 97–126, mit 1 Taf.). [6500].

und Schneider, Ph. Ein neuer Apparat zur Bestimmung der Ammoniak-Absorption des Bodens. Chem-Ztg. Cöthen, 29, 1905, (810-811). [6000 0910].

Die Einwirkung von Brache und Erbsenban auf den Stickstoffumsatz im Boden und die Entwickelung des Weizens. D. landw. Presse, Berlin, **31**, 1901, (853–855). [6500].

- r. Hollrung, M.

Wolberg, A. r. Werner, A.

Wolbring, Willi. r. Busch, M[ax].

Wolf. Milchprüfungen mittels der Säuretitrierung nach Plaut. Hyg. Rdsch., Berlin, 13, 1903, (1217–1226), [6500]. 35551 Wolff, Ernst. Das Lanthanspektrum. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (395-409). [0440 7300]. 35552

Wolff, H[ans]. Ueber einen milchweissen Ascites bei Carcinom. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (208–211). [6500].

Zur Kenntnis der melanotischen Pigmente. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1904. (476–488). [5010].

Ueber Eiweisszerfall in einem Mammacarcinom unter dem Einfluss von Radium. [Radiumbehandlung.] Zs. Krebsforschg, Jena, 2, 1904, (265–266). [8050].

Wolff, Hermann. Atomistik und Energetik vom Standpunkte ökononischer Naturbetrachtung. Viertelj-Schr. Philos., Leipzig, 29, 1905, (1-25). [7000].

Ceriums, Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (89-115). [0240-1310-7150].

wolff, J. Sur le dosage du maltose ou du glucose en présence de l'empois d'amidon, Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (193-195). [6300]. 35560

Sur la détermination des sucres réducteurs et des dextrines en présence de l'empois d'amidon et de l'amidon soluble. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (233-235). [6300].

Sur le dosage de l'amidon coagulé et de l'amylocellulose. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (389–392). [6300].

Untersuchungen über das Gerinnen der gelösten Stärke [durch Amylokoagulase]. Zs. Spiritlad., Berlin, **27**, 1901, (289); Wochenschr. Brau., Berlin, **21**, 1901, (335–336). [8010]. 35564

Wolff, J. et Fernbach, A. Sur la coagulation diastasique de l'amidon. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (95– 97). [1840]. 35565

De quelques circonstances qui influent sur l'état physique de l'amidon. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1403-1406). [1840].

v. Fernbach, A.

Wolff, Ludwig. Ueber das Azin des Acetessigesters. (Mitbearb. von H. Kopitzsch.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3036–3041). [1930]. 35567

Wolf[f], Otto W. Contractio és dilatatio a vegyületek képződésénél. [Contraction und Dilatation bei der Bildung der Verbindungen.] Orv.-Termt. Ért., Kolozsvár, II. Termt. sz., 27, 1905, (1–52). [7100].

Isomer vegyületek égési hője. [Verbrennungswärme der isomeren Verbindungen.] Orv.-Termt. Ért., Kolozsvár, H. Termt. sz., **27**, 1905, (53–71). [7200].

Wolff, Paul. Ein neuer Invert-Gasglühlichtbrenner. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (511-512). [0910]. 35570

Wolfmann, J[ulius]. Zuckerfabrikation. Chem. Zs., Leipzig, **4**, 1905, (251–254, 271–274, 296–298). [6500]. 35571

— Der Niederschlagfehler in der optischen Zuckeranalyse. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (411). [6500].

Salpetergewinnung. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (450). [0490]. 35573

Ueber Strontiansaccharate. D. Zuekerind., Berlin, **29**, 1904, (1336–1337, 1471). [1820]. 35574

Feuerungsmaterialien und deren Kontrolle. D. Zuckerind., Berlin, **30**, 1905, (1145–1149). [6500-7200].

Präzision in der Untersuchung von Feuerungsmaterialien und in der Darstellung der gewonnenen Resultate. [In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (411–413). [6500-7290].

Wolfrum, A. Die Individualitätsbildung des Technikers ChemZtg, Cöthen, **28**, 1904, (1227–1228). [0050].

Wollenberg, Woldemar. Ueber Derivate des Dioxytriphenylmethans. Diss Marburg (Druek v. R. Friedrich), 1902. (56). 21 em. [1230]. 35578

Wolosewicz, Jozef Edmund von. Die quantitative Bestimmung des Stickstoffs der Eiweissstoffe und deren Trennung von anderen stickstoffhaltigen Verbindungen der Nahrungs- und Futtermittel. Königsberg, Ber. landw. Inst., **6**, 1905, (31–62). [6200].

Wolvekamp, Mari E. Die Constitution der sogenannten Dithiocyansäure und Persulfocyansäure. Diss. Würzburg, Leipzig (Druck d. Leipz. Tagebl.), 1901, (40). 22 cm. [1310 1940 7000]. 35580

Wood, James r. Japp, Francis Robert.

wood, R^robert] W[illiams]. A quantitative determination of the anomalous dispersion of sodium vapor in the visible and ultra-violet regions. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1904, ([363]-396, with 3 pl., text fig.). Separate. 24.5 cm. [0500-7300].

The scintillations produced by radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **10**, 1905, (127–130). [0620 7300]. 35582

The fluorescence of sodium vapour and the resonance radiation of electrons. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **10**, 1905, (513–525, with pl.). [0500 35583

Woodman, A[lpheus] G[rant]. The exact estimation of atmospheric carbon dioxide: a brief survey. Contributions from the Laboratory of sanitary chemistry, No. 6. in Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., **17**, 1901, (258–269). [6400].

Woods, James Royle. A new indicator. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (1284). [6000]. 35586

Wootton, William Ord v. Morgan, Gilbert Thomas.

Worden, E. C. and Motion, John. Preparation of volumetric solutions. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, 178–182). [6000]. 35587

Worel, Karl. Forschungen auf dem Gebiete der Farbenphotographie. Jahrb. Phot., Halle, **19**, 1905, (7-10). [7350]. 35588

worley, Frederick P. Bromine in solutions of potassium bromide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1107–1123); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (209–210). [0420-7150].

wortmann, Wilhelm. Zur Kenntnis der N-Arylhydroxylamine. Diss, Leipzig. Rosswein i. S. (Druck v. A. Haubold), 1903, (51). 22 cm. [1630]. 35590

v. Werner, Anton.

Woudstra, Herman Wijbe. Over de werking van electrolyten op kolloidale zilveroplossingen en over het proces der coagulatie. [Ueber die Wirkung der Electrolyten auf kolloidale Silberlösungen und über die Erscheinung der Coagulation.] Zalt-Bomnel (H. J. v. d. Garde & Co), 1905, (90). 23 cm. [0110 7100]. 35591

Woy, R[udolf]. Welche Vorteile hat die direkte Bestimmung der Phosphorsäure als Phosphorsäuremolybdänsänreanhydrid? [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (218-221). [6300].

Wren, Henry v. Wislicenus, Wilhelm.

Wright, A. M. Analyses of some New Zealand coals. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1213–1214). [6500].

wright, R. Note on the occurrence and distribution of a mydriatic alkaloid in *Lactuca muralis*. Pharm. J., London, (Ser. 4), **20**, 1905, (548). [3010].

Wrochem, J. von. Ueber Apparate zur Bestimmung des spezifischen Gewichts fester Körper in pulveriger oder körniger Form. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **22**, 1904, (217–220); Chem Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (1034). [7100 0910].

--- v. Gary, M[ax].

Würker, W. r. Zmcke, Threodor l.

Würtenberger, Franz. Zersetzung des Kohlenoxydgases im Wärmespeicher des Martinofens. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (447–449). [0210].

Würth, Karl. Untersuchung eines Oelgasteers. Diss. k. techn. Hochschule. München (Druck v. M. Volk), 1904, (95, mit 1 Taf.). 23 cm. [6500]. 35597

v. Schultz, G[ust.].

Wüst, F[riedrich]. Manganerz als Entschweftungsmittel im Kupolofen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1134–1136). [0320]. 35598

Veränderung des Gusseisens durch anhaltendes Glühen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **23**, 1903, (1136–1138). [0320]. 35599

Der Einfluss von Silizium auf Eisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (514–519). [0320 0710].

Beitrag zur Kenntnis der Eisenkohlenstofflegierungen höheren Kohlenstoffgehaltes. [In: Festschrift Adolph Wüllner gewidmet.] Leipzig, (B. G. Teubner), 1905, (240–264, mit 4 Taf.). [0320 7000].

und Geiger, C. Beiträge zur Kenntnis der zwei Kohlenstoffformen im Eisen "Temperkohle" und "Graphit". Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (1134–1139, 1196–1202). [0210 0320]. 35602

und Schlösser, P. Der Einfluss von Kohlenstoff, Silizium, Mangan, Schwefel und Phosphor auf die Bildung der Temperkohle im Eisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1901, (1120-1123). [0320]. 35603

und Schüller, A. Neue Beobachtungen über den Einfluss von Silizium und Kohlenstoff auf den Schwefel im Eisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1128-1133). [0320 7150].

Wulff, Aug. Transportable Einrichtung für chemische Untersuchungen bei Kläranlagen an Ort und Stelle. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (991). [6000]. 35605

Wurstemberger, Rodolphe de. Reeherches synthétiques sur la série du fluorène. Genève. Thèse sc. 1901-1905. Genève, 1904, (70). Sv. [1140]. 35006

— v. Ullmann, Fritz.

Wurster, Casimir. Reagentien auf Holzschliff und Metanilgelb. Papierztg, Berlin, 28, 1903, (1608-1609). [6500].

Reagentien für Oxydation und Reduktion. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (690-692). [0930 5500 7000]. 35608

Wyk, H. F. van. Untersuchungen über das System: Ueberchlorsäure und Wasser. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 48, 1905, (1-52). [0250 7050]. 35609

Wynne, William Palmer v. Hills, James Stuart.

Wyrouboff, G. et **Verneuil**, A. Recherches sur la chimie des terres rares. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8). **6**, 1905, (441–508). [0770]. 35610

Yamano, Y. Can aluminium salts enhance plant growth? Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1905, (429-432). [8030]. 35611

Yamashita, Wakindo. Kōdo chū ni okeru Shōsankwa Sayō to Shihihō to no Kwankei ni tsaite. [On the relation between nitrification in cultivated soils and manuring.] Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 25, 1904, (1169–1186). [8020].

Yerxa, R. B. v. Hofman, H[einrich] O[scar].

Yoder, P. A. A new centrifugal soil elutriator. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1904, (933–942, mit 2 Taf.). [6000]. 35612a

Yokote, Ch[iyonosuke]. Ueber Absorption von Gasen durch Kleidungsstoffe. Arch. Hyg., München, 50, 1904, (128–157). [7150].

— Uber die Absorption verdünnter Kupferlösungen im Erdboden. Arch. Hyg., München, **50**, 1904, (193–216). [7150].

Yoshida, Y. r. Honda, Kotaro.

Young, George. C-Phenyl-s-triazole. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (625–628); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (131). [1930]. 35614a

Young, Sydney. On the boiling points of homologous compounds. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (1-19). [7200].

Address to Section B-Chemistry- of the British Association (p. 7195).

for the Advancement of Science. [Relation between molecular volumes and boiling-points.] London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (488–499). [0040 7100 7200]. 35616

Young, Sydney. Quelques propriétés physiques des liquides purs et des mélanges. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, (981-991). [7000]. 35617

Young, William John v. Harden Arthur.

Yvon, P. Étude sur le compte-gouttes normal. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **17**, 1903, (515-518). [7150]. 35618

Zacharias, P[r.] D. Hrn. W. Biltz zur Entgegnung. [Betr. Theorie des Färbevorgangs.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (816). [5000]. 35619

Adsorption oder Absorption. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (529-530). [7150]. 35620

—— Die Vergasung der griechischen Lignite. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (812–814). [6500].

dem Gebiete der Gerberei (Gerben mit Farbstoffen). [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (994–997). [6500—5020 7100].

Zaehoder, Mlle v. Cantoni, H.

Zänker, W. Die Fortschritte in der Verwendung von künstlichem Indigo. Färberztg, Berlin, **14**, 1903, (369-371, 384-387). [5020]. 35623

Zahn. Jahresbericht über die Industrie der Mineralsäuren, der Soda und des Chlorkalkes. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905. (623). [0100]. 35624

Zaitschek, A[rthur]. Vergleichende Untersuchungen über den Gehalt an eiweiss- und stärkelösenden Enzymen verschiedener Milcharten. (Nach gemeinsam mit F. v. Szontagh angestellten Versuchen.) Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (539-549). [8010]. 35625

és a kázeinek oldhatóságáról pepszinsósavban. [Über die Löslichkeit der Milch und der Kaseine in Pepsin-Salzsäure.]. Magy. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (49-51, 65-70). [8000]. 35626

---- v. Weiser, S[tephan].

[Zajcev, Aleksandr Michajlovič]. Зайцевъ, А. М. Объ отношеній іодиникаллила къ уксусному ангидриду. [Action de l'anhydride acétique sur l'iodzincallyle.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proceverb., 16–17). [1310—2000]. 35627

Zaky, A. r. Desgrez, A.

Zalackas, C. Sur l'antidote de la nicotine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (741-742). [3010]. 35628

Zaleski, J. L'eber die Verbindungen des Mesoporphyrins mit Eisen und Mangan. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (11-17). [4010 5010].

Zaleski, W. Beiträge zur Kenntnis der Eiweissbildung in reifenden Samen. Vorl. Mitt. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (126-133). [8030 4020]. 35030

Zur Kenntnis der proteolytischen Enzyme der reifenden Samen. Vorl. Mitt. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (133-142). [8010]. 35631

[Zalikind, Ju. S.]. Залькиндъ, Ю. С. Обзоръ работъ по радіоктивнымъ веществамъ. [Revue des travaux sur les substances radioactives.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (27–42, II, 43–59, II). [0620]. 35632

Zaloziecki, R[oman]. Der Charitschkoff'sche Vorschlag der fraktionierten Trennung von Petroleum-Kohlenwasserstoffen auf kaltem Wege. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 11, 1904, (26-27, 43-44). [1100-6500]. 35633

- v. Hanausek, Eduard.

Zambonini, F[erruccio]. Ueber die Drusenmineralien des Syenits der Gegend von Biella. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (206–269, mit 2 Taf.). [7100].

Krystallographische Untersuchung der racemischen und activen p-Methoxymandelsäure. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (270–276), [7100–1330].

Beiträge zur krystallographischen Kenntuis einiger anorganischer Verbindungen. [Sn(OH)₆K₂; Pt(OH)₆K₂; BF₄Rb; CaWO₄; SrWO₄; BaWO₄.] Zs. Krystallogr., Leipzig, **41**, 1905, (53–62). [7100].

Zambonini, F[erruccio]. Ueber eine krystallisierte Schlacke der Sedgerhütte bei Hettstedt, nebst Bemerkungen über die chemische Zusammensetzung des Melilith. Zs. Krystallogr., Leipzig. 41, 1905, (226-234). [6500]. 35637

Zanetti, Carlo Umberto. Sull'ovimucoide e sieromucoide: Nota II. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1*, 1903, (160-164). [4010]. 35638

sali potassici nella bile dei pesci marini. [r. D. 3, no. 18199.] Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1*, 1903. (231-236). [8000].

Sull'acido β-acetil-α-metil-α'-pirrilacetico. Milano, Amuario Soc. Chim., **9**, 1903, (16-23). [1930]. 35640

Zanetti, (iino. Misure del calore di fusione a 0° dell'iposolfito sodico. Venezia, Atti 1st. ven., **42**, parte 2°, 1903, (1389–1390). [7200]. 35641

v. Gnesotto, Tullio.

Zangger, [Heinrich]. Ueber die Funktionen des Kolloidzustandes bei den Immunkörperreaktionen. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 36, Referate, 1905, (161-168, 225-242). [8050 7100].

Zanni-Bey, J. La question des analyses des produits médicamenteux et alimentaires aux douanes de l'empire Ottoman, dans ses corrélations au point de vue des principes de la jurisprudence médicale, commerciale, sanitaire et de la police sanitaire. Problème à résondre entre le droit du gouvernement Imp. Ottoman de pouvoir sauvegarder la santé publique comme bon il entend, et les réclamations légitimes d'autre part des ambassades pour le maintien du principe de la liberté du commerce loyal. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (300-316). [6500]. 35643

Zart, A. r. Conrad, M[ax].

Zawidzki, Jan. Chemia polska w XX stulcciu. 3. Zestawienie (bibliograficzne) prac ogłoszonych w r. 1903. [Liste des travaux sur la chimie publiés par des savants polonais en 1903.] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (18–20, 37–40, 58–60, 77–80, 106–108). [0030].

[**Ždanovič**, М. І.] Ждановичь, М. Л. Къ вопросу о разложени первичныхъ спиртовъ въ присутствін катализатора алюминія. [Sur la déconposition des alcools primaires en présence de l'aluminium comme catalysateur.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 765– 766). [1200].

Zdanowski, B[runo]. Nouvelle méthode pour la mesure des résistances liquides. Freiburg i. Schw. Math., naturw. Diss. 1903–1901. Fribourg, 1904, (70 + 1 fig.). 8vo. [0930 7250].

- r. Kowalski, J. de.

Zecchini, F. Sul potere rifrangente delle mescolanze con alcool metilico. Venezia, Atti Ist. ven., 42, parte 2*, 1903, (777-784). [7300]. 35647

Zechlin, Max R. Moderne Stahllegierungen. Motorwagen, Berlin, **7**, 1904, (133-135, 145). [0320]. 35648

Zedner, Julian. Über die chemische Zusammensetzung der Nickeloxyd-Elektrode im Jungner-Edison Akkumulator. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (809-813). [6500 7250]. 35649

Zeehuisen, H. Ein einfaches Verfahren zur approximativen Bestimmung des Salzsäure- und Milchsäuregehaltes im Mageninhalt. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 25, 1904, (353–365). [6300].

Zehnder, L[udwig]. Ein neues Halbschattenpolarimeter. (Vortrag.) Berlin, Verh. D. physik. Ges., **6**, 1904, (337–339). [0910].

Zeigan, F. Eine einfache Methode zur quantitativen Bestimmung der Salizylsäure im Harn. Centralbl. inn. Med., Leipzig, 24, 1903, (882–883). [6300].

Zeisel, [Simon] und Fanto, R. Bestimmung des Rohglycerins im Weine mittelst der "Jodidmethode". Zs. aual. Chem., Wiesbaden, 42, 1903, (549-578). [6300-6500].

—— und Stritar, M. J. Zur Bestimmung der Zellulose im Holze mittelst Kaliumpermanganat und Salpetersäure. Zs. Forstw., Berlin, 37, 1905, (591–592). [6500]. 35654

[Zelinskij, N. D.]. Зелинскій, Н. Д. Объ отношенін магнінорганических в соединеній хлоридовъ нефтаных углеводородовъ къброму и ioду. [Action du brome et de l'iode sur les combinaisons magnésiumorganiques des

chlorures des hydrocarbures naphténiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 12–13). [1140 2000]. 35655

[Zelinskij, N. D.]. Зелинскій, Н. Д. Объ отношеній магнійорганпческихъ соединсній хлоридовъ нефтяныхъ углеводородовъ къ кислороду. [Action de l'oxygène sur les combinaisons magnésiumorganiques des chlorures des hydrocarbures naphténiques.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 767– 768). [1140—2000]. 35656

O простой общей реакцій образованія альдегидовъ. [Préparation simple des aldéhydes.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 194-197). [1400].

O реакціп шиккелькарбонила съ магнійорганическими соединеніями. [Action du carbonyl de nickel sur les combinaisons magnesiumorganiques.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 339–340). [0540—2000]. 35658

Нѣкоторыя данныя къ реакціи возстановленія водородомъ въ присутствіи пиккеля. [Sur la réaction de réduction par l'hydrogène en présence du nickel.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-cbim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 768-771). [0540—1100].

O метидциклогептанъ. [Sur le méthylcycloheptane.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 962). [1140]. 35660

ет Nametkin, S. S.].

— и Наметкинъ, С. С. О симметричномъ триметилгексаметиленъ (гексагидромезитиленъ). [Triméthylhexaméthylène synétrique (hexamethydromésitylène).] St. Peterburg, Žurnruss. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proceverb. 629–630). [1140].

п Папие, П. О синтетическомъ этилиентаметиленъ. [Ethylpentaméthylène synthétique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 625-626). [1140]. 35663

[Zelinskij, N. D. et Pappe, I.]. Зелинскій, Н. Д. и Паппе, П. О диметилотимци клопентанѣ. [Sur le diméthyléthylcyclopentane.] St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb. 627-628). [1140].

et Prževaliskij, E. S.].

и Пржевальскій, Е. С.
Объ ортодиметилиентаметиленѣ
(дйметилциклопентанѣ). [Orthodiméthylpentaméthylène (diméthylcyclopentane).] St. Peterburg, Zurn. russ.
fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb.
628). [1140]. 35665

о симметричномъ диметилотилгексаметиленѣ. [Diméthyléthylhexaméthylène symétrique.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 629). [1140].

— O тетраметилгексаметиленѣ. [Sur le tétraméthylhexaméthylène.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 961-962). [1140]. 35667

et Vyšinskaja, I.].

— п Вышинская, Д. Объъ
алмитексаметиленъ. [Sur Pallylbexaméthylène.] St. Peterburg, Žurn. russ.
fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (ргос.-verb.
630). [1140].

Zell, Hermann. Ueber eine neue Methode der quantitativen Bestimmung von Seidenchargen. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (197–198, 203–204). [6500].

Zeller, Traugott. Ueber die Tautomerie zwischen p-Oxyazoverbindungen und Chinonhydrazonen. Diss. Göttingen (Druck v. W. F. Kaestner), 1904, (62). 22 cm. [1310-1630-1720-7000]. 35670

Žемčиžnikov, S. F. v. Rotarskij, F. F. [Žемčиžnyj, S. F.]. Жемчужный, С. Ф. О силавахъ мыньяка съ оловомъ, кадміемъ, свищомъ и сурьмой. [Alliages de l'arsenic avec l'étain, le cadmium, le plomb et l'antimoine.] St. Peterburg, Žuru. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb. 1281-1285). [0140-0230-0580-0680-0720-7000]. 35671

Сурьмой. [Alliages du zinc avec l'antimoine.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.chim. Obsé., **37**, 1905. (proc.-verb. 581– 583). [0680-0880-7100]. 35672 [Žemčužnyj, S. F.]. Жемчужный, C. Ф. v. Rotarski, Th.

Zemplén, Győző. A gázok belső surlódási együtthatójanak új kisérleti módszerrel való meghatározása. [Bestimmung des inneren Reibungs-Coefficienten der Gase vermittelst einer neuen Experimentalmethode.] Math. Termt. Ért., Budapest, 23, 1905, (561–581). [7150]. 35673

Zenghelis, C. [D.]. Zum Nachweis und zur Bestimmung des Quecksilbers in ganz geringen Mengen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (544-547). [6200].

Ueber die Verdampfung fester Körper bei gewöhnlicher Temperatur. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (219–224). [7150 7000]. 35675

Les minerais et autres minéraux utiles de la Grèce. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, Bd 2.] Berlin (D. Verlag), 1904, (141–151). [0100]. 35676

Chemische Reaktionen bei extrem hohen Temperaturen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin (D. Verlag), 1904, (575-580). [0930-7200]. 35677

Zenowsky. Zur Frage vom Quecksilbernachweis im Harn. [In: 5. Intern. Dermatologen-Kongr. Bd. 2. Tl 3.] Berlin (A. Hirschwald), 1905, (376– 381). [6100].

Zeppa, Pietro. Nuove prove sulla stabilità dei perclorati dedotte studio di alcuni perclorati nuovi. L'industria chim., Milano, 5, 1903, (221–224). [0250].

---- v. Balbiano, Luigi.

Zerban, Fritz. Inactive thorium. Chapel Hill, N.C., J. Elisha Mitchell Sci. Soc., **20**, 1904, ([57]-62). [0770 7300].

Zur Frage nach der Radioactivität des Thoriums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (557–559). [0770–7300]. 35681

- r. Baskerville, Charles.

Zernik, F[ranz]. Ueber ein Gallensteinmittel. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (521); Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (225-226). [6500]. 35682

Euporphin. ApothZtg. Berlin, 19, 1904, (720); Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (197–200). [3010],

Zernik, F[ranz]. Citraminum oxyphenylicum. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (74); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (214). [6500]. 35684

Die neuen Arzneimittel und pharmazeutischen Spezialitäten des Jahres 1903. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (20-21, 28-29, 36-37). [6500].

Ueber das Autipyrin und seine therapeutisch verwendeten Derivate. Südd. ApothZtg. Stuttgart, 44, 1904, (116–118). [1930]. 35686

die übrigen therapeutisch verwendeten Derivate des p-Amidophenols. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (279–280, 288, 295–296). [1630]. 35687

Zerr, Georg und Rübencamp, R. Handbuch der Farbenfabrikation. Lehrbuch der Fabrikation, Untersuchung und Verwendung aller in der Praxis vorkommenden Körperfarben. In ca 25 Lfgen. Lfg 1-21. Dresden (Steinkopff & Springer), 1905, [Umschlagt. 1904], (672, mit 2 Tab.). 23 cm. Die Lfg 1 M. [0100 5020]. 35688

Zetzsche, Franz. Die wichtigsten Faserstoffe der europäischen Industrie. Auleitung zur Erkennung und Unterscheidung. Kötzschenbroda u. Leipzig (H. F. A. Thalwitzer), 1905, (VII+36, mit 11 Taf.). 24 cm. Geb 3 M. . . . 2 verm. Aufl. Kötzschenbroda u. Leipzig (H. F. A. Thalwitzer), 1905, (52, mit 1 Tab. u. 12 Taf.). 24 cm. Geb. 3 M. [6500].

Ziegeler. Ueber den heutigen Wert der biologischen Wasseruntersuchung. Fischereiztg, Neudamm, **5**, 1902, (759– 763). [6500]. 35690

Ziegler, J. Zum Acetonnachweis im Senfspiritus. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (779). [6500]. 35691

Zum Acetonnachweis in spiritushaltigen Arzneimitteln. Apoth-Ztg, Berlin, **20**, 1905, (822). [6150].

35692
Zielstorff, W. Die Agrikulturchemie im Jahre 1904. A. Pflanzenernährung. B. Tierernährung. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (178-182, 198-202, 219-222); . . . im 1. Halbjahr 1905. l.c., (401-495, 505-507). [0020]. 35693

Ueber Kraftfuttermittel und deren Bewertung. Landw. Ztg, Berlin, 14, 1902, (424–425). [6500]. 35694 Zielstorff, W. r. Morgen, A[ugust].

Ziemke, Ernst. Ueber den Werth des alkalischen Hämatoporphyrins für den forensischen Blutnachweis. VierteljSchr. gerichtl. Med., Berlin, (3. Folge), 22, 1901, (231-231). [4010 5010 6150]. 35695

— Ueber das Vorkommen von Arsen in menschlichen Organen und seinen Nachweis auf biologischem Wege. VierteljSchr. gerichtl. Med., Berlin, (3. Folge), 23, 1902, (51–60). [6100].

Zienkowski, Franz r. Moycho, Stefan.

Zikel, II. Der neuere Stand der klinischen Osmologie. Zentralbl. inu. Med., Leipzig, 25, 1904, (641–653). [7150].

Zimmermann, F[ritz]. Ueber die Spaltung des Kohlenoxydes. Diss. Marburg, 1904, (79). 21 cm.; Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (758-762). [0210 7050]. 35698

Zimpell, Karl. Gewinnung von schwefelsaurem Ammoniak in kontinuierlichem Betrieb. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (683–684). [0490–6500]. 35699

Zincke, Th[eodor]. Ueber Dinitrophenylpyridiniumchlorid und dessen Umwandlungsproducte. (2. Mitt.) Zincke, Threodor] und Würker, W. Ueber die Einwirkung secundärer aromatischer Amine auf Dinitrophenylpyridinium-(3. Mitt.). Liebigs Ann. chlorid. Chem., Leipzig, 338, 1905, (107-141); 339, 1905, (193-201). (4. Mitt.). Ueber die Einwirkung aliphatischer Amine auf Dinitrophenylpyridiniumchlorid; von Th[eodor] Zincke und W. Würker, l.c., **341**, 1905, (365–379). [1930 1420 1630

Ueber die Einwirkung von Brom und von Chlor auf Phenole; Substitutionsproducte, Pseudobromide und Pseudochloride. (13. Mitt.). Zincke, Th[eodor] und Wagner, H. Ueber Tetrachlor-p-dioxytolan. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (236–258). 14. Mitt. Zincke, Th. und Grüters, M. Über die Einwirkung von Brom auf p-Diphenoldimethylmethan: Pseudobromide und Chinone des p-Isopropylphenols. 15. Mitt. Zincke, Th. und Böttcher, K. Ueber Tetrabrom-p-kresolpseudobromid. l.c. 343, 1905, (75–131). [1530] 25701

Zincke, T. Ueber die Einwirkung von Salpetersäure auf Amidosulfosäuren: Nitramine, Diazoverbindungen und Indazole. I. Einwirkung von concentrirter Salpetersäure auf p-Xylidin-5-sulfosäure; von E. Ellenberger. 11. Einwirkung von Salpetersäure auf m-Xylidinsulfosäure; von A. Maué. III. Einwirkung von Salpetersäure auf o-Toluidin-5-sulfosaure; von Ph. Malkomesius. IV. Einwirkung von Salpetersäure auf verschiedene Amidosulfosäuren des Benzols und VOIL Α. Kuchenbecker. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (202-241), [1330 1630 1740 1930]

35702 Ueber die Einwirkung von Salpetersäure auf Halogenderivate von p-Alkylphenolen. (2. Mitt.). Ueber die Einwirkung von Salpetersäure Bromderivate des p-Kresols. I. Nitrobrom-p-kresole und Nitrobrom-p-toluchinone; von Th[eodor] Zincke und W. Emmerich. II. Veber Chinitrole und Chinole aus gebromten p-Kresolen von Th[eodor] Zincke und M. Buff. (3. Mitt.) Ueber die Einwirkung von Salpetersäure auf Tri- und Tetrabrom-p-äthylphenol von Th[eodor] Zincke und H. Reinbach. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (309–364). [1230–1530]. 35703

und Mühlhausen, G. Ueber die Anlagerung von Bromwasserstoff an aromatische Carbonylverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (753-760). [7050-1130-1130-1430].

Veber Arylaminderivate des Furfurols und deren Umwandlung in Pyridinverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3824–3829). [1910—1930—5020]. 35705

und Prenntzell, W. Ucber die Einwirkung von o-Nitrobenzaldehyd auf Dimethylanilin bei Gegenwart von Salzsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4116-4122). [1430-1630 1930-1940]. 35706

Zlokasoff, Marguerite v. Ullmann, Fritz.

rıtz. Zöhls, Arthur v. Konek, Fritz von.

Zoeppritz, Rudolf. Über eine Synthese aromatischer Oxyaldehyde und über die Condensationsprodukte aus aromatischen Aldehyden und Aminen. Diss. Tübingen. Freiburg i. B. (Druck v. U. Hochreuther), 1902, (47). 22 cm. [1430 1630]. 35707

Zopf, Wilhelm. Zur Kenntniss der Flechtenstoffe. (13. und 14. Mitt.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (35-70); 340, 1905, (276-309). [1350 6500].

Zorn, Hans. Ueber Alkoholbildung bei der Elektrolyse fettsaurer Salze. Diss. k. techn. Hochschule. München (Druck d. "Allg. Zeitung"), 1904, (51). 23 cm. [1210 1310 7250]. 35709

Zschimmer, E. Die optische Glasschmelzerei und ihre Erzeugnisse im Jenaer Glaswerk. Vortrag. Bayr. 1ndBl., München, 90, 1904, (129-132, 139-143). [0710]. 35710

Die physikalischen Eigenschaften des Glases als Funktionen der chemischen Zusammensetzung. Vortrag. Zs. Electroch., Halle, **11**, 1905, (629-638). [0710 7000]. 35711

Zschokke, B[runo]. Untersuchungen über die Plastizität der Thone. (Recherches sur la plasticité des argiles.) [Deutsch u. franz.] Baumaterialienk., Stuttgart, 7, 1902. (377-382, 393-400); 8, 1903, (1-6, 25-32, 53-59, mit Taf.). [7150 0120]. 35712

Zsigmondy, Richard. Zur Erkenntnis der Kolloide. Ueber irreversible Hydrosole und Ultramikroskopie. Jena (G. Fischer), 1905, (VI+186, mit 4 Taf.). 24 cm. 4 M. [7000 7100].

[Zubov, P.]. Зубовъ, П. Нѣсколько замѣчаній отпосительно опредѣленія теплотъ горѣнія съ помощію калориметрической бомбы по методу Бертело. [Quelques remarques sur la détermination des chaleurs de combustion au moyen de la bombe calorimétrique par le procédé de Berthelot.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (275–287). [7200].

žukovskij, G. Ju. v. Kurnakov, N. S.

Zulkowski, Karl. Ueber die Konstitution und Erhärtung der hydraulischen Bindemittel. ThonindZtg. Berlin, 26, 1902, (1725–1729). [0920].

Bemerkungen zur Konstitutionstheorie von Zement. Thonind-Ztg, Berlin, 27, 1903, (589-591). [0220].

SUBJECT CATALOGUE.

[Full bibliographic details in regard to books and papers will be found in the Author Catalogue. In the Subject Catalogue titles are frequently abridged. The abbreviation l.c. or loc. cit. (loco citato) refers the reader to the preceding entry in the Catalogue].

0000 PHILOSOPHY.

Berthelot, M. Science et philosophie, nouv. édit. Paris, 1905, (492).

Dolbear, A. Science problems of the twentieth century. Pop. Sci. Mon., New York., N.Y., 67, 1905, (237–251).

Duncan, R. K. The new knowledge: a popular account of the new physics and the new chemistry in their relation to the new theory of matter. New York, 1905, (XVIII+263).

Godlewski, T. Structure et la désintégration des atomes. (Polonais) Kosmos, Lwów, 30, 1905, (421–143).

Helbing. Die Richtschnur für moderne Erfindungen in der chemischen Industrie. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (1007-1008).

Hinrichs, G. D. Finesse ist keine Akkuratesse. [Betr. die Arbeit von K. Arndt: Finesse in der heutigen Chemie. Diese Zs., 28, 1904, (809).] ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1085).

Nedymov, J. La nature chimique de l'éther de l'univers. (D'après D. 1. Mendelřev). (Russ.) St. Peterburg, 1904, (31). 24 cm.

Podwyzocki, A. Contribution à la philosophie chimique. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (1-5, 21-26). (p-7195)

0010 HISTORY, BIOGRAPHY.

Beiträge zur wissenschaftlichen Medicin und Chemie. Festschrift zu Ehren des 60. Geburtstages von Ernst Salkowski. Berlin, 1904, (VII+480, mit 1 Portr. u. 2 Taf.).

Handbuch der anorganischen Chemie hrsg. von O. Dammer. Bd 4: Die Fortschritte der anorganischen Chemie in den Jahren 1892-1902. Bearb. von Baur, Richard Meyer, Muthmann. . Lfg. 1-6. Stuttgart, 1902-03, (XXIV+ 1023).

Obituaries of deceased fellows [of the Royal Society of London] chiefly for the period 1898-1904 with a general index to previous obituary notices. London, Proc. R. Soc., **75**, 1905, (IV+381).

The Rumford fund of the American academy of arts and sciences. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 22, 1905, (481–490).

Abegg, R. Guido Bodländer †. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (1).

Zwei historische Notizen. [1. Zur Geschichte des Massenwirkungsgesetzes. 2. Zur Geschichte der specifischen Wärmen einatomiger Gase. l.c., (2-3).

Abel., Frederick Augustus v. Spiller, J.

Achard, v. Lippmann, von.

v. Rümpler, A.

ACKROYD, William. Obituary notice, London, Anal., 30, 1905, (181–182).

Almén, August Theodor v. Hammarsten. Olof.

Almén, August Theodor v. Linroth, Klas.

Arnet, K. Allerlei vom grossen Faraday. Prometheus, Berlin, **16**, 1904, (5-8, 17-19).

Avogadro v. Meldrum, Andrew N.

Barker, G. Biographical memoir of Matthew Carey Lea. 1823–1897. [With bibliography.] Washington, D. C., Nation. Acad. Sci., Biog. Mem., 5, 1905, (155–208, with port.).

BAUDINEAU, Urbain v. Hamy, E. T.

Bauer, H. Geschichte der Chemie. I. Von den ältesten Zeiten bis zur Verbreunungstheorie von Lavoisier. Leipzig, 1905, (94).

Beckmann, E. Clemens Winkler. Nekrolog . . . Leipzig, Ber. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., **56**, (1904), 1905, (311– 348).

Johannes Wisticenus [†]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1905, 4861–4946, mit 1 Portr.).

Bedall, C. Zum Andenken an Albert Hilger. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, [544-555].

Behrend, Paul v. Delbrück, Max.

- v. Glimm, E.

Behrens, J. Julius Nessler †. Weinbau, Mainz, 23, 1905, (129-131); Landw. Versuchstat., Berlin, 62, 1905, (241-250).

Behrens, Th[eodor] H[einrich]. In memoriam . . . (Holländisch) Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **13**, 1905, (526–528); 'sGravenhage, De Ingenieur, Weekblad, **20**, 1905, (29–31).

v. Hoogewerff, Schastian.
r. Kley, P[ieter].

Beketov, N. Notice nécrologique sur Vladimir Vasiljevič Markovnikov. (Russ.) St. Peterburg, Žuru. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 180-181).

Bell, Sir Isaac Lowthian. Obituary notice—London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (19).

Bersch, W. Emerich Meissl. Zs. Landw VersWes., Wien, 8, 1905, (141– 152, mit 1 Taf.).

Berthelot, M. Quelques métaux trouvés dans les fouilles archéologiques en Egypte. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (554-556); Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (183-185). Berthelot, M. Altérations séculaires des substances hydrocarbonées d'origine organique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (165-174); Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (177-183).

Berzelius, J. Jakob Berzelius. Reiseaufzeichnungen, hrsg. v. d. Königl. Akademie der Wissenschaften in Stockholm hrsg. durch H. G. Söderbaum. Aus d. Schwed. übers. von F. Bischoff. Schneeberg, Mitt. wiss. Ver., H. 5, 1901, (41-64, mit Portr.).

Berzelius, Jöns Jacob v. Kahlbaum, Georg W. A.

Biehringer, J. Guido Bodländer †. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (561–569).

——— Clemens Winkler †. Nachruf. Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (141-143, 153-155).

Bodländer, Guido v. Abegg, Richard.

---- r. Biehringer, Joachim.

v. Nernst, Walter.

- r. Tröger, J.

Buff, Heinrich v. Kohut, Adolf.

- v. Moog.

ČIČERIN, B. N. v. Jakovkin, A. A.

Clarke, F. W. Albert Benjamin Prescott. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 21, 1905, (601-603).

Cohen, E. Beitrag zur Biographie von Robert Mayer. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (54– 57).

—— [Beitrag zur Biographie von Gerrit Moll und John Dalton.] (Holländisch) l.c., **2**, 1905, (97-111).

Conwentz, [H.]. [Otto Helm. Nekrolog n. Verzeichnis seiner Publikationen.] Danzig, Schr. natf. Ges., (N.F.), 11, 1904, (53-58).

Craver, H. W. The evolution of the determination of iron in ores. Proceedings of Engineers' Society of Western Pennsylvania; Pittsburg, Pa., 19, 1903, (253-260).

Dahlen, H. W. v. Müller-Thurgau, Hermann.

Dalton, John v. Cohen, Ernst.

Davy, Humphry r. Kahlbaum, Georg W. A.

Delbrück, [M.]. Paul Behrend zum Gedächtnis, Zs. SpiritInd., Berlin, 28, 1905, 449).

zu Oskar Saares Gedächtnis. Berlin, Jahrb. Versuchsanst. Brau., **6**, 1903, (219–225, mit 1 Portr.).

— Gedächtnissrede für Max Maercker. Landw. Wochenschr., Halle, 3, 1901, 447-419.

Justus von Liebig. Wochenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, (241).

Demjanov, N. J. A la mémoire de Vladimir Vasiljevič Markovnikov. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč. 36, 1904, (proc. verb. 345-346.

Desvergnes, L. Analyse d'une poudre d'une bombe trouvée à Saint-Martin-de-Ré (Charente-Inférieure), en 1905, et provenant du bombardement de cette ville par les Anglais en 1627. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (102–103).

Diergart, P. Wer hat die Verbrennung einer Uhrfeder in Sauerstoffgas zuerst ausgeführt? ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1143).

Ist die Etymologie von χημεία als "schwarze Knust" haltbar? Zs. augew. Chem., Berlin, 18, 1905, (466).

Döbereiner, Johann Wolfgang v. Kohut, Adolph.

Döring, Th. Zur Erinnerung an Clemens Winkler. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1-7).

DUCLAUX, Émile. Notice sur la vie et les travaux d'Émile Duclaux. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, /337-362:

Ekstrand, Å. G. Chemical industry in Sweden during recent years. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (26-36).

Exglisch, Eugen v. Schaum, Karl.

Erckmann, G. Justus Freiherr von Liebig. Zur hundertsten Wiederkehr seines Geburtstages. Bingen a. Rh., 1904, (1-22).

Erdmann, E. Dem Andenken an Clemens Winkler. Zs. Natw., Stuttgart, 77, 1905, (364-371).

(D-7195)

Fabricius, L. [Geschichte der Forstchemie bis zum Jahre 1830.] Natw. Zs. Landw., Stuttgart, Beih. 2, 1905, (VII + 137).

Fairley, T. Notes on the history of distilled spirits, especially whisky and brandy. London, Anal., 30, 1905, (293-306).

FARADAY v. Arndt, Kurt.

Foster, G. C. Alexander William Williamson. Obituary notice. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (605-618).

Frankland, Edward v. McLeod Herbert.

Franks, Adolph v. Vogel, J. II.

Fürnröhr, Lycealprofessor Dr. Singer Nekrolog. Regensburg, Denkschr. bot. Ges., 8, 1903, XXXVI-XXXIX).

Gladstone, John Hall r. Tilden, W. A.

Glimm, E. Paul Behrend | . Zs. augew. Chem., Berlin, 18, 1905, 1849-852).

Grabowski, J. Les sciences chimiques en l'ologne avant 1773. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (437-443).

Grede. Festrede bei der Liebigfeier am 16. Mai 1903. Frankfurt a. M., 1904, (1-10).

Griffin, J. J. Atoms and ions, a century of chemical theory. The Catholic University Bulletin, Washington, D.C., 8, 1902, (193-209).

Hammarsten, O. Gedenkrede auf Generaldirektor a. D. August Theodor Almén. (Swedish) Upsala, Läkaref. Förh., 1903-04, (I-VIII).

Hamy, E. T. Urbain Baudineau, sieur de Mele, démonstrateur au Jardin du Roi (1635-1669). Bul. Muséum, Paris, 1904, (424-427).

Helm, Otto v. Conwentz, Hugo.

Hilger, Albert r. Bedall, Carl.

v. Thoms, Hermann.

Hill, Henry Barker v. Jackson, Charles Loring.

Hiortdahl, Th. The history of chemistry, I. (Norw.) Kristiania Skr. Vid. selsk., I, 1905, No. 7, (86).

Contribution to the history of chemistry in Norway. (Norw.) Nyt Mag. Naturv., Kristiania, **43**, 1905, (339–366).

Hoogewerff, S. Th. H. Behrens † Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (147-164).

Jackson, C. L. Biographical memoir of Henry Barker Hill, 1849-1903, [With bibliography]. Washington, D. C., Nation. Acad. Sci., Biog. Mem., 5, 1905, (255-266, with port.).

Jakovkin, A. A. A la memoire de Vladimir Vasiljevič Markovnikov. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1904, (proc. verb., 184–183).

A la mémoire de B. N. Čičetin. (Russ.) *l.e.*, (proc. verb. 183– 184).

Jorissen, W. P. und Ringer, W. E. L[ouis] E[duard] O[tto] de Visser [†]. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 37, 1905, (1917-4950).

Kablukov, I. A. Notice biographique sur V. V. Markovnikov. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-ehim. Obšč., 37, 1905, (217-303, av. 1 portr.).

Kahlbaum, G. W. A. Justus von Liebig und Friedrich Mohr in ihren Briefen von 1834–1870. Ein Zeitbild. Hrsg. und mit Glossen, Hinweisen und Erläuterungen versehen in Gemeinschaft mit Otto Merckens und W. J. Baragiola. Leipzig, 1904, (LVIII + 274, mit 2 Portr.).

Justus von Liebig und Friedrich Mohr. Eine Einleitung zu ihrem Briefwechsel. Mitt. Gesch. Med., Hamburg, **3**, 1904, (8-30).

Jöns Jacob Berzelius und Humphry Davy. *I.e.*, (277–290).

— Zur Wertung der phlogistischen Chemie. Chem. Novitäten, Leipzig, **2**, 1905, (1-5).

Kley, P. Professor Dr. H. Behrens†. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (131–134).

KNAPP, Friedrich v. Meyer, Richard.

--- v. Voit, Carl von.

Köthner, P. Aus der Vergangenheit der Chemie. Aus d. Natur, Stuttgart, 1, 1905, (50-55, 136-140, 179-183, 302-307, 339-331).

Kohut, Λ. Der grösste deutsehe Chemiker [Liebig] und Berlin. Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1901, (709-711). Kohut, A. Heinrich Buff. Ein Gedenkblatt zu seinem hundertsten Geburtstage (23. Mai 1905). l.c., **50**, 1905, (435–436).

Justus Liebig und Johann Wolfgang Döbereiner. Mit drei ungedruckten Briefen des ersteren. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (995–997).

Kolb, Jules. Obituary notice. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (536).

Krüger, Martin v. Schmidt, Paul.

Küster, F. W. Clemens Winkler†. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (453–454).

Landolt, Hans v. Lippmann, Edmund O. von.

Langley, S. P. James Smithson. [Reprinted from "The Smithsonian Institution, 1846–1896. The history of its first half century." Edited by G. Brown Goode.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 57, 1904, (23194–23495, 23506–23508, with text fig.).

Lavrov, V. Notice biographique sur Egor Egorovič Wagner. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1337–1388, av. 2 portr.).

——— Revue de l'activité scientifique du prof. E. E. Wagner. (Russ.) I.c., (1388-1486).

Lea, Matthew Carey v. Barker, George Frederick.

Lebedev, S. Vladimir Andrejevič Mokievskij. Notice nécrologique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. ress. fiz.chim. Obšč., **37**, 1905, (1155-1161, av. 1 portr.).

Liebig, Justus von v. Delbrück, Max.

---- v. Erekmann, Gottfried.

r. Grede.

---- r. Kahlbaum, Georg W. A.

v. Kohut, Adolph.

---- r. Stange, Alb.

Lindet, L. Un pain de sucre de betteraves raffiné en 1813. Bul. ass. chimistes, Paris, 1904, (477).

Linroth, K. August Almén†. (Obituary). (Swedish) Hygiea, Stockholm, **66**, 1901, (1-17, with portr.).

Lippmann, E. O. von. Alchemistische Poesie aus dem 13. Jahrhundert. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (323-324). Lippmann, E. O. von. Wer hat die Verbrennung einer Uhrfeder in Sauerstoffgas zuerst ausgeführt? *l.e.*, (849– 1185).

Einige Worte zum Andenken Achards. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1901, (901-905); Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1904, Techn. Tl, (858-865).

Fünfzigjälnriges Doktorjubiläum des Geheimrats Prof. Dr. H[ans] Landolt. D. Zuckerind., Berlin, 28, 1903, (1873–1874).

LOBRY DE BRUYN v. Cohen, Ernst.

v. Simon, Thomas J.

r. Tilden, W. A.

Lomonosov, M. V. v. Menšutkin, B. N.

Long, J. H. Recent advances in physiological chemistry. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 22, 1905, (129–137).

Lortet et Hugounenq. Analyse du natron contenu dans les urnes de Maherpra (Thèbes, XVIII^e dynastie). Paris, C-R. Acad. sei., **139**, 1904, (115-118).

McLeod, H. Edward Frankland. Obituary notice. London, J. Chem. Soc.. 87, 1905, (574-590).

Maercker, Max v. Delbrück, Max.

v. Müller, II. C.

Мавкоумкоу, Vladimir Vasiljevič v. Beketov, N.

---- v. Demjanov, N. J.

---- r. Jakovkin, A. A.

z. Kablukov, Ivan Aleksějevič.

---- v. Mills, Edmund J.

MAYER, Robert c. Cohen, Ernst.

Meidinger, H. v. Wiesenthal, Heinrich. Meissl., Emerich v. Bersch, Wilhelm.

Menšutkin, B. N. L'œuvre physicochimique de M. V. Lomonosov. C'ontribution à l'histoire de la chimie en Russie. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (77-111, H, avec pl. I-IV; 113-158, II, avec pl. V; 159-219, II, avec pl. V1; 221-304, II, avec pl. VII).

Menšutkin, B. N. A la mémoire de Aleksěj Aleksějevič Volkov. (Russ.) *l.c.*, (350–359, av. 1 portr. et 1 groupe).

— M. V. Lomonossow, der erste russische Chemiker und Physiker. Ann. Natphilos., Leipzig, 4, 1905, (201-225, mit 1 Portr.).

Merz, Viktor v. Werner, Λ .

MEUSNIER v. Schrohe, Adam.

Meyer, E. von. Geschichte der Chemie von den ältesten Zeiten bis zur Gegenwart. 3. verb. u. verm. Aufl. Leipzig, 1905, (XVI + 576).

Meyer, R. Friedrich Knapp [†]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1905, (4777-4814, mit 1 Portr.); Braunschweigisches Mag., **1905**, (1-9, 18-22).

Mills, E. J. Wladimir Wassiljewitsch Markownikoff. Obituary notice. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (597-600, with portr.).

Монк, Friedrich v. Kahlbaum, Georg W. A.

Moissan, H. Die anorganische Chemie und ihre Beziehung zu den anderen Wissenschaften. Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1901–05, (179–182, 201–205, 231–234).

Mokievskij, Vladimir Andrejevič v. Lebedev, S.

Moll, Gerritt v. Cohen, Ernst.

Moog. Heinrich Buff. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (459).

Müller, H. C. Zum Gedächtnis Max Maerekers. Landw. Wochenschr., Halle, 7, 1905, (358).

Müller-Thurgau, II. Oekonomierat H. W. Dahlen. Weinbau, Mainz, 22, 1904, (371-372).

Nernst, W. Bodländers Wirken. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (157–161, mit 1 Portr.).

NESSLER, Julius v. Behrens, Johannes.

Obermaier, G. Kurze Entwicklungsgeschichte der organischen Chemie. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **43**, 1903, (337–239, 348–349).

Ostwald, W. École de chimie. Traduction de l'allemand sous la rédaction de L. V. Pisarževskij. (Russ.) Odessa, 1904, (XVI+209+II, av. 47 dess., portr. et biographie de l'auteur). 24 cm.

OSTWALD, Wilhelm v. Thiel, A.

P[almaer], W. Lord Rayleigh and Sir W. Ramsay, recipients of the Nobel prizes in physics and chemistry. (Swedish) Tekn. Tidskr., Stockholm, **34**, 1904, Allm. Afd., (417–449).

Perkin, W. H. jun. Wislieenus memorial lecture. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (501-534, with portr.); [discussion] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (17-21).

Pflaumbaum, G. Die geschiehtliche Entwicklung des Jonenbegriffes bei der Elektrolyse. Hamburg, 1905, (44).

Picard, E. La science moderne et son état actuel. Paris, 1905, (299).

PLAYFAIR, Lyon v. Scott, A.

Prescott, Albert B. Obituary notice. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (319-320).

v. Clarke, Frank Wigglesworth.

Ramsay, Sir William r. Palmær, Wilhelm.

— v. Söderbaum, H. G.

RAYLEIGH, Lord v. Palmær, Wilhelm.
RILLIET Albert Auguste v. Sarasin

Rilliet, Albert Auguste r. Sarasin, Edouard.

Roemer, H. Hermann Wilfarth. Ein kurzer Abriss seines Lebens und Wirkens. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Allg. Tl, (7-11).

Rogers, Robert Empie r. Smith, Edgar Falis.

Rümpler, A. Zwei Briefe Achards. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Allg. Tl, (134–136, mit 2 Briefen).

SAARE, Otto v. Delbrück, Max.

St. Peterburg, Soc. phys.-chim. russe. A la mémoire de Miehail Míchailovič Zajcev. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (459-462).

Sarasin, E. Prof. Albert Auguste Rilliet. 1848-1901. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Aarau, 87, 1905, (CXVI-CXXIII).

Schacht, Carl v. Thoms, Hermann.

Schaum, K. Engen Englisch †. Physik, Zs., Leipzig, **6**, 1905, (193); Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (93–96).

Schindler, F. Professor Dr. George Thoms † Nachruf, Landw. Versuchstat., Berlin, 58, 1903, (315-319). Schmidt, P. Martin Krüger [†]. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 37, 1905, (4815–4826).

SCHROETTER, Anton [Ritter] von [KRIS-ETLLI]. Zur Erinnerung au Anton Ritter Schrötter von Kristelli. Veröffentlicht aus Anlass der feierlichen Enthüllung des Denkmales auf dessen Ehrengrabe in Wien. Wien, 1905, (23, mit 1 Taf.).

Schrohe, A. Meusnier, ein wenig beachteter Mitarbeiter von Lavoisier, gefallen als General bei Mainz im Jahre 1793. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (973-975).

J. Priestleys Bierfass; H. Davys Instrumente und Zuhörer. l.e., (357-358).

Sauerstoff und Säure, geschichtlich betrachtet. D. Essigind., Berlin, **8**, 1901, (157–160).

Schweinitz, Emil Alexander de †. Washington, D.C., U. S. Dept. Agric., Rep. Bur. Anim. Indust., **21**, (1904), 1905, (39–40, with portr.).

Scott, A. Lyon Playfair. Obituary notice. London, J. Chem. Soc., 87, 1904, (600–605).

Simon Thomas, J. C. A. Cornelis Adriaan Lobry de Bruyn. [In Memoriam.] (Français) Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (223–255, av. portr.).

Singer v. Fürnrohr.

Smith, E. F. Biographical memoir of Robert Empie Rogers, 1813–1884. [With bibliography.] Washington, D.C., Nation. Acad. Sci., Biog. Mem., **5**, 1905, (291–309, with portr.).

Smithson, James v. Langley, Samuel Pierpont.

Söderbaum, H.G. The recipient of the Nobel prize in chemistry for this year, Sir William Ramsav. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1901, (183-187, with portr.).

Johan Gustaf Wiborgh. × 28-4 1839, † 16-3 1903. (Swedish) Stockholm, Vet.-Ak. Arsbok, **1904**, (147-160, with portr.).

Sollied, P. R. On chemists in Norway in days of yore. (Norw.) Pharmacia, Kristiania, **2**, 1905, (209–213, 221–221, 233–237).

Spiller, J. Frederick Augustus Abel. Obituary notice. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (565–570).

Stange, A. Justus v. Liebigs 100jähriger Geburtstag. München, Viertelj-Schr. bayr. LandwRath, 8, 1903, (149-158).

Die Zeitalter der Chemie in Wort und Bild. Tl 1: Die ältesten Kenntnisse von der Materie. Tl 2: Die philosophischen Anschanungen der Griechen und die Frage nach den Elementen. Tl 3: Das Zeitalter der Alchemie oder das der Metallverwandlung. Tl. 4: Die Zeitalter der medizinischen Chemie. Kompl. in 10 Lfgen. Leipzig, [1904], (131).

Strunz, F. Die Chemie im classischen Alterthum. Wien, Vortr. Abh. Oest. LeoGes., 23, 1905, (11+25).

Thiel, A. Wilhelm Ostwald. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (520).

Thoms, George r. Schindler, F.

Thoms, [H.]. Albert Hilger †. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (163-166).

(370-379). Carl Schacht †. l.e.,

Tichborse, Charles Robert. Obituary notice. London, Anal., 30, 1905, (181).

Tilden, W. A. Lobry de Brayn. Obituary notice. Loudon, J. Chem. Soc., 87, 1905, (570-573, with portr.).

Obituary notice. *l.c.*, (591–597).

Tröger, J. Guido Bodländer † Nachruf. Natw. Rdsch., Braunschweig. 20, 1905, (78-79).

Tschirch, A. Die Pharmakopöe, ein Spiegel ihrer Zeit. Janus, Leyde, **10**, 1905, (283–294, 337–351, 393–405, 449–460, 505–522, mit Fig.).

Visser, Louis Eduard Otto de v. Jorissen, W. P.

Vogel, J. H. Zum 70. Geburtstag Adolph Franks, Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 8, 1904, (17-19, 33-34).

Voit, C. von. Friedrich Knapp. [Nekrolog.] München, SitzBer. Ak. Wiss., math.-phys. Kl., **35**, 1905, (337–346).

Volkov, Aleksěj Aleksějevič v. Menšutkin, B. N.

Wagner, Egor Egorovič r. Lavrov, V.

Weber, Carl Otto. Obituary notice. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (188). Werner, A. und Meister, C. Viktor Merz, 1839-1904. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Aarau, **87**, 1905, (LX-XCIII).

0020

wetzke, Th. Fürstenbergersche Lampe. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (24-26).

Wівован, Johan Gustaf v. Söderbaum,

Wiedemann, E. Zur Geschichte der Naturwissenschaften. Erlangen, Sitz-Ber. physik. Soc., **36**, (1904), 1905, (309-351).

Wiesenthal, H. Heinrich Meidinger †. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (789).

WILFARTH, Hermann r. Roemer, H.

WILLIAMSON, Alexander William v. Foster, G. Carey.

Winkler, Clemens, Monit. sei., Quesn., Paris, (sér. 4), **18**, 1904, (877– 878).

— r. Beekmann, Ernst.

v. Biehringer, Joachim.

- r. Döring, Th.

r. Erdmann, Ernst.

— v. Küster, F. W.

v. Witt, Otto N.

Wisheenus, Johannes r. Beckmann, Ernst.

---- r. Perkin, W. H. jun.

Witt, O. N. Clemens Winkler †. [In: 5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 4.] Berlin, 1901, (1154–1156); Chem. Ind., Berlin, **27**, 1904, (613–614).

Zajcev, Michail Michajlovič r. St. Peterburg, Soc. phys.-chim. russe.

0020 PERIODICALS, REPORTS OF INSTITUTIONS, SOCIETIES, CONGRESSES, Etc.

Allgemeine Chemiker-Zeitung. Zeitschrift für die wirtschaftlichen und wissenschaftlichen Interessen der chemischen Industrie. Red. v. W. Lohmann, Berlin-Friedenau. Lübeck (C. Coleman), 1905. 29 cm. Der Jg zu 52 Nrn 8 M. [Früher "Süddeutsche Chemiker-Zeitung, Mannheim", darauf "Allgemeine Chemiker-Zeitung, Apolda"].

An announcement. ['The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist' renamed 'The Iron and Steel Magazine.' The Iron and Steel Magazine, Boston Mass., 7, 1904, (469).

Atti del primo congresso nazionale di chimica applicata. Torino, 1903, (527).

Bericht über die Thätigkeit der landwirtschaftlichen Versuchsstation Münster i. W. im Jahre 1901, 1902, 1903, 1904. [Münster i. W.], [1901– 04], (13, 8, 13, 11).

Biochemisches Centralblatt, Vollständiges Sammelorgan für die Grenzgebiete der Medizin und Chemie. Hrsg. v. Carl Oppenheimer. Bd. 1. Leipzig (Gebr. Borntraeger), 1902–1903, 25 cm.

Die Fortschritte der Physik im Jahre 1904. Dargest, von der deutschen physikalischen Gesellschaft, Jg 60. Abt. 1: Allgeneine Physik, Akustik, physikalische ('hemie, Red. von Karl Scheel, Abt. 2: Elektrizität und Magnetismus, Optik des gesamten Spektrums, Wärme, Red. von Karl Scheel, Abt. 3: Kosmische Physik, Red. von Richard Assmann. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1905, (L. + 765; LII + 810; LXV + 638), 23 cm. 30 M. 32 M. 28 M.

Die Warenkunde. Zeitschrift für Handel, Industrie und Gewerbe, Hrsg... von Alb. Stange. Jg 1. H. 1. Wangen in Baden (P. Kluge), 1905. 25 cm. Der Jg zu 12 Heften 12 M.

Fünfter Internationaler Kongress für angewandte Chemie. Berlin 2.–8. Juni 1903. Bericht erstattet vom Präsidenten des Kongresses Otto N. Witt und Georg Pulvernacher. 4 Bdc. Berlin (D. Verlag), 1904, (XII + 795; XII + 1021, mit 6 Taf.; XII + 1075, mit 8 Taf.; XV + 1156, mit 10 Taf.). 27 cm. Geb. 60 M.

Jahrbuch der Chemie. Bericht über die wichtigsten Fortschritte der reinen und angewandten Chemie . . . hrsg. von Richard Meyer. Jg 11. 1901, Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1905, (XV + 591). 21 cm.

Jahrbuch der Elektrochemie und augewandten physikalischen Chemie. Begründet und bis 1901 hrsg. von Walther Nernst und W. Borchers. Berichte über die Fortschritte des Jahres 1903. Unter Mitwirkung von P. Askenasy [n. A.] hrsg. von Heinrich Danneel. Jg 10. Halle a. S. (W. Knapp), 1905, (XII + 930). 25 cm. 26 M.

Jahresbericht der Pharmacie hrsg. vom deutschen Apothekerverein. Bearb. v. Heinr[ich] Beckurts unter Mitwirkung v. G. Frerichs and H. Frerichs, Jg 38, 39, 1903-04 (Der ganzen Reihe 63-64 Jg) Tl 2 u. Tl 1. Göttingen (Vandenhoeck & Rupprecht), 1905, (IV + 289-741, 320), 23 cm.

Jahresbericht des physikalischen Vereins zu Frankfurt am Main für das Rechnungsjahr 1903–1904. Frankfurt a. M. (Druck v. C. Naumann), 1905, (103, mit 1 Portr. u. 8 Tab.). 23 cm.

Jahresbericht über die Fortschritte auf dem Gesamtgebiete der Agrikultur-Chemie. 3. Folge. VII. 1904. Der ganzen Reihe 47 Jg. Unter Mitwirkung von G. Bleuel [u.a...] hrsg. v. Th. Dietrich. Berlin (P. Parey), 1905, (XLIV + 740). 24 cm. 28 M.

Jahresbericht über die Fortsehritte der Chemie und verwandter Theile anderer Wissenschaften. Begründet von J. Liebig and H. Kopp . . . hrsg. von G. Bodländer, W. Kerp und G. Minunni. Für 1895. H. 10.11. (Schluss des Jahrgaugs.) Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1903-04, (2833-3543 + LXXV-CXIII). 23 cm. Dasselbe f
ür 1898 H. 11. (Schluss des Jahrgangs.) *Ib.*, 1905, (2891–3091, XCVII). 23 cm. 8 M. Dasselbe für 1899. H. 10. (Schluss des Jahrgangs.) 1b., 1905, (2621-2888 + LXXI-LXXXIX). 23 cm. Dasselbe für 1901, H. 1.2. *Ib.*, 1905, (1–180). Dasselbe für 1899. H. 7–9. *Ib.*, 1904, (XXXV–LXX, 1777–2619). 23 cm. Dasselbe für 1903. H. 6. 7. Ib., 1904-05, (1201-1680, mit I Portr.). Für 1899, das H. 10 M. Für 1903, das H. 9 M. Dasselbe für 1903, H. 8. Ib., 1905, (1681-1920). 23 cm. Dasselbe für 1903. H. 9. (Schluss des Jahrgangs.) Ib., 1905, (1921-2224 + XXXIII-LXXV). 23 cm. Dasselbe für 1904. H. 3. Ib., 1905, (181-720).

Jahres-Bericht über die Leistungen der chemischen Technologie mit besonderer Berücksichtigung der Elektrochemie und Gewerbestatistik für das Jahr 1903. Jg 49 (N.F., Jg 34), bearb. von Ferdinand Fischer. (Jg 1-25 von R. v. Wagner). Abt. 1: Unorganischer Tl. Abt. 2: Organischer Tl. Leipzig (O. Wigand), 1904, (XXII + 611; XXIII + 635). 23 cm. Je 14 M. basselbe für das Jahr 1901. Jg 50 oder N.F. Jg 35. Abt. 1: Unorganischer Tl. Ib., 1905. (XXVII + 628, mit I Portr.). 23 cm. 41 M. Abt 2: Organischer Theil. Ib., 1905. (XXVII + 578). 23 cm. [1000].

Jahres-Bericht über die Untersuchungen und Fortschritte auf dem Gesammtgebiete der Zuckerfabrikation. Begründet von K. Stammer. Hrsg. von Joh. Bock. Jg 43, 1905. Braunschweig (F. Vieweg u. S.), 1905, (XI + 313). 22 cm.

Jahresbericht über Veröffentlichungen und wichtigere Ereignisse im Gebiete des Forstwesens, der forstl. Zoologie, der Agrikulturchemie, der Metcorologie und der forstl. Botanik für das Jahr 1904. Hrsg. von Karl Wimmenauer. Allg. Forstztg, Frankfurt a. M., 81, 1905, Supplement, (1–87).

Kalender für Elektrochemiker sowie technische Chemiker und Physiker für das Jahr 1905. Jg 9. Hrsg. von A. Neuburger. Mit einer Beilage. Berlin (M. Krayn), [1905], (XXXII + 484; 335). 16 cm. Geb. 4 M.

Photographischer Almanach für das Jahr 1904. Jg 24. Begründet v. Paul Ed. Liesegang. Hrsg. v. Joh. Gaedicke. Leipzig (E. Liesegang), [1901], (157, mit Portr.). 17 cm. 1,25 M.

Physikalisch-chemisches Centralblatt. Physico - chemical - Review. Revue physico-chimique. Vollständiges internationales Referatenorgan für die physikalische Chemie und die angrenzenden Gebiete der Chemie und Physik in Verbindung mit Baucroft [u. A.] hrsg. von Max Rudolphi. Bd 1. Berlin u. Leipzig (Gebr. Bornträger); Paris (A. Schultz); London (Williams & Norgate), 1903-04. 25 cm. Der Jg zu 25 Nummern.

Schillings Journal für Gasbeleuchtung und verwandte Beleuchtungsarten sowie für Wasserversorgung. Organ des deutschen Vereins von Gas- und Wasserfachmännern. Generalregister zum Jg 32 bis 46 (1889–1903). Hrsg. von H. Bunte. Bearb. von Alb. Schmidt. München n. Berlin (R. Oldenbourg), 1905, (XI + 460). 26 cm.

Taschenbuch für Präzisionsmechaniker, Optiker, Elektromechaniker und Glasinstrumentenmacher für das Jahr 1905. (Jg 5.) Hrsg. unter Mitwirkung augesehener Fachmäuner von F. Harrwitz. Berlin (Administration d. Fachzeitschr. D. Mechaniker), 1905, (XVI + 384). 15 cm. Geb. 2 M.

Technisch-chemisches Jahrbuch 1903. Ein Bericht über die Fortschritte auf dem Gebiete der chemischen Technologie. Hrsg. v. Rudolf Biedermann. Jg 26. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1905, (XH + 623). 22 cm. 15 M.

Travaux du Laboratoire de matière médicale de l'Ecole supérieure de Pharmacie de Paris, publiés sous la direction de M. le professeur Perrot. t. I. Paris (Vigot), 1903. 24.5 cm.

Verband landwirtschaftlicher Versuchs-Stationen im Deutschen Reiche. Protokoll der Sitzung des Futtermittel-Ausschusses am 5. Juni 1903 in Berlin. Landw. Versuchstat., Berlin, 59, 1903, (161–165). Vorl. Mitt. der Beschlüsse der XIX. Hauptversammlung des Verbandes zu Cassel am 20. September 1903. 1b., **59**, 1903, (309–316). Niederschrift der Verhandlungen des Samenprüfungs-Ausschusses des Verbandes im Hotel Pfeilfer zu Marburg am 18. September 1903. *Ib.*, **59**, 1903, (293–306). Vorläufige Mitteilung der Beschlüsse der Hauptversammlung des Verbandes zu München am 23. September 1905. *Ib.*, **63**, 1905, (307–312).

Verhandlungen der XVIII. (ordentl.) Hauptversamblung des Verbandes [landw. Versuchs-Stationen im Deutschen Reiche] . . . zu Leipzig am 19. September 1902. Landw. Versuchstat., Berlin, **58**, 1903, (321–406).

Zeitschrift für chemische Apparateukunde unter Mitwirkung von Otto N. Witt hrsg. von Ph. Schuberg Jg 1. Berlin (R. Mückenberger), 1905. 28 cm. Der Jg zu 24 Nrn. 20 M.

Zeitschrift für Farben- und Textil-Industrie. Hrsg. von Arthur Buntrock und Otto Johannsen. Jg 4. If. 13-24. [Erschien früher in Sorau]. Berlin (Verlag für Textil-Industrie), 1905. 27 cm. ber Jg zu 24 Heften 20 M.

Zentralblatt für Pharmazie und Chemic. Organ des Verbandes kond. Apotheken für das Deutsche Reich. Hrsg. C. Artur Schallehn. Jg 1. No. 1–21. Magdeburg (Schallehn & Wollbrück), 1905. Per Jg zu 52 Nummern 8 M. 32 cm.

Allan, F. M. Proposal to form in Australasia a branch of the British Chemical Society. Rep. Aust. Ass., Dunedin, 10, 1905, (162-3).

Cohn, P. Weltausstellung St. Louis 1904. Die chemische Industrie, unter Rücksichtnahme auf das Unterrichtswesen. Wien, 1905, (112). Crampton, H. E. Record of meetings of the New York academy of sciences. January to December, 1903. [Containing abstracts of papers.] New York, N.Y., Ann. Acad. Sci., 15, 1904, (153–215). Separate. 24.5 cm.

Emszt, K. Bericht über die Thätigkeit des chemischen Laboratoriums der agrogeologischen Abteilung der königl. ung. geolog. Anstalt. (Ungarisch) Földt. Int. Evi Jelent., Budapest, 1904, 1905, (279-290).

Gully, E. Mitteilungen aus dem chemischen Laboratorium der Moorkulturanstalt. 1. Moorflora und chemische Zusammensetzung der Böden. München, VierteljSchr. bayr. Landw-Rath, 10, 1905, 1. Beilage, (135–139).

Kalecsinszky, S. Mitteilungen aus dem chemischen Laboratorium der königl. ung. geologischen Anstalt. (Ungarisch) Földt. Int. Evi Jelent, Budapest, 1904, 1905, (277-278).

London, The Chemical Society. Annual reports on the progress of chemistry for 1904. London, 1905, (XI + 280).

Odessa, Municipalité. Compte-rendu des travaux du laboratoire municipal chimique d'Odessa en Janvier 1904. (Russ.) Odessa, 1904, (5). 24 cm.

St. Peterburg, Société physicochimique russe. Procès verbaux de la section de chimie de la Societé physicochimique russe à l'Université Impériale de St. Pétersbourg. Tome XIII. Sous la rédaction de V. E. Tiščenko. No. 6. (Russ.) St. Peterburg, 1904, (151-182). 21 cm.

Scheel, K. Vorführungen und Ausstellung zur Feier des 60-jährigen Bestehens der deutschen physikalischen Gesellschaft. D. MeehZtg, Berlin, 1905, (41–43, 61–61, 93–95, 101–102).

Stutzer, A[lbert]. Die Fortschritte auf dem Gebiete der Agrikulturchemie im Jahre 1904. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (257–261).

Villiger, V. General-Register zu den Bänden 277-328 (1893-1903) von Liebigs Annalen der Chemie. Leipzig, 1905, (VI + 1063).

Zielstorff, W. Die Agrikulturchemie im Jahre 1904. A. Pflanzenernährung. B. Tierernährung. Chem. Zs., Leipzig. **4**, 1905, (178-182, 198-202, 219-222). Dasselbe im 1 Halbjahr 1905. *I.c.*, (491-495, 505-507).

0030 GENERAL TREATISES TEXT BOOKS, DICTIONARIES, BIBLIOGRAPHIES, TABLES.

GENERAL TREATISES. Etc.

Beiträge zur wissenschaftlichen Medicin und Chemie. Festschrift zu Ehren des 60. Geburtstages von Ernst Salkowski. Berlin (Λ. Hirschwald), 1904, (VH + 480, mit I Portr. u. 2 Taf.). 25 em. 12 M.

Bouveault, L. Revue annuelle de chimie organique. Rev. gén sci., Paris, 15, 1904, (195-201).

Faktor, F. Chemische Industrie und Hüttenwesen in Ungarn. (Čechisch) Čas. Prům. Chem., Prag, 14, 1904, (226–235, 262–264).

Hirniak, J. Die Bedeutung d. festen, flüssigen u. gasartigen Phase im chemischen Gleichgewichte. (Ruthenisch) Lemberg, Zbirn. Sekc. Mat. Prirod. Likarsk., 9, 1903, /1–42).

Javet, E. Agenda Dunod pour 1905. Physique et Chimie, 27° éd., Paris, [1905], (364 + LXIV, av. fig.).

Kurilov, V. Revue de la chimie inorganique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (65-80, II, 81-98, II).

Salkind, Ju. Revue des travaux sur les matières radioactives. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (99-113, H.; 115-129, H).

Sierp, H. Chemic. Natur n. Offenb., Münster, **50**, 1904, (556-566).

Timofejev, G. E. Théorie cinétique des solutions. (Théorie de van't Hoff-Arrhenius.) (Russ.) Charikov, 1905, (VIII + 208). 24 cm.

TEXT BOOKS.

Handbuch der anorganischen Chemie in 4 Bden. Unter Mitwirkung von Ahrens [u. A.] hrsg. von R[ichard] Abegg. Bd 2. Abt 2: Die Elemente der zweiten Gruppe des periodischen Systems. Leipzig (S. Hirzel), 1905, (IX + 700). 26 cm. 22 M.

Abel, G. Chemie in Küche und Haus. Leipzig, 1905, (VI + 162).

Ahrens, F. B. Lehrbuch der chemischen Technologie der landwirtschaftlichen Gewerbe. Berlin, 1905, (VI + 356).

Ahrens, F. B. Einführung in die praktische Chemie. Unorganischer Teil. Organischer Teil. Stuttgart [1905], (160; 141).

Alippi, T. e Commanducci, E. La liquefazione dell'aria e dei gas. Torino, 1903, (VIII, 214).

Arendt, R. Leitfaden für den Unterricht in der Chemie und Mineralogie. 9. Aufl. Bearb. v. L. Doermer. Hamburg, 1904, (VHI + 130, mit 1 Taf.).

Grundzüge der Chemie und Mineralogie. 9. Aufl. Bearb. von L. Doermer. Hamburg, 1904, (XVI + 499, mit 1 Taf.).

Anorganische Chemie in Grundzügen. Mit einer systematischen Uebersicht der wichtigsten Mineralien und Gesteine. 3. Aufl. Bearb. von L. Doermer. Hamburg, 1901, (VIII + 364, mit 1 Taf.).

Arndt, K. Grundbegriffe der höheren Mathematik [Differential- u. Integralrechung] für Chemiker. Berlin, 1905, (60).

Arnold, C. Anleitung zur qualitativen Analyse anorganischer und organischer Stoffe, sowie zur toxikologisch- und medizinisch-chemischen Analyse nebst einer kurzen Einführung in präparative Arbeiten . . . 5. verb. und ergänzte Aufl. Hannover u. Berlin, 1905, (VIII+278).

Baccioni, G. B. Dall'alchimia alla chimica. Torino, 1903, (VI, 466).

Bailey, G. H. Elements of quantitative analysis. London and New York (Macmillan), 1905, (X+246). 17 em. 4s. 6d.

Bělozerov, I. Cours abrégé (repetitorium) de chimie organique, d'après Buliginskij, Reformatskij et Tammann. (Russe) Moskva, 1904, (71). 23 cm.

Biltz, II. Experimentelle Einführung in die anorganische Chemie. 2. Aufl. Leipzig, 1905, (VI+128).

Boltzmann, L. Populäre Schriften. Leipzig, 1905, (VIII+440).

Bork, H. Die Elemente der Chemie und Mineralogie. 4. verb. u. verm. Aufl., hrsg. v. Gustav Klepseh. Paderborn, 1905, (X+114).

Bräuer, P. Lehrbuch der anorganischen Chemie, nebst einer Einleitung in die organische Chemie. Leipzig u. Berlin, 1905, (XIII+270).

Bruner, L. et Tolloczko, S. Cours de chimie inorganique. (Polonais) Kraków, 1905, (1+230).

Chmielewski, Z. Traité d'analyse chimico-agricole. (Polish) Warszawa, 1905, (169).

Cohn, Lassar. Die Chemie im täglichen Leben. 5. verb. Aufl. Hamburg u. Leipzig, 1905, (VII+329).

Dannemann, F. Leitfaden für den Unterricht im chemischen Laboratorium. 3., verm. u. verb. Aufl. Hannover u. Leipzig, 1905, (VII+59).

Duchowicz, B. Manuel d'analyse chimique qualitative. (Polish) Lwow, 1905, (52).

Evangulov, M. G. et Vologdin, S. P. La métallographie. (Russ.) St. Peterburg, 1905, (IV+290, av. 258 dess.).

Fischer, O. W. Kurzes Lehrbuch der chemischen Technologie (Wärmeerzeugung, Brennstoffe, Wasserreinigung) insbesondere für die maschinen- und elektrotechnischen Abteilungen der höheren Gewerbeschulen. Wien, 1906 [recte 1905], (159).

Friedländer, P. Fortschritte der Teerfarbenfabrikation und verwandter Industriezweige. TI 7: 1902–1904. Berlin, 1905, (V1+834).

Fuss, K. Lehrbuch der Physik und Chemie. 3. verb. u. verm. Aufl. Nürnberg, 1905, (XV+323).

Gmelin-Kraut. Handbuch der anorganischen Chemie. 7., gänzlich umgearb. Aufl. hrsg. von A. Hilger und C. Friedheim. Lfg 1. Heidelberg, 1905, (Bd 1: 64); Lfg 2-5. Ib., 1905, (Bd 2: 192; Bd 4: 64).

Hammarsten, O. Cours de chimie physiologique. Traduction de la 5me édition, sous la rédaction du prof. Salaskine. 1^{re} partie. (Russ.). St Peterburg, 1904, (386, av. 1 pl.).

Herzfeld, J. Das Färben und Bleichen von Baunwolle, Wolle . . Die Bleicherei, Wäscherei und Karbonisation. 2., gänzlich neu bearb. Aufl. von Felix Schneider. Berlin, 1905, (XVI+450).

Heusler, F. Chemische Technologie. Leipzig, 1905, (XVI+351).

Hollemann, A. F. Lehrbuch der Chemie. Autoris. deutsche Ausg. 3., verb. Aufl. Leipzig, 1905, (XII+436, mit 2 Taf.); Organischer Tl. Lehrbuch der organischen Chemie. 4., verb. Aufl. Ib., 1905, (X+490).

Hollemann, A. F. Trattato di chimica inorganica. Traduzione di Giuseppe Bruni. Milano, 1904 [1903], XIV, 448, con due tavole).

A laboratory manual of organic chemistry for beginners. [Transfrom the Dutch by A. Jamiesou Walker and the author.] New York, London, 1904, (XIV+78, with illus.). 19 cm.

- Hosvay, L. Einleitung in die organische Chemie, l. Kohlenwasserstoffe. (Ungarisch) Budapest, 1905, (X+303, mit 19 Fig.).

Ipatjev, V. N. Manuel des opérations pratiques de la chimie. (Russ.) St. Peterburg, 1905, (85, av. 58 dess.).

Kleiber, J. und Scheffler, H. Physik für die Oberstufe (mit Chemie und math. Geographie). Ungeteilte Ausg. München u. Berlin, 1905, (X+190). —Geteilte Ausg. Tl 1, 2. Ibid. VIII -255; 1-IV, 253-490).

Klein, J. Chemie. Organischer Teil. 3., verb. Aufl. Leipzig, 1905, (194).

Korczyński, A. Manuel de chimie inorganique. (Polonais) Kraków, 1905, (194).

Kuttner, S. u. Szuppán, V. Kleine Physik mit Elementen der Chemie. (Ungarisch) 15. Aufl. Budapest, 1907, (111).

Leffman, H. and La Wall, C. H. Textbook of organic chemistry. Philadelphia, 1904, (231, with illus. and diagrs.).

Leneček, O. Illustrierte gewerbliche Materialienkunde. Berlin, 1905, (VIII +578).

Levin, W. Methodisches Lehrbuch der Chemie und Mineralogie. TI 2: Oberstufe. Berlin, 1905, (V+195).

Lipp, A. Lehrbuch der Chemie und Mineralogie. 3., verb. Aufl. Stuttgart, 1905, (VIII+362, mit 1 Taf.).

McPherson, W. and Henderson, W. E. An introduction to the study of inorganic chemistry. 2 pts. Columbus, O., 1904, [pt. 1.], 227, [pt. 2] VI+229-363, with illus.).

Marchlewski, L. Theories and research methods of modern organic chemistry. Polish Lwów, 1905. (573).

Mayer, A. Lehrbuch der Agrikulturchemie in Vorlesungen. Bd 1, 2., Abt. 1, 2, 6, neubearb. Aufl. Heidelberg, 1905, XVI+447; III+167; VI+265).

Müller, P. und Völker, J. A. Mineralkunde und Chemie. 3., durchges. u. verb. Aufl. Giessen, [1905], (56).

Neimann, W. Grundriss der Chemie. Berlin, 1905, (XX+401).

Oppelt, R. Trattato di chimica, tecnologia chimica, merciologia e tecnologia meccanica . . Vol. II. Chimica organica e tecnologia chimica. Versione italiana da Giorgio Medanich. Vienna, 1905, (Vl+153).

Oppenheimer, C. Grandriss der organischen Chemie. 4. Aufl. Leipzig, 1905, (VII+128).

Ostwald, W. Lehrbuch der allgemeinen Chemie, (In 2 Bdn.). Bd 2. Tl 2: Verwandtschaftslehre. Tl 1. 2. umgearb. Aufl. Leipzig, 1902, (XI+1188).

Grundlinien der anorganisehen Chemie. 2., verb. Aufl. Leipzig, 1904, (XX+808).

Zur Geschichte der chemischen Lehrbücher. Chem. Novitäten, Leipzig, **1**, 1904, (2-6); Unterrichtsbl. Math., Berlin, **11**, 1905 (27-29).

Ecole de chimie. Première introduction à la chimie. Partie générale. Deuxième livraison. Traduction de l'allemand, sons la rédaction de A. Titoff. (Russe) St. Peterburg, 1901, 197-190.

Pagel, A. Chemie und laudwirtschaftliche Nebengewerbe. 9., verb. Aufl. bearb, von G. Meyer. Leipzig, 1905, (VIII+175).

Passon, M. Die Praxis des Agrikulturchemikers. Stuttgart, 1905, (VIII +295 mit 5 Taf.).

Piltz, E. Kleine anorganische Chemie. 2., verb. Aufl. Jena, 1905, (VI + 106).

Potylicyn, A. Cours de chimie. Huitième édition, corrigée et complétée. (Russ.) St. Peterburg, 1904, (X + 326).

Richter, V. von. Chemie der Kohlenstoffverbindungen oder organische Chemie. 10. Aufl. Bd 2. Carbocyklische und heterocyklische Verbindungen

von R[ichard] Auschütz und G[eorg] Schroeter. Bonn, 1905, (XXI + 891).

Roscoe, Sir H. E and Schorlemmer, C. A treatise on chemistry. Vol. I. The non-metallic elements. New edition completely revised by Sir II. E. Roscoe assisted by Drs. H. G. Colman and A. Harden. London (Macmillan), 1905, (xii + 931, with portr. and 217 illus.). 23 cm. 21s.

Rüdorff, F. Anleitung zur chemischen Analyse nebst einem Anhang: Quantitative Uebungen. 11., neu bearb. Aufl. Berlin, 1905, (IV + 58).

Russell, J. B. and Bell, A. H. Notes on volumetric analysis. London, 1905, (viii + 94).

Ruzitska, B. Nahrungsmittelchemie. (Ungarisch) Budapest, 1905, (XIV + 226).

Sardo, S. Elementi di chimica generale secondo le teorie moderne. 4ª ediz. Napoli, 1903, (303).

Schnabel, C. Handbook of metallurgy. Translated by Henry Louis. Second edition. Vol. 1. Copper—Lead—Silver—Gold. London and New York (Macmillau), 1905, (XX + 1123).

Schramm, J. Manuel d'analyse chimique qualitative. 3-me édition revue et augmentée. (Polonais) Kraków, 1905, (IX + 297).

Stutzer, A. Le sucre et l'alcool. Traduit de l'allemand par A. M. Korovin. (Russ.) Moskva, 1904, (VI + 90).

Szterényi, H. Mineralogie und Chemie. (Ungarisch) 4. Aufl. Budapest, 1904, (IV + 195, mit 172 Fig.).

Tassinari, P. e Antony, U. Precetti di analisi chimica qualitativa. 2^a ediz. Pisa, 1903, (XII, 300).

Teclu, N. Studien-Behelfe für den Unterricht in der allgemeinen und technischen Chemie. Leipzig, 1905, (V+270).

Treadwell, F. P. Analytical chemistry. Tr. from 2d. German ed. by William T. Hall. Vol. 1. Qualitative analysis. New York, London, 1903, (XI + 466, with text fig.).

Lehrbuch der analytischen ('hemie in zwei Bänden. Band I. Qualitative Analyse. Uebersetz. der letzten deutschen Auflage von A. S. Komarovskij unter der Redaction von L. V. Pisarževskij. (Russ.) Odessa, 1904 (XIV + 417, mit 14 Zeichn. und 1 Taf.).

Vogtherr, M. Die Chemie. Neudamm, 1905, (VII + 847, mit 5 Taf.).

—— Die Chemie. H.8-20. (Schluss des Werkes.) Neudamm, [1903], (257-847 + VII, mit 5 Taf.).

Weber, C. Leitfaden für den Unterricht in der landwirtschaftlichen Chemie. 9. Aufl. Stuttgart, 1905, (VIII + 119).

Weiler, W. Chemie fürs praktische Leben. Populäre Darstellung und Anleitung zur Beobachtung und zum Verständnis der täglichen chemischen Erscheinungen. Ravensburg [1905], (XX + 494).

Werner, A. und Wortmann. Haudbuch der volumetrischen Analyse. Aus dem Deutschen übers, v. K. Bialeckij, red. v. A. G. Doroševskij. (Russ.) Moskva, 1904, (64).

Wilbrand, F. Grundzüge der Chemie in chemischen Untersuchungen. Nebst Bemerkungen zur Ausführung der Versuche. 4. Aufl. Hildesheim, 1905, (1V + 88).

Leitfaden für den methodischen Unterricht in der Chemie. 8. Aufl. Hildesheim, 1905, (VIII + 248).

DICTIONARIES.

Muspratt's theoretische, praktische und analytische Chemie in Anwendung auf Künste und Gewerbe. Encyklopädisches Handbuch der technischen Chemie, begonnen von F. Stohmann und Bruno Kerl. 4. Aufl. . . hrsg. von H. Bunte. Bd 8. Lfg 11–28. Braunschweig, 1901–1905, (641–1752 + X). Dasselbe. Bd 10, Lfg 1–5. Ib., 1905, (1–320, mit 2 Taf.).

Neues Handwörterbuch der Chemie. Auf Grundlage des Handwörterbuchs der reinen und angewandten Chemie... bearb. von Hermann von Fehling. Nach dem Tode des Hrsg. fortges. von Carl Hell und Carl Haeussermann. Lfg. 91-98 (Bd 7. Lfg 9-16). Braunschweig 1902-1905, (769-1493 + 32).

Beilstein, F. Handbuch der organischen Chemie. 3. Aufl. Ergänzungsbde. Hrsg. von der deutschen chemischen Gesellschaft, red. v. Paul Jacobson. Ergbd 3, entsprechend dem

3. Bde des Hauptwerkes. Bd 4. (Lfg 47-52). Hamburg [1904-5], XVHI + 718: 1-384).

Richter, M. M. Lexikon der Kohlenstoff-Verbindungen. Suppl. 3., umfassend die Literaturjahre 1903 und 1904. Hamburg, 1905, (VII + 579).

Ritsema, I. C. und Sack, J. Index phytochemicus. [Systematische Uebersicht aller Pflanzenkörper, nach dem Kohlenstoffgehalt geordnet. Mit Angabe des Formels, der Nebennamen, der procentischen Zusammensetzung, des Molekulargewichtes, des Schmelz- und Siedepunktes, sowie der Literatur.] (Holländisch) Amsterdam, 1905, (86).

Scheel, K. Alphabetisches Namenregister zu den Verhandlungen der physikalischen Gesellschaft zu Berlin. Jahrg. 1-17 (1882-1898). Im Auftr. d. Ges. hrsg. Braunschweig, 1904, (IV + 20).

BIBLIOGRAPHIES.

Adolf von Baeyer, gesammelte Werke. Hrsg. zur Feier des siebzigsten Geburtstages des Autors von seinen Schülern und Freunden. Bd 1.2. Braunschweig (F. Vieweg & S.), 1905, (CXXXII + 990, mit 1 Portr.; 1195).

Bibliographical notes on tantalum and the occurrence of tantalum in France. Chem. News, London, **92**, 1905, (45).

Chemische Novitäten. Bibliographische Monatsschrift für die neuerscheinende Litteratur auf dem Gesamtgebiete der reinen und angewandten Chemie und der chem. Technologie. Hrsg. von der Buchhandlung Gustav Fock G. m. b. H. Jg 1, Nr 1-12, Jg 2, Nr 1-5. Leipzig (G. Fock), 1904-1906. 22 cm. Der Jg zu 12 Heften 2,50 M.

Bechhold. Chemische Literatur 1903–1901. Umschau, Frankfurt a. M., 8, 1904, (596–598).

Browning, P. E. Index to the literature of indium, 1863–1903. Washington, D.C., Smithsonian Inst. Misc. Collect., 46, No. 1571, 1905, (15).

Bunsen, R. Gesammelte Abhandlungen. Im Auftrage der deutschen Bunsen-Gesellschaft für angewandte physikalische Chemie hrsg. von Wilhelm Ostwald und Max Bodenstein. Bd 1-3. Leipzig, 1904, (CXXVI + 536; VI + 660, mit 2 Taf.), VI + 637, mit 10 Taf.).

Erp, H. van. Bibliographie der in den Jahren 1903 und 1904 von Niederländischen Chemikern publizierten Arbeiten. (Holländisch) Handl. Ned. Nat. Geneesk. Congres, 10, 1905, 531– 557).

Mathews, J. H. Relation between electrolytic conduction, specific inductive capacity and chemical activity of certain liquids (with a bibliography of dielectric constants). J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (641–681, with text fig.).

Meyer, R. J. Bibliographie der seltenen Erden. (Ceriterden, Yttererden und Thorium.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (416–492); Separat. Hamburg, 1905, (79).

Müller, A. Bibliographie der Kolloide. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **39**, 1904, (121–151).

Nencki, M. Opera omnia. Bd 1: 1869-1885. Bd 2: 1886-1901. Braunschweig, 1905, (XLII + 840, mit 1 Portr. u. 7 Taf.; XIII + 894, mit 8 Taf.).

Simon Thomas, J. C. A. [Liste chronologique et complète des travaux de C. A. Lobry de Bruyn.] Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (246–255).

Thomsen, J. A list of essays and works by Julius Thomsen. Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., **1905**, Nr. 6, (489– 503).

Zawidzki, J. Liste des travaux sur la chimie publiés par des savants polonais en 1903. (Polish) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (18-20, 37-40, 58-60, 77-80, 106-108).

TABLES.

Erdmann, H. und Köthner, P. Naturkonstanten in alphabetischer Anordnung. Hilfsbuch für chemische und physikalische Rechnungen mit Unterstützung des internationalen Atomgewichtsausschusses hrsg. Berlin, 1905, (V1 + 192).

Fileti, M. Tavole di analisi chimica qualitativa. Nona ediz. Torino, 1903, [1903], (IV, 71).

Gramberg, A. Technische Messungen insbesondere bei Maschinenuntersuchungen. Berlin, 1905, (XII + 222).

Küster, F. W. Logarithmische Rechentafeln für Chemiker. Im Einverständnis mit der Atomgewichtskommission der deutschen chemischen Gesellschaft für den Gebrauch . . . berechnet und mit Erläuterungen verschen. 5., verb. Aufl. Leipzig, 1905, (99).

Landolt, [H.] und Börnstein, [R.] Physikalisch-chemische Tabellen. 3. umgearb, und verm. Aufl. unter Mitwirkung von Th. Albrecht [u. A.]... und mit Unterstützung der kgl. preussischen Akademie der Wissenschaften hrsg. von Richard Börnstein und Wilhelm Meyerhoffer. Berlin, 1905, (XVI – 861).

0040 ADDRESSES, LECTURES.

Bancroft, W. D. L'avenir de la chimie physique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, [175-187, II).

Baskerville, C. The elements: verified and unverified. Proc. Amer. Ass. Adv. Sci., Washington, D.C., 53, 1904, ([387]-442).

Benjamin, M. Some American contributions to technical chemistry. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 21, 1905, (873-884).

Donath. Radium. Discours la à Berlin dans la société "Urania." Traduit de l'allemand par A. Soloviev. (Russ.) St. Peterburg, 1904, (24, av. 10 illustr.).

Gerber. Revue des travaux récents sur les huiles essentielles et la chimie des terpènes. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 17, 1903, (865-881); 19, 1905, (5-109, 183-194).

Habermann, J. Chemische Mittheilungen Brünn, Verh. Natf. Ver., **43**, (1904), 1905, (123-134).

Henderson, J. Chemistry and food. Rep. Aust. Ass., Dunedin, 10, 1905, (127-138).

Lengyel, B. Die Chemie als Faktor der Kulturentwickelung. (Ungarisch) Termt. Közl., Budapest, **37**, 1905, (593– 601).

Mailhe, A. Revue annuelle de chimie minérale. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (172-178).

Munroe, C. E. The Lord Protector's motto. Qui cessat esse melior, cessat esse bonus. The George Washington Bulletin, Washington, D.C., 4, 1905, (No. 3, Scientific Number), ([5]-19).

chemistry to the other sciences. Sci.

Amer. Sup., New York, N.Y., **58**, 1901, (24134-24135, 24150-24151).

Nichols, W. H. President's address [to the Society of Chemical Industry]. "The management of a chemical industrial organisation." London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (707-712).

Ostwald, W. Elements and compounds. Faraday lecture. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (61–76, 11).

La force catalytique et ses applications. Rev. gén. sci., Paris, (sér. 4), 17, 1902, (641-650).

Ingenieurwissenschaft und Chenie. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 7, 1903, (117-120, 126-127); Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (51-57); Bayr. IndBl., München, 20, 1904, (315-317, 353-356).

Ramsay, Sir W. Present problems of inorganic chemistry. Washington, D.C., Smithsonian Inst., Rep., **1904**, 1904, (1 t+207-220). Separate 24.5 cm.; Pop. Sci. Mon., New York, N.Y., **66**, 1904, (33-45).

Remsen, I. Scientific investigation and progress. Proc. Amer. Ass. Adv. Sci., Washington, D.C., 53, 1904, ([327]–345).

Rostovcev, S. I. La chimie organique. (Russ.) Moskva, 1905, (15 + 11).

Scholtz, M. Die Beziehungen der neueren chemischen Forschung zur pharmazeutischen Praxis. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (731–736).

Tilden, W. A. Presidential address [to the Chemical Society]. The relation of specific heat to atomic weight in elements and compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (546–564); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (104–105).

Tixier, A. Essai sur les vernis. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4). **18**, 1904, (413-421).

Walker, W. H. Some present problems in technical chemistry. Pop. Sci. Mon., New York, N.Y., 66, 1905, (435-448).

Will, W. Progrès réalisés dans la science des explosifs depuis le développement de la chimie organique. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (81– 92). Young, S. Address to Section B—Chemistry—of the British Association for the Advancement of Science. [Relation between molecular volumes and boiling-points.] London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (488–499).

0050 PEDAGOGY.

Berichte des Verbandes der Laboratoriums-Vorstände an deutschen Hochschulen. H. 6. (18. Sept. 1904). Leipzig (Veit u. Comp.), 1904, (72). 24 cm. 2 M. Dasselbe, H. 7. (24. Sept. 1905). *Ib.*, 1905, (70). 25 cm.

Appell, P. L'enseignement supérieur des sciences. Rev. gén. sci., Paris, 1905, 15, (287-290).

Behrendsen, O. Ueber einige den Unterricht in der Physik und Chemie an höheren Schulen betreffende Fragen. [In: Neue Beiträge zur Frage des math. Gesammelt u. hrsg. von F. Klein . . . Tl I.] Leipzig u. Berlin, 1904, (118–125).

Brandstätter, F. Einfache Apparate und Schulversuche im chemischen Experimentalunterrichte. Jahresbericht über die K. K. Staats-Realschule im III. Bezirke (Landstrasse) in Wien 1904–1905, Wien, 1905, (3–31).

Cohen, E. Der Unterricht in der Chemie an den niederländischen "Hoogeere Burgerscholen". (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (805-819).

Cohn, P. Weltausstellung St. Louis 1904. Die chemische Industrie, unter Rücksichtnahme auf das Unterrichtswesen. Bericht, erstattet über Einladung des K. K. Handelsministeriums. Wien, 1905, (112).

Colson, C. La préparation aux Écoles techniques supérieures. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, (299-303).

Fischer, K. T. Der naturwissenschaftliche Unterricht — insbesondere in Physik und Chemie—bei uns und im Auslande. Abh. Didakt. Natw., Berlin, H. 3, 1905, (1-72).

Guenthart, A. Der chemische Unterricht als philosophischer Unterricht. Barmen, 1905, (20).

Hammerschmidt, F. Der Bildungswert der Chemie. Verh. Vers. D. Philol., Leipzig, 47, (1903), 1904, (162-161).

Hoskins, L. M. [Review of paedagogical methods.] Science, New York, X.Y., (N. Ser.), 21, 1905, (302–306).

0040

Kail, J. A. Aus dem chemischen Laboratorium der Realschule. Ueber einige Unterrichtsbehelfe. Jahresbericht der K. K. Staats-Realschule im I. Gemeindebezirke Wiens, 44, 1904–1905. Wien, 1905, (9-27).

Krug, Th. Das chemische Praktikum an höheren Lehranstalten. Natur u. Schule, Leipzig, 4, 1905, (362-367).

Luginin, V. F. Réponse à M. Kurbatov. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (672-679).

Neumann, R. Ueber den naturkundlichen Unterricht auf der Mittelstufe der Volkschulen. Jahresbericht der K. K. Deutschen Lehrer-Bildungsanstalt in Brünn, 2, 1899–1900, 1904–1905; Brünn, 1905, (1–23).

Ramsay, W. Erziehung der Chemiker. Ann. Natphilos., Leipzig, 4, 1905, (153–170).

Richter, E. Naturlehre (Physik und Chemie) für die Oberstufe mehrklassiger Schulen. 9 erw. Aufl. Breslau, [1905], (56).

Schaffer, C. Zur Behandlung der Lehre von den Lösungen im chemischen Unterrichte der Oberklassen. Natur u. Schule, Leipzig, **4**, 1905, (312–316).

Schaum, K. Die physikalische und mathematische Ausbildung der Chemiker. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (382-383).

Schelenz, H. Ueber den Nutzen und die Notwendigkeit des Unterrichts in Geschichte der Pharmazie und Chemia an den Hochschalen. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 45, 1905, (580-581, 588-589).

Simon, L. J. La chimie dans l'enseignement secondaire. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1901, (695-702).

Tschirch, A. Die Bedeutung des Experimentes für den Unterrieht in der Chemie. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (616).

Vanino, L. Ratschläge zur Wahl chemischer Lehrbücher. Nste Erfdgn-Prakt. Techn., Wien, **32**, 1905, (52–51).

Wagner, J. Physikalische Chemie und Schulunterricht. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (725-729).

Wehner, M. Die Bedeutung des Experiments für den Unterricht in der Chemie. Leipzig u. Berlin, 1905, (V+62).

Wolfrum, A. Die Individualitätsbildung des Technikers. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1227-1228).

0060 INSTITUTIONS, COLLEC-TIONS, ECONOMICS.

Dennstedt, M. Chemisches Staatslaboratorium [zu Hamburg]. Bericht für das Jahr 1904. Hamburg, Jahrb. wiss. Anst., 22 (1904), 1905, (248–268).

Flemming, W. Die chemischen Laboratorieu der Technischen Hochschule Danzig. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1856–1859, 1940).

Flury, F. Die chemische Industrie auf der Weltausstellung zu St. Louis. Chem. Ind., Berlin, **27**, 1904, (599-606, 624-631, 641-649).

Janke, L. Das chemische Staats-Laboratorium zu Bremen 1877-1901. Bericht. Bremen, 1904, (445).

Knett, J. Kritische Bemerkungen über den Werth eines physikalischehemischen Central-Laboratoriums, beziehungsweise solcher Untersuchungen namentlich auch für geologisch-hydrologische Fragen. Prag, SitzBer. Lotos, 52, 1904, (15-52).

Kockerscheidt, J. Ueber die Preisbewegung chemischer Produkte unter besonderer Berücksichtigung des Einflusses neuerer Erfindungen und technischer Fortschritte. Jena, 1905, (V+ 126).

Martens, A. und Guth, M. Das königliche Materialprüfungsamt der technischen Hochschule Berlin auf dem Gelände der Domäne Dahlem beim Bahnhof Gross-Lichterfelde-West. Denkschrift zur Eröffnung. Berlin, 1904, (IV +380, mit 6 Taf.).

Rosa, E. B. The national bureau of standards and its relation to scientific and technical laboratories. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 21, 1905, 161-174).

Ruff, O. Das chemische Institut der technischen Hochschule zu Danzig. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (99-102).

Tretau, E. Chemische Untersuchungsamter. Stat. Jahrb. D. Städte, Breslau, 9, 1991, (167-188). **Tretau**, E. Öffentliche chemische Untersuchungsümter im Jahre 1900 oler 1900-01. *l.e.*, **11**, 1903, (240-257).

Vieweg, W. Die Chemie auf der Weltausstellung zu St. Louis 1904. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, 10, 1905, (147-242).

Wedding, H. Das Laboratorium für Kleingefüge und physikalische Chemie an der königlichen Bergakademie in Berlin. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (SitzBer. 111-120, mit 1 Taf.).

0070 NOMENCLATURE.

Grossmann, H. Nomenklatur der Doppelsalze organischer Basen. Chem-Ztg, Cothen, 29, 1905, (1083).

Hantzsch, A. Nomenclatur von Verbindungen mit veränderlicher Constitution. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (998–1004).

Horbačevskyj, 1. Zur chemischen Terminologie. (Ruthenisch) Lemberg, Zbirn. Sekc. Mat. Prirod. Likarsk., 10, 1905, (1-7).

Howe, J. L. "Glucinum" or "Beryllium." Science, New York, N.Y., 21, 1905, (35-36).

Levyckyj, V. Ein Grundriss d. chemischen Terminologie. (Ruthenisch) Lemberg, Zbirn. Sekc. Mat. Prirod. Likarsk., 9, 1903, (1-12).

Linders, O. Die Formelzeichen. Ein Beitrag zur Lösung der Frage der algebraischen Bezeichnung der physikalischen und chemischen Grössen. Leipzig, 1905, (III+96).

Salkowski, II. Zur chemischen Nomenklatur. [In: Beiträge zur wissenschaftlichen Medizin und Chemie. Berlin, 1904, (26–35).

Schneider, M. Nomenklatur-Reform. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (192–193).

Schultz, G. Nomenklatur für Azofarbstoffe. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (877).

CHEMISTRY (SPECIFIC) OF THE ELEMENTS.

0100 GENERAL.

Handbuch der anorganischen Chemie in 4 Bden. Unter Mitwirkung von Ahrens [n. A.] hrsg. von R[ichard] Abegg. Bd 2. Abt. 2: Die Elemente der zweiten Gruppe des periodischen Systems, Leipzig (8, Hirzel), 1905, (IX+700), 26 cm. 22 m.

Jahres-Bericht über die Leistungen der chemischen Technologie mit besonderer Berücksichtigung der Elektrochemie und Gewerbestatistik für das Jahr 1904. Jg 50 oder N. F. Jg 35. Bearb. von Ferdinand Fischer. (Jg 1-25 von R. v. Wagner). Abt. 1: Unorganischer Tl. Leipzig (O. Wigand), 1905, (XXVII+628, mit 1 Portr.). 22 cm., 14 M.

Ahrens, F. B. Einführung in die praktische Chemie. Unorganischer Teil. Organischer Teil. Stuttgart [1905], (160; 144).

Arendt, R. Anorganische Chemie. Hamburg, 1904, (VIII+364, mit 1 Taf.).

Mineralogie. Gründzüge der Chemie und Mineralogie. Uebers, der 7. deutschen Auflage von M. Dolinskij. (Russ.) St. Peterburg, 1901. (3+V+346+XX, mit 1 Tab.).

Baskerville, C. The elements: verified and unverified. Proc. Amer. Ass. Adv. Sci., Washington, D.C., **53**, 1904. ([387]–412).

Bedson, P. P. Inorganic chemistry. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1901, issued by the Chemical Society, 1, 1905, (30-54).

Biltz, A. Nenes ans dem Gebiete der anorganischen Chemie. Allg. Chem-Ztg, Apolda. 1904, (203–201).

Biltz, H. Unorganische Chemie. 2 Aufl. Leipzig, 1905, (VI + 128).

Biltz, W. Weitere Beiträge zur Theorie des Färbevorganges. 1. Messungen über die Bildung anorganischer Analoga substantiver Färbungen. (Mit K. Utescher.) 2. Zustandsaffinität einiger Schwefelfarbstoffe. (Mit P. Behre.) Göttingen, Nachr. Ges. Wis., math.-phys. Kl., 1905, (46–63).

Bogorodskij, A. Contribution à l'électro-chimie des combinaisons inorganiques en fusion. Pt. 1. (Russ.) Kazanĭ, 1905, (X+371+1+1H, av. 7 Tabl.). **Čičerin**, B. N. Sur les lois de formation des éléments chimiques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (359–401).

Dewar, J. Physikalische Konstante bei niederen Temperaturen. Die Dichten von festem Sauerstoff, Stickstoff, Wasserstoff etc. [Übers.] Zs. komprim. Gase, Weimar, 8, 1904, (29–35).

Dilthey, W. Metalloïde als Centralatome positiver Ionen. Diss. Zürich, 1904, (114).

Eberhard, G. Spektrographische Untersuchungen über die Urbain-Lacombesche Methode zur Trennung von Samarium, Europium und Gadolinium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (371-384).

Erdmann, H. Chemische und pharmazeutische Eindrücke aus dem Lande der unbegrenzten Rohstoffe. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (169–178).

Gmelin-Kraut. Handbuch der anorganischen Chemie. 7. umgearb. Aufl. Hrsg. von A. Hilger und C. Friedheim. Lfg 1. Heidelberg, 1905, (Bd 1:64); Dasselbe. Lfg 2-5. Ib., 1905, (Bd 2:192; Bd 4:64).

Gnehm, R. Anorganische Farbstoffe. [In: Chemisch-teelmische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lange. 2.] Berlin, 1905, (797-842).

Harperath, J. Die argentinischen Rohmaterialien. [Anorganische Stoffe.] [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemic. 1.] Berlin, 1904, (743–746).

Hinrichs, G. D. The proximate constituents of the chemical elements mechanically determined from their physical and chemical properties. St. Louis, Mo., New York and Leipzig, 1904, (XV = [16] + 87).

Hölbling, V. Fortschritte in der Fabrikation der anorganischen Säuren, der Alkalien, des Ammoniaks und verwandter Industriezweige. 1895–1903. Berlin, 1905, (VII + 763).

Fortschritte in der Fabrikation und Anwendung von Bleichmaterialien. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (365–370, 397–402).

Hofmann, K. Neueste Fortschritte auf dem Gebiete der unorganischen Chemie. 1. Quartal 1905. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (265–268). Dasselbe. 2. Quartal. Le., (181–184). **Hollemann**, A. F. Lehrbuch der Chemie. 3., verb. Aufl. Leipzig, 1905, (XII + 436).

Hutchinson, A. Mineralogical chemistry. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, 1, 1905, (222–243).

Ipatjev, V. N. Manuel des opérations pratiques de la chimie. (Russ.) St. Peterburg, 1905, (85, av. 58 dess.).

Kablukov, I. A. Les recherches de Van't Hoff sur la formation des sels de Stassfurt. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (131-173, 11).

Kassner, G. Pharmazeutische Präparate. [Anorganische Stoffe.] Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1903-1, (16–18, 43-44, 334-336, 361-363, 735-736).

Kočkin, N. Cours de chimie générale (inorganique et organique). (Russ.) St. Peterburg, 1904, (XIV + 671, av. 86 dess.).

Kurilov, V. Revue de la chimie inorganique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (65–80, II, 81–98, II).

Kuzma, B. Die 8. Gruppe des periodischen Mendelĕjev'schen Systems. (Čechisch) Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., 14, 1905, (40).

Launay, L. de. La distribution des éléments chimiques dans l'écorce terrestre. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (386-404).

Lucius, R. Neues aus dem Gebiete der anorganischen Chemie. Allg. Chem-Ztg, Apolda, 1904, (301–303); Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (364–366, 383–384, 623–624, 643–645).

Mendelějev, D. I. Les éléments. (Russ.) Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, Tome 40, St. Peterburg, 1904, (632– 636).

Moissan, H. Die anorganische Chemie und ihre Beziehung zu den anderen Wissenschaften. Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1904-05, 4179–182, 201-205, 231-234).

Munroe, C. E. Report of the Committee on mining, metallurgy and explosives in the United States. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 2.] Berlin, 1901, (265–280).

Ostwald, W. Anorganische Chemie. Leipzig, 1904, (XX + 808).

École de chimie. Traduction de l'allemand sous la rédaction de l. V. Pisarževskij, avec biographie de l'auteur. (Russ.) Odessa, 1904, (XVI + 209 + 11, av. 47 dess. et portr.).

Piltz, E. Kleine anorganische Chemie. 2., verb. Aufl. Jena, 1905, (VI + 106).

Potylicyn, A. Cours de chimie. 8 édition. (Russ.) St. Peterburg, 1901. (X + 326).

Quincke, F. Anorganisch-chemische Grossindustrie. Jahrb. Chem., Braunschweig, **14**, (1904), 1905, (374–390).

Reformatskij, A. Chimie inorganique. 2. édition. (Russe) Moskva, 1904, (VIII + 371).

Reusch, K. Jahresbericht über die Industrie der Mineralsäuren, der Soda und des Chlorkalkes. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (399-402).

Rohland, P. Einfluss der physikalischenischen Gesetze auf einige Aufgaben und Probleme der anorganischen Chemie. Baumaterialienk., Stuttgart, 8, 1903, (307-311, 325-328).

Roscoe, Sir H. E. and Schorlemmer, C. A treatise on chemistry. Vol. I. The non-metallic elements. New edition completely revised by Sir H. E. Roscoe, assisted by Drs. H. G. Colman and A. Harden. London (Macmillan), 1905, (xii + 931, with portr. and 217 illus.)

Suler, B. Gegenwärtiger Stand der anorganischen chemischen Industrie in Russland. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (746–755).

Werner, A. Neuere Anschauungen auf dem Gebiete der anorganischen Chemie. Braunschweig, 1905, (X1I + 189).

und Pfeiffer, P. Anorganische Chemie. Jahrb. Chemie, Braunschweig, 14, (1904), 1905, (65-118).

Wöhler, L. und Kasarnowski, H. Zur diluten Färbung der Alkali- und Erdalkalihalogenide. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (353-370).

Zahn. Jahresbericht über die Industrie der Mineralsäuren, der Soda und des Chlorkalkes. ChemZtg. Cothen, 29, 1905, (623).

Zenghelis, C. D. Les minerais et autres minéraux utiles de la Grèce. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 2.] Berlin, 1904, (141–151).

Zerr, G. und Rübencamp, R. Handbuch der Farbenfabrikation. Lehrbuch der Fabrikation, Untersuchung und Verwendung aller in der Praxis vorkommenden Körperfarben. In ca 25 l.fgen. Lfg 1. Dresden, 1905, [Umschlagt. 1904], (32, mit 2 Tab.). Dasselbe. Lfg 2-21. Ib., 1905, (33-672).

ACIDS, INORGANIC.

Benrath, A. Einwirkung schwacher Säuren auf Metallehloride. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, [238-243).

Mailhe, A. Persauren und ihre Salze. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1105-1107).

AIR.

Brown, II. T. and Escombe, F. Variations in the amount of carbon dioxide in the air of Kew during the years 1898–1901. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (118–121).

Claude, G. Liquefaction de l'air avec travail extérieur. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (762-764).

Foster, Sir C. Le N. and Haldane, J. S. The investigation of mine air. London, 1905, (xii + 191).

Foster, E. C. Liquid air. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, 771-772).

Goldhammer, D. A. Die Natur der flüssigen Luft. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidnet.] Leipzig, 1904, (410-421); (Russe) Kazanĭ, 1904, (19).

Hofmann, R. Absorptionskoeffizienten von Flüssigkeiten für Radiumemanation und eine Methode zur Bestimmung des Emanatiousgehaltes der Luft. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (337-340).

Ramsay, W. A determination of the amounts of neon and helium in atmospheric air. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (114-114).

Stevenson, J. The chemical and geological history of the atmosphere. III. Variations in the amount of atmospheric carbonic acid, with special reference to the subject of geological climate. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (88-102).

ALKALIS.

Bodländer, G. Kaustizierung. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II, 1, 1995, (139-141); Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1137-1141); Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (186-187).

Kretzschmar, H. Einwirkung von Brom auf Alkali und Elektrolyse der Bromalkalien. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (789-817).

Neuburger, A. Fortschritte der elektrolytischen Darstellung von Chlor und Alkalien während der letzten beiden Jahre. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, (1437–1117, 1473–1482).

Pennock, J. D. and Morton, D. A. Methods used in alkali works. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (471–478).

Raikow, P. N. Einwirkung von Kohlensäure auf die Hydrate und Carbonate der Alkali- und Erdalkalimetalle. Chem-Ztg, Cothen, 28, 1904, (1247–1252).

COLLOIDS.

Amberger, ('. Kolloidale Metalle der Platingruppe. Diss. Erlangen, 1904, (74, mit 1 Taf.).

Clinch, J. A. Einige anorganische Kolloide und Metallacetylacetonate. Diss. Göttingen, 1904, (56).

GASES.

Dewar, S'r J. Sur l'occlusion des gaz par le charbon de bois aux basses températures et sur le dégagement de chaleur qui l'accompagne. Ann. chin. phys., Paris, (sér. 8), **3**, 1904, (5-12).

Lohmann, W. Die Gase in der Wissenschaft und Technik. Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, 8, 1904, (2-3, 21–22, 39–40, 54, 67–68, 79–80, 95–96, 111–112, 129–130, 149–150, 169–170, 191–192, 207–208, 223–224, 213–244, 265–266, 283–284, 303–304, 323–324, 313–344, 361–362, 381–382, 401–102, 121–422, 411–442, 461–462, 481–482, 501–502, 519–520, 537–538).

METALS AND ALLOYS.

The Alloys research committee. [Reprint.] The Iron and Steel Magazine, Boston, Mass., 7, 1904, (488–190).

Barnett, R. E. Magnalium and other light alloys. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, 832-831). Bock, A. Entmischung der Legierungen und deren Ursache. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1199-1201).

Buchetti, J. Les alliages métalliques actuels et leur métallographie. Paris, 1904, (XII + 191, av. fig. et pl.).

Campbell, W. The effects of strain and of annealing in aluminium, antimony, bismuth, cadmium, copper, lead, silver, tin, and zinc. [Appendix 4 to sixth report of the Alloys research committee.] New York, N.Y., Trans. Amer. Soc. Mech. Engin., 25, 1901, (599-636, with illus.).

Cartaud, G. L'évolution de la structure dans les métaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (428-430).

Dewar, Sir J. and Hadfield, R. A. Effect of liquid air temperatures on the mechanical and other properties of iron and its alloys. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (326-336).

Diegel. Einwirkung des Seewassers auf Kupfer und einige Kupferlegierungen, sowie auf Eisen mit verschiedenem Phosphor- und Nickelgehalte. Ann. Gew., Berlin, 53, 1903, (85-92).

Verhalten einiger Metalle in Seewasser. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (567–574, 629-642).

Ditte, A. Introduction à l'étude des métaux. 2° édit. Paris, 1905, (488, av. fig.).

Duhem, P. Les métaux flués. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (438-446, av. 3 fig.).

Evangulov, M. G. et Volodin, S. P. Métallographie. Ressources pour l'étude de la constitution des métaux. (Russe) St. Peterburg, 1904, (VI + 289 + 1).

Fischer, Th. Hüttenfach. Jahrb. Chem., Braunschweig. 14, 1904), 1905, 1304–359).

Grube, G. Legierungen des Magnesiums mit Zinn und Thallium. Zs. anorg. Chem., Hamburg. 46, 1905, (76–93, mit 1 Taf.).

Heyn, E. Life and diseases of metals. Harper's Monthly Magazine, New York and London, 108, 1901, (702-705, with pl.).

Hodgkinson, W. R. and Coote, A. H. Reactions between ammonium salts and metals. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (502-503).

Hodgkinson, W. R. and Coote, A. H. Action of ammonia and oxidising agents on metals. Chem. News, London, 92, 1905, (38).

Hoffmann, R. Das Metallhüttenwesen im Jahre 1904. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (935-941).

Jannasch, P. und Mayer, O. von. Verhalten der Metalle der Platingruppe zu Hydrazin- und Hydroxylamin-Salzen und einige quantitative Trennungen derselben von Gold. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2130-2131).

Jenkins, J. H. B. and Riddick, D. G. Microscopic examination of metals. London, Anal., 30, 1905, (2-15, with pl.).

Kahlbaum, G. W. A. und Steffens, M. Spontane Einwirkung von Metallen auf die empfindliche Schicht photographischer Platten bei Vermeidung jedes direkten Kontaktes. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (53-60).

Kurnakow, N. S. und Stepanow, N. I. Legierungen des Magnesiums mit Zinn und Blei. [Uebers, von W. Loewenstamm.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (177-192).

Ledebur, A. Lehrbuch der mechanisch-metallurgischen Technologie. 3. neu bearb. Aufl. Abt. 1. Braunschweig 1905, (400). Dasselbe. Abt. 2. (Schluss des Werkes.) *Ib.*, 1905, (401–805 + XVI, mit 1 Taf.).

Maey, E. Das spezifische Volumen als Bestimmungsmerkmal chemischer Verbindungen unter den Metalllegierungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (200–218).

Matignon, C. et Desplantes, G Oxydation des métaux à froid en présence de l'ammoniaque. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (853-855).

Mellor, J. W. The crystallization of iron and steel. An introduction to the study of metallography. London, 1905, (X + 144).

Neumann, B. Fortschritte auf dem Gebiete der Metallurgie und Hüttenkunde. (1904.) Chem. Zs., Leipzig, 3, 1904, (657-662, 686-690, 754-757, 775-778); 4, 1905, (80-82, 102-106, 153-155, 172-175, 193-195); Dasselbe. (1. 2. Vierteljahr 1905). Lc., (391-394, 409-413, 507-511, 529-532).

Osmond, F. Imperfect equilibrium in alloys. The Iron and Steel Magazine, Boston, Mass., **7**, 1904, (480-487).

Osmond, F. et Cartaud, J. Les enseignements scientifiques du polissage. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (51-65, av. fig.).

Schott, E. A. Ueber Metallographie, Umschau, Frankfurt a. M., **7**, 1903, (964-968); Glückauf, Essen, **40**, 1904, (36-38).

Shepherd, E. S. Constitution of the copper-zine alloys. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([421]-435).

Aluminium-zine alloys. [With bibliography.] J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (504-512).

Stead, J. E. The segregatory and migratory habit of solids in alloys and in steel below the critical points. [Reprint.] The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist, Boston, Mass., 7, 1904, (139-159).

Notes on the structure of an alloy which, on freezing, separates into solid solutions and a cutectic. The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist, Boston, Mass., 7, 1904, (258-259).

Alkali Metals.

Danneel, H. und Stockem, L. Stellung der Alkali- und Erdalkalimetalle in der Spannungsreihe bei hohen Temperaturen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (209-211).

Ruff, O. und Johannsen, O. Siedepunkte der Alkalimetalle. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3601-3601).

Saunders, F. A. Some additions to the arc spectra of the alkali metals. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1904, ([437]-453).

Stockem, L. Alkali- und Erdalkalimetalle und ihre geschniolzenen Halogensalze. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (20-26).

Thomson, J. J. Emission of negative corpuscles by the alkali metals. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (584–590),

METALLIC SALTS.

Arnold, C. Verhalten von Carbonaten und Hydroxyden zu gesättigter Kalium und Ammonium-Carbonatlö-ung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1173-1176).

Brill, O. Dissoziation der Karbonate der Erdalkalien und des Magnesiumkarbonats, Zs. anorg. (hem., Hamburg, 45, 1905, (275-292).

Cameron, A. T. The constitution of complex salts. I. Derivatives of the sesquioxides. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, 1722-737).

Cantony, H. et Goguelia, G. Décomposition des carbonates alcalinoterreux par les chlorures alcalins. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, [405-413].

Colson, A. Constitution des sels dissous. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (199-201).

Duparc, L. Action des solutions des sels alcalins et alcalino-terreux sur les carbonates, phosphates, sulfates and chlorures insolubles. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 15, 1903, (692-694).

Hinrichsen, F. W. und Sachsel, E. Bildungs- und Löslichkeitsverhältnisse der Doppelchloride des Eisens und der Alkalimetalle. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (81-99).

Kohlrausch, F. Löslichkeit einiger schwerlöslicher Salze im Wasser bei 18°. l.c., (355-356).

Metallic Hydrides.

Moissan, H. Réactions fournies par les hydrures alcalins et alcalino-terreux. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (289–323).

[In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (78–86).

Metallic Oxides.

Pring, J. N. Reduction of metallic oxides by aluminium carbide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1530–1540); [abstract] London, Proc. Chem. Soc.. 21, 1905, (230–231).

NEW ELEMENTS.

crookes, Sir W. Phosphorescence spectra, indicating the existence of new elements [ionium and incognitum]. (Them. News, London, 92, 1905, 273-274).

Europium and its ultraviolet spectrum. London, Proc. R. Soc., **74**, 1905, (550–551).

Phosphorescent spectra of Sδ and europium. *l.e.*, (Ser. A), **76**, 1905, (411-114).

Hahn, O. A new radio-active element, which evolves thorium emanation. Preliminary communication. *l.e.*, (115–117); [Deutsch] Berlin, Ber. D. chem. (ies., 38, 1905, 3371–3375).

RADIOACTIVE SUBSTANCES

Boltwood, B. B. Ultimate disintegration products of the radio-active elements. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (253-267).

Borgmann, I. I. La radioactivité de quelques boues médicinales russes. (Russ.) St. Peterburg, 1905, 416).

La recherche de quelques boues médicinales russes sons le rapport de la radioactivité. (Russ.) St. Peterburg, 1904, (36).

Debierne, A. Radioaktives Blei, Radiotellur und Polonium. (Uebers.) Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (220–222).

Elster, J. und Geitel, H. Radio-aktivität von Quellsedimenten. Zs., Leipzig, 6, 1905, (67-70).

Giesel, F. Emanium (Aktinium). Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, (1904), 1905, (345–358).

Emanium. 1. Phosphoresceuzspectrum. 2. Anreicherung des Emaniums. 3. Emanium X. Berliu, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (775–778).

Godlewski, T. Actinium and its successive products. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (35–45); Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (265–276); (Polish) Kraków, Rozpr. Akad., 45 A., 1905, (119–132).

Absorption of the β and γ rays of actinium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **10**, 1905, (375-379).

Hahn, O. und Sackur, O. Zerfallsconstante der Emanationen des Emaniums und Actiniums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1943–1946).

Hartmann, J. Bestimmungen der Wellenlängen im Spektrum des Gieselschen Emaniums. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (401–402).

Himstedt, F. Die gasförmigen Eigenschaften der Emanation radioaktiver Substanzen. Jahrh. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (138–146).

Hofmann, K. Die radioaktiven Stoffe nach dem neuesten Stande der wissenschaftlichen Erkenntnis. 2. Aufl. Leipzig, 1904, (76).

Hofmann, K. Die neuesten Fortschritte auf dem Gebiete der anorganischen Chemie, insonderheit der radioaktiven Materien. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (73–76).

Kahlbaum, G. W. A. Aktinauto-graphie. Vorl. Mitt. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (27-29).

Lunn, G. Aktinantographie. l.e., (305-306).

Marckwald, W. Actinium und Emanium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2264-2266).

Radioaktive Stoffe, In: 5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 4.] Berlin (b. Verlag), 1904, (580); Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, Sitz-Ber. 6-20).

Papius, K. Frhr. von. Das Radium und die radioaktiven Stoffe. Berlin, 1905, (VIII + 90).

Partheil, A. Radioaktive Stoffe. Königsberg, Schr. physik. Ges., 45, 1904, (82).

Riecke, E. Absorptionsverhältnisse der Strahlen des Radinns und des Poloniums (nach Versuchen der Herren Retschinsky und Wigger). Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (683–685).

Rutherford, E. Unterschied zwischen radioaktiver und chemischer Verwandlung, [Emanationen radioaktiver Stoffe.] (Uebers.) Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (103-127).

Sokolov, A. P. La radioactivité de quelques eaux minérales, terrains et boues russes. (Russ.) St. Peterburg, 1905, (53).

RARE EARTHS

Baskerville, C. Rare earths. [Analyse]. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin (D. Verlag), 1904, (459–461).

Batěk, A. Trennung des Thoriums und der Ceriterden durch neutrales Natriumsulfit. Bemerkung zu der Arbeit von II. Grossmann. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (87-88).

Brill, O. Atomgewichtsbestimmung von seltenen Erden. *l.c.*, **47**, 1905, (464–476).

Feit, W. und Przibylla, K. Erden des Monazits. l.e., 43, 1905, (202-214).

Grossmann, H. Trennung des Thoriums and der Ceriterden durch neutrales Natriumsulfit. *l.e.*, **44**, 1905, (229–236).

Hallerbach, W. Verwendung der seltenen Erden. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (311-312).

Herramhof, H. Scharffeuerfarben für Hartporzellan und Untersuchung der Spektren einiger seltenen Erden insbesondere der Reflexionsspektren ihrer Phosphate. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1905, (III+55).

Killing, C. Theorie des Gasglühlichts. [Lichtemission der seltenen Erden.] Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (445-450).

Lewes, V. B. Theory of the incandescent mantle. Chem. News, London, 91, 1905, (62-66).

Meyer, R. J. Bibliographie der seltenen Erden. (Ceriterden, Yttererden und Thorium.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (416–492); Separat. Hamburg, 1905, (79).

Scheidemantel, J. Gewinnung der seltenen Erdmetalle durch Schmelzelektrolyse. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1905, (VII+52).

0110 (Ag) ARGENTUM (SILVER).

Ambronn, H. Pleochroitische Silberkristalle und die Färbung mit Metallen. Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig, **22**, 1905, (349-355).

Bose, M. Zersetzungsvorgänge an der Anode bei einigen . . . Silbersalzen. Zs. anorg. Chen., Hamburg, 44, 1905, (237–266).

Brönsted, J. N. Reduktion des Quecksilberchlorürs durch Silber. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1901, (181–486).

Dijk, G. van. Das electrochemische Aequivalent des Silbers. (Holländisch) Handl. Ned. Nat. Geneesk. Congres, 10, 1905, (135–138).

Doanides, J. P. Dissolution de l'argent de minerais plombo-argentifères dans les eaux de lavage. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, (227–230).

Dubois, N. A. Application of allotropic silver for the preparation of conducting fibers. Physic. Rev., New York, N.Y., **19**, 1904, (48–50).

Gerloff, E. Silbergewinnung aus Bleiglanz. Natur u. Kultur, München, 2, 1904, (144-146).

Goldschmidt, C. Zur Metallurgie des Silbers. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (424).

Haagen Smit, J. W. A. Verfahren zum Weisssieden von silbernen Münzplatten. Metallurgie, Halle, **1**, 1904, (182–196).

Hinrichsen, F. und Watanabe, T. Abscheidung von Silber aus Schwefelsilber bei Gegenwart von Quecksilber. In: Festschrift A. Wüllner gewidnet.] Leipzig, 1905, (214–326); Metallurgie, Halle, 2, 1905, (308–311).

Kieser, K. Zur Chemie der optischen Sensibilisation von Silbersalzen. Diss. Freiburg i. B., 1904, (96).

Lumière, A., Lumière, I. et Seyewetz, A. Composition des images argentiques virées avec divers sels métalliques. Arch. Phot., Genève, **8**, 1904, (302–307).

Influence de la nature des révélateurs sur la grosseur du grain de l'argent réduit. Rev Suisse Phot., Genève, **16**, 1904, (328–336); Phot. Wochenbl., Berlin, **30**, 1904, (185–188, 193–195); Phot. Mitt., Berlin, **41**, 1901, (265–267, 277–279).

Snowdon, R. C. Electrolytic precipitation of silver. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (392–398).

Toch, M. The art and science of silvering mirrors, [In: 5. Interm. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (676–682).

Ammonio-silver compounds.

Sabbath, S. Konstitution der Silberammoniakverbindungen, Diss. Rostock, 1903, (79).

Colloidal Silver.

Dumanskij, A. V. Coagulation de l'argent colloïdal. (Russ.). St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (465–468).

Gutbier, A. und Hofmeier, G. Kolloidales Silber. Zs. anorg. Chem. Hamburg, 45, 1905, (77-80).

Lottermoser, A. Einige Adsorptionsverbindungen des colloidalen Silbers mit organischen Colloiden. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (296-301).

Voss, F. Colloidale Silbersalze. Diss. Erlangen, 1903, (65).

Woudstra, II. W. Wirkung der Electrolyten auf kolloidale Silberlösungen . . (Holländisch) Zalt-Bommel, 1905, (90).

Alloys.

Petrenko, G. I. Silber-Aluminiumlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (49-59, mit 1 Taf.).

Reinders, W. Silberamalgame. (Holländisch) Handl. Ned. Nat. Geneesk. Congres, 10, 1905, (157-159).

Ag Br SILVER BROMIDE.

Backeland, L. Centrifugal bromide of silver for bromide emulsions. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (411–416).

Braun, W. Bromsilbergelatine, Diss. Marburg, 1902, (50).

Merckens, W. Natur der Einwirkung von Wasserstoffsuperoxyd auf Bromsilbergelatine. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (489-491).

Ag Cl SILVER CHLORIDE.

Günther, L. Farbenempfindliches Chlorsilber und Bromsilber. Nürnberg, Abh. nathist. Ges., **15**, 1904, (169-239).

Guntz, A. Einwirkung des Lichtes auf Chlorsilber. (Uebers.) Phot. Wochenbl., Berlin, 31, 1905, (81-84, 89-93, 101-103).

Lüppo-Cramer. Reifung des Chlorsilbers. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (59-62).

Ag I SILVER IODIDE.

Eder, J. M. Photochemische Zersetzung des Jodsilbers als umkehrbarer Prozess. Jahrb. Phot., Halle, **19**, 1905, (88-89).

Lüppo-Cramer. Photochemie des Jodsilbers. *l.c.*, (62-65).

Scholl, H. Photoelektrische Erscheinungen am feuchten Jodsilber. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (193-237, 417-463).

Ag 0 SILVER OXIDES.

Coffetti, G. Sul cosiddetto perossido di argento elettrolitico. Venezia, Atti 1st. ven., **42**, parte 2^a, 1903, (765-775).

Dejust, H. Action de l'oxyde de carbone sur l'oxyde d'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1250-1252).

Kempf, R. Oxydationen mit Silberperoxyd. I. Oxydation von Oxalsäure. II. Bildung von Salpetersäure aus Ammoniumsulfat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3963–3971).

Lewis, G. N. Autocatalytic decomposition of silver oxide. Department of the interior. Bureau of government laboratories, Chemical laboratory. [Publication] No. 30, Manila, 1905, (5–19, with pl.); (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (310–326).

Vigouroux, E. Action de l'aluminium sur un mélange d'oxyde de fer et d'argent. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sei. phys. nat., 1903–1904, 1904, (139–142).

Watson, E. R. Silver dioxide . . . London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (297-298).

Silver Salts.

Barr, W. M. Action of sodium thiosulphate solutions on certain silver salts. Des Moines, Proc. Iowa Acad. Sci., 11, (1903), 1901, (183-190).

Gaedicke, J. Doppelsalze von Silberund Natriumthiosulfat. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4]. Berlin, 1904, (446–421); Phot. Wochenbl., Berlin, 29, 1903, (226–230).

Schaefer, K. Constitution von Quecksilber- und Silbersalzen mittels elektrischer Methoden. Diss. Würzburg, 1902, (69, mit 3 Taf.).

Silver Nitrate.

Dijk, G. van. Le voltamètre à azotate d'argent. (Hollaudais) Groningen, 1905, (164).

Reychler, A. Existe-t-il un nitrate d'argent monoammoniacal? Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (345–357).

Silver Nitrite.

Abegg, R. und Pick, H. Löslichkeitsbeeinflussung des Silbernitrits durch Silbernitrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2571-2574).

Divers, E. The products of heating silver nitrite. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (281-284).

Naumann, Λ. und Rücker, Λ. Löslichkeitsbeeinflussung des Silbernitrits durch Silbernitrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2292-2295).

Rây, P. and Gañguli, A. Two varieties of silver nitrite. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (278-281).

Silver Peroxynitrate Ag₇O₁₁N

Watson, E. R. . . . Silver peroxynitrate. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (297-298).

0120 (Al) ALUMINIUM.

Colani, A. Préparation de composés binaires des métaux par aluminothermie. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (33–35).

Diergart, P. Gründe der bisherigen synthetisch-technischen Misserfolge in der Terra sigillata Forsehung. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (122).

Ernst, O. Verwendung des Thermiteisens auf hoher See. Umschau, Frankfurt a. M., 7, 1903, (972–973).

Feigensohn, M. Gegenwärtiges Fabrikationswesen der wichtigsten Alminiumpräparate. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (783–786).

Fischer, F. Blaue Aluminiumverbindungen an der Aluminiumanode. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (341–347).

Uebergangswiderstand und Polarisation an der Aluminiumanode, ein Beitrag zur Kenntuis der Ventiloder Drosselzelle. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (869-877).

Formenti, C. Die braune kieselsaure Ablagerung, welche sich auf dem Aluminium durch Kochen mit Wasser bildet. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (746-747).

Gin, G. L'électrométallurgie de l'aluminium. [In: 5, Intern. Kongress für augew. Chemie, 4.] Berlin, 1904, (500–503); Rev. Electr., Lausanne, **13**, 1904, (164–166).

Goldschmidt, H. Neue Anwendungen der Aluminothermie für Stahl und Eisen. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (188-198). [7200].

Aluminothermie. Dinglers polyt. J., Berlin, **318**, 1903, (737–740, 753–759).

Kershaw, J. B. C. The use of aluminium as an electrical conductor. [In: 5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (746–752).

Kohn-Abrest. Poids atomique de l'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (669-671).

Langguth, E. Leuzit, ein Rohstoff für Kali- und Aluminiumdarstellung. Briefl. Mitt. Zs. prakt. Geol., Berlin, 13, 1905, (80-81).

Langworthy, C. F. and Austen, P. T. Occurrence of aluminium in vegetable products, animal products, and natural waters. A contribution to the bibliography of the subject. New York, London, 1904, (V+168).

Lombardo, J. Scories des hants fourneaux d'après la théorie de M. Zulkowski. (Polonais) Miesięcznik techniczny, Kraków, 1, 1905, (10-11, 19-20); Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (937-944).

Matignon. L'aluminothermie. Rev. gén. sci., Paris. 14, 1903, (1075-1092).

et **Trannoy**, R. Préparation des composés binaires des metaux par Paluminothermie. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (190).

Metzenbaum, M. Induced radioactivity and aluminium. Sci. Amer., New York, N.Y., 90, 1904, (383).

Patten, H. E. Deposition of aluminium from ethyl bromide solution. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, (548-565).

Pool, B. Suggested new source of aluminium. [The laterite deposits of India.] London, Trans. Faraday Soc., **1**, 1905, (26–30, with discussion).

Sokal, E. Aluminium. Elektrot. Rdsch., Frankfurt a. M., **20**, 1902-03, (210-211).

Stange, A. Aluminium, seine Gewinnung und Industrie. Warenkunde, Wangen i. B., 1, 1905, (31-42).

Wiedemann, H. Aluminium als Wärmeentwickler. Uhlands techn. Rdsch., Leipzig, 1904, Ausg. 1, (85-86, 92-93).

Zenghelis, C. D. Chemische Reaktionen. [Aluminium.] [5, Intern. Kongress für angew. Chemic. 4.] Berlin, 1904, (575–580).

Alloys.

Breuil, P. Constituant spécial obtenu dans la trempe d'un bronze d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (587–590).

Grube, G. Magnesium-Aluminiumlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hauburg, **45**, 1905, 225–237).

Guillet, L. Constitution et propriétés des aciers à l'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (35-36).

———— Constitution des alliages cuivre-aluminium. *l.c.* (464–467).

Louguinine, W. et Schukareff, A. Etude thermique de quelques alliages de cuivre et d'aluminium. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (9-33, av. 2 pl.).

Pécheux, H. Thermo-électricité des alliages d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1202-1204).

Propriété des alliages étain-aluminium, bismuth-aluminium, magnésium-aluminium. *l.c.*, **140**, 1905, (1535–1536).

Petrenko, G. 1. Silber-Aluminiumlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (49-59, mit 1 Taf.).

Shepherd, E. Aluminium-tin alloys. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 8, 1904, 233-247, with pl., text fig.).

Take, E. Bestimmung von Umwandlungspunkten Heuslerscher Mangan-Aluminium-Bronzen. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1905, (35-49).

Tammann, G. Aluminium-Antimon-legierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **48**, 1905, (53–60).

Al Br ALUMINIUM BROMIDE.

Kablukov, l. Λ. Températures de fusion des mélanges de ΛlBr₃ et SuBr₄. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 4).

Combinaison du KBr avec le AlBr₃. (Russ.) l.e., (proc.-verb. 5).

Al C ALUMINIUM CARBIDE AlaCa

Pring, J. N. Reduction of metallic oxides by aluminium carbide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1530–1540); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (230–231).

Al Cl ALUMINIUM CHLORIDE.

 $\begin{array}{c} \Delta l_2 C l_6 5 C O C l_2 \,; \quad \Delta l_2 C l_6 3 C O C l_2 \,; \\ 2 \Delta l_2 C l_6 C O C l_2 \end{array}$

Baud, E. Combinaisons du chlorure d'aluminium avec l'oxychlorure de carbone. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1688-1689).

Al 0 ALUMINIUM OXIDE.

Ipatjev, V. N. Réactions catalytiques à hautes températures et pressions: déhydration sous l'influence du catalysateur Al₂O₃. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (prec.-verb. 1296).

Lienau, H. Feuchtigkeit und Konstitutionswasser im Bauxit. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1280-1281).

Romeu, A. de. L'industrie des abrasifs et le corindon. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (504–516).

Verneuil, A. Reproduction artificielle du rubis par fusion. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1901, (20-48).

Aluminium Salts.

Aluminium Chlorate.

Dobroserdov, D. Chlorate d'aluminium, ses hydrates et sa décomposition à la chaleur. (Russ.) St. Peterburg, Žuru. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (468– 483).

d'aniline sur une dissolution du chlorate d'aluminium. (Russ.) L.c., (483-485).

Aluminium Silicates.

Mitteilungen des deutschen Vereins für Ton-, Zement- und Kalk-Industrie. No. 39. Inhalt: 1. Protokoll der 39. Haupt-Versammlung des deutschen Vereins für Ton-, Zement- und Kalk-Industrie am 16., 17. und 18. Februar 1903. 2. Protokoll der 11. Haupt-Versammlung der Sektion Kalk. Berlin (Tonindustrie-Ztg., 1903, (XV ± 272; 96). 22 cm.

Berdel, E. Wie entsteht Porcellan? Prometheus, Berlin, 17, 1905, /53-55).

Bronn, J. Schmelzpunktsbestimmung von keramischen Produkten, Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (460– 462).

Castanheira das Neves, J. da P. Die Puzzolane der Azoren. (La pouzzolane des Açores, [Deutsch u. franz.] Baumaterialienk., Stuttgart, **10**, 1905, 161-168.

Day, A. L. und Allen, E. T. Der Isomorphismus und die thermischen Eigenschaften der Feldspate. [Uebers.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **54**, 1905. [1-54, mit 7 Taf.).

Foerster, F. Giessen des Tons. Chem. Ind., Berlin, **28**, 1905, (733-740).

Gräbert, C. Neuer Aufschluss im Colditzer Tonlager. ThonindZtg, Berlin; 27, 1903, (1479-1480).

Hegemann, H. Herstellung des Porzellans. Berlin, 1904, (VIII+428).

Heinecke, A. Zusammensetzung einiger künstlicher keramischer Massen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (730–735).

Heraeus, W. C. Schmelzpunktsbestimmung feuerfester keramischer Produkte. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (49-53).

Hirsch, H. Verhalten von Ton in Salzlösungen. ThonindZtg, Berlin, 28, 1904, (491-493); Mitt. D. Ver. Tonind., Berlin, 40, 1904, (84-92).

Hirzel. Aluminium-Magnesium-Hydrosilikat (Florida-Bleicherde). Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **11**, 1904, (116–118, 145–146).

Hofmann, K. A. und Metzener, W. Ultramarinblau. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2482-2486).

Jochum, P. Die chemische Analyse als Massstah der Feuerbeständigkeit der Edeltone und der Einfluss der Mahlfeinheit auf die für die Formgebung feuerfester Fabrikate wertvollsten physikalischen Eigenschaften derselben. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (775–792).

Kosmann, B. Bildung und Plastizität der Thone, mit Vorlegung von Mineralproben. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (660-662).

Zur Wasserundurchlässigkeit der Thone. l.c., (813).

Leppla, [A.]. Bildsamkeit (Plastizität) des Thones. Baumaterialienk., Stuttgart, 9, 1904, (124–125).

Ludwig. Beziehungen zwischen der Schmelzbarkeit und der chemischen Zusammensetzung der Tone. Thonind-Ztg, Berlin, 28, 1904, (773-784).

Mäckler, A. Ausblühungen von Ziegeln. Baumaterialienk., Stuttgart, 9, 1904, (254-255, 269-272, 283-286); Mitt. D. Ver. Thonind., Berlin, 41, 1905, (48-58); ThonindZtg, Berlin, 28, 1904, (436-443).

das Verbalten der Thone. Thonind-Zig, Berlin, **26**, 1902, (705–709).

Odernheimer, E. Fortschritte auf dem Gebiete der Ton-, Zement- und Kalkindustrie, sowie verwandter Industriezweige. Allg. ChemZtg, Apolda. 1904, (479-480, 488, 497, 510-511, 555-556); Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (163).

ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (1475-1476).

Rauter, G. Die Industrie der Silikate, der künstlichen Bausteine und des Mörtels. I. Glas- und keramische Industrie. II. Die Industrie der künstlichen Bausteine und des Mörtels. Leipzig, 1904, (150, mit 12 Taf.; 136, mit 12 Taf.).

Rohland, P. Ueber Hydratations- und Erhärtungsvorgänge. [Ültramarin.] Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, (893–900).

Scheffler, W. Zur Kenntnis der Westerwaldtone und zur Praxis der Steinzeugindustrie. Diss. Techn. Hochschule, Dresden. Leipzig, 1905, (VII+ 112).

Seger, H. and Cramer, E. Künstliche Vermehrung des Bindevermögens der Tone. ThonindZtg, Berlin, 28, 1901. (641-642).

Vogt, G. Sur l'influence de la température de cuisson sur les qualités de la porcelaine obtenue. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berliu. 1904, (735-738).

Présence fréquente de l'acide titanique dans les argiles. l.c.. (741-743).

Weyberg, Z. Wirkung von Baryunchlorid und Strontium-Chlorid auf Kaolin bei hoher Temperatur. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (138-142). Weyberg, Z. Lithiumalumosilikate. l.e., (616-655).

Zschokke, B. Plastizität der Thone. (Plasticité des argiles.) [Deutsch u. franz.] Baumaterialienk., Stuttgart, 7, 1902, (377–382, 393–400); 8, 1903, (1–6, 25–32, 53–59, mit Taf.).

Aluminium Sulphate.

Wadmore, J. M. Sodium alum. **London**, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (150).

Aluminates.

Rambert, E. L'emploi de l'aluminate de baryte en sucrerie. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (759-765).

Al Si aluminium silicides.

Manchot, W. und Kieser, A. Constitutions bestimmung von Siliciden. (Aluminium doppel silicide.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (356–363).

0130 (Ar) ARGON.

Herrmann, A. und Pesendorfer, F. Radioaktivität des dem Karlsbader Sprudel entströmenden Gases. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (70-71).

Meyer, E. Durchlässigkeit des Argons für ultraviolette Strahlung. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (362–364).

Prytz, K. and Thorkelsson, Th. An examination of the radio-activity of some Icelandic boiling springs and of the contents of argon and helium of the gases of these springs. Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., 1905, No. 4, (317–346).

Schmidt, R. Diffusion von Argon und Helium. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 14, 1904, (801–821); Diss. Halle a. S., 1904, (38, mit 1 Taf.).

0140 (As) ARSENIC.

Bordas, F. Recherche de l'arsenic dans quelques produits alimentaires. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (416– 418); Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (234–236).

Brunner, E. Auflösungsgeschwindigkeit des Arseniks. Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (494–499).

Dengès, G. Localisation de l'arsenic. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **5**, 1905, (559-575). Friedrich, K. Kupfer und Arsen. Metallurgie, Halle, 2, 1905, (177-495, mit 2 Taf.).

Köhler, J. Arsenical investigations. (Swedish) Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (167-184, with pl.).

Kunkel, A. J. Der sogenannte normale Arsenik. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (511–529).

Lehenbauer, L. Arsengehalt unterfränkischer Wässer und Gesteine. Diss. Würzburg, 1903, (17).

Opl, E. Arsen als Kontaktgift. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (757-758).

Schlagdenhauffen, [F.] et Pagel. Présence de l'arsenic normal dans les organes. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (84-85).

Siebert, W. Modifikationen des Arsens und Antimons. Diss. Berlin, 1905, (47).

Stock, A. und Siebert, W. Darstellung von gelbem Arsen mittelst des Lichtbogens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (966-968).

Thomson, W. Presence of arsenic in the body and its secretion by the kidney. Manchester, Men. Lit. Phil. Soc., 49, 1904, No. 1, (1-10, with 3 pl.).

Allotropic form of arsenic and estimation of arsenic when in minute quantities. *l.e.*, **50**, 1906, No. 12, (1-9).

Viard, G. Composition des homologues du vert de Schweinfurt. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (286-288).

Wieser, O. Der sogenannte natürliche Arsenik. Diss. Würzburg, 1903, (35).

Alloys.

Žemčužnyj, S. F. Alliages de l'arsenic avec l'étain, le cadmium, le plomb et l'antimoine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 1281–1285).

As Cl Arsenic Chloride.

Arsenic Halides.

Hugot, C. Action du gaz ammoniac sur le trichlorure, le tribromure et le triiodure d'arsenic. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (54-56).

As H ARSENIC HYDRIDE.

Lockemann, G. Katalytische Zersetzung von Arsenwasserstoff. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (491–494).

Trzeciok. Schutz gegen Vergiftung durch Arsenwasserstoff. Gewerbl.-techn. Ratgeber, Berlin, 3, 1904, (326–328).

As N ARSENIC NITRIDE ASN

Hugot, C. Paris, C.R. Acad. sci., 139, 1904, 54-56).

Hugot, C. loc.eit.

As 0 ARSENIC OXIDES.

Arsenic Pentoxide.

Berl, E. Die Arsensäureanhydrid-Katalyse des Schwefeltrioxyds. (Vorl. Mitt. Zs. augew. Chem., Berlin, 18, 1905, (252–254).

Usher, F. L. and Travers, M. W. The interaction of sulphuretted hydrogen and arsenic pentoxide in presence of hydrochloric acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1370-1373); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (223-224).

As S ARSENIC SULPHIDES.

Linder, E. and Picton, H. [Physical and chemical properties of colloidal arsenious sulphide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1906–1936; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (240-241).

Winter, H. Gelbes und rotes Arsentrisulfid. Kolloide. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (228-235).

0150 Au AURUM GOLD.

Dykes, R. Precipitation of gold in the crystalline form. Chem. News, London, 91, 1905, 180.

Heteren, W. J. van. Angebliche Allotropie des Goldes (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1965, (17-53).

Hundeshagen, F. Verhalten von Vanadinverbindungen gegenüber Gold und Goldlösungen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 799-800).

Jannasch, P. und Mayer, O. von. Quantitative Trennung des Goldes von anderen Metallen durch Hydrazin-bezw. Hydroxylamin-Salze. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2129–2130).

Jacquerod, A. et Perrot, L. Point de fusion de l'or. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (650-651).

Loevy, J. Goldgewinning in Transval. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (947-953, 984-989).

Gold im Meerwasser. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (213).

MacArthur, J. S. Gold extraction by cyanide: a retrospect. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (311-315).

Colloidal Solutions.

Dieck, W. Kohäsion unserer Goldpräparate. [Kolloide.] Odont. Bl., Berlin, 9, 1904, (95-101).

Resenscheck, F. Das kolloïdale Gold. Diss. Erlangen, 1904, (53).

Vanino, L. Goldhydrosole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (463–466).

Alloys.

Levin, M. Gold-Thalliumlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, [31–38).

l.e., (238-242). Gold-Nickellegierungen.

Vogel, R. Gold-Bleilegierungen, l.c., 11-23, mit 1 Taf.).

46, 1905, (60–75, mit 2 Taf.).

Au I GOLD IODIDE

Meyer, F. Préparation de l'iodure aureux, par action de l'iode sur l'or. Paris, C.-B. Acad. sei., **139**, 1904, (733-736).

Au O GOLD OXIDE.

Vanino, L. Vermeintliche Löslichkeit des Goldoxyduls in Wasser. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (162– 463).

0160 B BORON. Borides.

Binet du Jassoneix. Réduction par le bore amorphe des oxydes de manganèse et préparation d'un nouveau bornre de manganèse. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1209-1211).

amorphe de l'oxyde de thorium et pré-

paration des deux borures de thorium. l.e., 141, 1905, (191–193).

Wedekind, E. Die Mangauboride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1228-1232).

B Br BORON BROMIDE

Joannis, A. Action de l'ammoniac sur le bromure de bore et sur le chlorure phosphoreux. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (364–368).

BF BORON FLUORIDE.

Moissan, II. Préparation à l'état de pureté du trifluorure de bore et du tétrafluorure de silicium et sur quelques constantes physiques de ces composés. l.c., (711-714).

B 0BORON OXIDES.

Borie Acid and Borates.

Borax und Borsäure als Arznei- und Konservierungsmittel. Hrsg. vom Bunde deutscher Nahrungsmittel-Fabrikanten und -Händler. Heidelberg (C. Winter), [1905], (118). 26 cm. 3 M.

Hart, E. Boric acid and borax. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (772–773).

Hoff, J. H. van't und Blasdale, W. ('. Bildungsverhältnisse der ozeanischen Salzablagerungen, XLV. Auftreten von Tinkal und oktaedrischem Borax. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (1086-1090%

Jaubert, G. F. Action de l'acide Lorique sur les peroxydes alcalins, formation de perborates. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (796-798).

Küspert, F. Demonstration der sauren Eigenschaften der Borsäure. Zs. physik. Unterr., Berlin, 17, 1904, (352); 18, 1905, (34).

Spiegel, L. und Spiegel, T. Borsäuresalze organische Basen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (350-355).

Chloroborates.

(CaO 3 CaCl₂ 5B₂O₃;

 $(CaO)_3$ $CaCl_2$ $3B_2O_3$ and $(CaO)_3$ $CaCl_2$ B_2O_3

Also the calcium borates B₂O₃2CaO and B. O.3CaO

Ouvrard, L. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (351–354).

Perborates.

Mélikoff, P. Perborates. Paris, C.R. Acad. sei., 140, 1905, (502).

 KB_2O_52aq ; $NaBO_34aq$.

· Bruhat, J. et Dubois, H. Perborates. l.c., (506-509); Ann. chim. analyt., Paris, **10.** 1905, (135=137).

Sodium Perborates

NaBO, IHO $Na_{s}B_{s}O_{s}IOH_{s}O_{s}$

Jaubert, G. F. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (796-798).

0170 (Ba) BARIUM.

Guédras, M. Filon de barytine dit de la Chandelette, près Villelort. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (315–316).

Guntz. Préparation du baryum. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **4**, 1905, (5-25); [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (538-541).

Jordis, E. und Kanter, E. II. Chateliers Forschungen über Baryt-Zemente." ThonindZtg, Berlin, **29**, 1905, (216-217).

Neimann, E. . . . III. Gelatinöse anorganische Baryumsalze. Diss. Berlin, 1905, (10).

Alloys.

Smith, G. McP. Action of barium amalgam on solutions of sodium and potassium salts. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (13–35).

Ba Br BARIUM BROMIDE.

Thorne, N. C. Fällung von Baryumbromid durch Bromwasserstoffsäure. (Uebers.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (308–313).

Ba 0 BARIUM OXIDES.

Bauer, O. Baryumoxyd und seine Hydrate. Darstellung eines neuen Zs. anorg. Chem., Hamburg, Hydrats. **47**, 1905, (401–120).

Brochet, A. Procédé de fabrication électrolytique de l'hydrate de baryum. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (713-715).

Barium Salts.

Barium Carbonate.

Basch, E. E. Kohlensaurer Baryt zur Wasserreinigung. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (721–722).

Pfeifer, I. Kohlensaurer Baryt zur Wasserreinigung. l.c., (950).

Barium Nitrate.

Basch, E. Zersetzung des Baryumnitrates in der Hitze. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (31).

Barium Nitrite.

Rây, P. C. [Barium nitrite and its decomposition by heat.] London, J. Chem. Soc.. 87, 1905, (177–184); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (240–241).

Barium Phosphate.

Corcelle, A. Action des sulfates alcalins sur le phosphate tribarytique. Thèse. Genève, 1904, (58, av. 5 pls.).

Barium Silicate.

Beckenkamp, J. Krystallform des Baryumsilicates Ba Si O₃ + 6 H₂ O. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (283–285).

Barium Sulphate.

Küster, F. W. und Dahmer, G. Löslichkeit von Baryumsulfat. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, /348-349).

Rohland, P. Erhärtungsvorgang des Baryumsulfats. (Vorl. Mitt.) l.e., 38, 1904, (311-318).

Schulze, F. E. u. Thierfelder, H. Baryumsulfat in Meerestieren (*Xenoplayo-phora* F. E. Sch.). Berlin, SitzBer. Ges. natf. Freunde, 1905, 2-4).

Barium Sulphite.

Rogowicz, J. Löslichkeit des Baryumsulfits in Wasser und in Zuckerlösungen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl, (938-940).

0180 Be BERYLLIUM.

Howe, J. L. "Glucinum" or "beryllium." Science. New York, N.Y., (N. Ser.), 21, 1905, (35-36).

Parsons, C. L. "Beryllium" or "glucinum." l.e., (273-274).

Atomgewicht von Kohle und Beryllium. [Uebers, von J. Koppel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (215-216).

Tanatar, S. M. Atomicité et poids atomique du beryllium. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, [82-86]. Wetherell, E. W. Anomalies of beryllium. Chem. News, London. 91, 1905, (25).

0190 (Bi) BISMUTH.

Aten, A. H. W. Phasengleichgewichte im System: Wismut und Schwefel. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (386– 398, mit 1 Taf.).

Bose, M. Zersetzungsvorgänge an der Anode bei einigen Wismutsalzen. l.e., 44, 1905, (237-266).

Gutbier, A. Atomgewicht des Wismuts. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (831).

Hajdu, Ö. Wismuthpräparate. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (155–159).

Lippmann, E. O. von. Zur Geschichte des Wismuts. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (719).

Mehler, H. Atomgewicht des Wismuts. Diss. Erlangen, 1905, (41, mit 1 Taf.).

Meslin, G. Coefficient d'aimantation du bismuth et quelques points de repère dans l'échelle diamagnétique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (499-502).

Perrot, F. L. et Cailler, C. Conductibilité thermique du bismuth cristallisé. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (415-467).

Rausch von Traubenberg, H. Frliv. Hallessekt des Wisnuts bei hohen Temperaturen. Ann. Physik, Leipzig, 11. Folge), 17, 1905, (78-103).

Rimatori, C. La galena bismutifera di Rosas (Sulcis). . . . Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, i, 1903, (262– 269).

Vogelsang, W. Wismut-Salze. Diss. Berlin, [1905], (55).

Alloys.

Hiorns, A. H. Alloys of copper and bismuth. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (179–186, with 2 pls. and discussion).

Hüttner, K. und Tammann, G. Legierungen des Autimons und Wismuts. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (131–144, mit 1 Taf.).

Mönkemeyer, K. Tellur-Wismut. l.c., 46, 1905, (415-422).

Stepanov, N. I. Alliages du magnésium avec le bismuth. Russ.) St.

Peterburg, Žarn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 1285–1286).

Bi 0 BISMUTH OXIDES.

Bismuth Salts.

Bismuth Nitrite.

Compounds:— Bi (NO₂)₃, 2NH₄NO₂,NaNO₂

Bi (NO₂)₃, 3KNO₂,H₂O Bi (NO₂)₃, 2NH₄NO₂,NH₄NO₃,NaNO₃

Ball, W. C. Complex nitrites of bismuth. London, J. Chem. Soc., 87, 1905. (761-765); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (129-130).

Bismuth Oxyhalides.

Herz, W. Oxyhaloide des Wismuthes. Breslau, Jahresber. Ges. vaterl. Cultur, 82, (1904), 1905, natw. Sekt., (2-3).

Bismuth Phosphate.

Rügheimer, A. und Rudolfi, E. Molekulargewicht des Wismuthphosphats. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (349–350).

0200 (Br) BROMINE.

Boericke, F. Elektromotorisches Verhalten des Broms und das Anodenpotential bei der Elektrolyse neutraler Bromkaliumlösungen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (57–88).

Luther, R. and Sammet, G. V. Die Gleiehgewichte

$$\text{HIO}_3 + 5 \text{HI} \xrightarrow{\gg} 3 \text{I}_2 + 3 \text{HI}_2 \Theta$$
 und

 $HBrO_3 + 5HBr \xrightarrow{\gg \to} 3Br_2 + 3H_2O$,

chemisch und elektromotorisch bestimmt. 1.c., (293-225).

Meerum Terwogt, P. C. E. Das System: Brom und Jod. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (203–243).

Br F BROMINE FLUORIDE.

Prideaux, E. B. R. Bromine fluoride. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (240).

Br H HYDROGEN BROMIDE.

Kreider, J. The behaviour of typical hydrons bromides when heated in an atmosphere of hydrogen bromide. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (97–106, with illus.); [Uebers. von I. Koppel]. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (350–360).

(p-7195)

Reichenbach, F. Bildung des Bromwasserstoffgases aus den Elementen. Diss. Leipzig, 1903, (47).

Steele, B. D. The halogen hydrides as conducting solvents.—Part 111. The transport numbers [of ethyl ether, acctone, methylhexylketone and triethylammonium bromide when dissolved in liquefied hydrogen bromide]. Preliminary notice. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (320).

0210 (C) CARBON.

Bay, l. et Alix, J. Evolution du carbone dans les combustibles. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (377–378).

Blythswood, Lord and Allen, H. S. Dewar's method of producing high vacua. [Determination of the amount and rate of absorption of air by charcoal cooled to the temperature of liquid air.] Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (497-512).

Börnstein, E. Zersetzung der Steinkohlen bei geringer Hitze. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), II, 1, 1905, (141-142).

Braun, F. Mechanismus der elektrischen Zerstäubung; Schmelzen von Kohlenstoff; Zerlegung von Metalllegierungen. Ann. Physik, Leipzig, (4. F.), 17, 1905, (359–363, mit 1 Taf.).

Brunner, K. Vorlesungsversuch. [Abscheidung von Kohlenstoff aus Kohlendioxyd mittels Magnesium.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1432).

Cabot, G. L. Carbon Black. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (704–710).

Crookes, Sir W. A new formation of diamond. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (458–461).

Dewar, Sir J. Absorption des gaz par le charbon de bois à basse température. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (261–264).

Frank, A. Gewinnung von Kohlenstoff (Russ und Graphit) aus Acetylen und Metallearbiden. Zs. angew. Chem. Berlin, 18, 1905, (1733–1735).

Gössling. Dreiwertiger Kohlenstoff. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **45**, 1905, (628).

Heidepriem, [E.]. Selbstentzündung von Mineralkohlen. Protok. Dampfkesselüberw Ver., Hamburg, 35, 1905, (119-137).

Heinhold, M. Entstehung des Pyropissits und der Schwefelkohle. Braunkohle, Halle, 4, 1905, (357–361, 369–372).

Hodurck, R. und Söhle, U. Entstelung der fossilen Kohlen. l.c., (173– 175, 189-192).

Hoffmann, J. F. Chemische Gleichungen der Bildung fossiler Brennstoffe. Beitr. Geophysik, Leipzig, 7, 1905, (327–378).

Hübner, C. I. Schwefelkohle. 11. Amerikanisches Terpentinöl. Diss. Halle a. S., 1903, (VII + 47).

Mixter, W. G. A new allotrope of carbon and its heat of combustion. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (434-444, with illus.).

Moissan, H. Sur l'augmentation de volume de la fonte liquide, saturée de carbone au four électrique, au moment de la solidification. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (185–192, av. fig.).

l.e., (277–283).

Ann. ohim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (174-208).

Parsons, C. L. Atomgewichte von Kohle und Beryllium. [Uebers, von 1. Koppel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (215–216).

Potonié, II. Entstehung der Steinkohle. Natw. Wochenschr., Jena, 20, 1905, (1-12).

Ueber rezenten Pyropissit. Berlin, Zs. D. geol. Ges., **57**, 1905, Protokolle, (255–259).

schenck, R. und Heller, W. Gegenseitige Beziehungen der verschiedenen Kohlenstoffmodificationen. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (2139-2143).

Simmersbach, O. Steinkohlenverkokung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (446-452).

Smits, A. Die relativen Dampfspannungen der drei verschiedenen Kohlenstoffmodificationen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4027-4033).

spengler, O. Dreiwertiger Kohlenstoff. Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (93–95).

Stahl, A. F. Entstehung des Erdöls und der Steinkohlen. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (665–667).

Strache, H. Vergasung des Kohlenstoffes beim Heissblasen im Generator. Schillings J. Gasbeleucht., München, **46**, 1903, (434-436).

Weckbecker, J. Darstellung von Graphit aus Holzkohle, Metallurgie, Halle, 1, 1904, (137-142).

Wielandt, W. Vergasung des Kohlenstoffs beim Heissblasen im Generator. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (201-206).

Wüst, F. und Geiger, C. Zwei Kohlenstofformen im Eisen, "Temperkohle" und "Graphit". Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (1134–1139, 1196–1202).

C N CYANOGEN.

Berthelot. Recherches sur le cyanogène. Ann. chim. phys., Paris, (ser. 8), 3, 1904; Introduction (145-146); 1° Solubilité et polymérisation (146-154); 2° Réactions entre le cyanogène et le cyanure de potassium (154-163); 3° Études thermochimiques sur la dissolution et la polymérisation du cyanogène, (163-181).

Dissolution et polymérisation du cyanogène. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (93-97).

Oxydation lente du cyanogène et des cyanures par l'oxygène libre. l.c., (169-177); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 3, 1904, (169-181).

Buëb, J. Herstellung von Cyanverbindungen. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (531-536).

Fukushima, S. Cyanogen compounds in coal gas. (Japanese) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 26, 1905, (433-473, 552-588, 758-798); Tokyo, Kog. Kwag. Z., 8, 1905, (113-165, 245-277).

Grossmann, H. Fähigkeit des Rhodanions, komplexe Verbindungen zu bilden im Vergleich zu dem Halogenund dem Cyanion. [5. Intern. Kongress

0.0

für angew. Chemie. 1. Berlin, 1904, (640-643).

Hand, A. Cyanschlamm. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1098–1106).

Jungbluth, F. Regularities in the structure of the third evanogen band. [Transl.]. Astroph. J., Chicago, Ill., 20, 1904, (237-252, with text fig., pl.).

Lidov, A. P. Décomposition du dicyane par le fer chauffé. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 448-150).

CNH HYDROCYANIC ACID v. 1310. CNOH CYANIC ACID v. 1310. CNSH THIOCYANIC ACID v. 1310.

CARBON OXIDES.

Carbon Monoxide.

Bodenstein, M. und Ohlmer, F. Katalyse des Kohlenoxydknallgases durch Kieselsäure. Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (166–176).

Chadwick, S., Ramsbottom, J. E. and Chapman, D. L. The action of ultraviolet light on moist and dried mixtures of carbon monoxide and oxygen. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (287–288).

Dejust, H. Action de l'oxyde de carbone sur l'oxyde d'argent. Son application pour déceler les traces de ce gaz dans l'atmosphère. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1250-1252).

Jackson, H. and Northall-Laurie, D. The action of carbon monoxide on ammonia. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (433-434); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (118-119).

Lidov, A. P. Nouvelle méthode de préparation de l'oxyde de carbone. (Russ.). St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obsč., **36**, 1904, (proc.-verb. 450).

Schenck, R. Spaltung des Kohlenoxydes. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (554-559).

Würtenberger, F. Zersetzung des Kohlenoxydgases im Wärmespeicher des Martinofens. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, 447-449).

Zimmermann, F. Spaltung des Kohlenoxydes. *I.c.*, **25**, 1905, (758–762); Diss. Marburg, 1904, (79).

(D-7195)

Carbon Dioxide.

Brown, H. T. and Escombe, F. Variations in the amount of carbon dioxide in the air of Kew during the years 1898–1901. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (118–121).

Boudouard, O. Influence de la vapeur d'ean sur la réduction de l'anhydride carbonique par le charbon. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (252-253).

Dosch, A. Welchen Nutzen bringen Vorrichtungen zur selbsttätigen Anzeige der Kohlensäure und wann sind sie angebracht? Braunkohle, Halle, **3**, 1904, (313-319).

Eckart, C. Apparat zur Entwicklung von Chlor, Kohlensäure, Schwefelwasserstoff u. s. w. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (398–399).

Ehrenfeld, R. Elektrolytische Redaction der Kohlensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4138-4143).

Henrich, F. Die Rolle, welche die Kohlensäure in Sauerquellen und Sprudeln spielt. Zs. KohlensäureInd., Berlin, 10, 1904, (439–141, 477–479, 513–515, 557–559).

Küster, F. W. Abspaltung von Kohlendioxyd aus Natriumkarbonatlösungen. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (532–537).

Luhmann, E. Fabrikation der flüssigen Kohlensäure. Zs. Kohlensäure-Ind., Berlin, **10**, 1904, (75-77, 111-113, 147-149, 183-185, 219-221, 255-257, 291-293, 329-332, 366-368, 403-406, 441-444, 480-482, 515-518, 554-557, 587-590, 625-629).

Luther, R. und Krsnjavi, B. Komplexe Verbindungen der Kohlensäure mit Schwermetallen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (170–173).

Monhaupt, M. Einwirkung von Kohlensäure auf Magnesiumhydroxyd. ChemZtg, Cothen, 28, 1904, (868).

Raikow, P. N. Einwirkung von Kohlensäure auf die Hydrate und Carbonate der Alkali- und Erdalkalimetalle. l.c., (1247–1252).

Sonnenstrahl, K. Technische Fortschritte auf dem Gebiete der Kohlensäure-Industrie. Balneol. Ztg, Berlin. 16, 1905, Wiss.-techn. Tl, (66-69).

Uebel, M. Apparat zur Entwickelung von Wasserstoff oder Kohlensäure. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (141).

Wender, N. 1879-1904. Zum 25jährigen Jubiläum der ersten technischen Anwendung von flüssiger Kohlensäure. Zs. KohlensäureInd., Berlin, **10**, 1904, (551-554).

Carbonates.

Lebeau, P. Dissociation des carbonates alcalins. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, (422-432).

— Décomposition sous l'action de la chaleur et du vide d'un mélange de carbonate alcalin et d'un carbonate alcalino-terreux. l.c., (433-441).

C O Cl CARBON OXYCHLORIDE.

Baud, E. Combinaisons du chlorure d'aluminium avec l'oxychlorure de carbone. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1688–1689).

C Si CARBON SILICIDE.

Moissan, H. Météorite de Cañon Diablo. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (773-780).

C S CARBON SULPHIDES.

Schwefelkohlenstoffes nach System J. L. Eckelt. Zs. chem. Apparatenk., Berlin, 1, 1905, (10-14).

Taylor, E. R. The manufacture of bi-sulphide of carbon in the electric furnace. [5, lntern, Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (525–532).

0220 (Ca) CALCIUM.

Arndt, K. Das metallische Calcium. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1972–1974).

·Beckmann, E. Einige Anwendungen von metallischem Calcium. (Vorl. Mitt.). l.c., (904-906).

Cramer, [E.]. Liegen Versuche vor, welchen Veränderungen Kalksandsteine beim Lagern auf Fabrikhöfen unterworfen sind? ThonindZtg, Berlin, 28, 1901, (573-574).

Deval, L. Zusammensetzung des Kalksulfo- Aluminates. *l.e.*, **26**, 1902, (1081–1082).

Gary, M. Frostwirkung auf Kalksandsteine. *l.e.*, **27**, 1903, (2231).

Glasenapp, M. Kalksandsteine. *l.c.*, **28**, 1904, (383–385, 406–408, 447–449).

Hale, E. and Ellerman, F. Calcium and hydrogen floceuli. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (41–52, with pl.).

Landsberg. Das Härten [der Kalksandsteine] mit Kohlensäure. Thonind-Ztg, Berlin, 28, 1901, (574–575).

Moissan, H. et Chavanne. Sur quelques constantes physiques du calcium et sur l'amalgame du calcium. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (122-127).

Rinne, F. Zur mikroskopischen Struktur von Kalksandsteinen. Thonind-Ztg, Berlin, 27, 1903, (192–195).

Ruff, O. und Plato, W. Darstellung von Calcium. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (263-264).

Senier, A. and Clarke, R. Use of calcium in lecture-table experiments. Chem. News, London, 91, 1905, (87).

Šetlik, B. Calcium metallicum des Handels. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (218–219).

Thugutt, S. J. Fritz Hinden's neue Reaktionen zur Unterscheidung von Calcit und Dolomit. Centralbl Min., Stuttgart, 1905, (265–266).

Toyonaga, M. Distribution of lime in the animal body. J. (Japanese) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 26, 1905, (12-25).

wöhler, P. Darstellung von metallischem Calcium für Laboratoriumszwecke. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (612–618).

Calcium cyanamide.

Erlwein, C. Neues Ausgangsmaterial (Calciumcyanamid) zur Herstellung von Alkalicyaniden. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (646–652).

Ca C CALCIUM CARBIDE.

Bullier, L. M. Eine neue Art der Darstellung von Calciumeurbid. Acetylen, Halle, 7, 1904, (169).

Carlson, B. Production of calcium carbide. (Swedish) Tekn. Tidskr., Stockholm, **34**, 1904, Afd. f. kemi, (61– 72, with pl.).

Guédras, M. P. S. Carbure de calcium employé comme explosif dans les travaux miniers. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1225–1226).

Lunge, G[eorg]. Calciumkarbid und Acetylen. [Chemisch-techuische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lange. 2.] Berlin, 1905, (706-724).

Moissan, H. Eine neue Art der Darstellung von Calciumcarbid. Acetylen, Halle, 7, 1904, (153-154).

Sandmann, (). Bindung des atmesphärischen Stickstoffes und Einwirkung desselben auf Baryum- und Calciumcarbid. *l.c.*, **6**, 1904, (137-142).

Ca Cl CALCIUM CHLORIDE.

Moissan, H. Elektrolyse des Calciumchlorids. Acetylen, Halle, 7, 1904, (170).

Ca F CALCIUM FLUORIDE CaF,

Paternò, E. e Mazzucchelli, A. Le proprietà colloidali del fluoruro di calcio. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, ii, 1903, (420-428, 520-528).

Ca H CALCIUM HYDRIDE.

Guntz, A. et Bassot, II. jun. Chaleur de formation de l'hydrure . . . de calcium. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (863-865).

Ca N CALCIUM NITRIDE.

Guntz, A. et Bassot, H. jun. Chaleur de formation . . . de l'azeture de calcium. l.c., (853-865).

Herzfeld, [A.]. Kalkstickstoff. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (265-268).

Ca. O CALCIUM OXIDE.

Drexel, E. Alkalische Reaktion des freien Kalkes im absoluten Alkohol. ThonindZtg, Berlin, 29, 1905, (311).

Herold, l. Kaustifikation des Kaliumsulfates. [Löslichkeit des Calciumhydroxyds.] Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (417–430).

Joannini. Hydraulische Kalke. Zentralbl. Bauverw., Berlin, 23, 1903, (423–424).

Stiepel, C. Neues Kalkkalorimeter. ThonindZtg, Berlin, 26, 1902, (583-586).

Calcium Salts.

Calcium Carbonate.

Berju, G. und Kosinenko, W. Bestimmung des Aetzkalkes in gebrannten

Kalken und Löslichkeit des kohlensauren Kalkes in Ammoniumnitrat-Lösungen. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (419-425).

Blum, L. Alkalische Reaktion von Strontium und Kalziumkarbonat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (12-13).

Lange, A. Verhalten von kohlensaurem Kalk zu Kobaltsalzen. Diss. Freiburg i. Br., 1904, (32).

Lebeau, P. Décomposition sous l'action de la chaleur et du vide d'un mélange de carbonate alcalin et d'un carbonate alcalino-terreux. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (433-441).

Bleaching powder.

Ditz, H. Ansicht von Tarugi über die Bildung und Zusammensetzung des Chlorkalks. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1690–1693).

Küspert, F. Neues vom Chlorkalk. [Kleine Schulversuche.] Natur u. Schule, Leipzig, **3**, 1904, (144-146).

Tiesengold, V. Composition du chlorure de chaux. (Russ.) St. Peterburg, Žurn, russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (834-862).

Calcium Chloroborates.

Ouvrard, L. Chloroborates de calcium. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (351–354).

Calcium Nitrite.

Rây, P. C. [Calcium nitrite and its decomposition by heat.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (177-184); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20 1904, (240-241).

Calcium Permanganate.

Beknazar-Uzbachian, J. Emploi des permanganates de calcium et de potassium comme oxydants. Thèse, 1904, (89, av. 1 Tab.). Svo.

Calcium Phosphates.

Cameron, F. K. and Seidell, A. Action of water upon the phosphates of calcium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1454-1463).

Calcium Silicates.

Benzian, R. Monocalcium-ilicat. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (737-738). Michaelis, W. sen. Kieselsäure und Kalkhydrosilikat. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (256).

Calcium Sulphate.

Buchrucker, L. Neubildungen von Gyps. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (283).

Doeltz, F. O. Verhalten eines Gemenges von Bleisulfid und Calciumsulfat beim Erhitzen. Metallurgie, Halle, 2, 1905, (460-463).

Hoff, J. H. van't. Bildungsverhältnisse der ozeanischen SalzablagerungenXLII. Bildung von Glauberit. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (478–483).

Gips. ThonindZtg, Berlin, 26, 1902, (129-431).

Kosmann, B. Hydratation des Hemihydrats des Calciumsulfats (Gips). *l.c.*, **27**, 1903, (1735–1737).

Rohland, P. Beziehungen zwischen der Löslichkeit des Calciumsulfats und der Hydratation des Gipses und des Portlandzements. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (327–330).

Estrichgips. (Hydratation des Hemihydrates.) ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (675–680).

Estrichgips. (Hydratation des Anhydrids.) *l.e.*, **27**, 1903, (1115–1148, 1177–1179).

1.c., 28, 1904, /389-392, 942-944).

Seidell, A. and Smith, J. G. Solubility of calcium sulphate in solutions of nitrates. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([493]-499, with text fig.).

Caleium Sulphite.

Geese, W. Löslichkeit des schwefligsauren Calciums in alkalischen Zuckerlösungen. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 11, 1903, (1057–1059).

Cement and Mortar.

Canaris, C. jun. Hochofenschlacke und Zement im Lichte der Zulkowskischen Theorie. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (813–821).

Deval, L. Einwirkung von Kalksulfaten auf Cemente. ThouindZtg, Berlin, 26, 1902, (913-915).

Feret, R. Portlandzement. l.e., 27, 1903, (1064-1066).

Gary, M. Gipsmörteln. *l.c.*, **26**, 1902, (981-989, 1120-1123, 1218-1223).

Einfluss der Kohlensäure und einiger Salzlösungen auf Portland-Cement und Trassmörtel. l.c., (1037–1038).

— Hochofenschlacke und Portland-Zement. Berlin, Mitt. Materialprüfgsaurt, **22**, 1904, (123–137).

Veränderungen an Beton im Seewasser. *l.c.*, **23**, 1905, (66-71, mit 2 Taf.).

Spezifisches Gewicht und Glühverlust der Zemente. *l.c.*, (276–278).

Versuche mit Gipsmörteln. Stein u. Mörtel, Berlin, **6**, 1902, (225-226, 243-244, 259-161, 276-277, 291-292, 307-324).

Hart, F. Chemie des Portland-Cementes. ThonindZtg, Berlin, 26, 1902, (345-347).

-— Einwirkung von Essigsäure auf Portlandzement und Hoehofenschlacke. *I.e.*, **28**, 1904, (809).

Heidrich, M, Wärmeerhöhung geglühter, granulierter und gemahlener Hochofenschlacken im Kohlensäurestrom und deren Ursachen. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 23, 1905, (22–31).

Jordis, E. Hydratations- und Erhärtungsvorgänge. [Zemente.] Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (938-940).

und Kanter, E. H. "Le Chateliers Forschungen über Baryt-Zemente." ThonindZtg, Berlin, 29, 1905, (216-217).

Kanter, E. II. Konstitutionstheorie von Zement. *l.c.*, **27**, 1903, (41-43).

Kappen, H. Mineralbildung in schnellhindenden Portlandzementen. *l.e.*, **28**, 1904, (1345-1346).

Zerrieseln kalkbasischer Silikatmassen und Zusummenhang zwischen den Portlandzementmineralien Felit und Belit. *I.e.*, **29**, 1905, (370–373).

Klaudy, J. Zersetzung von Cementen durch Grundwässer. [5, Intern. Kougress für angew. Chemie. 1.] Berlin 1904, (706–707).

Kosmann, B. Tricalciumsilikat in der Konstitution der Cemente. Thonind-Ztg, Berlin, **26**, 1902, (1829-1831).

Kupffender, H. Das spezifische Gewicht von Portland-Cement. *l.c.*, (142–143).

Le Chatelier, M. H. Durchlässigkeit der Mörtel für diffundierende Salze. (Perméabilité par diffusion des mortiers.) [Deutsch u. franz.]. Baumaterialienk., Stuttgart, 9, 1904, (225–229, 241–244).

Chemische Zersetzung der Cemente im Meerwasser. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (105–108).

Loebell. Konstitution des Portland-Cementes. l.e., (1030-1031).

Ludwig, T. Konstitution des Portland-Cements. (Zur Berichtigung). l.c., 27, 1903, (9-10).

Meyer, A. Tricalciumsilikat im Portland-Cement. *l.e.*, **26**, 1902, (1895–1899).

Meyer, F. M. Nochmals ,, Portlandzement." Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1975–1976).

Newberry, S. B. Konstitution der hydraulischen Zemente. Unter Beihilfe von Melville M. Smith. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (75, 125-130).

Passow, H. Hochofenschlacke und Portlandzement. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 2.] Berlin, 1904, (199-225).

Wärmeerhölung geglühter, grannlierter und gemahlener Hochofenschlacke im Kohlensäurestrom und deren Ursachen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1059).

u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (1128–1130).

Rebuffat, O. Konstitution der schnellbindenden Cemente. Thouind-Ztg, Berlin, 26, 1902, (1453-1458).

Bicalciumsilikat im Portland-Cemente. *l.e.*, (1579–1582).

Richardson, C. Portland cement. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. J.] Berlin, 1904, (480–481).

Portlandzement als feste Lösung. ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (941-944).

Richter, W. Konstitution des Portlandzementes. *l.c.*, (1862-1864). Nachtrag. **27**, 1903, (1943).

Rohland, P. Hydratations- und Erhärtungsvorgänge. [Zement.] Zs.

Elektroch., Halle, **10**, 1904, (893-900). Erwiderung an Herrn E. Jordis. *l.c.*, **11**, 1905, (129-130).

Rohland, P. Umschlagen der Abbindezeit der Portland-Cemente. I-III. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (605–608, 1617–1622, 1966–1971).

Erhärtungsvorgang des Portlandzementes. l.e., 27, 1903, (890–893).

Einwirkung des Meerwassers auf Portlandzement. l.c., (2022-2025)

Treiben des Gipsmörtels. l.e., **28**, 1904, (1297–1300).

Umschlagen der Abbindezeit des Portlandzementes. *l.e.*, **29**, 1905, (949-952).

——— Hydratations- und Erhärtungsvorgang des Portlandzementes. l.c., (1027–1029, 1062–1064).

——— Die Candlot'sche Reaktion und die Verlängerung der Abbindezeit. l.c., (1599-1600).

Die Candlot'sche Reaktion und die Verwendung des Portlandzementes bei Meerwasserbauten. l.c., (1487– 1488).

Schwabe, O. Hochofenschlacke und Portlandzement. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1265-1267).

Schwarz, E. Chemie des Portlandzementes. ThonindZtg, Berlin, 29, 1905, (1329-1331).

Zulkowski, K. Konstitution und Erhärtung der hydraulischen Bindemittel. l.e., 26, 1902, (1725–1729).

Zement. *l.e.*, **27**, 1903, (589-591).

0230 (Cd) CADMIUM.

Baxter, G. und Hines, M. A. Atomgewicht von Kadmium. Vorl. Mitt. Analyse von Kadmiumchlorid. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (158-167).

Fabry, C. Wave-length of the cadmium line at λ 5086. Astroph. J., Chicago, Ill., **19**, 1901, (116–118, with text fig.).

Goldschmidt, C. Eine Bereitung von metallischem Cadmium. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (79).

Koziorowski, K. Poussière de zinc comme matière première pour la produc-

tion du cadmium. (Polish) Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (135-138).

Lovisato, D. La greenockite nelle miniere di Montevecchio. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, ii, 1903, (642-646).

Rimatori, C. Blende [cadmifere] di diverse località di Sardegna. *I.c.*, i, 1903, (263–269).

Rimbach, E. Löslichkeit und Zersetzlichkeit von Doppelsalzen in Wasser. (1V. u. V. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1553-1572).

Saunders, F. A. New series in the arc spectra of magnesium, zinc and cadmium. [Abstract] Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (117-118).

Alloys.

Novak, F. Kadmiumlegierungen des bleihaltigen Zinks. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (421-415, mit 3 Taf.).

žemčužnyj, S. F. Alliages de l'arsenic avec l'étain, le cadmium, le plomb et l'antimoine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Ošvě., **37**, 1905. (proc.verb. 1281-1285).

Cd I CADMIUM IODIDE.

McBain, J. W. Dissociation des Kadmiumjodids. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (215-223).

Cd O CADMIUM OXIDES.

Eykman, J. F. Die Peroxyden von Kadmium. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (259-261).

Cadmium Salts.

Cadmium Nitrate.

Pušin, N. A. Sur les coordonnées de la courbe de fusion, le changement de volume et la chaleur de cristallisation du Cd(NO₃)₂,4H₂O. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1115-1116).

Cadmium Phosphomolybdate.

Perlberger, H. Kupfer- und Kadmium-Phosphormolybdate. Diss. Bern, 1904, (47). 8vo.

0240 (Ce) CERIUM.

Kraft, K. Cer and Lanthan. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1903, (34).

Mühlbach, E. Elektrolyse von Cerosalzen. Diss. kgl. techn. Hochschule. München, 1903, (71).

Wolff, H. Einige Salze des Ceriums. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (89-115).

Ce O CERIUM OXIDES.

Kraft, H. Oxydation methylierter aromatischer Kohlenwasserstoffe mit Cerdioxyd. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1903, (44).

Cerosulphates.

Brauner, B. Quelques sels de l'acide cérosulfurique composés par les éléments des terres rares. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (627–659).

Cerotungstates.

 $((NH_4)_2O)_2C_2O_3 (WO_3)_{16} = aq.$

Rogers, A. and Smith, E. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1474–1484).

0250 (Cl) CHLORINE.

Burgess, C. II. and Chapman, D. L. Active chlorine. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (529-530).

Chapman, D. L. and Burgess, C. H. Cause of the period of chemical induction in the union of hydrogen and chlorine. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (400).

impurities in retarding or preventing the combination of chlorine with hydrogen.] Manchester, Men. Lit. Phil. Soc., **49**, 1905, No. 13, (1–3).

Dixon, H. B. Atomic weight of chlorine: an attempt to determine the equivalent of chlorine by direct burning with hydrogen. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (250-252).

Eckart, C. Apparat zur Entwicklung von Chlor, Kohlensäure, Schwefelwasserstoff u. s. w. Zs. anal. Chom., Wiesbaden, 44, 1905, (398–399).

Foster, G. W. A. Einwirkung der stillen elektrischen Entladung auf Chlor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1781–1781).

Jorissen, W. P. und Ringer, W. E. Einfluss von Radiumstrahlen auf Chlorknallgas. *l.c.*, (899-901); (Holländisch)

Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (41-47).

Knietsch, R. Spezifische und Verdampfungswärme des flüssigen Chlors. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (672–673).

Le Blanc, M. Das Quecksilberverfahren von Castner zur Gewinnung von Chlor und Alkali. Nach Versuchen von Dr. Carlo Cantoni. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (609–612).

Merk, B. Darstellung von Chlor. Pharm. Ztg, Berlin, 48, 1903, (894).

Neuburger, A. Fortschritte der elektrolytischen Darstellung von Chlor und Alkalien während der letzten beiden Jahre. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1437–1447, 1473–1482).

Nourrisson, C. Analyse du chlore électrolytique. Arch. Sci. Phys., Genève, (ser. 4), 17, 1904, (548).

Reinganum, M. Dichtebestimmung des Chlors bei hohen Temperaturen. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (514– 516).

Richards, T. W. und Wells, R. C. Revision der Atomgewichte von Natrium und Chlor. [Uebers. von I. Koppel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (56–135).

Ruer, R. Bindung des Chlors in den kolloidalen Lösungen der Metallhydroxyde. *l.c.*, **43**, 1905, (85-93).

Russ, F. Einwirkung der stillen elektrischen Entladung auf Chlor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1310-1318).

Treadwell, F. P. und Christie, W. A. K. Dichte des Chlorgases. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (446-154).

— — Neubestimmung der Dichte des Chlorgases. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1934–1935).

Bleaching.

Abel, E. Hypochlorite und elektrische Bleiche. Theoretischer Teil. Theorie der elektrochemischen Parstellung von Bleichlange. Halle a. S., 1905, (V + 111).

Duckworth, H. S. Application of electrolytic chlorine to textile bleaching. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1157-1160).

Cl H HYDROCHLORIC ACID.

Brown, J. Reaktion zwischen Chlorwasserstoffsäure und Kaliumpermanganat in Gegenwart von Ferrichlorid. [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (145-153).

Einwirkung von Chlorwasserstoffsäure auf Kaliumpermanganat in Gegenwart verschiedener anorganischer Salze. [Uebers. von I. Koppel.] l.c., 47, 1905, (314–330).

Küster, F. W. und Abegg, F. Chlor-wasserstoffgas-Entwicklungsapparat. Zs. chem. Apparatenkunde, Berlin, 1, 1905, (89-93).

und Münch, S. Tabelle zum Einstellen normaler Salzsäure nach dem Volumgewicht. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (150–152).

Luther, R. und Brislee, F. J. Die anodische Zersetzungsspannungskurve von Salzsäure an Platinelektroden. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1905, (595– 601).

Chlorides.

Cohn, A. Einwirkung sauerstoffund schwefelhaltiger organischer Verbindungen auf die Chloride vierwertiger Elemente. Diss. Berlin, [1905], (51).

Foerster, F. und Müller, E. Alkalichloridelektrolyse unter Zusatz von Fluorverbindungen. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1901, (781-783).

Foote, H. W. Solubility of potassium and barium nitrates and chlorides. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (251–253, with text fig.).

and **Bristol**, H. S. Solubility of barium and mercuric chlorides. *l.c.*, (246-251, with text fig.).

Matignon, C. Chlorures anhydres des métaux rares. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1181–1183, 1339–1341).

et Bourion, F. Transformation des oxydes et des sels métalliques oxygénés en chlorures anhydres. Application à l'analyse. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (127–137).

Methode zur Gewinnung wasserfreier Metallehloride. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (780-782).

Rügheimer, L. und Rudolfi, E. Molekulargewicht der Metallchloride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (311–319).

Tardy, A. et Guye, P. A. Électrolyse des chlorures alcalins. 1I. Mode de fonctionnement des diaphragmes. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (79-123, 7 fig.).

Cl O CHLORINE OXIDES. Oxy-acids of Chlorine

Hypochlorous Acid and Hypochlorites.

Digby, W. P. The relation of stability to electrochemical efficiency in hypochlorite production. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (326-335, with discussion).

Küspert, F. Chlorkalk. [Kleine Schulversuche.] Natur u. Schule, Leipzig, 3, 1904, (144-146).

Šestakov, P. I. Action des hypochlorites sur l'unée; synthèse nouvelle d'hydrazine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1-7); St. Peterburg, 1905, (7).

Chlorie Acid and Chlorates.

Couleru, M. Chloratbestimmungen und Ausbeuteberechnungen in der elektrolytischen Industrie der Chlorate. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1072–1074).

Dobroserdov, D. Chlorate d'aluminium, ses hydrates et sa décomposition à la chaleur. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (468– 483).

Foerster, F. and Müller, E. Elektrolytische Chloratbildung. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, 502-503).

Friderich, L., Mallet, E. et Guye, P. A. Préparation simultanée des chlorates alcalins et du chlorure de zinc par le procédé K. J. Bayer. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1901, (879–883).

Hendrixson, W. S. Action of chloric acid on metals. Des Moines, Proc. Iowa Acad. Sci., 11, (1903), 1904, (150-162).

Kershaw, J. B. C. Elektrolytische Chloratindustrie. Uebers, von Max Iluth. Halle a. S., 1905, (IX + 124).

Sand, J. Unterchlorige Säure. III. Bildung und Zersetzung der Chlorsäure. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1901, (465–180).

Schmidt-Altwegg. Chlorat oder Perchlorat? Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 5, 1901, 211-212). Sirk, H. Beschleunigung der Chlorentwicklung aus Kaliumehlorat und Salzsäure durch Gegenwart von Platin. Zur Theorie der elektrolytischen Chloratbildung. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (261–263).

Perchlorates.

Alvisi, U. Les poudres noires au perchlorate d'ammonium. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (467–474).

Ferrulli, F. Contributo allo studio dei perchlorati [organici]. L'industria chim., Milano, 5, 1903, (224-225).

Wijk, H. J. van. Das System: Ueberchlorsäure und Wasser. (Holländisch) Zaandam, 1905, (78, with I pl.); (Deutsch) Zs anorg. Chem., Hamburg, 48, 1905, (1–52).

Zeppa. P. Nuove prove sulla stabilità dei perclorati dedotte dallo studio di alcuni perclorati nuovi [di anilina, fenilidrazina, cupriammonio]. L'industria chim., Milano, 5, 1903, (221-224).

HALOGENS.

Dittrich, M. und Bollenbach, H. Einwirkung von Persulfaten auf Halogenide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (747-751).

Grossmann, H. Fähigkeit des Rhodanions, komplexe Verbindungen zu hilden im Vergleich zu dem Halogenund dem Cyanion. [5. Intern. Kongressfür angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (640-643).

Jannasch, P. und Jahn, A. Reduction der Chlorate, Bromate und Jodate behufs quantitativer Bestimmung ihres Halogengehaltes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1576–1589).

Müller, E. und Scheller, A. Die durch Fluor-, Chlor- und Bromion bewirkte anomalo anodische Polarisation. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **48**, 1905, (112-128).

Ries, A. Einige Salze der Chlor-, Brom- und Jodsäure. [KClO₃; KBrO₃; KlO₃; Nll₄IO₃; RblO₃.] Zs. Krystallogr., Leipzig, **41**, 1905, (243–250).

Wentzki, O. Neue Methode zur Trennung von Chlor, Brom und Jod in Gemengen von Chloriden, Bromiden und Jodiden. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (696-698).

0260 (Co) COBALT.

Copaux, H. Propriétés physiques comparatives du cobalt et du nickel purs, Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1904, (657-659).

Le cobalt et le nickel. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **6**, 1905, (508-575).

Lange, A. Verhalten von kohlensaurem Kalk zu Kobaltsalzen. Diss. Freiburg i. Br., 1904, (32).

Pozzi-Escot, E. Nouvelle réaction caractéristique du cobalt. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (147).

Vaillant, P. Influence de la concentration sur les propriétés magnétiques des solutions de cobalt. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1632–1634).

Alloys.

Guertler, W. und Tammann, G. Legierungen des Nickels und Kobalts mit Eisen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (205-224, mit 1 Taf.).

Compounds.

Durrant, R. G. Green compounds of cobalt produced by oxidising agents [on cobaltous salts in presence of alkali salts of acetic, tartaric, citric, oxalic, lactic, malic, succinic and glycollic acids]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1781–1791); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (251).

Jaeger, F. M. Krystalldiagnose der Kobaltverbindungen mit complexen Jonen. Zs. Krystallogr., Leipzig, 39, 1904, (541-575).

Larisch, P. Abhängigkeit der Löslichkeit von der Anzahl der Jonen bei den Kobalt-Ammoniaken. Diss. Zürich, 1904, (103).

orlov, E. I. Mercurocobalto- et mercuronickelrhodanates complexes. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (1269–1272).

Pieper, M. Komplexe Kobaltammoniake. Diss. Zürich. Berlin, 1904, (57).

Werner, A. and Berl, E. Hexahydroxylamin-kobaltisalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (893-899).

und Feenstra, R. Eine Greuzreihe der Dikobaltiake. l.c., (923–925).

Werner, A. and Grün, A. Gemischte Aethylendiamin und Ammoniak enthaltende Trianminkobaltsalze. l.c., (4033– 4040).

und Wolberg, A. Dibromotetranminkobaltsalze. *l.e.*, (992–998).

kobaltsalze. *l.e.*, (2009–2013).

Co O COBALT OXIDES.

Tubandt, C. Alkalische Kobaltoxydullösungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (368–373).

Cobalt Salts.

Cobalt Sulphate.

Wetzel, H. Bildungs- und Loslichkeitsverhältnisse der Natriumdoppelsalze des Kobaltsulfates und Nickelsulfates. Diss. Berlin, 1905, (59).

Percobaltomolybdates.

Keller, F. Perkobaltmolyldate. Bern, 1904, (33 + 1).

0270 (Cr) CHROMIUM.

Carveth, H. R. and Curry, B. E. Electrolytic chromium, 2. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (353–380).

and **Mott**, W. R. Electrolytic chromium, I. *l.e.*, (231–256, with text fig.).

Colson, A. Variations de la fonction basique dans les sels de chrome. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (331-333).

Goldschmidt, C. Eine neue Bereitungsweise von Chrommetall. Chem-Ztg, Cothen, 29, 1905, (56).

Larisch, P. Abhängigkeit der Löslichkeit von der Anzahl der Jonen bei den Chrom-Ammoniaken. Zürich, 1904, (103).

Le Blanc, M. The production of chromium and its compounds by the aid of the electric current. Transl. by **J.** W. Richards. . . Easton, Pa., 1904, (3 *l.* + 122).

Pfeiffer, P. Stercochemie des Chroms. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11, 1, 1905, (111–112).

Alloys.

Arrivaut, G. Alliages de chrome et de manganèse. Bordeaux, Proc.-verb.

soc. sci. phys. nat., **1903-1904**, 1904, (70-75).

Chromium.

Guillet, L. Les aciers au chrome. Paris. C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (426-428).

Vigouroux, E. Les ferrochromes purs. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., **1903-1904**, 1904, (62-68).

Compounds.

Cameron, A. T. Derivatives of the sesquioxides. [Constitution of the chremo oxalates.] Edinburgh, Proc. R. Soc., **25**, 1905, (722–737).

Glasmann, B. Trennung von Chrom und Vanadin und über Chromvanadate. Bern, Diss. Riga, 1904, (61).

Koppel, l. Chromo-Natriumrhodanid. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (359–361).

Pfeiffer, P. Aquochromsalze, Verh. Schweiz, Natf. Ges., Winterthur, **87**, 1905, (67-68); Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **18**, 1904, (279-281).

Die Tetrammin-chromsalze. (Mit S. Basci.) Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (3522–3601).

Configuration stereoisomerer Chromsalze; (mit A. Frieschmann). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (283-305).

Riesenfeld, E. H. Ueberchromsäureanhydrid-triamin. (Mit Kutsch und Ohl.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4068–4074).

Weinland, R. F. und Fridrich, W. Einige Chromverbindungen, in denen das Chrom fünfwerthig auftritt. *l.e.*, (3784-3787).

Cr Cl CHROMIUM CHLORIDES.

Bakhuis Roozeboom, H. W. and Olie, J. Jr. The solubility of the isomeric chromic chlorides. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (66-70) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (10-11) (Dutch).

Koch, A. Die aus dem grünen Chromehlorid- (Bromid) Hydrat durch Silbersalze fällbaren Chlormengen, Diss. Tübingen. 1904, (12).

Cr N CHROMIUM NITRIDE.

Baur, E. und Voerman, G. L. Eisenand Chromnitrid. Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (167–478).

Cr O CHROMIUM OXIDES.

Herz, W. Natur der alkalischen Lösung von Chromhydroxyd. Breslau, Jahresber. Ges. vaterl. Cultur, 82, (1904), 1905, natw. Sect., (144–145).

Riesenfeld, E. H., Wohlers, H. E. und Kutsch, W. A. Höhere Oxydationsproducte des Chroms. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1885-1898).

Chromium Salts.

Chromium Phosphate.

schiff, H. Kristallisiertes Chromiphosphat. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (304–307).

Chromium Sulphates.

Colson, A. Existence d'un sulfate vert normal de sesquioxyde de chrome. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (42-44).

Réaction à vitesses discontinues du sulfate chromique vert. *l.c.*, (1451-1454).

Sulfate chromique $Cr_4(SO_4)_5(OH)_2$] dont l'acide est partiellement dissimulé. *l.c.*, **141**, 1905, (119–122).

Müller, E. und Soller, M. Die Rolle des Bleisuperoxyds als Anode bei der elektrolytischen Oxydation des Chromsulfates zu Chromsäure. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (863–872).

Werner, Λ. Einige neue Chromsalze. [Chlorsulphate de chrome, bromosulfato de chrome etc.] Verh. Schweiz. Natf. Ges., Winterthur, 87, 1905, (60-63); Arch. sci. phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (270-273).

Chromic Acid and Chromates.

Abegg, R. Konstitution der Bichromate. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (108-112).

Gröger, Max. Chromate des Mangans. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (453–168).

Leuba, A. Action des acides nitrique et acétique sur les chromates alcalins. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (203-304).

Lumière, A., Lumière, L. et Seyewetz, A. Composition de la gélatine insolubilisée par les sels de sesquioxyde de chrome et théorie de l'action de la lumière sur la gélatine additionnée de

chromates métalliques. Arch. Phot., Genève, **8**, 1904, (193–205).

Riesenfeld, E. H. Zersetzung der Chromsäure durch Wasserstoffsuperoxyd. (Mit HHrn Kutsch und Ohl.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3578-3586).

Schreinemakers, F. A. II. Natriumchromate. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (211–220).

Lithiumehromate. (Hollandisch) l.e., (633-639).

Perchromic Acid and Perchromates.

Byers, H. G. and Reid, E. E. Perchromic acid and the perchromates. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (503-513).

Hofmann, K. A. und Hiendlmaier, H. Perchromate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3059-3066).

Riesenfeld, E. H. Ueberchromsäure. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), H. I. 1905, (101–103).

Ueberchromsäuren. (Mit HHrn Kutsch, Ohl und Wohlers.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3380–3384).

0280 (Cs) CÆSIUM. Alloys.

Kurnakov, N. S. et Žukovskij, G. Ju. Sur les mercurides de caesium et de rubidium. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc-verb. 947-948).

Compounds.

Caesium-amide.

Rengade, E. L'amidure de cæsium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1183-1185).

Méthylamidure de cæsium [CsNHMe]. l.e., (246-248).

Action de l'éthylamine et de l'isobutylamine sur le cæsium. *l.c.*, **141**, 1905, (196-198).

Caesium Ammonium.

Renegade, E. Action de l'oxygène sur le cæsium-ammonium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1536-1538).

Cs S CAESIUM SULPHIDE.

Biltz, W. und Wilke-Dörfurt, E. Pentasulfide des Rubidiums und Cäsiums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (123-130).

0290 (Cu) COPPER.

Borchers, W. Aussichten auf Vereinfachung des Kupferhüttenbetriebes. [In: Festschrift A. Wüllner gewidmet.] Leipzig, 1905, (227–239).

Cowper-Coles, S. Rapid electro-deposition of copper. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (215-236, with 12 pls. and discussion).

Diergart, P. Archäologisches über die Bedeutung der persischen roy-Kupfer. Mitt. Gesch. Med., Hamburg, 3, 1904, (30–31).

Friedrich, K. Kupfer und Arsen. Metallurgie, Halle, 2, 1905, (477–495, mit 2 Taf.).

Holzapfel, A. C. Anstrich von Schiffsböden. [Kupferfarben u. Kupferpräparate und ihre Giftwirkung.] Jahrb. schiffbant. Ges., Berlin, 5, 1904, (398–116).

Houllevigue, L. Étude des lames minces de cuivre obtenues par ionoplastic. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig, 1904, (62-67).

Huntington, A. K. Crystalline structure of electro-deposited copper. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (324–325, with 1 pl. and discussion).

Hosvay, L. Eigenschaften von mit Hydrazin bereiteten ammoniakalischen Cuprolösungen. Kupferspiegel. Math.natw. Ber. Ungarn, Leipzig, 20, (1902), 1905, (87-91).

Keil, H. Einwirkung von Kochsalzlösung auf Kupferrohr. Wochensehr. Brau., Berlin, 22, 1905, (495).

Kern, S. Experiments on copper pipes. [The cause of certain cracks and flaws.] Chem. News, London, **91**, 1905, 791)

King, A. S. The line spectrum of copper. Astroph. J., Chicago, Ill., 20, 1904, (21-10).

Mason, F. H. The reduction of copper ores by the "German process." Univ. Market, Berlin, Ed. A., 18, 1904, (151, 153); Ed. B., (135-137).

Ragg, M. Submarine und Rostschutz-Farben. [Kupferfarben und ihre Giftwirkung.] Jahrb. schiffbaut. Ges., Berlin, 6, 1905, (389-426).

Sabatier, P. La catalyse par les métaux communs. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (842-850).

et Senderens, J. B. Nouvelles méthodes générales d'hydrogénation et de dédoublement moléculaire basées sur l'emploi des métaux divisés (2° partie). Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (433-488).

Spitzer, F. Das elektromotorische Verhalten von Kupfer und Zink gegenüber ihren cyankalischen Lösungen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (345–368, 391–407).

Uthemann. Schutz des Kupfers und seiner Legierungen gegen Seewasser. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (733-736).

Compounds.

Horn, D. W. and Taylor, E. E. Some cupranumonium sulphates. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (253-285).

Pfeiffer, P. und Pimmer, V. Pyridinund chinolinhaltige Kupfersalze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 48, 1905, (98-111).

Pimmer, V. Verbindungen von Kupfernitrat und Kupferbromid mit Pyridin und Chinolin . . . Diss. Zürich, 1904, (79).

$\begin{array}{c} Cu_{2}I_{2},5NII_{3})I_{4}\text{, }H_{2}O \text{ and } \\ Cu_{2}I_{2}\text{, }NH_{3}\text{, }4H_{2}O \end{array}$

Silberrad, O. The metallic derivatives of nitrogen iodide and their bearing on its constitution. [Cuprosamine periodide and cuprosamine iodide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (66-73); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (241-242).

Alloys.

Bajkov, A. A. Alliages de cuivre et d'antimoine et phénomenes de la trempe observés dans ces alliages. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč.. 36, 1901, (111-165, av. pl.).

Bauer, O. Kupfer, Zinn und Sauerstoff. Ein Beitrag zur Bronzefrage. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (241-252); Baumaterialienk., Stuttgart, 10, 1905, (145-153, mit 2 Taf.).

Breuil, P. Constituant spécial obtenu dans la trempe d'un bronze d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (587–590).

Guillet, L. Constitution des alliages cuivre aluminium. *l.e.*, **141**, 1905, (464-467)

Heyn, E. und Bauer, O. Kupfer, Zinn und Sauerstoff. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (52-68, mit 1 Taf.); Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, (137-147, mit 1 Taf.); Metallurgie, Halle, 2, 1905, (190-192, 201-208).

Hiorns, A. H. Alloys of copper and bismuth. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (179–186, with 2 pls. and discussion).

Krug, C. Die Platinkapferlegierungen. Diss. Leipzig. Berlin, 1903, (39).

Kurdĭumov, A. P. La préparation du laiton. (Russ.) St. Peterburg, 1904, (1+67, av. 7 pl.). 23 cm.

Louguinine, W. et Schukareff, A. Etude thermique de quelques alliages de cuivre et d'aluminium. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (9-33, av. 2 pl.).

Pušin, N. A. Force éléctromotrice des combinaisons Sb+Sn, Sb+Cu et Sn+Ni. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Öbšč., **36**, 1904, (proc.verb. 197–199).

Sackur, O. Kupfer-Zink-Legirungen. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2186-2196).

Take, E. Bestimming von Umwandlungspunkten Heuslerschen Mangan-Aluminium-Bronzen. Marburg, SitzBer-Ges. Natw., 1905, (35-49).

Cu Cl COPPER CHLORIDE.

Meerburg, P. A. Bestimmungen im Systeme: Kupferchlorid, Salmiak und Wasser. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (1-10).

Cu I COPPER IODIDES

Walker, J. W. and Dover, M. V. The iodides of copper. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1581-1592); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (232).

Cu O COPPER OIDES.

Ley, H. Colloidales Kupferoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2199-2203). Rosenthaler, L. Haltbare alkalische Kupferlösungen. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (28).

Copper Salts.

Copper Iodates.

Granger, A. et Schulten, A. de. Quelques iodates de cuivre cristallisés. [Cu(1O₃)₂aq; Cu(1O₃) (OH)]. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (201–203).

Copper Phosphomolybdate.

Perlberger, H. Kupfer- und Kadmium-Phosphormolybdate. Diss. Bern, 1904, (47).

Copper Sulphate.

Foerster, F. und Coffetti, G. Elektrolyse von Kupfersulfatlösungen. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (736-741).

Gin, G. Fabrication du sulfate de cuivre. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1901, (597-602).

Cu S COPPER SULPHIDE.

Bodländer, G. und Idaszewski, K. S. Elektrolytisches Verhalten von Schwefelkupfer. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (161-182).

Hassreidter, V. Löslichkeit des Schwelfelkupfers in Alkalipolysulfüren. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (292, 1023-1024).

Rössing, A. Löslichkeit des Schwefelkupfers in Alkalipolysulfüren. l.c., (465–466).

Cu Si COPPER SILICIDE.

Philips, M. Kupfersilicid. Diss. kgl. techn. Hochschule. Berlin, 1904, (64).

0300 (Er) ERBIUM.

Arnold, L. Erbium, Diss. Erlangen, 1905, (V+69, mit 1 Taf.).

0310 (F) FLUORINE.

Casares, J. Vorkommen beträchtlicher Mengen von Fluor in vielen Mineralwässern der Pyrenäenkette und im Geyser des Yellowstone-Parkes. Zs. amal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (729-735).

Cuthbertson, C. and Prideaux, E. B. R. Refractive index of gaseous fluorine. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (426-427).

Lunt, J. On the spectrum of silicon; with a note on the spectrum of fluorine. l.c., (118-126, with pl.).

Moissan, H. et Lebeau, P. Action du fluor sur les composés oxygénés de l'azote. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1573-1577).

Compounds.

Melikov, P. et Kazaneckij, P. Constitution des combinaisons fluorovanadiques. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (77-82).

Ruff, O. und Albert, C. Einwirkung von Siliciumchloroform auf einige Fluoride und die Darstellung von Siliciumfluoroform, sowie dessen Eigenschaften. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (53-64).

F H HYDROFLUORIC ACID.

Deussen, E. Flusssäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, (300-340, 408-430).

Ehrenfeld, R. Zur quantitativen Scheidung der Fluorwasserstoffsäure und Schwefelsäure. ChemZtg. Cothen, 29, 1905, (440-142).

Wender, N. Flusssäure als Konservierungsmittel. *l.c.*, **28**, 1904, (857).

Fluorides.

Böhm, E. Fluoride der Schwermetalle. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (326-340).

Heyder, F. Verwendung von Fluorammonium. [Desinfection.] Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (386).

Moissan, H. Sur la préparation à l'état de pureté du trifluorure de bore et du tétrafluorure de silicium et sur quelques constantes physiques de ces composés. Puris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (711-714).

et propriétés du fluorure d'azotyle. *l.c.*, **140**, 1905, (1621-1626).

Prideaux, E. B. R. Fluorides of selenium and tellurium [formed by the action of fluorine on the elements]. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (238-239).

l.c., (240). Bromine fluoride [BrF₃].

Ruff, O. und Staüber, K. Nitrosylfluorid (NOF). Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (190-202).

und Thiel, C. Einwirkung von Fluorwasserstoff auf Schwefelstickstoff und eine neue Bildungsweise des Thionylfluorids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (549-553).

Thiel, K. Darstellung eines Schwefeltetrafluorides . . . Diss. Berlin, 1905, 83).

0320 (Fe) FERRUM (IRON). GENERAL.

Beckert, T. Eisen. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 2.] Berlin, 1905, (1-104).

Brauns, R. Neubildung von Schwefelkies. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (714-716).

Jüptner, H. Freiherr von Jonstorff. Eisen. Wien, Schr. Ver. Verbr. Natw. Kenntn., 45, 1905, (113-140, mit 4 Taf.).

Kassner, G. Selbstreinigung einer eisenhaltigen Manganlösung. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (407–409).

Milbauer, J. Eisen in Leuchtgas. (Čechisch) Prag, Věstn. České Spol. Náuk, **1904**, 23. Aufsatz, (4).

Münker, E. Gase im Roheisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (23-27).

Otto, C. Eisen und Kohle. Gaea, Leipzig, 41, 1905, (41-48).

Strzoda, W. Neues Eisenmaterial von hervorragender Säurebeständigkeit zu Apparaten für die chemische Industrie. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (17–48).

Teichgräber. Eisenerzvorkommen in Galicien (Spanien). Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (332-334).

Wedding, H. Eisen und Wasserstoff. (In Gemeinschaft mit Th. Fischer.) [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (25-51).

—— und Fischer, T. Eisen und Wasserstoff, Stahl n. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1268–1275).

a History.

Vogel, O. Zur Urgeschichte des Eisens. Prometheus, Berlin, **15**, 1904, (689-693, 710-711).

B Physical Properties.

Bach, C. Festigkeitseigenschaften von Stahlguss bei gewöhnlicher und höherer Temperatur. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 1904, (385–388). Bach, C. Festigkeitseigenschaften von Flusseisenblechen bei gewöhnlicher und höherer Temperatur. Mitt. Forsch-Arb. Ingenieurw., Berlin, H. 28, 1905, (13-80, mit 4 Taf.).

Benedicks, C. Recherches physiques et physico-chimiques sur l'acier au carbone. Paris, 1904, (220, av. 41 fig. et 28 pl.).

Charpy. Modification de la qualité du métal des rivets par l'opération du rivetage. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (327-328).

et Grenet, L. Températures de transformation des aciers. *l.c.*, **139**, 1904, (567-568).

Cotton, A. et Mouton, H. Phénomène de Majorana. *l.e.*, **141**, 1905, (317-319).

Dewar, Sir J. und Hadfield, R. A. The effect of liquid air temperatures on the mechanical and other properties of iron and its alloys. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (326-336); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (556-574); [Uebers.] Eis-mid Kälte-Ind., Berlin, 7, 1905, (13-15).

Frémont, C. Non-fragilité possible de l'acier après travail au bleu. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (1032–1033).

Influence de la fragilité de l'acier sur les effets du cisaillement, du poinçonnage et du brochage dans la chaudronnerie. *l.e.*, **141**, 1905, (325–327).

Guillet, L. Comparaison des propriétés, essais et classification des aciers ternaires. *l.c.*, (107-108).

Guye, C. E. et Schidlof, A. Sur l'énergie dissipée dans le fer par hystérésis aux fréquences élevées. *l.c.*, **139**, 1904, (517-519).

Harker, J. A. The specific heat of iron at high temperatures. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (430-438).

Houllevigue, L. Épaisseur des lames transparentes de fer. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (128-430).

et Passa, H. Propriétés magnéto-optiques du fer ionoplastique. l.c., 141, 1905, (29-31).

Kessner, A. Einfluss der Wärmebehandlung auf die Festigkeitseigenschaften von weissem Eisen. Dinglers polyt. J., Berlin, **319**, 1904, (382–384).

Leyde, O. Festigkeit und Struktur des Gusseisens. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1901, (94–103, mit 1 Taf.).

Moissan, H. Augmentation de volume de fa fonte liquide, saturée de carbone au four électrique, au moment de la solidification. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (185-192, av. fig.).

Nathusius, H. Magnetische Eigenschaften des Gusseisens. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (99-105, 164-169, 290-296).

Osmond, F. et Frémont, C. Les propriétés mécaniques du fer en cristaux isolés. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (361-363).

Perot, A. et Lévy, H. M. Fragilité de certains aciers. *l.e.*, **139**, 1904, (1198–1200).

Rinne, F. Technisches und meteorisches Eisen. N. Jahrb. Min., Stuttgart, 1905, 1, (122-158).

Schmauss, A. Elektrische Herstellung von kolloidalem Eisen. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (506–507).

Simmersbach, O. Einfluss des Stickstoffs auf die Härte des Eisens. Bergm. Rdsch., Kattowitz, 1, 1905, (139–140).

Tassilly, E. Résistance électrique du fer et des aciers. Bul. sci. trimestr., Paris, 18, 1905, (7-10).

Weiss, P. Propriétés de la pyrrhotine dans le plan magnétique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1332–1334).

Winkelmann, A. Diffusion naszierenden Wasserstoffs durch Eisen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (589-626); [In: Festschrift Adolph Wällner gewidmet.] Leipzig, 1905, (36-68).

wüst, F. Veränderung des Gusseisens durch anhaltendes Glühen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1136– 1138).

γ Manufacture.

Jahrbuch für das Eisenhüttenwesen. (Ergänzung zu "Stahl und Eisen".) Ein Bericht über die Fortschritte auf allen Gebieten des Eisenhüttenwesens im Jahre 1902. Im Auftrage des Vereins deutscher Eisenhüttenleute bearb. von Otto Vogel. Jg. III. Düsseldorf (A. Bagel i. Komm.), 1905, (XVI+465).

Amberg, R. Darstellung von Ferrosilizium aus Pyrit und Sand. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (394–396).

Blair, A. A. Iron and steel. [5. Intern. Kongress für augew, Chemie, 1.] Berlin, 1904, (478–480).

Borchers, W. Ueber den gegenwärtigen Stand der elektrischen Eisenund Stahlerzeugung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (621-637, 689-693).

Bratke, A. Hochofen mit ununterbrochenem Roheisen- und Schlackenabfluss nach Patent Stapf. *Le.*, 23, 1903, (1033-1035, 1082-1089, 1344-1345).

Braune, H. Raapkés Bessemer process. (Swedish) Stockholm, Jernk. Ann., 1904, Bih., (173–190, with pl.).

Brinell, J. A. Recent modifications of the Martin process. (Swedish) *l.c.*, **59**, 1904, (344–375, with pl.).

Colometric earbon and bullet tests as a method of control in steel manufacture. (Swedish) l.c., (439-444, with pl.).

Canaris, C. Chemische Vorgänge beim kombinierten Bessemer-Martin-Verfahren zu Witkowitz. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (1125– 1127).

Combes, C. Procédé électrométallurgique Froges-Hérault pour la fabrication de l'acier. Electrochimie, Paris, **10**, 1904, (166–173, av. fig.).

Daelen, R. M. Erzeugung von Flusseisen im Herdofen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (507-511, 618-621).

Daelen, W. Ausgleichen der Temperatur heisser Gase [im Hochofen-Betrieb]. l.e., 23, 1903, (449-451).

Dichmann, C. Verarbeitung flüssigen Roheiseus im basisch zugestellten Martinofen. l.e., 25, 1905, (1837–1346, 1429–1437).

Engelhardt, V. Das Kjelliusche Verfahren zur elektrischen Erzeugung von Stahl. *l.e.*, **25**, 1905, (148-452, 205-212, 272-278).

Geilenkirchen. Verwendung von kalt erblasenem Roheisen zur Flusseisendarstellung. l.e., (328–334, 407–410, 463–469, 886).

0320

Genzmer, R. Flusseisendarstellung im Siemens-Martinofen. l.c., 24, 1904, [1418-1429].

Gesing, G. Härten von Stahlteilen ohne Oxydbildung. Jahrb. Urania, Bautzen, 1, 1904, (81-84).

Goerens. Aufbau von Eisen und Stahl. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (1871–1872).

Goldschmidt, H. Eisen- und Stahlerzengung im elektrischen Ofen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.]- Berlin, 1904, (510-525, mit 6 Taf.).

Goldstein, O. Stahlerzengung mit Verwendung von fertiger Schlacke. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (1230-1231).

Grimshaw, R. Härtemittel für Stahl. Weltmarkt, Berlin, 19, 1905, (9-11).

Haarmann, A. Das Eisen in der Eisenbahn nach Beschaffenheit, Form und Masse. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, 52-69).

Haas. Das chemische Verhalten von hochprozentigem Ferrosilizium. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (1315).

Harbord, F. W. Recent developments in electric smelting in connection with iron and steel. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (140-178, with 12 figs. and discussion).

Hiorth, A. Electro-metallurgical production of iron. (Norw.) Elektr. Tidssk., Kristiania, 18, 1905, 189–191, 198–199, 203–205).

Hutton, R. S. Electro-metallurgy of iron and steel. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (589-592).

Jannettaz, P. Eine Ersparnis in der Gusseisenfabrikation. ChemZtg, Cöthen, 28, 1901, (1230-1231).

Krauss, A. Eisen-Hütten-Kunde. Th. 1: Das Rob-Eisen. Th. 2: Das Schmiedeisen. Neudruck. Leipzig, 1905, (85, mit 4 Taf.; 80, mit 5 Taf.).

Le Chatelier, H. Emploi de l'air sec dans les hauts fourneaux. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1901, (925-927).

Ledebur, A. Das Bertrand-Thiel-Verfahren, Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **23**, 1903, 36–11).

Lipin, V. La metallurgie de la fonte, du fer et de l'acier. Tome I. Russ. St. Peterburg, 1904, (IV+8+760+2, av. pl.).

Mathesius, W. Herstellung von poren- und lunkerfreiem Grauguss, Stahlguss und Schmiedestücken durch Anwendung von Thermit. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (925–930).

Maximowitsch, S. Ein neues Verfahren zur Herstellung des Elektrolyteisens. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 152-53).

Mehner, H. Gleichgewichtszustände bei der Reduktion der Eisenerze. Berlin, 1905, (36); Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., **84**, 1905, (75-94).

Naske, T. und Westermann, A. Das technische Ferromangan. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **23**, 1903, 7243-248).

Neuburger, Adolf. Technik der Elektrometallurgie des Eisens. Dinglers polyt. J., Berlin, **320**, 1905, (456–159, 172–475).

Neuburger, Albert. Herstellung von Eisen und Stahl auf elektrischem Wege. Berlin, Verh. Ver. Gewerbft., 84, 1905, SitzBer. 81–110); Ann. Gew., Berlin. 55, 1904, (182–190, 207–215); Dinglers polyt. J., Berlin, 319, 1904, (737–742).

Verfahren zur Gewinnung von Eisen und Stahl direkt aus den Erzen auf elektrischem Wege. *l.e.*. (219–223, 231–234).

Das Stassano'sche Verfahren zur Gewinnung von Eisen und Stahl auf elektrischem Wege. Bergm. Rdsch., Kattowitz, 1, 1905, (334–337).

Elektrometallurgie des Eisens und Stahls. Gläckauf, Essen. 41, 1905, (607-614).

Elektrometallurgie des Eisens während des Jahres 1901. Zangew. Chem., Berlin, 18, 1905, (481-189, 529-510).

Neumann, B. Elektrothermische Eisenerzeugung und das jetzige hüttenmännische Verfahren. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1537–1540).

———— Das Ruthenburgsche Agglomerationsverfahren. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (101–102).

Die elektrothermische Erzeugung von Eisen und Eisenlegierungen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24,

1904, (682-688, 761-769, 821-826, 883-888, 944-950); **25**, 1905, (90-91).

Neumann, B. Betriebsergebnisse einiger elektrischer Eisen- und Stahlprozesse. *Le.*, **25**, 1905, (536–512).

Osann, B. Temperstahlguss. *l.c.*, **23**, 1903, (22–35, 406).

ofenschlacke. l.c., (870-872).

Osten. Eine rheinische Hochofenanlage. Arch. Post, Berlin, 32, 1904, (637–647).

otto, C. Erzeugung des Eisens unmittelbar aus dem Erze. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (139-140).

Direkte Eisen- und Stahlerzengung. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1014–1017).

——— Direkte Stahlerzengung. Bergm. Rdsch., Kattowitz, **1**, 1905, (241–244).

gung. l.c., 2, 1905, (27–30).

Paillot, M. Application de la physico-chimie à la métallurgie de l'acier. Lille, Bul. soc. indust., 32, 1901, (321–329).

Sattmann, A. Hochofen mit ununterbrocheuem Roheisen- und Schlackenabfluss nach Patent Stapf. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1224–1227).

Verwendung von kalt erblasenem Roheisen zu Flusseisendarstellung. *l.e.*, **25**, 1905, (714).

Schenck, R. Chemische Vorgänge im Eisenhochofen. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1905, (21–34).

und Heller, W. Die Gleichgewichte im Hochofen, Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (1121–1124).

Simmersbach, O. Verwendung schwefelreicher Brennstoffe im Hochofen. 1.c., 23, 1903, (163–165).

Herdofenstahlerzeugung aus flüssigem Roheisen. *l.e.*, **25**, 1905, (699-703, 769-773).

Hochofengase zum Reduzieren von Eisenerz für die neueren Herdofenstahlprozesse. l.c., (1187–1189).

Rösten von Eisenerzen. Glückauf, Essen, **41**, 1905, (504-508). (p-7195) Skrabal, A. Elektrolyteisen. Zs Elektroch., Halle, 10, 1904, (749-752).

Stapf, T. Hochofen mit ununterbrochenem Roheisen- und Schlackenabfluss nach Patent Stapf. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1342–1344).

Surzycki, S. Talbot-Stahlschmelz-verfahren in Frodingham. *l.e.*, (170–171).

Thiel, O. Ein neues Vorfrischverfahren in seiner Anwendung auf den Bertrand-Thiel- und Thomasprozess. *l.e.* (306-309).

Troeller, W. Darstellung von Eisen und Stahl unter Zuhilfenahme des elektrischen Stromes. Prometheus, Berlin, 15, 1904, (561-565).

Waldeck, C. Gasanalytische Durchrechnung eines deutschen Hochofens auf graues Giessereiroheisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (670-676).

Ward, G. J. and Longden, A. II. Effect of sulphur on silicious pig iron. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (186-187).

Wedding, H. Ausführliches Handbuch der Eisenhüttenkunde, Gewinnung und Verarbeitung des Eisens in theoretischer und praktischer Beziehung ... 2. vollkommen umgearb. Aufl. von des Verf. Bearb. von "Dr. John Percy's Metallurgy of iron and steel". In 4 Bden. Bd 3. Die Gewinnung des Eisens aus den Erzen. Lfg 2. Braunschweig, 1904, (349-662).

Eisen und Wasserstoff. (In Gemeinschaft mit Th. Fischer.) [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (25-51).

Das Talbot-Verfahren in Frodingham. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 83, 1904, (329–348, mit 2 Taf.).

Die Kleinbessemerei in Verbindung mit Martinofenbetrieb. l.e., **84**, 1905, (259–280, mit 3 Taf.).

Ursprung eines Blasenraumes in einem Flusseisenblocke. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (832-835, mit 1 Taf.).

Das Eisenhüttenwerk Thale. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 83, 1904, Abh., (199-224, mit 3 Taf.).

Wedemeyer. Verwendung von Manganerzen als Eutschweflungsmittel beim Schmelzen on Flusseisen. Stahl. u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (1316-1321, 1377-1380).

Wüst, F. Manganerz als Entschweflungsmittel im Kupolofen. *I.e.*, **23**, 1903, (1134–1136).

Eisen. *l.c.*, **24**, 1904, (514-519).

und Schüller, A. Einfluss von Silizium und Kohlenstoff auf den Schwefel im Eisen. *l.e.*, 23, 1903, (1128–1133).

Structure, etc.

Benedicks, C. On fragments of cast iron, designated as crystals. The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist, Boston, Mass., 7, 1904, (252– 257).

Boynton, H. C. Sorbitic steel. The Iron and Steel Magazine, Boston, Mass., 7, 1904, (470–480).

Goecke, E. Zur Metallographie der Eisen-Kohlenstofflegierungen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (434–438).

Ischewsky, W. Neue mikrographische Gefugebestandteile auf der Oberfläche des gehärteten Stahls. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (120-122, mit I Taf.).

Kurbatov, V. Ja. Structure de l'acier trempé. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1524– 1539, av. 1 pl.); **37**, 1905, (169–180, av. pl. IV-VI).

Kurrein, M. Gefügeänderungen in Flusseisen von 0, 1 %. Cunter mechanischer Beanspruchung. Baumaterialienk., Stuttgart, 9, 1904, (193-197, 209-213, 230-235, 244-250, mit 2 Taf.).

Mellor, J.W. The crystallization of iron and steel. London, 1905, (X + 114).

Wüst, F. und Geiger, C. Zwei Kohlenstofflormen im Eisen, "Temperkohle" und "Graphit." Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (1134-1139, 1196-1292).

und Schlösser, P. Einfluss von Kohlenstoff, Silizium, Mangan, Schwefel und Phosphor auf die Bildung der Temperkohle im Eisen. l.c., 24, 1905, (1120-1123).

Interactions.

Bauer, O. Einfluss der Reihenfolge von Zusätzen zum Flusseisen auf die Widerstandsfähigkeit gegen verdünnte Schwefelsäure. Berlin, Mitt. kgl. Materialprüfgsamt, 23, 1905, (292–298).

Baur, E. und Glaessner, A. Einwirkung von Kohlenstoff, Kohlenoxyd und Kohlensäure auf das Eisen und seine Oxyde. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (556-562).

Karaoglanoff, Z. Oxydations- und Reduktiousvorgänge bei der Elektrolyse von Eisensalzlösungen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (489-496).

Schenck, R. und Heller, W. Vorgänge bei der Reduction des Eisens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905 (2132-2139).

Rusting and its Prevention.

Asjeff, N. P. Relative Widerstandsfähigkeit von Martin und Paddeleisenbleehen gegen das Verrosten. (Uebers.) Baumaterialienk., Stuttgart, 9, 1904, (213-218).

Cribb, C. H. and Arnaud, F. W. F. Action of slightly alkaline waters on iron. London. Anal., 30, 1905, (225-242).

Divers, E. Dunstan, Jowett, and Goulding's paper on the rusting of irou. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (251–255).

Dunstan, W. R., Jowett, H. A. D. and Goulding, E. The rusting of iron. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1548-1574); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (231).

Lindet, L. Influences activantes et paralysantes de certains corps dans la production de la rouille. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (859-862); Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1901, (370-373).

Ragg, M. Submarine und Rostschutz-Farben. Jahrb. schiffbaut. Ges., Berlin, 6, 1905, (389-126).

Schorler, B. Rostbildung in den Wasserleitungsröhren. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **15**, 1905, (561–568).

Szirmay, I. Erprobung der Rostsieherheit von verzinkten Eisen- und Stahldrähten, sowie von Stacheldraht aus verzinkten Eisen- und Stahldrähten. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (333–335).

Vergleichsversuche mit Eisen- und Stahlwaren, auf heissem und elektrolytischem Wege verziukt. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (335-338).

Toch, M. New paint conditions existing in the New York Subway. [The corrosion of steel.] London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (527-528).

Compounds.

Chrétien, P. Combinaisons des acides ferrocyanhydrique et sulfurique. Substitution sulfonée dans la molécule des cyanures complexes. Les oxyferrocyanures. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (37-39).

Haber, F. Nachweis und Fällung der Ferroionen in der wässerigen Lösung des Ferrocyankaliums. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (846-850).

Hauser, O. Ueber eine neue Klasse von Eisenverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2707-2710).

Hofmann, K. A. und Resenscheck, F. Die blauen Eisencyanverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (267-275); **342**, 1905, (364-374).

Konovalov, M. I. Ressemblance des sels de fer des acides organiques avec les sels des nitrodérivés. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1062–1067).

Matuschek, J. Einwirkung von Chlorammonium auf Ferricyankaliumcyanid. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (439-440).

Nicolardot, P. Ethylate ferrique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (857-859).

Rosenberg, J. O. Nitrososchwefeleisenverbindungen und ihr Verhalten zu den Nitroprussiden. 2:e Serie. Ark. Kemi, Stockholm, 2, No. 1, 1905, (36).

Sheppard, S. E. and Mees, C. E. K. The molecular condition in solution of ferrous oxalate. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (189-193); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (10).

Iron Carbonyl Fe (CO)₅

Dewar, Sir J. and Jones, H. O. physical and chemical properties of iron carbonyl. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (558–577).

Alloys.

Dessau, B. Eigenschaften der Legierungen. Umschau, Frankfurt a. M., 8, 1904, (271-273).

Dumas, L. Théorie des aciers au nickel. Rev. gén. sci., Paris, 14, 1903, (810-815).

Guertler, W. und Tammann, C. Legierungen des Nickels und Kobalts mit Eisen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (205-224, mit 1 l'af.).

Guillaume, C. E. Les applications des aciers au nickel, avec un appendice sur la théorie des aciers au nickel. Paris, 1904, (VII + 215, av. 25 fig.).

Guillaume, E. Chemie des Nickelstahls. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Aarau, 87, 1905, (70-71); Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (23-50, mit 4 Taf.).

Guillet, I.. Aciers au vanadium. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (107-109).

 Propriétés et constitution des aciers au chrome. l.c., (426-428).

 Constitution et propriétés des aciers au tungstène. l.c., (519-521.)

- Propriétés et constitution des aciers au molybdène. l.c., (540-542).

— Constitution et propriétés des aciers à l'étain, des aciers au titane et des aciers au cobalt. l.c., 140, 1905, (1689-1691).

Constitution et propriétés des aciers à l'aluminium. l.e., 141, 1905, (35-36).

 Les aciers spéciaux : aciers au nickel, aciers au manganèse, aciers au silicium. Paris, 1904, (100, av. 28

Hadfield, R. A. Iron and steel alloys. The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist, Boston, Mass., 7, 1904. (3-21, with text fig.).

Heyn, E. Mikroskopische Untersuchung der vom Sonderausschuss für Eisenlegierungen des Vereins zur Beförderung des Gewerbefleisses hergestellten Legierungen. Berlm, Verh. Ver. Gewerbfl., 83, 1904, (355-397, mit 31 Taf.).

Levin, M. und Tammann, G. Mangan-Eisenlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (136-144, mit 1 Taf.).

Müller, G. C. H. Nickelstahl als Ersatz für Platin. Kirchhoff's techn. Bl., Berlin, 3, 1903, No. 12, (6).

Vanadiumstahl. l.c., No. 1, (6).

Müller, G. C. H. Nickelstahl, Kohle u. Erz, Kattowitz, 1, 1904, (161-164).

Osmond, F. Aciers au nickel. Rev. gén. sci., Paris, 14, 1903, (863-871).

Petzold, M. Nickelstahlmassstäbe. Zs. Vermessgsw., Stuttgart, **33**, 1904, (337-344).

Rossi, A. J. Manufacture of ferrotitanium and other metallic alloys electrically. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (755– 760).

Simmersbach, O. Herstellung von Ferromangan. Bergm. Rdsch., Kattowitz, 1, 1905, 1305-308).

Tittler, R. Eisen-Nickellegierungen. Diss. Leipzig. Rosswein i. S., 1903, (72, mit 9 Taf.).

Vigouroux, E. Alliages de fer et de tungstène. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (15-19).

l.c., (62-68). Sur les ferrochromes purs.

Zechlin, M. R. Moderne Stahllegierungen. Motorwagen, Berlin, 7, 1904, (133-135, 145).

Fe C IRON CARBIDES.

Anton, A. Eisenkohlenstoffverbindungen und Konstitution des Kohlenstoffeisens. Diss. techn. Hochschule, Berlin. Parmstadt, 1905, (57).

Wüst, F. Eisenkohlenstofflegierungen höheren Kohlenstoffgehaltes. [In: Festschrift A. Wüllner gewidmet.] Leipzig, 1905, (240-264, mit 4 Taf.).

Fe Cl IRON CHLORIDES.

Benrath, A. Oxydationswirkungen des Eisenchlorids im Sonnenlicht. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (220-227).

Hinrichsen, F. W. und Sachsel, E. Bildungs- und Löslichkeitsverhältnisse der Doppelchloride des Eisens und der Alkalimetal e. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (81-99).

Malfitano, G. Colloïdes chloroferriques. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1245-1247).

Precht, II. Die im Kalisalzlager stattgefundene Oxydation des Eisenchlorürs durch Wasserzersetzung unter Bildung von Wasserstoff, Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1935–1936). Schmatolla, O. Die Chloride des Eisens. Liquor Ferri oxychlorati und die organischen Eisenpräparate. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **43**, 1903, (303–304).

Fe N IRON NITRIDE.

Baur, E. und Voerman, G. L. Eisen- und Chromnitrid. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (467-178).

Fe 0 IRON OXIDES.

Boudouard, O. Influence de la vapeur d'eau sur la réduction des oxydes de fer par l'oxyde de carbone et l'anhydride carbonique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (40-42).

Deussen, E. Löslichkeit der Eisenoxyde in Flusssäure. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (813–815).

Hoffmann, E. Chemische Natur des Ferrum oxydatum saccharatum solubile. Diss. Erlangen. 1904, (35).

Nicolardot, P. Sesquioxyde de fer. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (334-394).

Vigouroux, E. Action de l'aluminium sur un mélange d'oxyde de fer et de vanadium. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1901, (102-104).

Action de Paluminium sur un mélange d'oxyde de fer et d'argent. l.c., (139-142).

Colloidal Ferrie Hydroxide.

Dumanskij, A. V. Hydroxyde colloïdal de Fer. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1067-1069); **37**, 1905, (213-220).

(Russe) St. Peterburg, 1904, (3).

Linder, E. [Physical and chemical properties of colloidal ferric hydroxide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1906-1936); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (210-241).

Nicolardot, P. Sesquioxyde de fer colloïdal, modification brune. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (310–312).

Tribot, J. et Chrétien, H. Un hydrate colloidal de fer obtenu par électrodialyse. *l.e.*, (144-146).

Iron Salts.

Iron Arsenates.

Duncan, W. Ferrous and ferrie arsenates. Pharm. J., London, (Ser. 4), 20, 1905, (71-72).

Iron Ammonium Carbonate.

Hauser, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2707-2710).

Iron Silicates.

Weyberg, Z. Silikat Na₂Fe₂Si₄O₁₂. ('entralbl. Min., Stuttgart, **1905**, (717-719).

Iron Sulphates.

Recoura, A. Sulfate ferrique basique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1634–1637).

Hydrolyse des solutions très concentrées de sulfate ferrique. l.c., (1685-1688).

Scharizer, R. Chemische Constitution und Genese der natürlichen Eisensulfate. V. Zs. Krystallogr., Leipzig, 41, 1905, (209-225).

$Fe_2(SO_4)_39$ aq; $(Fe_2O_3)_718SO_3$; and $Fe_2O_34SO_3$

Recoura, A. Sulfate ferrique hydraté. Transformations moléculaires. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (108–110).

Ferrates.

Zinc Ferrate.

Ingalls, W. R. Zinkferrat. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (334).

Fe Si IRON SILICIDES.

Guertler, W. und Tammann, G. Verbindungen des Eisens mit Silicium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (163-179).

Fe S IRON SULPHIDE.

Gedel, L. Schwefeleisen mit besonderer Berücksichtigung der Schwefelwasserstoff-Reinigung des Leuchtgases. Schillings J. Gasbeleucht, München, 48, 1905, (400-407, 428-432); Disstechn. Hochschule, Karlsruhe. 1905, (51).

0340 (Gd) GADOLINIUM.

Černik, G. P. Composition chimique d'un gadolinite américain et de ses inclusions. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (287 301); (proc. verb. 25–27). Crookes, Sir W. Ultra-violet spectrum of gadolinium. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (420-422).

Urbain, G. Purification de la gadoline et poids atomique du gadolinium. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (583–585).

dans la gadoline. l.e., (1233–1234).

0360 (H) HYDROGEN.

Bertram, M. Vereinigung von Stickstoff und Wasserstoff durch elektrische Entladungen. Diss. Zürich, 1904, (75+1, mit 3 Taf.).

Bone, W. A. and Wheeler, R. V. The union of hydrogen and oxygen in contact with a hot surface. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (527–528).

Bredig, G. und Fraenkel, W. Wasserstoffionen-Katalyse. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (525–528).

Chapman, A. C. and Law, H. D. Reducing action of hydrogen. London, Anal., 30, 1905, (306-307).

Davis, B. and Edwards, C. W. Chemical combination of oxygen and hydrogen under action of radium rays. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (266–267).

Hale, G. E. and Ellerman, F. Calcium and hydrogen flocculi. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (41-52, with pl.).

Kamerlingh Onnes, H. The purifying [of hydrogen] by cooling combined with compression. . . . Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (82–85), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (157–160), (Dutch).

Kirkby, P. J. Union of hydrogen and oxygen at low pressures through the passage of electricity. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **9**, 1905, (171-185).

Union of hydrogen with oxygen at low pressures caused by the heating of platinum. *l.c.*, **10**, 1905, (467-476).

Lyman, T. Preliminary measurements of short wave-lengths discovered by Schumann. Astroph. J., Chicago, Ill., **19**, 1904, (263–267, with text fig.).

Milbauer, J. Wasserstoffoxydation durch Schwefelsäure. (Čechisch) Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., **14**, 1905, (42).

Moedebeck, H. W. L. Kriegsmässige Wasserstofferzeugung. then, 29, 1905, (54-55).

Olszewski, K. Bestimmung des kritischen Punktes des Wasserstoffs. Ann. Physik. Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, 1986-993); Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (399-406).

Paal, C. und Amberger, C. Activirung des Wasserstoffs durch colloidales Palladium. Berlin, Per. D. chem Ges., 38, 1905, (1406-1409). Nachtrag. Ebenda, 38, 1905, (2414).

Parsons, L. A. The spectrum of hydrogen. Astroph. J, Chicago, Ill., 18, 1903, (112-128, with text fig.).

Rebenstorff, H. Quantitative Versuche mit Wasserstoff, Zs. physik. Unterr., Berlin 18, 1905, (277-282).

— Kobaltieren der Zinkgranalien für die Wasserstoffeutwicklung. *l.e.*, (290).

Tower, O. F. Einwirkung des Stickstoffs auf Wasserdampf. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2945-2952).

Travers, M. W. Liquefaction of hydrogen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (793-795).

— Bildung fester Körper bei niedrigen Temperaturen, mit besonderer Berücksichtigung des festen Wasserstoffs. [Übers.] Zs. komprim. Gase, Weimar, 8, 1904, (35–36).

Uebel, M. Apparat zur Entwickelung von Wasserstoff oder Kohlensäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (141).

Winkelmann, A. Zu der Abhandlung des Hrn. G. N. St. Schmidt: "Ueber den Einfluss der Temperatur und des Druckes auf die Absorption und Diffusion des Wasserstoffs durch Palladium". Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (773-783).

Diffusion naszierenden Wasserstoffs durch Eisen. *l.c.*, **17**, 1905, (589-626); [*In*: Festschrift A. Wüllner gewidnet.]. Leipzig, 1905, 136-68).

Wiss, E. Arsenfreier verdichteter Wasserstoff zum Bleilöten. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (375–378).

Hydrides.

Moissan, H. Reactions fournies par les hydrures alcalins et alcalino-terreux. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (289-323).

H O HYDROGEN OXIDES.

Water.

Bousfield, W. R. Purification of water by continuous fractional distillation. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (740-747).

Dieterici, C. Energy of water and steam at high temperatures. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (513-514).

Gardner, W. M. and Lloyd, L. L. Water softening. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (392-395).

Goldberg, A. Chemie des Wassers, sowie der natürlichen und künstlichen Mineralwässer. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (915-921).

Henderson, J. B. Some abnormal bore waters. Rep. Aust. Ass., Dunedin, 10, 1905, 139-110).

Storage of water-supplies in a semi-tropical climate. *l.c.*, (143-146)

Keil, H. Versuche, aus Wässern mit hohem Gehalt an kohlensaurer Magnesia bei gleichzeitig hohem Gipsgehalte die kohlensaure Magnesia durch Zusatz von Kalkmilch zu e tfernen. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, 665-666).

Knight, N. Softening hard water by heating it under pressure. Chem. News, London, 91, 1905, (148).

Leher, E. Das Wasser und seine Verwendung in Industrie und Gewerbe. Leipzig, 1905, (124).

Pfeifer, 1. Verwendung der Bariumverbindungen zur Wasserreinigung. Zs. bayr. RevVer., München, 9, 1905, (78, 86–88, 107–109).

Quineke, G. Eisbildung und Gletscherkorn. [Schmelzen. Erstarren. Sieden.] Ann. Physik, Leipzig, (1. Folge), 18, 1905, (1-80, mit 1 Taf.).

Searpa, O. La viscosité des solutions d'eau et de phénol. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1901, (417-451, av. 2 fig.).

Schneider, G. Beseitigung des Eisens aus eisenhaltigeni Wasser. Alkoholfreie Ind., Halle, [1], 1904, (337–338, 315–317, 351–355, 362–364, 370–373). Walker, J. The ions of pure water. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, 362-366, with discussion).

Wehrenfennig, E. Untersuchung und Weichmachen des Kesselspeisewassers. Mit Fritz Wehrenfennig. 2. Aufl. Wiesbaden, 1905, (X11+185).

Untersuchung und Weichwerden des Kesselspeisewassers. ('hem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (676).

Hydrogen Dioxide.

Bie, V. Desinfizierende Wirkung des Wasserstoffsuperoxyds. Mitt. Finsens Lysinst. Kopenhagen, Jena, 9, 1905, (147-163).

Clover, A. M. und Houghton, A. C. Action of hydrogen peroxide upon anhydrides, and formation of organic acid, peroxides, and peracids. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (43–68).

Dunstan, W. R., Jowett, H. A. D. and Goulding, E. [Formation of hydrogen peroxide during the oxidation of metals.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1548-1574); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (231).

Graetz, L. Strahlungsartige Erscheinungen des Wasserstoffsuperoxyds. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (296–300).

Hoffmann, J. F. und Spiegelberg, P. Die Wasserstoffsuperoxyd zersetzenden Bestandteile der Kleic. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (441-443).

Liebermann, L. Wasserscoffsuperoxyd-Katalyse durch colloidale Platinlösungen. Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (119–154).

und Genersich, W. von. Umstände welche die katalytische Wirkung des colloïdalen Platins auf Wasserstoffsuperoxyd beeinflussen. *l.c.*, (155–175).

Merckens, W. Einwirkung von Wasserstoffsuperoxyd auf Bromsilbergelatine. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (489–491).

Strahlenartige Einwirkungen auf die photographische Bromsilbergelatine. [Wasserstoffsuperoxyd.] Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (667–683).

Nabl, A. Einwirkungen von Hydroperoxyd. Diss. Rostock, 1902, (47).

Nernst, W. Bildung des Wasserstoff superoxyds bei hohen Temperaturen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (710-713).

Precht, J. und Otsuki, C. Strahlungsähnliche Erscheinungen bei Wasserstoffsuperoxyd Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (890–906); Berlin, Verh. D. physik. Ges., 7, 1905, (53–56).

Schmatolla, O. Wasserstollsuperoxyd. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (641-642).

Senter, G. The *rôle* of diffusion in the catalysis of hydrogen peroxide by colloidal platinum. London, Proc. R. Soc., **74**, 1905, (566–574).

Stöckert, O. Zur Arbeit des Hrn. W. Merckens: "Ueber strahlenartige Einwirkungen auf die photographische Bronsulbergelatine." Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (192–195).

Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1671).

0370 (He) HELIUM.

Adams, E. P. Absence of helium from carnotite. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (321-322).

Debierne, A. Gaz produits par l'actinium. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (383-385).

Dewar, J. Liquéfaction de l'hélium. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (421–422).

Giesel, F. Nachweis von Helium aus Radiumbromid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2299-2300).

Herrmann, A. und Pesendorfer, F. Radioaktivität des dem Karlsbader Sprudel entströmenden Gases. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (70-71).

Himstedt, F. und Meyer, G. Bildung von Helmin aus der Radiumemanation. 2. Mitt. Ann. Physik, Leipzig, 11. Folge), 17, 1905, (1005-1008).

Jaquerod, A. et Perrot, F. L. Hélium comme substance thermométrique et sur sa diffusion à travers la silice. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (789-790).

— La diffusion de l'hélium à travers la silice, à haute température. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (613-615). Kohlschütter, V. und Vogdt, K. Feste Lösungen indifferenter Gase in Uranoxyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1419-1430, 2992-3002).

Moureu, C. Composition chimique des mélanges gazeux radioactifs qui se dégagent de l'eau de quelques sources thermales. Présence de l'hélium. Paris, C.-R. Acad. sci.. 139, 1904, (852-855).

Olszewski, K. Liquéfaction de Phélium. Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (407-511); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (994-998); Zs. komprim. Gase, Weimar, 9, 1905, (54-56)

Ramsay, W. Determination of the amounts of neon and helium in atmospheric air. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (111-114).

Schmidt, R. Diffusion von Argon und Helium. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 14, 1904, (801-821); Diss. Halle a. S., 1904, (38, mit 1 Taf.).

Strutt, R. J. [Helium in minerals.] London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (88–101).

0380 (Hg HYDRARGYRUM.

Bredig, G. und Weinmayr, J. Minimale Schichtdicke des katalytisch wirkenden Quecksilbers. [In: Festschrift L. Boltzmann gewidmet.] Leipzig, 1904, (839-847).

Cuthbertson, C. [Refractive index of gaseons mercury.] London, Phil. Trans. R. Soc., (Ser. A), 204, 1905, (323-319).

Danilewsky, B. V. J. Chemotropische Bewegung des Quecksilbers. Arch. Anat. Physiol., Leipzig, Physiol. Abt., 1905, (519-523).

Gehrcke, E. und Baeyer, O. von. Trabanten der Quecksilberlinien. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (1037-1012).

Harpf, A. Der Idrianer Schüttofen und seine Verwendung zur Verhüttung von Quecksilbererzen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, (1120-1126).

Hartley, W. N. Absorption spectrum and fluorescence of mercury vapour. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (428-130).

Kahlenberg, L. and Schlundt, H. Liberation of hydrogen during the action of sodium on mercury. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (257-259).

Kiesewetter, W. Quecksilberfilter mit Kompression. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (350-351).

Lemoult, P. Réactif des phosphure, arseniure et antimouiure d'hydrogène. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, 478-480.

Seddig, M. "Wachstums"-Erscheinungen an Quecksilbertropfen. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (153–154).

spirek, V. I. Quecksilberhüttenwesen. 11. Schüttröstofen Čermák-Spirek. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (127–133).

Stark, J. Zwei Linienspektra des Quecksilbers. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (490-515).

[Stetson, F. O.]. The vapour pressure of mercury. Washington, D.C., U.S. Dept. Agric., Monthly Weath. Rev., 32, (1904), 1905, (566).

Tarugi, N. Azione dei persolfati sul mercurio metallico, Gazz, chim. ital.. Roma, 33, parte 1^a, 1903, (127-133).

Amalgams.

Guntz et Ræderer. Composition des amalgames. Nancy, Bul. soc. sci., 5, 1905, (119).

Hedström, G. Apparate und Methoden zur Untersuchung der physikalischen und chemischen Eigenschaften der Amalgame. D. Monatschr. Zahnheilk., Leipzig, 20, 1902, (457-482).

Kettembeil, W. Elektrolytische Amalgambildung und Metalltrennung durch Amalgambildung. Diss. Göttingen. 1903, (49).

Kurnakov, N. S. et Žukovskij, G. Ju. Mercurides de caesium et de rubidium. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. 1188. liz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 947-948).

Reinders, W. [Amalgame des Silbers, aus Lösungen der Nitraten abgeschieden.] (Holländisch) Handl. Ned. Nat. Geneesk. Congres, 10, 1905, (157–159).

Schüller, A. Natriumamalgame. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (433–439).

Villarello, D. Étude chimique de l'Amalgamation Mexicaine (2^{me} partie). Mexico, Mem. Soc. Ant. Alzate, **21**, 1901, (145-215).

Compounds.

Fulda, W. Merkurikomplexe, die verschiedene Anionen besitzen. Diss. Breslau, 1904, (42).

Grigorovič, P. Action du mercurediéthyle sur le fulminate de mercure, décomposition de ce mélange par le chlorure d'hydrogène; sur un complexe nouvel: [5HgCl₂, 2NH₂OH.IICl.2NH₄Cl. 2[CH₃)₂CO.] (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, 1113–1119.

Holdermann, K. Quecksilberoxycyanid. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (600-617).

Horváth, J. Mercurius praecipitatus albus. (Ungarisch) Gyógysz. Kozl., Budapest, 21, 1905, (2-4, 18-20, 38-39).

Orlov, E. I. Mercurocobalto- et mercuronickelrhodanates complexes. Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **37**, 1905, (1269–1272).

Richaud, A. De l'emploi du cyanure et de l'oxycyanure de mercure pour la désinfection des instruments de chirurgie. J. pharm. chim., Paris, (sér. 9., 20, 1901, (97-99).

Struthers, R. de J. F. and Marsh, J. E. Photographic radiation of some mercury compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (377-380); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (67).

Dimereurammonium Salts

NHg₂)₂SO₄, H₂O and N1lg₂, H₂PO₄

Rây, P. C. The sulphate and the phosphate of the dimercuranmonium series. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (9-10); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (249-250).

Iodomercurates.

Duboin. Les liqueurs denses à base d'iodomercurates alcalins. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (385-388).

François, M. Iodomercurates de pyridine. *I.c.*, **140**, 1905, (861–863).

lodomercurates et chloroiodomercurates de monométhylamine. l.e., (1697-1698).

Hg Cl MERCURY CHLORIDES.

Aten, A. H. W. Löslichkeit von HgCl₂ in Aethylacetat und Aceton. Zs. physik. Chem., Leipzig, **54**, 1905. (121– 123). Brame, J. S. S. Action of acetylene on aqueous and hydrochloric acid solutions of mercuric chloride. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (427-432); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (119).

Brönsted, J. N. Reduktion des Quecksilberchlorürs durch Silber. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1901, (481–486).

Kistíakvoskij, V. A. Un sensibilisateur et un inducteur de la réaction d'oxydation du sublimé par l'acide oxalique. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1904, (proc.-verb. 919-920).

Meyer, J. Modifikation des Kalomels, Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905.

Pollacci, E. Diffusion de l'acide sulphocyanique dans les deux règnes; son action sur le calomel; études. Turin (Bocca), 1901 [1903], (164).

Mercury Halides.

Matthies, W. Glimmentladung in den Dämpfen der Queeksilberhaloidverbindungen HgCl₂, HgBr₂, HgI₂. Ann. Physik, Leipzig, (1. Folge), **17**, 1905, (675-693).

Hg I MERCURY IODIDES.

Ditte, A. Action de l'iodure mercurique sur l'acide sulfurique et sur les sulfates de mercure. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1162-1167).

Herz, W. und Knoch, M. Molekulargewicht des Quecksilberjodids. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (460).

Hess. Das Farbenthermoskop und seine Anwendungen auf Wärmeerscheinungen. [Silberquecksilberjodid.] Danzig, Schr. natf. Ges., (N.F.), 11, H. 3, 1905, (XVII–XIX).

Hg 0 MERCURY OXIDES.

Mercury Salts.

Cox, A. J. Basische Quecksilbersalze. Diss. Breslau, 1904, (42).

Fischer, T. und Wartenberg, H. von. Neue Quecksilberoxylalogene. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (308).

Schaefer, K. Constitution von Quecksilber- und Silbersalzen mittels elektrischer Methoden. Diss. Würzburg, 1902, [69]. Scholtz, M. Elektrolytische Dissoziation der Quecksilbersalze. ΔpothZtg, Berlin, **20**, 1905, (856).

Mercurous Nitrate.

Rây, P. C. Theory of the production of mercurous nitrite and of its conversion into various mercury nitrates. The hydroxy-mercurous nitrates and the α· and β· hydroxy-mercurosic nitrates. London, J. Chem Soc., 87, 1905, (171–177); fabstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (217).

Mercurous Nitrite.

Rây, P. C. Theory of the production of mercurous nitrite and of its conversion into various mercury nitrates. *l.c.*

Mercury Perchlorates.

 $\begin{array}{cccc} Hy drated & oxymercuric & perchlorate \\ OHg_3(ClO_4)_4, & 12H_2O. \ Anhydrous & \frac{1}{3}- \ basic \\ oxymercuric & perchlorate & OHg_3(ClO_4)_4, \\ \beta \cdot \frac{2}{3} \cdot Basic & oxymercuric & perchlorate \\ O_2Hg_3(ClO_4)_2 & & \end{array}$

Chikashigé, M. Oxymercuric perchlorates and the action of alcohol on mercury perchlorates. Ic., (822-826); [abstract] Proc. l.c., 21, 1905, (172).

Mercury Sulphates.

Ditte, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1162–1167).

0390 (I) IODINE.

Ashley, R. H. Oxydation von Sulfiten durch Jod in alkalischer Lösung. (Uebers.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (69-72).

Baxter, G. P. A revision of the atomic weight of iodine. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1577–1595); Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1904, ([417]-436). Separate. 24.5 cm.; (Tebers.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (14-33).

Revision des Atomgewichtes von Jod. (2. Mitt.) [Uebers. von J. Koppel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (36–18).

Boulouch, R. Sur un sous-iodure de phosphore et sur l'action de l'iode dans la transformation allotropique du phosphore. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903—1904, 1904, (88–90).

Deventer, C. M. van. Das freie Jodium in jodierter Lauge. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (135– 137). Kirchhoff, F. Bestimmung der Molekulargrösse des Jods in seinen Lösungen. Diss. Leipzig, 1902, (58).

Köthner, P. Atomgewicht des Jods. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (262-265).

Kreider, D. A. An iodine titration voltameter. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. I), 20, 1905, (I-10, with illus.).

Ladenburg, A. Atomgewicht des Jods. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (259-262).

Meerum Terwogt, P. C. E. Untersuchungen über das System: Brom und Jod. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (203-243).

Milbauer, J. und Hac, R. Bestimmung von Jodeyan neben Jod. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (286-292); (Cechisch) Prag, Věstn. České Spol. Nauk, 1904, 24. Aufsatz, (6).

Pfuhl, [F.]. Farbenthermoskope. [Wärmeempfindliches Jodpapier.] Natur u. Schule, Leipzig, **3**, 1904, (189).

I H HYDRIODIC ACID.

Skrabal, A. Einwirkung von Oxydationsmitteln auf Jodwasserstoff und die Reaktionen der unterjodigen Säure. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (550–554).

I O IODINE OXIDES.

Iodic Acid and Iodates.

Granger, A. et Schulten, A. de. Sur quelques iodates cristallisés. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (201-203).

Groschuff, E. Jodsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **47**, 1905, (331–353).

Luther, R. and Sammet, G. V. Die Gieichgewichte IIIO₃ + 5H1

1₂ + 3H₂O und HBrO₃ + 5HBr^{**} → 3Br₂+3H₂O, chemisch und elektromotorisch bestimmt. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (293-295).

Meerburg, P. A. Bestimmung in den Systemen:

KIO₃-IIIO₃-II₂O, NaIO₃-IIIO₃-II₂O und NII₄IO₃-IIIO₃-II₂O. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (324-344).

0420 Kalium.

Rupp, E. Jodsäure als jodoxydimetrisches Reagens. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (98-104).

Periodic Acid and Periodates.

Müller, E. Einfluss indifferenter Jonen auf die elektrolytische Bildung der Ueberjodsäure und ihrer Salze. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (753-756).

INDIUM. 0400 (In)

Browning, P. E. Index to the literature of indium 1863-1903. Washington, D.C., Smithsonian Inst., Misc. Collect., **46**, No. 1571, 1905, (15).

In F INDIUM FLUORIDE. In₂F₆I8aq.

Chabrié, C. et Bouchonnet, A. Fluorures d'indium. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (90-91).

In O INDIUM OXIDE.

Meyer, J. Flüchtigkeit des Indiumoxyds. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **47**, 1905, (281–286).

IRIDIUM. 0410 (Ir)

Headden, W. P. Some reactions due to iridium. Denver, Proc. Colo. Sci. Soc., 8, 1905, (50-53).

Larisch, P. Abhängigkeit der Löslichkeit von der Anzahl der Ionen bei den Iridium-Ammoniaken. Diss. Zürich, 1904, (103).

Ir₃ Cl₁₆(NO₂)₈K₁₂ 4aq.

Quennessen, L. Iridochloronitrite de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (258-259).

0420 (K) KALIUM (POTASSIUM).

Aulard, A. Destillation des mélasses et production des salins potassiques et azotés. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (650–666).

Bauer, C. Kalisalzlager im Werra-Gebiete. Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 9, 1904, (69-70).

Ephraim, F. Kalium und Verbindungen. [In: Gmelin-Kraut, Handbuch der anorg. Chemie. Bd 2. Abt. 1.] Heidelberg, 1905, (1–187).

Hagen, M. Auftreten und Ausdehnung der Kalisalzlagerstätten in Deutschland. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (653-661).

Herrmann, L. Die Stassfurter Salzindustrie. Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 6, 1901, (309-311).

Langguth, E. Leuzit, ein Rohstoff für Kan- und Aluminiumdarstellung. Zs. prakt. Geol., Berlin, 13, 1905, (80-81).

Le Blanc, M. Das Quecksilberverfahren von Castner zur Gewinnung von Chlor und Alkali. Nach Versuchen von Dr. C. Cantoni. Zs. Elektroch., Halle, **11,** 1905, (609-612).

Lilienfeld, M. Die Fabrikation der Soda und Pottasche in kritisch historischer Beleuchtung. Seifenfabr., Berlin, 22, 1902, (1293-1296); 23, 1903, (3-9, 30-34, 53-55, 77-79, 105-107,

Löhr, P. Die für die Kaligewinnung in Betracht kommenden Mineralien, deren analytische Bestimmungsverfahren und Feststellung des Charakters der Salze auf Grund der chemischen Analyse. Zentralbl. Kunstdüngerlad., Mann-heim, **10**, 1905, (169–171, 183–181, 193– 195, 209-210, 221-222, 237-238).

Ochsenius, C. Unsere Kalisalze. Marburg, Sitzber. Ges. Natw., 1905, (89-92).

Pellet, II. La potasse et la soude dans la canne à sucre. Bull. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (1049-1053).

Piñerúa Alvarez, E. Nouveau réactif de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1186–1187).

Potassammonium.

Joannis. Action du potassammonium sur le bromure de baryum. l.c., (1243-1245).

K Br POTASSIUM BROMIDE.

Kablukov, I. A. Combinaison du KBr avec le AlBr₃. (Russ.) St. Peter-burg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšė., **36**, 1904, (proc.-verb. 5).

Worley, F. P. Bromine in solutions of potassium bromide. [Formation of KBr₃ and small quantities of a more complex compound.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1107-1123); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (209-210).

K Cl POTASSIUM CHLORIDE.

Kalium.

Guye, P. A. L'électrolyse des chlorures alcalins (1et Mém.). Théorie élémentaire des électrolyseurs à diaphragmes. Journ. Chim. Phys., Genève, **1**, 1903, (121-151, 212-226).

Tardy, A. et Guye, P. A. L'électrolyse des chlorures alcalins (2me Mém.). Mode de fonctionnement des diaphragmes. Le., 2, 1904, (79-123, 7 fig.).

Potassium Halides.

Meusser, A. Löslichkeit von Kaliumchlorid, -bromid, -jodid im Wasser. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (79– 80).

K I POTASSIUM IODIDE.

Heffter, A. Zerlegung des Jodkaliums durch Fette. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (320–322).

K 0 POTASSIUM OXIDES. Potassium Salts.

Divers, E. Constitution des Fremyschen Sulfazilats und des Pelouzeschen Nitrosulfats. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1874–1878). Berichtigung. Ebenda, (2252).

Hantzsch, A. Constitution des Fremyschen Sulfazilats und des Pelonzeschen Nitrosulfats. l.e., (3079-3082).

Stortenbeker, W. L'isomorphisme des sels thalleux et potassiques. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (53-65).

Thomas, C. A. S. Pulver, [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (433–436).

Potassium Chlorate.

Davidson, E. Zersetzung von Kaliumchlorat durch Salzsäure. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1017-1051).

Ditz, H. Einwirkung von konzentrierter Salzsäure auf Kaliumchlorat bei Gegenwart von Kaliumjodid bezw, bromid und die quantitative Bestimmung von Chlorat. l.e., (1516–1520).

Kolb, A. Einwirkung von Salzsäure auf Kaliumchlorat. *l.e.*, (1693–1691).

Schlötter, M. Ueberführung des Kalimuchlorats in das jodat durch Jod bei Gegenwart von Salpetersäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (270–274).

56I

l'otassium Iodate.

Meerburg, P. A. Bestimmung in den Systemen: K1O₃-H1O₃-H₂O,NaIO₃-H1O₃-H₂O und NH₄IO₃-HIO₃-H₂O. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (324–314).

Potassium Metabisulphite.

Lumière, A., Lumière, L. et Seyewetz, A. L'altération à l'air du métabisulfite de potasse et du bisulfite de soude. Arch. Phot., Genève, 8, 1901, (161-166); Rev. Suisse. Phot., Genève, 16, 1901, (271-275); Phot. Wochenbl., Berlin, 30, 1901, (161-161); D. PhotZtg, Weimar, 29, 1905, 190-194).

Potassium Nitrate.

Bogorodskij, A. Ja. Elektrolyse du KNO₃, du NaNO₃ et du LiNO₃ fondu. (Russ.) St. Peterburg, Zuru. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (703-759).

Kauffmann, P. Umwandlung und Löslichkeit von Mischkristallen aus Ammoniumnitrat und Kaliumnitrat. Diss. Freiburg i. B., 1903, (37).

Potassium Nitrite.

Rây, P. C. [Potassium nitrite and its decomposition by heat.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (177-184); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1901, (240-241).

Potassium Perellorate.

Perchlorat im Schwarzpulver und Gefahren bei der Fabrikation und Verwendung perchlorathaltiger Schwarzpulver. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904.

Bergmann, E. (415-421); Lenze, F. (394-115).

Potassium Permanganate.

Beknazar-Uzbachian, J. Emploi des permanganates de calcium et de potassium comme oxydants. Thèse, Genève, 1904, 189).

Potassium Persulphate.

Bach, A. Action de l'acide sulfurique sur le persulfate de potassium. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1901, (548-549).

Brunner, H. Détermination quantitative des chlorates, des bromates et des

Lithium. 565 0450

iodates en moyen du persulfate de potassium en présence de substances organiques. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, **42**, 1904, (225–226, 237).

Merk, B. Wechselwirkung zwischen Jod- und Bromkalium und Kaliumpersulfat in wässeriger Lösung und ihre Anwendung auf dem Gebiete der Medizin. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (1022-1023).

Potassium Sulphate.

Belton, F. G. Existence of a definite lead-potassium sulphate [PbK₂(SO₄)₂]. ('hem. News, London, **91**, 1905, (191).

Herold, I. Kaustifikation des Kaliumsulfates. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (417-430).

0430 (Kr) KRYPTON.

Valentiner, S. und Schmidt, R. Darstellung von Neon, Krypton, Xenon. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (816–820); Ann. Physik, Leipzig, (4 Folge), 18, 1905, (187–197).

0440 (La) LANTHANUM.

Kraft, K. Cer und Lanthan. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1903, (34).

Wolff, E. Das Lanthanspektrum. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (395–409).

La Cl LANTHANUM CHLORIDE.

Matignon, C. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1181-1183, 1339-1341).

La 0 Lanthanum oxides. Lanthanum Salts.

Lanthanum Tungstates:

 $((NII_4)_2O)_2$ La₂O₃ $(WO_3)_{16}$ 16 aq $(BaO)_5$ La₂O₃ $(WO_3)_{16}$ 16 aq $(Ag_2O)_5$ La₂O₃ $(WO_3)_{16}$ 4 aq

Rogers, A. and Smith, E. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1474-1484).

0450 (Li) LITHIUM.

Bernini, A. Einfluss der Temperatur auf die elektrische Leitfähigkeit des Lithiums. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **5**, 1905, (74-78).

Feigenberg, B. Trennungsmethode des Lithiums von anderen Alkalimetallen. Diss. Berlin, 1905, 52). Herrmann, E. Lithium im menschlichen Organismus. Arch. ges. Physiol., Bonn, 109, 1905. (26–50).

Siebert, S. Gewinnung von Lithiumsalzen aus den Mutterlaugen der Orber Soolquellen. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (368).

Li Cl LITHIUM CHLORIDE.

Guye, P. A. L'électrolyse des chlorures alcalins (1^{cr} Mémoire). Théorie élémentaire des électrolyseurs à diaphragmes. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (121–151, 221–226).

Tardy, A. et Guye, P. A. L'électrolyse des chlorures alcalins. (2^{mo} Mém.) Mode de fonctionnement des diaphragmes. *l.e.*, **2**, 1904, (79-123, 7 fig.).

Li 0 LITHIUM OXIDE.

Lithium Salts.

Lithium Carbonate,

Geffcken, G. Löslichkeit des Lithiumkarbonats in Alkalisalzlösungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (197-201).

Lithium Chromates.

Schreinemakers, F. A. H. Die Lithiumchromate. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (633– 639).

Lithium Nitrate.

Bogorodskij, A. Ja. Electrolyse du KNO₃, du NaNO₃ et du LiNO₃ fondu. (Russ). St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (703–759).

Lithium Oxalate.

orlov, N. A. Sel double de l'oxyde oxalique de cobalt et du lithium oxalique. (Russ.) Farmacevt. Žurn., St. Peterburg, 1904, (373–375).

Lithium Silicate.

Weyberg, Z. Lithiumalumosilikate. Centrabl. Min., Stuttgart, 1905, (616-655).

Lithium Sulphate.

Schreinemakers, F. A. H. and Cocheret, D. H. Gleichgewichte im Systeme: Ammoniumsulfat, Lithiumsulfat und Wasser. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (771-778).

0460 (Mg) MAGNESIUM.

Barnes, J. Spektrum des Magnesiums. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (148-151).

Bollmann, G. Magnesiumverbindungen. Diss. Berlin, [1905], (44).

Garros, F. Nouveaux résultats obtenus en porcelaines céramiques diverses. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (68-70).

Hohler, E. Electrolytische Abscheidung des Magnesiums und Darstellung einer geeigneten Schmelze. Diss. Zürich. Frankfurt a. M., 1904, (44).

Saunders, F. A. Are spectra of magnesium, zinc and cadmium. [Abstract.] Proc. Amer. Physic. Soc. in Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1965, (117-118).

Alloys.

Boudouard, O. Les alliages de zinc et de magnésium. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (424–426).

Grube, G. Magnesium-Bleilegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (117–130).

Magnesium - Aluminiumlegierungen. *l.e.*, **45**, 1905, (225–237).

Legierungen des Magnesiums mit Zinn und Thallium, l.c., **46**, 1905, (76-93).

Kurnakov, N. S. et Stepanov, N. I. Alliages du magnésium avec l'étain et le plomb. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (668–682); [Uebers. von W. Loewenstamm] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (177–192).

Stepanov, N. l. Alliages du magnésium avec le bismuth. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc. verb. 1285-1286).

Mg C MAGNESIUM CARBIDE.

Nance, J. T. The existence of a carbide of magnesium [Mg C₂]. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (124).

Mg Cl magnesium chloride.

Engelhard. Verhalten des Chlormagnesiums im Dampfkessel. Zs. Brauw., München, (N. F.), 28, 1905. (350-351).

Mg 0 MAGNESIUM OXIDES.

Anderson, W. C. Formation of magnesia from magnesium carbonate by heat, and effect of temperature on the properties of the product. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (257-265); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (11).

Strzyzowski, C. Une impureté de l'oxyde de magnésium. Arch. Sei. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (201– 203).

Magnesium Hydroxide.

Monhaupt, M. Einwirkung von Kohlensäure auf Magnesiumhydroxyd. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (868).

Magnesium Salts.

Magnesium Carbonates.

Brill, O. Dissoziation der Karbonate der Erdalkalien und des Magnesiumcarbonats. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (275–292).

Lacroix, A. Les carbonates basiques de magnésie de l'éruption de Santorin en 1866. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1308-1331).

Magnesium Nitrite.

Rây, P. C. [Magnesium intrite and its decomposition by heat.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (177-184); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (240-241).

Magnesium Silicate.

Hirzel. Aluminium-Magnesium-Hydrosilikat (Florida-Bleicherde). Chem. Rev. Fettiud., Hamburg, **11**,1901, (116– 118, 145–146).

Magnesium Sulphate.

Denison, R. B. Equilibrium between sodium and magnesium sulphates. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (136–139).

0470 (Mn) MANGANESE.

Fritsch, C. Bogenspektrum des Mangans. Ann. Physik, Leipzig, (4. F.), 16, 1905, (793-837).

Kassner, G. Selbstreinigung einer eisenhaltigen Manganlösung. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (407–409).

Lambert, P. Spectre d'absorption des sels manganeux. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (357-358). **Lienau**, H. Friedelit. ChemZtg, Cöthen, **20**, 1905, (361).

Müller, W. Das anodische Verhalten von Zink und Mangan. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (755-763).

Schlagdenhauffen, [F.] et Reeb, E. La présence et l'état du manganèse dans le règne animal et végétal. J. Pharm., Mülhansen, **32**, 1905, (47-61, 80-89, 114-120, 131-136, 182-191).

Alloys.

Arrivaut, G. Alliages de manganèse et de tungs'ène. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, 120-23).

Alliages de chrome et de manganèse. *I.e.*, (70-75).

Levin, M. und Tammann, G. Mangan - Eisenlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (136–144).

Naske, T. und Westermann, A. Technisches Ferromangan. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (243–248).

Simmersbach, O. Herstellung von Ferromangan. Bergm. Rdsch., Kattowitz, 1, 1905, (305–308).

Take, E. Bestimmung von Umwandlungspunkten Heusler'scher Mangan-Aluminium-Bronzen. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1905, (35-49).

Mn B MANGANESE BORIDES.

Binet du Jassoneix. La réduction par le bore amorphe des oxydes de manganèse et la préparation d'un nouveau borure de manganèse [MnB]. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, 11209-121]).

Wedekind, E. Die Manganboride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1228-1232).

Mn 0 MANGANESE OXIDES.

Manganese Salts.

Manganese Chromates.

Gröger, M. Chromate des Mangans. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, 153-468).

Manganese Sulphate.

Sahmen, R. Mischkristalle von Mangansulphat zwischen 0° und 39°. Zs. physik. Chem., Leipzig, **54**, 1905, (111–120).

(D-7195)

Manganates and Permanganates.

Brown, J. Reaktion zwischen Chlorwasserstoffsäure und Kaliumpermanganat in Gegenwart von Ferrichlorid. [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (145–153).

Einwirkung von Chlorwasserstoffsäure auf Kaliumpermanganat in Gegenwart verschiedener anorganischer Salze. [Uebers.] l.c., 47, 1905, (314–330).

Etard, A. Les manganates et les permanganates. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (523–524).

skrabal, A. Kinetik der Permanganat-Oxalsäure-Reaktion, Zs. anorg. Chem., Hamburg, **42**, 1904, (1–59).

Voerman, G. L. Löslichkeit des Kaliumpermanganats in Wasser, (Holläudisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (766-767).

Permanganomolybdates

Allemann, O. Diss. Bern, 1904, (32).

Friedheim, C. und Allemann, O. Bern, Mitt. Natf. Ges., 1904, 1905, (23-54).

0480 (Mo) MOLYBDENUM.

Glasmann, B. Reduction der Molybdänverbindungen in schwefelsaurer Lösung durch Magnesium. Berlin, Ber. D. chem Ges., 38, 1905, (604-605).

Kraemer, J. Leitfähigkeit molybdän- und wolframsaurer organischer Complexe. Diss. Münster i. W. 1904, (46).

Neumann, B. Grosse Molybdänglanz-Kristalle. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1186–1187).

Nordenskiöld, I. Compounds of pentavalent molybdenum. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **16**, 1904, (4–8).

Rosenheim, A. und Braun, H. J. Halogenverbindungen des Molybdäns und Wolframs. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (311–322).

Truchot, P. Caractérisation du molybdène. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (254).

Alloys.

Guillet, L. Les aciers au molybdène. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (540-542).

Mo Cl molybdenum chloride.

 K_3MoCl_6 ; Rb_2MoCl_5aq ; Cs_2MoCl_5aq : $(NH_4)_2MoCl_5aq$.

Chilesotti, A. Sulla riduzione elettrolitica delle soluzioni acide di anidride molibdica e su alcuni composti del tricloruro di molibdeno. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, [349-362); Rist. da Roma, Rend. Acc. Lincei, ser. 5, 12, ii, 1903, (22-26, 67-73).

Mo O MOLYBDENUM OXIDES.

Molybdic Acid and Molybdates.

Junius, A. Molybdate, Diss. Berlin, 1905, (40); [Auszug] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (428-448).

Weinland. R. F. und Knöll, W. Chlorierte und bromierte Molybdänate, bromierte Molybdänite und einige ihnen zugrunde liegende Säuren. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (81–116).

Arsenvanadinomolybdates.

Diem, E. Arsenvanadiumolybdate. Diss. Bern, 1904, (47).

Phosphomolybdic Acid H₃PO₄12MoO₃29aq. and Phosphomolybdates.

Levi, M. G. e Spelta, E. L'acido fosfomolibdico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903. (207-226).

Miolati, A. Acido fosfomolibdico giallo. *t.e.*, **33**, ii, 1903, (335–348).

Perlberger, H. Kupfer- und Kadmium-Phosphormolybdate. Diss. Bern, 1904, (47).

0490 (N) NITROGEN.

Alt, H. Verdampfungswärme des flüssigen Stickstoffs. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (346–349).

Berthier, A. La fixation de l'azote atmosphérique par des procédés électriques. Eclair. électr., l'aris, **45**, 1905, (256–260, av. fig.).

Bertram, M. Vereinigung von Stickstoff und Wasserstoff durch elektrische Entladungen. Diss. Zürich-Oberstrass, 1904. (75+1, mit 3 Taf.).

Brode, J. Oxydation des Stickstoffes in der Hoch-pannungsflamme. Zs. Electroch., Halle, **11**, 1905, (752–754); Halle a. S., 1905, (HI + 63). Chuard, E. Fixation de l'azote atmosphérique. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (208–210).

Estreicher, T. Schmelzpunkte von Sauerstoff und Stickstoff. Zs. kromprim. Gase, Weimar, 8, 1905, (129-132, 141-146).

Frank, A. Nutzbarmachung des freien Stickstoffes der Luft für Landwirtschaft und Industrie. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (727-733); Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 7, 1905, (81-84); Acetylen, Halle, 6, 1903, (147-150).

Frankfurt a. M., 9, 1905, (324–327).

Goldhammer, D. Natur der flüssigen Luft. [In: Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (410–421).

Goldstein, E. Elektrische Entladungserscheinungen und ihre Spektra. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (14-17).

Gray, R. W. Atomic weight of nitrogen. London, J. Chem. Soc., **57**, 1905, (1601–1620); [abstract] London, Proc Chem. Soc., **21**, 1905, (156–157).

Guye, P. A. Poids atomique de l'azote déduit du rapport des densités de l'azote et de l'oxygéne. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905. (1386-1389).

Revision du poids atomique de l'azote. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **18**, 1904, (602-603); Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (755-772).

Herzfeld, [A.]. Kalkstickstoff. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (265-268).

Hinrichs, G. D. Poids atomique véritable de l'azote. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1590-1591).

Jones, H. O. Stereochemistry of nitrogen. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (169-193).

Knietsch, R. Herstellung reinen komprimierten Stickstoffs für Laboratoriumszwecke. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 1.] Berlin, 1904, (673–674).

Leduc, A. Poids atomiques de l'hydrogène et de l'azote et la précision atteinto dans leur détermination. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (717–718).

Lepel, F. von. Oxydation des Luftstickstoffes mit Hüfe des elektrischen Flammenbogens, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2524–2533).

Lepel, F. von. Nutzbarmachung des atmosphärischen Stickstoffs durch elektrische Flammenbogen. Berlin, Jahrb. D. LandwGes., 19, 1904, (40-44).

Lewis, P. Afterglow of metallic vapors in nitrogen—a new band spectrum, Astroph. J., Chicago, Ill., 20, 1904, 49-57, with pl.).

Spectra of nitrogen and its oxides. *l.c.*, (58–62, with pl.).

Spectrum of the electrodeless discharge in nitrogen. [Abstract.] Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1901, (124–125).

Spectrum of the afterglow of the spark discharge in nitrogen at low pressures. [Abstract.] Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (125–128).

Mix, C. Gewinnung von Sauerstoff und Stickstoff aus der gewöhnlichen Luft mittels Verflüssigung der letzteren. Zs. KälteInd., München, 12, 1905, (181– 185).

Neuburger, A. Verwertung des Luftstickstoffs. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1761-1766, 1810-1814, 1843-1852).

Pintza, A. Détermination physicochimique du poids atomique de l'azote. Thèse, Genève, 1904, (49).

Sandmann, O. Bindung des atmosphärischen Stickstoffes und Mitteilung einiger Versuche betreffend die Einwirkung desselben auf Baryum- und Calciumcarbid. Acetylen, Halle, **6**, 1903, (137–142).

Scott, A. Atomic weight of nitrogen. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (309-310).

Stavenhagen, A. Oxydation des Luftstickstoffs im Hochspannungsflammenbogen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2171–2177).

Tower, O. F. Einwirkung des Stickstoffs auf Wasserdampf. *l.e.*, (2945–2952).

Wiesler, A. Verwertung des freien Stickstoffs. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1713-1719).

will, W. Les progrès de la technique des matières explosives depuis le déve-(p-7195) loppement de la chimie organique. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1901, (801–814).

Witt, O. N. Nutzbarmachung des Luftstickstoffs. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1261–1264); Ill. landw. Ztg, Berlin, **25**, 1905, (884–887).

Techuisch- chemische Unterrichtslaboratorieu und die Nutzbarmachung des Luftstickstoffs. Chem. Ind., Berlin, **28**, 1905, (699-707, mit Taf.); Prometheus, Berlin, **17**, 1905, (129-134, 149-153, 165-169).

N H NITROGEN HYDRIDES. AMMONIA.

Solutions in liquid ammonia. By J. L. H. Science, New York., (N. Ser.), **22**, 1905, (408–409).

Bronn, J. Verflüssigtes Ammoniak als Lösungsmittel. Materialien über die chemischen Eigenschaften des verflüssigten Ammoniakgases. Berlin, 1905, (XII+252).

Zustand der metallischen Lösungen. Ann. Physik, Leipzig, [4. Folge], **16**, 1905, (166-171).

Dieterici, C. Die thermischen und kalorischen Eigenschaften des Ammoniaks. Zs. Kältelnd., München, 11. 1904, (21-24, 47-51).

Franklin, E. C. Reaktionen in flüssigem Ammoniak. [Uebers.]. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (1-35).

Haber, F. und Oordt, G. van. Bildung von Ammouiak aus den Elementen. *I.c.*, 43, 1905, (111-115); 44, 1905, (341-378); 47, 1905, (42-44).

Hantzsch, A. und Stuer, B. C. Neue Reactionsproducte aus Ammoniak und Sulfurylchlorid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1022-1043).

Hugot, C. Action du gaz ammoniac sur le trichlorure, le tribromure et le triiodure d'arsenic. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (54-56).

Phosphore et ammoniae. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., **1903–1904**, 1904, (47–49).

Jackson, H. and Northall-Laurie, D. Action of carbon monoxide on ammonia. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (433-434); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (118-119).

Joannis, A. Action de l'ammoniac sur le bromure de bore et sur le chlorure phosphoreux. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (364-368).

Kempf, R. Oxydation von Ammoniak mittels Alkalipersulfat in a kalischer Lösung, Berlin, Per. D. chem. Ges., 38, 1905, (3972-3074).

Müller, E. und Spitzer, F. Elektrolytische Oxydation von Ammoniak zu Nitrit. *I.e.*, (778-782).

Elektrolytische Oxydation des Ammoniaks. *l.e.*, (1188-1190).

— Electrolytische Oxydation des Ammoniaks und ihre Abhängigkeit vom Anodenmaterial. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, 1917-931).

Perman, E. P. Decomposition and synthesis of ammonia. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (528).

Pfeiffer, O. Gasfabrikation. Ammoniak. [Chemisch-technische Untersuchungsnethoden, hrsg. von Georg Lunge. 2.] Berlin, 1905, (545-701, mit 5 Tab.).

Stuer, B. C. Reaction zwischen Sulfurylchlorid und Ammoniak. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2326); Diss. Würzburg, 1904, (35).

Traube, W. Elektrolytische Oxydation des Ammoniaks. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (828-831).

und Biltz, A. Gewinnung von Kitriten und Kitraten durch elektrolytische O ydation des Ammoniaks bei Gegenwart von Kupferhydroxyd. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (3-10).

Ammonium Compounds.

Chablay. Action des métaux-ammoniums sur les dérivés halogénés du méthane. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1262-1263).

Lebeau, P. Sur l'emploi des métauxanimoniums en chimie organique, formation des amines primaires. *l.c.*, (1264– 1266).

Rây, P. C. Sulphate and phosphate of the dimercuranmonium series. $[(NHg_2)_2 SO_4, H_2O]$ and $NHg_2, H_2PO_4]$. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (9–10); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **20**, 1904, (249–250).

Ruff, O. und Geisel, E. Sulfammonium und seine Beziehungen zum Schwefelstickstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges.. 38, 1905, (2659-2667).

Sabbath, S. Konstitution der Silberammoniakverbindungen. Diss. Rostock, 1903, (79).

Ammonium Salts and Derivatives.

Bauer, H. Reaktion der Ammoniumsalze. Pharm. Ztg. Berlin, 50, 1905, (133-131).

Hodgkinson, W. R. and Coote, A. H. Reactious between ammonium salts and metals. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (502-503).

Jannasch, P. Vertreibung der Ammousalze nach Fällungen bei Gegenwart von Ammonsalzen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (38).

Le Bel, J. A. Constitution de l'ammonium. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (340-346).

Tutton, A. E. H. Relation of ammonium to the alkali metals. Annonium magnesium and ammonium zine sulphates and selenates. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1123-1183); [abstraet] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (177-178); [Uebers.] Zs. Krystallogi.. Leipzig, 41, 1905, (321-380).

Veley, V. H. Hydrolysis of ammonium salts. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (26-33); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (248).

Wedekind, E. Nene optisch-aktive Ammoniumsalze und Konfiguration des Stickstoffs in den quartären Ammoniumbasen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1901), 11, 1, 1905, (83-86).

Ammonium Chloride.

Matuschek, J. Einwirkung von Chlorammonium auf Ferrieyankalium-cyanid. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (439-110).

Ammonium Iodate.

Meerburg, P. A. Die Systeme NalO₅-HlIO₃ und NII₄IO₃-HlO₃-H₂O bei 30°. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (309–320).

Ammonium Nitrate.

Kauffmann, P. Umwandhing und Löslichkeit von Mischkrystallen aus Annuoniumnitrat und Kaliumnitrat. Diss. Freiburg i. B., 1903, (37).

Ammonium Nitrite.

Biltz, W. und Gahl, W. Zerfall in Wasser gelösten Ammoniunnitrits und diesem verwandte Vorgänge. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (409-413).

Blanchard, A. A. Zersetzung des Ammoniumnitrits. Erwiderung an Kurt Arndt. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (117-122).

Ammonium Perchlorate.

Alvisi, U. Poudres noires au perchlorate d'ammonium. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (167–474).

Ammonium Sulphate.

Feldmann, A. Sättigungsapparat für die Gewinnung von schwefelsaurem Ammoniak. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (86).

Langenbeck, E. Herstellung des schwefelsauren Ammoniaks. D. landw. Presse, Berlin, **32**, 1905, (89–92).

Schreinemakers, F. A. H. und Cocheret, D. H. Gleichgewichte im Systeme: Ammoniumsulfat, Lithiumsulfat und Wasser. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (771–778).

Zimpell, K. Gewinnung von schwefelsauren Ammoniak in kontinuierlichem Betrieb. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (683-684).

Hydroxylamine and its Derivatives,

Kohlschütter, V. und Vogdt, K. Feste Lösungen indifferenter Gase in Uranoxyden. [Hydroxylamin und Derivate.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1419-1130, 2992-3002).

Simon, L. J. Action du permanganate de potassium sur les sels d'hydroxylamine (nitrate, phosphate, arséniate). Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, 1659-661).

Méthode de dosage volumétrique de l'hydroxylamine. l.c., (724– 727).

Werner, A. und Berl, E. Hexahy-droxylamiu-kobaltisalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (893-899).

Nitrohydroxylamine.

Angeli, A. e Angelico, F. Acido nitroidrossilamminico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1902, (245-252).

HYDRAZINE.

Francke, E. Einwirkung von salpetriger Säure auf Hydrazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1102).

AZOIMIDE.

Browne, A. W. Hydronitric acid and the inorganic trinitrides. Thesis, Cornell Univ., Easton, Pa., 1904, (38).

Neue Synthese der Stickstoffwasserstoffsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1825–1829).

N I NITROGEN IODIDE NH3: NH3

Silberrad, O. Constitution of nitrogen iodide. [Action of zine ethyl on nitrogen iodide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (55-66).; [Abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (192-194).

The metallic [copper and silver] derivatives of nitrogen iodide and their bearing on its constitution. *l.e.*, (66-73); [abstract] Proc. *l.e.*, (241-242).

N 0 NITROGEN OXIDES.

Feliciani, C. Wärmeleitfähigkeit des Stickstoffdioxyds sowie Bemerkungen zu einer Arbeit des Herrn Nernst. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (20-22).

Grunmach, L. Experimentelle Bestimmung der Oberflächenspannung und des Molekulargewichts von verflüssigtem Stickstoffoxydul. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (243–248).

Guye, P. et Pintza, A. Densité du protoxyde d'azote et poids atomique de l'azote. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (677-679).

Helbig, D. Sintesi diretta dell'auidride nitrosa. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (454-464).

Nuova sintesi dell'anidride nitriea. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), **12**, i, 1903, (211-214).

Hunter, M. A. Zerfallgeschwindigke t des Stickoxyduls. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (441-448).

Kossa, J. Entstehung von Nitrogentrioxyd. (Neue Alkoholreaktion.) Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (893–894); (Ungariseh) Gyógysz, Közl., Budapest, **21**, 1905, (604–605).

Lunge, G. und Berl, E. Reaktionen zwischen Stickoxyd und Sauerstoff oder atmosphärischer Luft. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1243–1245).

Matuschek, J. Darstellung von Stickoxyd neben Stickstoffdioxyd. l.c., 29, 1905, (31).

Moissan, H. et Lebeau, P. Action du fluor sur les composés oxygénés de l'azote. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1573-1577).

Rasch, H. Explosionsgefahr des Stickoxyduls. Zs. komprim. Gase, Weimar, 7, 1904, (148-150, 157-165, 169-176).

Rossi, E. Preparazione degli ossidi di azoto dall'aria atmosferica. Milano, Rend. 1st. 10mb., (ser. 2), 36, 1903, (417-421).

Scheuer, O. Darstellung von Oxyden des Stickstoffs durch Hochspannungsentladungen in Luft. [Uebers.] Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (565–580).

Vaubel, W. Einwirkung von Ammoniumnitrat bezw. naszierendem Stickoxydul auf aromatische Verbindungen. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1245-1246).

Vittorf, N. M. Diagramme des points de fusion des mélanges de N₂O₄ et NO₄ (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.chim. Obsč., **36**, 1904, (857-863).

Nitrogen Sulphonie Acids.

Hantzeh, Λ. Constitution einiger Stickstolfsulfonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1043–1014).

Nitroso-metallie Compounds.

Kohlschütter, F. et Kučerov, M. Combinaisons nitrosométalliques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz-chim. Obsč., **36**, 1904, (1510–1521).

Nitrosyl Chloride.

Francesconi, L. e Bresciani, G. Preparazione del cloruro di nitrosile. Roma. Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, ii, 1903, (75–80).

Nitrosyl Fluoride.

Ruff, O. and Stauber, K. Nitrosylfluorid (NOF). Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (190-202).

Nitroxyl Chloride.

Gutbier, A. und Lohmann, J. Darstellung des Nitroxylchlorides. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (182–195).

Lohmann, J. Darstellung des Nitroxylchlorids. Diss. Erlangen, 1904, (84).

Nitroxyl Fluoride.

Moissan, H. et Lebeau, P. Préparation et propriétés du fluorure d'azotyle. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1621-1626).

Sulphazilates and Nitrosulphates.

Divers, E. Constitution des Fremyschen Sulfazilats und des Pelouze'schen Nitrosulfats. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (1874–1878). Berichtigung. Ebenda, (2252).

Hantzsch, A. Constitution des Frény'schen Sulfazilats und des Pelouzeschen Nitrosulfats. *I.c.*, (3079–3082).

Nitrous Acid and Nitrites.

Bödtker, E. Salpetrige Säure im Meerwasser. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (956).

Divers, E. The products of heating silver nitrite. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (281-281).

Müller, E. und Spitzer, F. Elektrolytische Darstellung von Nitrit aus Nitrat (besonders an Silberkathoden, 2s. Elektroch., Halle, 11, 1905, (509–515).

Rây, P. C. Nitrites of the alkali metals and metals of the alkaline earths and their decomposition by heat. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (177-184); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (240-241).

and Gañguli, A. C. Two varieties of silver nitrite. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (278-281).

Russell, E. J. and Smith, N. New method of forming nitrites and nitrates. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, 1809-810).

Sestini, F. Formazione di acido nitroso nell'aria confinata dal terreno agrario. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (85-86).

Nitric Acid and Nitrates.

Aulard, A. Déstillation des mélasses et production des salins potassiques et

573

azotés. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1901, (650–666).

Birkeland, K. and Eyde, S. Norwegian industry for saltpetre based upon the electrochemical process of Birkeland Eyde. (Norw.) Kr stiania, Tekn. Ug., **52**, 1905, (497-514, with fig.).

Bogdan, P. Dissociationszustand der Salpetersäure. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (824–826).

Foote, H. W. Solubility of potassium and barium nitrates and chlorides. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (251-253, with text fig.).

Guttmann, O. Salpetersäuredarstellung. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (934-935).

Zur Sprengstoff-Fabrikation. *l.c.*, (1185–1186).

Häusser, F. Salpetersäuredarstellung mittels explosibler Verbrennungen. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (295-317).

Hartley, W. N. Constitution of uitric acid and its hydrates. Dublin, Sci. Proc. R. Soc., (N. Ser.), 10, 1905, (373-377).

Kempf, R. Oxydationen mit Silberperoxyd. 11. Bildung von Salpetersäure aus Ammoniumsulfat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3963–3971).

Küster, F. W. and Münch, S. Darstellung absoluter Salpetersäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (350–355).

Lunge, G. Die spezifischen Gewichte von konzentrierter Salpetersäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1072).

und Berl, E. Mischsäuren aus Schwefelsäure und Salpetersäure. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1681–1687).

Müller, E. and Spitzer, F. Elektrolytische Reduction der Nitrate zu Nitriten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1190-1194).

Pützer, H. Gehaltsbestimmung von konz. Salpetersäure durch das spezifische Gewicht. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1221–1222).

Russell, E. J. and Smith, N. A new method of forming nitrites and nitrates. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (809-810).

Sapožnikov, A. V. Propriétés des mélanges des acides nitrique et sulfurique (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (518-532, 669-671).

Verhalten der Gemische von Salpetersäure und Schwefelsäure. Zs. physik. Chen., Leipzig. **51**, 1905, 1609–626); **53**, 1905, (225–234).

Wendel, F. Doppelsalze der Salpetersäure. Diss. Berlin, [1905], (83).

Winteler, F. Gehaltsbestimmung hochkonzentr. Salpetersäure. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (689).

Wolfmann, J. Salpetergewinnung. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (450).

0500 (Na) NATRIUM (SODIUM).

Bevan, P. V. Physical properties of sodium vapour. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, (129-131).

Richards, T. W. und Wells, R. C. Revision der Atomgewichte von Natrium und Chlor. [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (56–135).

Wood, R. W. The fluorescence of sodium vapour and the resonance radiation of electrons. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (513-525, with pl.).

A quantitative determination of the anomalous dispersion of sodium vapor in the visible and ultraviolet regions. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts. Sci., 40, 1904, (363– 396).

and Moore, J. H. The fluorescence and absorption spectra of sodium vapor. Astroph. J., Chicago, III., 18, 1903, (94-111).

Alloys.

Mathewson, C. H. Verbindungen von Natrium mit Zinn. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (91–112).

Sack, M. Entstehung und Bedeutung von Natriumlegierungen bei der kathodischen Polarisation. Diss. techn. Hochschule, Karlsruhe. 1903, (70).

Schüller, A. Natriumamalgame. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (433–439).

Na Cl SODIUM CHLORIDE.

Bailey, E. H. S. Recent progress in the salt industry in the United States of America. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (757– 760).

Guye, P. A. Electrolyse des chlorures alcalins. (1st Mémoire). Théorie élémentaire des electrolyseurs à diaphragmes. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903. (121–151, 221–226).

Tardy, A. et Guye, P. A. Electrolyse des chlorures alealins. (2^{me} Mém.) Mode de fonctionnement des diaphragmes. Le., 2, 1904, 79–123, 7 fig.).

Na N H SODAMIDE

Claisen, L. Einige Synthesen unter Anwendung von Natriumamid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (693-709).

Ephraim, F. Natriumamid, Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, (185-199).

Na 0 sodium oxides.

Sodium Peroxide.

Rupp, E. Technisches Natrium-uperoxyd. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (443-441).

Sodium Hydroxide.

Bousfield, W. R. and Lowry, T. M. [Preparation of concentrated standard solutions of sodium hydroxide from metallic sodium, and the density, electrical conductivity and viscosity of such solutions.] London, Phil. Trans. R. Soc., (Sér. A), 204, 1905, (253–322).

Frasch, H. A. A new caustic soda process. London, J. Soc. Chem. Indust.. 24, 1905, (17-18).

Sodium Salts.

Sodium Carbonate.

Fendler, G. Natürliche Soda aus Togo. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (205-206).

Küster, F. W. Abspaltung von Kohlendioxyd ans Natriumkarbonatiösungen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (532-537).

Le Blanc, M. Quecksilberverfahren von Castner zur Gewinnung von Chlor und Alkali. Nach Versuchen von Dr. Cantoni. Zs. Elektroch., Halle, 11. 1905, 0609-612. Lilienfeld, M. Fabrikation der Soda und Pottasche in kritisch historischer Beleuchtung. Seifenfabr.. Berlin, 22, 1902, (1293–1296); 23, 1903, (3–9, 30–34, 53–55, 77–79, 105–107, 153–157, 229–232, 277–279, 329–331, 401–403, 454–457, 525–527, 577–579, 652–654, 723–724, 749–750, 771–772).

574

Pennock, J. D. Progress of the soda industry in the United States since 1900. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (661-672).

Schreib, H. Fabrikation der Soda nach dem Ammoniakverfahren. Berlin, 1905, (X+312, mit 3 Taf.).

Solvay, E. Coup d'œil rétrospectif sur le procédé de fabrication de la soude à l'ammoniaque. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. I.] Berliu, 1901, 108-117.

Sodium Chromates.

Schreinemakers, F. A. H. Die Natriumehromate. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (211-220).

Sodium Hyposulphite.

Binz, A. Konstitution des hydroschwefligsauren Natrinns. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H. 1, 1905, (104).

—— Natriumhydrosulfit. Zs. Farbenchem., Sorau, **4**, 1905, (161–162); Textilztg, Braunschweig, **3**, 1905, (379–381).

———— und sondag, W. Natriumhydrosulfit. 11I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3830-3834).

Lumière, A., Lumière, L. et Seyewetz, A. Propriétés révélatrices de l'hydrosulfite de soude pur et de quelques hydrosulfites organiques. Arch. Phot., Genève, 8, 1901, (289-291); Rev. Suisse Phot., Genève, 16, 1904, (512-518); Journ. Suisse Phot., Lausanne, 6, 1904, (203-206); Jahrb. Phot., Ilalle, 19, 1905, (28-32); D. PhotZtg, Weinuar, 29, 1905, (57-60).

Konservirung des wasserfreien Natriumhydrosulfits in fester Form und wässriger Lösung, Phot. Wochenhl., Berlin, **31**, 1905, (389-394, 403-405, 409-410).

Sodium Iodate.

Meerburg, P. A. Bestimmungen in den Systemen: KIO₃-IIIO₃-II₂O,NaIO₃-IIIO₃-H₂O und NII₄IO₃-IIIO₃-II₂O.

Natrium.

Zs anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (324-314).

Meerburg, P. A. Systeme Na1O₃-HIO₃ und NH₄IO₃-HIO₃-II₂O bei 30°. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (309-320).

Sodium Nitrate.

Bogorodskij, A. Ja. Electrolyse du KNO₃, du NaNO₃ et du LiNO₃ fendu. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **37**, 1905, (703-759).

Herrmann, L. Chilesalpeter. Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 7, 1902, (255-256, 265-266).

Herter. Chilesalpeter im Department Taltal (Chile). *l.c.*, **6**, 1901, (253–254, 267–268).

Pellet, II. Nitrate de soude perchloraté. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (754–774).

Sodium Nitrite.

Rây, P. C. [Sodium nitrite and its decomposition by heat.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (177–184); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (240–241).

Sodium Silicate.

Jordis, E. Natronwasserglas. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (33-34).

Mäckler, H. Natur der Salzglasur. Mitt. D. Ver. Thonind., Berlin, 41, 1905, (59-79).

Sodium Sulphate.

Bachofner, C. Électrolyse du sulfate de sodium. Thèse, Genève, 1904, (56).

Deuison, R. B. Equilibrium beween sodium and magnesium sulphates. London, Trans. Faraday Soc., **1**, 1905, (136-139).

Hoff, J. II. van't. Bildungsverhältnisse der ozeanischen Salzablagerungen. XLII. Bildung von Glauberit. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (178-483).

Keppeler, G. Hargreaves-Sulfatprozess. Chem. Ind., Berlin, **28**, 1905, (173-178, 198-201, 226-232).

Lendle, L. . . II. Verhalten von Natriumsulfat in wässriger Lösung. Diss. Würzburg, 1902, (63).

Wadmore, J. M. Sodium alum. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (150).

Wetzel, H. Bildungs- und Löslichkeitsverhältnisse der Natriumdoppelsalze des Kobaltsulfates und Nickelsulfates. Diss. Berlin, 1905, (59).

Sodium Sulphites.

Herzog, H. Verhalten des Natriumsulfits gegen den Luftsauerstoff in und ausserhalb des alkal.schen Entwicklers. Phot. Wochenbl., Berlin, **30**, 1901, (153– 155).

Lumière, A., Lumière, L. et Seyewetz, A. Altération à l'air du sulfite de soude anhydre. Rev Suisse Phot., Genève, 15, 1904, (135-142); Arch. Phot., Genève, 8, 1904, (65-73); Phot. Wochenbl., Berlin, 30, 1904, (41-44, 49-51); Phot. Mitt., Berlin, 41, 1904, (101-104, 117-120).

Altération à l'air du sulfite de soude cristallisé. Rev. Suisse Phot., Genève, 16, 1904, (184-187, 232-234); Arch. Phot., Genève, 8, 1904, (129-136); Phot. Woehenbl., Berlin, 30, 1901, (81-84, 89-91).

— — — Altération à l'air du métabisulfite de potasse et du bisulfite de soude. Rev. Suisse Phot., Genève, 16, 1901, (271-275); Arch. Phot., Genève, 8, 1904, (161-166); Phot. Wochenbl., Berlin, 30, 1901, (161-164); D. PhotZtg, Weimar, 29, 1905, (190-191).

Lösungen von Natriumsulfit und fiber die Antioxydationsmittel. Phot. Wochenbl., Berlin, **31**, 1905, (241–243, 249–252, 261–263).

Sodium Thiophosphate.

Glatzel, E. Das kristallwasserhaltige normale Natriumsulfophosphat [Na₃PS₄ +8H₂O.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (65-78).

Sodium Thiosulphate.

Backeland, L. Propriétés d'un mélange d'hyposulfite de soude et d'alun comme virage. Arch. Phot., Genève, 8, 1904, (38-17).

Barr, W. M. Action of sodium thiosulphate solutions on certain silver salts. Des Moines, Proc. Iowa Acad. Sci., 11, (1903), 1901, (183-190).

Gaedicke, J. Doppelsalze von Silberund Natriumthiosulfat. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (116–121); Phot. Wochenbl., Berlin, 29, 1903, (226–230). Slator, A. The chemical dynamics of the reactions between sodium thiosulphate and organic halogen compounds. Part II. Halogen-substituted acetates. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (481– 491); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (121).

Na S SODIUM SULPHIDES.

Binz, A. Einwirkung von Natriumpolysulfid auf Natriumhydrosulfit. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (2051– 2056).

0510 (Nb) NIOBIUM.

Bedford, M. H. Columbates, Thesis . . . University of Pennsylvania, 1905, (16).

Melikov, P. et Eličaninov. E. Réactions qualitatives sur le niobium et le tantale. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905. (99-103); **36**, 1901, (proc.-verb. 1555).

Schilling, J. Vorkommen von Tantal und Niob. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (883-901).

0520 (Nd NEODYMIUM DIDYMIUM .

Nd Cl NEODYMIUM CHLORIDE.

Matignon, C. Propriétés chimiques du chlorure anhydre de néodyme. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1181–1183, 1339–1311, 1637–1639).

Nd 0 NEODYMIUM OXIDE. Neodymium Salts.

(BaO)₆ Nd₂O₃ (WO₃)₁₆ 17aq

Neodymium Tungstates: (NII₄)₂O₂Nd₂O₃(WO₃)₁₆ 20aq

Rogers, A. and Smith, E. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1901, (1474-1484).

0530 (Ne) NEON.

Goldhammer, D. M. Nature de l'air liquide. (Russe) Kazaní, 1904, (19).

Ramsay, W. A determination of the amounts of neon and helium in atmospheric air. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (H1-411).

Valentiner, S. und Schmidt, R. Darstellung von Neon, Krypton, Xenon. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (816–820); Ann. Physik, Leipzig, (1. Folge), 18, 1905, (187–197).

0540 (Ni) NICKEL.

Copaux, H. Recherches sur le cobalt et le nickel. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (508-575).

Propriétés physiques comparatives du cobalt et du nickel purs. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1904, (657-659)

Guye, C. E. et Schidloff, A. Hystérésis magnétique aux fréquences élevées dans le nickel et les aciers au niekel. *l.e.*, (369-370).

Hess, J. Entwicklung der elektrolytischen Nickelgewinnung. Zs. Elektroch.. Halle, 10, 1901, (821–826).

Knott, C. G. Magnetization and resistance in nickel at high temperatures. [In: Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (333-340).

Le Blanc, M. und Levi, M. G. Passivität des Nickels. l.c., (183-195).

Lhôte. L'emploi des vases en nickel dans les laboratoires. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (253-254).

Romanov, L. Le niekel. (Russe) St. Peterburg, 1904, (84).

Schmaltz, G. Einfluss der Magnetisierung auf die thermische Leitfähigkeit des Nickels. Ann. Physik, Leipzig, (L. F.), 16, 1905, (398-405, 792).

Snowdon, R. C. Electrolytic precipitation of nickel on nickel. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (399-101).

Tschugaeff, L. Neues, empfindliches Reagens auf Nickel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2520-2522).

Nickel as a Catalytic Agent.

Darzens, G. Synthèse des cétones saturées par la méthode de réduction catalytique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (152-153).

Sabatier, P. La catalyse par les métaux communs. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (842-850).

et Senderens, J. B. Hydrogénation et dédoublement moléculaire basées sur l'emploi des métaux divisés. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (433-488); Sokovnin, N. N. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (189-207).

Zelinskij, N. D. Réaction de réduction par l'hydrogène en présence du nickel. (Russ.) l.c., **36**, 1901, (proc.-verb. 768-771).

Alloys.

Dessau, B. Eigenschaften der Legierungen. Umschau, Frankfurt a. M., 8, 1904, (271-273).

Dumas, L. Théorie des aciers au nickel. Rev. géu. sci., Paris, **14**, 1903, (810–815).

Guillaume, E. Chemie des Nickelstahls, Verh. Schweiz. Natf. Ges., Aarau, 87, 1905, (70-71); Arch. Sci. Phys., Genève. (sér. 4), 17, 1904, (23-50, mit 4 Taf.).

Guertler, W. und Tammann, G. Legierungen des Nickels und Kobalts mit Eisen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (205–224).

Levin, M. Gold-Nickellegierungen. l.e., (238–242).

Müller, G. C. H. Nickelstahl. Kohle u. Erz, Kattowitz, 1, 1904, (161–164).

Nickelstahl als Ersatz für Platin. Kirchhoff's techn. Bl., Berlin, 3, 1903, No. 12, (6).

Osmond, F. Théorie des aciers au nickel. Rev. gén. sci., Paris, 14, 1903, (863-871).

Petzold, M. Nickelstahlmassstäbe. Zs. Vermessgsw., Stuttgart, 33, 1901, (337-344).

Pušin, N. A. Force éléctromotrice des combinaisons 8b+8n, 8b+Cu et 8n+Ni. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (procverb. 197-199).

Tittler, R. Eisen-Nickellegierungen. Diss. Leipzig. 1903, (72).

Compounds.

orlov, E. J. Mercurocobalto- et mercuro-nickelrhodanates complexes. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšě., **37**, 1905, (1269–1272).

Nickel earbonyl Ni(CO)4

Jones, H. O. Constitution of nickel carbonyl. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (503-504).

Zelinskij, N. D. Action du carbonyl de niekel sur les combinuisons magnésimorganiques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz -chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 339-340).

Ni 0 NICKEL OXIDE. Nickel Salts.

Tubandt, C. Nickelisalze, Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (73-76).

Ven, E. Transport des liquides savoir: le sulfate de nickel, l'azotate de nickel et le chlorure de nickel] par le courant électrique. VII. Haarlem, Arch. Mus. Teyler, (ser. 2), 9, 4905, (573-604).

Nickel Sulphate.

Wetzel, II. Bildungs- und Löslichkeitsverhältnisse der Natriumdoppelsalze des Kobaltsulfates und Nickelsulfates. Diss. Berlin. 1905, (59).

Niekel Tartrate.

Root, J. E. Electrolysis of cobalt and nickel tartrates. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (1-12).

0550 (0) OXYGEN.

Bamberger, M. und Böck, F. Atmungsapparat zur Selbstretung aus dem Bereiche irrespirabler Gase. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, (1426– 1437).

Blaise, E. E. Oxygène quadrivalent Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1211–1213).

Eschenburg. Komprimierter Sauerstoff in Medizin und Technik. Pharm. Ztg, Berlin, **48**, 1903, (690–691).

Pictet, R. Industrieller Sauerstoff, seine Herstellung und Beleutung. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (787).

Saubermann, S. Gewinnung von verflüssigter Luft und industriellem Sauerstoff und deren technische Bedeutung. Kirchhoff's techn. Bl., Berlin, **3**, 1903, Xo. 9, S. (3–4), No. 10, S. (1–3), No. 11, S. (2–3).

schrohe, A. Sauerstoff und Säure, geschichtlich betrachtet. D. Essigind., Berlin, 8, 1904, (157–160).

Physical Properties.

Alt, H. Verdampfungswärme des flüssigen Sauerstoffs und flüssigen Stickstoffs. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905. (316–349).

Bosshard, E. und Häuptli, A. Explosion einer Sauerstolfflasche. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1531-1510).

Estreicher, T. Verdampfungswärme von Sauerstoff und Schwefeldioxyd. Zs. komprim. Gase, Weimar, 8, 1904, (17– 24).

Selmelzpunkte von Sauerstoff und Stickstoff, *l.e.*, (129-132, 111-146).

Kassner, [G.]. Eigenschaften flüssigen Sauerstoffs. Münster, Jahresber. ProvVer. Wiss., **33**, 1905, (128-130).

Lucas, R. Sauerstoffentziehung durch Platin. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (182-185).

Rasch, H. Selbstzündungen durch komprimierten Sauerstoff, Zs. komprim, Gase, Weimar, 7, 1904, (141– 148).

Travers, M. W. et Fox, C. J. Tensions de vapeur de l'oxygène liquide, mesurées au thermomètre à oxygène à volume constant à différentes pressions initiales. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (515-552).

Preparation.

Claude, G. Application de la liquéfaction partielle de l'air avec retour en arrière à la séparation intégrale de l'air en oxygène pur et azote pur. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (823-826, av. fig.).

Foster, E. C. Oxygen from liquid air. Cassier's Mag., New York, N.Y., **26**, 1904, (321–325).

Mix, C. Gewinnung von Sauerstoff und Stickstoff aus der gewöhnlichen Laft mittels Verflüssigung der letzteren. Zs. Kältelnd., München, 12, 1905, (181-185).

Interactions.

Abegg, R. Elektroaffinitätsuntersehiede der Wertigkeitsstufen und ihrer Oxydationsgleichgewichte. H. Die gegenseitigen Beziehungen der Wertigkeitsstufen des Thalhuns und die Oxydationskraft des Sauerstoffs. Nach der Diss. von J. F. Spencer. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (379–107).

Berthelot, [M.]. Oxydation lente du cyanogène et des cyanures par l'oxygène libre. Ann. chim. phys.. Paris, (sér. 8), 3, 1901, (169–181); Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (169–177).

Billeter, O. Phénomène d'autoxydation. [L'action de l'air en présence de la soude sur le diméthylxanthogénamide, S.COC₂H₅.N/CH₃)₂.] Arch. Sei. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (436–437).

Bone, W. A. and Wheeler, R. V. Union of hydrogen and oxygen in contact with a hot surface. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (527–528).

Davis, B. and Edwards, C. W. Chemical combination of oxygen and hydrogen under action of radium rays. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (266–267).

Engler, C. Autoxydation. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (117–124).

Jorissen, W. P. Die Geschwindigkeit der Oxydation [des Phosphors] durch gasförmigen Sauerstoff. (Holländisch) Handl. Ned. Nat. Geneesk. Congres. 10, 1905, (159-165).

Kassner, G. Oxydationserscheinungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1851–1856); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), II, 1, 1905, (187–189).

Oxydationserscheinungen, Autooxydation und die Bildung von Peroxyden. Münster, Jahresber. Prov-Ver. Wiss., **33**, 1905, (115–117).

Kirkby, P. J. Union of hydrogen and oxygen at low pressures through the passage of electricity. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (171-185).

Union of hydrogen with oxygen at low pressures caused by the heating of platinum. *l.e.*, **10**, 1905, (467-476).

Lunge, G. und Berl, E. Reaktionen zwischen Stickoxyd und Sauerstoff oder atmosphärischer Luft. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1243–1245).

McIntosh, D. The basic properties of oxygen at low temperatures. Additive compounds of the halogens with organic substances containing oxygen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (784-791); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (64, 120).

Meyer, J. Autoxydation, J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (278-296).

Schaer, E. Phénomènes d'oxydation spontanée et interne. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (281-283).

Einfluss alkalischer Substanzen auf Vorgänge der spontanen

Oxydation. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (198-217).

Schönewald, A. Einwirkung von Sauerstoff auf aliphatische Amine bei Gegenwart von Kupfer. Elektrolytische Nitritbildung. Diss. Berlin, 1905, (47).

OZONE.

Becker, A. Entstehung des Ozons. Natw. Wochenschr., Jena, 20, 1905, (156-159).

Breydel, A. Nouvel appareil à ozone. Eclair. électr., Paris, 43, 1905, (139-141, av. fig.).

Erlwein, G. Ozonwasserwerke. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3. Berlin, 1904, (958–976, mit 2 Taf.).

Fischer, F. und Braehmer, F. Bildung des Ozons durch ultraviolettes Licht. (I. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Gra., 38, 1905, (2633-2639); Physik. Za. Leipzig, 6, 1905, (576-579).

Freund, M. Theorie und Praxis vom Ozon. Frankfurt a. M., Jahresber. physik. Ver., 1903-1904, 1905, (40-42).

Gray, A. W. Production of ozone in the Siemens generator. Physic. Rev., New York, N Y., 19, 1904, (347-368).

Kausch, O. Erzeugung des Ozons auf elektrischem Wege. Elektroch. Zs., Bernin, 12, 1905, (69-74, 91-96).

Luther, R. Ozon. l.c., 11, 1905, (832-835).

Philip, [M.]. Konzentrations-Versuche. [Ozon.] l.c., (34-35).

Proskauer, B. Sterilisation des Wassers durch Ozon. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (952-958).

Regener, E. Chemische Wirkung kurzwelliger Strahlung auf gasförmige Körper. [Desozonisierung.] Diss. Berlin. 1905, (33); Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1904, (1228–1231).

Richarz, F. Weitere Bestätigungen der Analogieen im Verhalten des Ozon mit der Radioaktivität. Marburg, Sitz-Ber. Ges. Natw., **1904**, (68–71).

[und Jacobs, A.]. Bestimnung des Verhältnisses k der beiden spezifischen Wärmen (C_p/C_v) von Ozon. l.c., (57-61).

Rudeck, E. Ozon und Bestimmung ozonhaltiger Luft. Balneol. Centralztg, Berlin, **1902**, (147-149, 152-153). Schaum, K. Photographische Wirksamkeit des Ozons. Physik.Zs., Leipzig, 6, 1905, (73-74); Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1905, (1-2).

Warburg, E. Ozonisierung des Sauerstoffs und der atmosphärischen Luft durch die Entladung aus metallischen Spitzen. (2. Mitt.) Ann. Physik, Leipzig. (1. Folge), 17, 1905, (1-29).

0560 (Os) OSMIUM.

Blau, F. Elektrische Osmium-Glühlumpe (Auer-Os-Lampe). (Mit Nachträgen von L. Stark und R. Bosselmann. Elektrot. Zs., Berlin, 26, 1905, (196-200, 243, 313).

Piñerúa y Alvarez, E. Nouveau composé osmieux et une réaction de l'osmium. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (1254-1256).

Wintrebert, L. Dérivés salins de l'osmium hexavalent. Bordeaux, Proc.verb. soc. sci. phys. nat., 1901-1902, 1902, (31-31).

Os I osmium iodide.

Piñerúa y Alvarez, E. A new iodised compound of osmium [Osl₂, 2HI], the production of which gives a means of estimating very minute quantities (millionths of a grm.) of osmium in soluble compounds. Chem. News, London, 91, 1905, (172-174).

Os O OSMIUM OXIDE.

Osmionitrites.

Wintrebert, L. Sel nitrosé de l'osmium. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sei. phys. nat., 1901–1902, 1902, (34–38).

 $O_{S}(NO_{2})_{3}$; $O_{S}(NO_{2})_{5}$ K_{2} ; $O_{S}(NO_{2})_{5}Na_{2}2aq$;

 $\begin{array}{c} \operatorname{Os(NO_2)_5(NH_4)_2} \ 2\operatorname{aq} \ ; \ \operatorname{Os(NO_2)_5} Ag_2 \ 2\operatorname{aq} \ ; \\ \operatorname{Os(NO_2)_5} \operatorname{Ba} \ \operatorname{aq} \ ; \ \operatorname{Os(NO_2)_5} \ \operatorname{Ba} \ \operatorname{4aq} \ ; \\ \operatorname{Os(NO_2)_5} \ \operatorname{Sr} \ 2\operatorname{aq} \ ; \ \operatorname{Os(NO_2)_5} \ \operatorname{Ca} \ \operatorname{4aq} \ ; \\ \operatorname{Os(NO_2)_5} \ \operatorname{Mg} \ \operatorname{4aq} \ ; \ \operatorname{Os(NO_2)_5} \operatorname{Zn} \ {}_2^1\operatorname{aq}. \end{array}$

Wintrebert, L. Osmionitrites et un nitrite d'osmium. Paris, C.-R. Acad, sci., 140, 1905, (585-587).

0570 (P) PHOSPHORUS.

Christomanos, A. C. Löslichkeit des Phosphors in Aether und Benzol. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (132– 141).

Cuthbertson, C. [Refractive index of gaseous phosphorus.] London, Phil. Trans. R. Soc., (Ser. A), 204, 1905, (323–349).

Harms, F. Die elektrischen Erscheinungen bei der Phosphoroxydation. Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (291–299); Diss. Würzburg, 1904, (31).

Hempel, W. Gewinnung des Phosphors. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (132-136).

Hugot, C. Phosphore et ammoniae. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., **1903-1904**, 1904, (47-49).

Jorissen, W. P. [Die Grenze des Sauerstoffdrucks bei der Oxydation des Phosphors.] (Holländisch) Handl. Ned. Nat. Geneesk. Congres, **10**, 1905, (159– 165).

Oxidation of phosphorus. Chem. News, London, **92**, 1905, (62-63).

and Ringer, W. E. The rate of oxidation [of phosphorus] in gaseous oxygen. *l.c.*, (151-152).

Jungfleisch, E. Phosphorescence du phosphore. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (141-447).

Lemoult, P. Action du pentachlorure de phosphore sur les amines cycliques tertiaires. Synthèse de matières colorantes et formation de phosphore. *l.c.*, (218-250).

Mathésius, W. La formation des scories dans les opérations métallurgiques, leur constitution et leur emploi industriel. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, (889-895).

Meyer, E. und Müller, E. Ursache der Jonisation der Phosphorluft. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1901, (332–336).

Muir, W., Schenek, R. and Marquart, P. Scarlet pho-phorus: a new chemically active variety of red pho-phorus, and its use in the manufacture of matches. [Reprint.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 58, 1904, (23991-23995).

Neumann, M. Phosphordarstellung. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (289-292, 735-736).

Schenck, R. Roter Phosphor. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (117-118).

Scriba, F. Eigenschaften des Phosphors. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (226).

Wichelhaus, H. Einwirkung des Phosphors auf organische Verbindungen. (2. Mitt.) [Reduktion.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1725–1728).

P Cl PHOSPHORUS CHLORIDES.

Joannis, A. Action de l'ammoniae sur le chlorure phosphoreux. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (364–368).

Mokijevskij, V. A. Réaction du pentachlorure de phosphore. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 914).

P I PHOSPHORUS IODIDES.

Boulouch, R. Sous-iodure de phosphore [P₄1] et le rôle de ce corps dans la transformation allotropique du phosphore. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (256–258); Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1901, (88–90).

P 0 PHOSPHORUS OXIDES.

Kobert, [R.]. 1. Phosphorsuboxyd. . . . Rostock, SitzBer. natf. Ges., 1903, (I-X).

Hypophosphorous Acid and Hypophosphites.

Schick, G. I. Isomerieerscheinungen bei Hypophosphiten. . . Diss. Würzburg, 1903, (53).

Phosphorous Acid and Phosphites.

Lendle, L. I. Isomerieerscheinungen bei Phosphiten. . . . Diss. Würzburg, 1902, (63).

Mikobędzki, T. Tautomérie de certains composés de l'acide phosphoreux. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (884-885).

Phosphoric Acids and Phosphates.

Arbuzov, A. E. Constitution de l'acide phosphorique et de ses dérivés. (Russ.) St. Peterburg, 1905, (VIII + 151). 25 cm.

Arnold, C. und Werner, G. Die Reaktionen der drei Phosphorsäuren. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1326–1327).

Berendts, G. Pyrophosphate. Diss. Berlin, 1905, (44).

Borntraeger, H. Fossile Knochenund Superphosphate. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (728–729).

Cavalier, J. Pyrophosphate acide d'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (284–286).

Headden, W. P. Action of phosphates on platinum when heated with it in the presence of carbon. Denver, Proc. Colo. Sci. Soc., **8**, 1905, (45-49).

Lemoult, P. Dérivés de l'acide phosphorique pentabasique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (409–411).

Meyer, T. Industrie der Phosphorsüureextraktion. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1382–1393).

Plotnikov, V. A. Conductibilité électrique des solutions étherées de l'acide phosphorique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (1282-1288).

Schiff, H. Kristallisiertes Chromiphosphat. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (304–307).

Schönthan, H. von. Darstellung und Eigenschaften von Salzen der Nitrilodithiophosphorsäure. Diss. Berlin, 1905, (47).

P S PHOSPHORUS SULPHIDES.

Boulouch, R. Mixtes formés par le soufre et le phosphore au-dessous de 100°. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., **1901-1902**, 1902, (66-70).

Nouveau sulfure de phos phore. *l.c.*, **1903-1904**, 1904, (7–8).

confre et du phosphore. *l.e.*, (30-31).

Stock, A. und **Thiel**, K. Phosphorpentasulad. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2719-2730).

Thiel, K. Phosphorpentasulfid. Diss. Berlin, 1905, (83).

Vignon, L. Recherche du phosphore blanc libre dans le sulfure de phosphore. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1449-1451).

0580 (Pb) LEAD.

Conrad, W. Zum elektrochemischen Verhalten des Bleis. Diss. Göttingen, 1903, (61).

Debierne, A. Plomb radioactif, radiotellure et polonium. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (281–283).

Friedrich, K. und Leroux, A. Blei und Schwefel. Metallurgie, Halle, 2, 1905, (536-539, mit 1 Tal.).

Gill, A. H. and Foster, S. A. White lead and its protecting properties. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1904, (145-147).

Guillemain, C. Bleierzröstung. Metallurgie, Halle, 2, 1905, (433-143).

Liebig, M. jun. Chemische und physikalische Eigenschaften einiger Bleifarben und der zu ihrer Darstellung verwendeten Rohstoffe und Hilfsrohstoffe nebst ihrer Analyse und Betriebskoutrolle. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1671–1675); Bayr. IndBl., München, 91, 1905, (52-53, 60-61).

Rosset, G. Einfluss des Lichtes auf die Schnelligkeit der Formation von Accumulatorenplatten. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 5, 1904, (85–86).

Schulten, A. de. Fiedlerite. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (315–316).

Senn, H. Elektrolytische Raffination von Blei in kieselfluorwasserstoffsaurer Lösung. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (229–245).

Tommasi, D. Wirkung des Lichtes auf die Schnelligkeit der Formation der Accumulatoren. [Uebers.] Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 5, 1904, (25–26, 145–146).

Umbach, T. Bekämpfung der Bleivergiftungsgefahr. *l.c.*, (145).

Winteler, F. Bleiweissfabrikation in Amerika. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1179).

Alloys.

Grube, G. Magnesium-Bleilegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (117–130, mit 1 Taf.).

Kurnákov, N. S. et Stepanov, N. l. Alliages du magnésium avec l'étain et le plomb. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (668-682, av. pl. XIII-XV).

Vogel, R. Gold-Bleilegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (11-23, mit 1 Taf.).

žemčužnyj, S. F. Alliages de l'arsenic avec l'étain, le cadmium, le plomb et l'antimoine. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz. chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 1281-1285.)

Pb I LEAD IODIDE.

Bogorodskij, A. J. Action de l'eau et de l'oxygène sur l'iodure de plomb. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. rass. fiz.chim. Obšč., **37**, 1905, (699-702).

Ščerbakov, M. A. Action de l'eau et de l'oxygène sur l'iodure de plomb. Russ.) *l.c.*, (682-699).

Pb 0 LEAD OXIDES.

Peters, F. Elektrolytische Bildung von Bleisuperoxyd aus metallischem Blei. [Fortsetzung.] Centralbl. Accum., Westend- Berlin. 3, 1902, (83-84, 112-113, 110-141, 246-248, 273-275, 285-287); Centralbl Accum., Gross-Lichterfelde, 5, 1904, (1-5, 13-15, 26-27, 38-39).

Rokotnitz, A. Elektrolytische Bildung von Bleisuperoxyd aus metallischem Blei. Centralbt. Accum., Gross-Lichterfelde, 4, 1903, (213–216, 227–229, 237–240, 251–253, 261–265).

Lead Salts.

Lemoult, P. Combinaison cristallisée d'acétate et de thiosulfate de plomb, Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (422– 421).

Lead Sulphate.

Belton, F. G. Existence of a definite lead potassium sulphate [PbK₂(SO₄)₂]. Chem. News, London, **91**, 1905, (191).

Pb S LEAD SULPHIDE.

Doeltz, F. O. Verhalten eines Gemenges von Bleisulfid und Calciumsulfat beim Erhitzen. Metallurgie, Halle, 1905, (460–163).

0590 (Pd) PALLADIUM.

Amberg, R. Chemische Eigenschaften und das Verbindungsgewicht des Palladiums. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, (235–308).

Gutbier, A. Palladium, Zs. anorg. Chem., Hamburg, **47**, 1905, (23-41).

Gutbier, A und **Krell**, A. Palladium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3869-3873).

Holborn, L. and Henning, F. Lichtemission and Schmelzpunkt einiger Metalle. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (311–317).

Paal, C. and Amberger, C. Palladium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1388-1394).

Platingruppe. Il. l.c., (1398-1405).

Purvis, J. E. The influence of very strong electromagnetic fields on the spark spectra of ruthenium, rhodium, and palladium. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (241-242).

Weiskopf, A. Palladium. Metallurgie, llalle, 2, 1905, (101-104).

Winkelmann, A. Zu der Abhandlung des Hrn. G. N. St. Schmidt: "Einfluss der Temperatur und des Druckes auf die Absorption und Diffusion des Wasserstoffs durch Palladium". Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (773– 783).

Pd Cl PALLADIUM HALIDES.

Gutbier, A. Doppelsalze des Pallado-Chlorides und -Bromides. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (2105-2107).

und Krell, A. Halogenverbindungen des Palladiums. *l.c.*, (2385-2389).

Pd H PALLADIUM HYDRIDE.

Paal, C. und Amberger, C. Palladium-wasserstoff. l.c., (1394-1397).

Pd 0 PALLADIUM OXIDES.

Bellucci, J. Palladiumdioxydhydrat. Antwort an L. Wöhler und J. König. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (287-288).

König, J. Oxydation und Oxyde des Palladiums, Diss, Techn. Hochschule, Karlsruhe, 1905, (47).

Wöhler, L. Oxydation des Palladiums. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (836–844).

0600 (Pr) PRASEODYMIUM.

Baskerville, C. Reindarstellung des Praseodyms. Entgegnung an R. J. Meyer. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (86).

Pr Cl PRASEODYMIUM CHLORIDE.

Matignon, C. Paris, C.-R. Acad sci., **140**, 1905, (1181-1183; 1339-1341).

Pr 0 PRASEODYMIUM OXIDE. Praseodymium Salts.

 $\begin{array}{c} Praseodymium\ Tungstates:\\ (NH_4)_2O)_2Pr_2O_3\ (WO_2)_{16}16aq;\\ (BaO)_4Pr_2O_3\ (WO_3)_{16}\ 7aq;\\ (Ag_2O)_4Pr_2O_3\ (WO_3)_{16}\ 8aq \end{array}$

Rogers, A. and Smith, E. F. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1474-1484).

0610 (Pt) PLATINUM.

Brochet, A. et Petit, J. Dissolution électrolytique du platine dans l'acide sulfurique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (655-657).

Harker, J. A. On a new type of electric furnace, with a redetermination of the melting point of platinum. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (235–250).

Headden, W. P. Action of phosphates on platinum when heated with it in the presence of carbon. Denver, Proc. Colo. Sci. Soc., **8**, 1905, (45-49).

Holborn, L. und Henning, F. Lichtemission. [Platin.] Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (311-317).

Hulett, G. A. and Berger, H. W. Volatilization of platinum. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1901, (1512–1515).

Lucas, R. Sauerstoffentziehung durch Platin. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, 182-185).

Ruer, R. Elektrolytische Auflösung von Platin. l.c., (10-12; 661-681).

Stolba, F. Platin und Verwandte Metalle. (Čechisch) Čas. Prům. Chem., Prag, 14, 1904, (2–6).

Vondraček, R. Mechanismus der katalytischen Wirkungen des Platinschwarzes. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 39, 1904, (24–40).

Wöhler, L. Oxydierbarkeit des Platins. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. I.] Berlin, 1904, (592–597). Colloidal Platinum.

Amberger, C. Kolloidale Metalle der Platingruppe, Diss. Erlangen, 1901, (74).

Gutbier, A. und Hofmeier, G. Colloidale Metalle der Platinreihe. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (358–365, 452–458).

Liebermann, L. Wasserstoffsuperoxyd-Katalyse durch colloïdale Platinlösungen. Arch. ges. Physiol., Bonn, **104**, 1904, (119-151).

dalen Platias. *l.c.*, (233–234).

und Genersich, W. von. Einige Umstände welche die katalytische Wirkung des colloïdalen Platins auf Wasserstoffsuperoxyd beeinflussen. *l.c.*, (155–175).

Paal, C. und Amberger, C. Colloïdale Metalle der Platingruppe. II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1398– 1405).

Alloys.

Krug, C. Platinkupferlegierungen, ihre Herstellung und ihr chemisches Verhalten. Diss. Leipzig. Berlin, 1903, (39).

Tarugi, N. Comportamento di alcune amalgame di platino con l'acido nitrico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, II, 1903, (171-186).

Compounds.

Blondel, M. Quelques combinaisons du platine. Thèse fac. sci., Paris. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (81-144).

Klason, P. Konstitution der Platinbasen. Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (185–199).

Larisch, P. Abhängigkeit der Löslichkeit von der Anzahl der Ionen bei den Platin-Ammoniaken. Diss. Zürich, (103).

Rosenheim, A. und Levy, W. Platinphosphorhalogenverbindungen und ihre Derivate. 2. Mitt. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (34–47).

Pt Cl PLATINUM CHLORIDES.

Potassium Platinoso-chloride.

Klason, P. Darstellung von Kaliumplatinehlorür. Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (201–202).

Pt 0 PLATINUM OXIDES.

Hexaoxyplatinic Acid.

Bellucci, I. Acido platinico (esaossiplatinico). Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, ii, 1903, (635-642); Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (168-184).

0620 RADIUM.

Emanation du radium (exradio), sespropriétés et ses changements. Cosmos, Paris, **51**, 1904, (150–152).

Recent studies in radium and radioactivity. Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., **57**, 1904, (23576–23577).

Ackroyd, W. Colour phenomena presented by radium compounds. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (524-525).

Adams, E. P. Absence of helium from carnotite. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (324– 322).

Aleksějev, D. V. Radioactivité et gravitation. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proceed), 766-767).

Angström, K. Wärmeabgabe des Radiums, 2. Mitt. (Uebers.). Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (685-688).

Becquerel, H. Propriétes des rayons α du radium. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (185-490); [Uebers.] Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (666-669).

Beilby, G. T. Phosphorescence caused by the beta and gamma rays of radium. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (506 510, 511-518).

Beketov, N. N. Radium comme médiateur entre la matière pondéjable et l'éther. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz -chim. Obšč., **36**, 1901, (procverb. 329-331).

Berget, A. Le radium et les nouvelles radiations (rayons X et rayons N), Nouv. éd. Paris, 1904, (176).

Besson, P. Le radium et la radioactivité Propriétés générales. Emplois médicauv. Paris, 1904, (vii+172); Deutsch von W. von Rüdiger. Mit einem Vorwort von Alfr. Exner. Leipzig, 1905, (VII+115).

Bohn, G. Action du radium sur la matière vivante. Science au XX^e siècle, Paris, **2**, 1904, (103-108).

Boltwood, B. The origin of radium. Phil. Mag., London, (ser. 6), **9**, 1905, (509-613).

———— Production of radium from uranium. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), **20**, 1905, (239-244).

Quantités relatives de radium et d'uranium contenues dans quelques minéraux. Le Radium, Paris, 1, 1904, (45-48).

Borgmann, I. I. Les nouveaux rayons et la radio-activité. (Russ.) St. Peterburg, 1904, (V + 497-632 + X + 31 + 1, av. 21 pl. et dess.).

La recherche de quelques houes médicinales russes sons le rapport de la radioactivité. (Russ.) St. Peterburg, 1904, (36).

La radioactivité de quelques boues médicinales russes. (Russ.) St. Peterburg, 1905, (16).

Bradbury, R. H. Radium and radioactivity in general. Philadelphia, Pa., J. Frank. Inst., **159**, 1905, (225-238).

Bragg, W. H. On the α particles of radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (600-602).

Bronson, H. L. Effect of high temperatures on the rate of decay of the active deposit from radium. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (60-64, with illus.).

Curie, P. Radioactivité. Traduit du français par P. P. Weimarn, sous la rédaction du prof. Schröder. (Russ.) St. Peterburg, 1904, (33, av. 5 fig.).

Curie-Skłodowska, M. Substances radioactives. 2º éd. Paris, 1901, (155, av. fig.). Traduction par S. N. Petrov, sous la rédaction de A. S. Popov. Russe.) St. Peterburg, 1901, (VIII + 127).

Danne, J. Le radium. Science au XX^e siècle, Paris, **2**, 1901, (1-7, av. fig.); Transl J. Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., **57**, 1901, (23632-23635, 23648-23650, 23672-23674, with illus.).

Nouveau minéral radifère. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (241–243)

Gisements radifères d'Issyl'Evêque (Saône-et-Loire). Le Radium, Paris, **2**, 1905, (33–35).

Davis, B. and Edwards, C. W. Chemical combination of oxygen and hydrogen

under action of radium rays. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (266-267).

Debierne, A. Le radium et la radioactivité. 1re Partie: La préparation du radium et son rayonnement; 2° Partie: L'émanation et les autres propriétés. Conséquences théoriques. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, (11-22, 60-71).

Acad. sci., **139**, 1904, (538–540).

Dessau, B. Radium und seine Strahlen. Umschau, Frankfurt a. M., 8, 1904, (701-708).

Donath. Radium. Traduit de l'allemand par A. Soloviev. (Russ.) St. Peterburg, 1904, (24, av. 10 illustr.).

Duane, W. Ionisation due à l'émanation du radium. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (581–585).

Egoroff, N. Dichroïsme produit par le radium dans le quartz incolore et sur un phénomène thermo-électrique observé dans le quartz enfumé à stries. *l.c.*, (1027-1028).

Engler, C. Radioactivität der Thermalquellen von Baden-Baden. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (714-722).

Eve, A. S. Properties of radium in minute quantities [with note by E. Rutherford.] Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (708-712).

Eigenschaften geringer Radiummengen. Mit einer Anmerkung von E. Rutherford. [Erwiderung an A. Voller, Physik. Zs., Leipzig, **5**, 1904, (781–789).] Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (267–269).

Fenton, H. J. H. Influence of radium radiations on atmospheric oxidation in presence of iron. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (512).

Frey, E. Die medizinisch wichtigen Wirkungen der Radiumstrahlen und ihre physikalischen Eigenschaften. Balneol. Ztg. Berlin, 15, 1904, Wiss.-techn. Tl, 74-77).

Giesel, F. Vorkommen von Radium und radioactiven Edelerden in Fango-Schlamm und in Ackererde von Capri. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (132-133); Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (205-206).

Gockel, A. Radioaktive Emanation im Quellgas von Tarasp (Engadin). ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (308). (p-7195) Radioaktivität einiger schweizerischer Mineralquellen. L.c. (1201).

Godlewski, T. Structure et désintégration des atomes. (Polonais) Kosmos, Lwów, 30, 1905, (121-143).

Gramatzki, H. J. Ein mechanischer Erklärungsversuch für die Eigenschaften des Radiums. Umschau, Frankfurt a. M., 8, 1904, (718-751).

Greinacher, H. Radium und Radioaktivität. Gaea, Leipzig, 41, 1905, (641-645).

Headden, W. P. The Doughty Springs, a group of radium-bearing springs in Delta county, Colorado. Denver, Proc Colo. Sci. Soc., 8, 1905, (1-30); [abstract Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 41, 19, 1905, (297-309).

Himstedt, F. und Meyer, G. Bildung von Helium aus der Radiumemanation. 2. Mitt. Ann. Physik, Leipzig, (4. F.), 17, 1905, (1005-1008).

Huggins, Sir W. and Huggins, Lady. Spectrum of the spontaneous luminous radiation of radium. Part III.—Radiation in hydrogen. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (488–492).

Spectrum of the spontaneous luminous radiation of radium at ordinary temperatures. Astroph. J., Chicago, III., 18, 1903, (151–155, 390–395, with pl.).

Iklé, M. Literatur der Radioaktivität vor dem Jahre 1904. Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, (1904), 1905, (413-442).

Jackson, W. H. Note on a paper by W. Makower entitled "On the method of transmission of the excited activity of radium to the cathode." Phil. Mag., London, (Ser. 6), **10**, 1905, (532-537).

Kauffmann, H. Radiumforschung und Alchimie. Stuttgart, Jahreshelte Ver. Natk., 61, 1905, (LI-LIII).

Küspert, F. Stimmen gegen den Radiumtaumel. Umschau, Frankfurt a. M., **9**, 1905, (105-107).

Kunz, G. F. Radium and its wonders. American Monthly Review of Reviews, New York, N.Y., 28, 1903, ([585]-592).

Landin, J. Radium in Sweden. (Swedish) Ark. Kemi, Stockholm, 2, No. 2, 1905, (7); [abstract] Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (55-58).

Lieber, H. Improved methods of applying radium. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (230-231).

McClelland, J. A. On secondary radiation [emitted by bodies exposed to a strong primary radiation from radium]. Dublin, Sci. Trans. R. Soc., (Ser. 2), 8, 1905, (169-182).

Makower, W. Molecular weights of radium and thorium emanations. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (56-77).

Method of transmission of the excited activity of radium to the eathode. *l.e.*, **10**, 1905, (526-532).

Marchand, E. Radioactivité des caux minérales pyrénéennes. Bagnères-de-Bigorre, Bul. soc. Ramond, (sér. 2), 9, 1905, (245-248).

Marckwald, W. Radium. Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 57, 1904, (23671).

Meyer, G. Radium. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (237-239).

Moreaux, T. Application of salts of radium to the study of atmospheric electricity. [Transl. by Miss R. A. Edwards.] Washington, D.C., U.S. Dept. Agric., Monthly Weath. Rev., 32, 1994, (164-165).

Niewenglowski, G. H. Radium. Paris, 1904, (96, av. fig.).

Paillot, R. Radium. Lille, Bul. soc. indust., **32**, 1904, (63–83, av. fig.).

Papius, K. Frhr. von. Radium und die radioaktiven Stoffe. Berlin, 1905, (VIII - 90).

Paschen, F. Wärmeentwickelung des Radiums in einer Bleihülle. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (97).

Precht, J. Radium. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 7, 1905, (22-24).

Ramsay, Sir W. Radium and its mysteries. Sci. Amer., New York, N.Y., 90, 1904, (9).

L'émanation du radium, ses propriétés et ses changements. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (581-583); (Uebers.) Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, 1904, (127-133).

Le radium peut-il donner la vie? Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (801-803).

Riesenfeld, E. H. Radiumgehalt der Heilquellen und Moorerden. D. med. Wochenschr., Leipzig, **31**, 1905, (19-21). Rudge, W. A. D. Properties of radium in minute quantities. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (183).

0620

Rudorf, G. Spektralregelmässigkeiten und das Atomgewicht des Radiums. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (100– 110).

Rutherford, E. Properties of the a rays from radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (163-176).

and β rays of radium. *l.e.*, (193-208).

Slow transformation products of radium. *l.e.*, (290–306).

Radiation and emanation of radium. [Reprint.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 58, 1904, (24073-24071, 24086-24088).

Does the radioactivity of radium depend upon its concentration? [Abstract.] Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (117-118).

and Barnes, H. T. Heating effect of the γ rays from radium. Phil. Mag., London, (ser. 6), 9, 1905, (621-628).

relative proportion of radium and uranium in radio-active minerals. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (53-56).

Sackur, O. Zerfallconstante der Radiumemanation. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (1753–1756).

Sartorius. Radium. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (609-610).

Schmidt, H. W. Zerfall von Radium A. B und C. 1 Mitt. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (897–903).

Siegl, K. Radium. D. MechZtg, Berlin, **1905**, (103–104, 115–117, 122– 124, 134–136, 143–145, 164–166).

Soddy, F. Production of radium from uranium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (768-779).

Les phénomènes radioactifs. Traduction de l'anglais. (Russe) St. Peterburg, 1904, (156). 21 cm.

Sokolov, A. P. La radioactivité de quelques caux minérales, terrains et

bones russes. (Russ. St. Peterburg, 1905, (53). 24 cm.

Strutt, R. J. [Connection of radium with uranium.] London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (88–101).

Note supplementary to a paper "on the radio-active minerals." Occurrence of radium in thorium minerals. I.c., (312).

szilárd, B. Radioaktivität des Igmander Bitterwassers. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, 229–231, 260–262, 276–278, mit 4 Fig.).

Toepler, M. Die radioaktiven Umwandlungen. Dresden, SitzBer. Isis, 1905, Abh., (59-66).

Tommasina, T. Scintillation du sulfure de zine en présence du radium. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (108-110).

radium. l.c., (643-646).

Vogelsang, J. Radium und radioactive Stoffe. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (236-238, 248-250).

Voller, A. Zeitliche Abnahme der Radioaktivität und Lebensdauer des Radiums im Zustande sehr feiner Verteilung. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (291–292).

Radiummengen. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (409-411).

Radioaktivität verschiedener Substanzen, insbesondere Radium, Polonium und Radiotellur. Weitere Mitteilungen über Radioaktivität. Lebensdauer des Radiums. Hamburg, Verh. natw. Ver., (3. F.), 12, (1904). 1905, (XXXVII-XXXIX, XLVIII-XXLIX, LXXVII-LXXVIII).

Werner, A. Radium und radioaktive Stoffe. Zürich, Vierteljahrschr. Natf. Ges., 49, 1904, (115-127).

Whetham, W. C. D. Volatile product of the radium emanation. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (474).

Wood, R. W. Scintillations produced by radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (127-430).

Zalikind, Ju. A. Revue des travaux sur les substances radioactives. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (27-42, II, 43-59, II); 37, 1905, [99-113, II; 115-129, II).

Radium Bromide.

Geisel, F. Nachweis von Helium aus Radiumbroniid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2299-2300).

Himstedt, F. und Meyer, G. Spektralanalyse des Eigenlichtes von Radiumbromidkristallen. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (688-689).

Petri, J. Erscheinungen, welche durch Radiumbromid auf der photographischen Platte veranlasst werden. Ann. Physik, Leipzig, (4. F.), 16, 1905, (951-957).

Sabat, B. Action du bromure de radium sur la résistance électrique. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (614-646).

Walter, B. und Pohl, R. Eigenlicht des Radiumbromids. Ann. Physik, Leipzig, 4. Folge), 18, 1905, (406-409).

0630 Rb) RUBIDIUM.

Kurnakov, N. S. et Žukovskij, G. Ju. Mereurides de caesium et de rubidium. (Russ.) St. Peterburg, Žuru. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 947-948).

Rb F RUBIDIUM FLUORIDES.

Chabrié, C. et Bouchonnet, A. Fluorures d'indium et de rubidium [RbF,HF]. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (90-91).

Eggeling, H. und Meyer, J. Fluoride des Rubidiums. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (174-176).

Rh S RUBIDIUM SULPHIDES.

Biltz, W. und Wilke-Dörfurt, E. Pentasulfide des Rubidiums und Cäsiums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (123-130).

0640 (Rh) RHODIUM.

Larisch, P. Abhängigkeit der Löslichkeit von der Anzahl der Ionen bei den Rhodium-Ammoniaken. Diss. Zürich, 1904, (103).

Piñerua-Alvarez. Réaction du rhodium. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1341-1343).

Purvis, J. E. Influence of very strong electromagnetic fields on the spark spectra of ruthenium, rhodium, and palladium. London, Proc. Chem. Soc.. 21, 1905, (211–242).

Quennessen, L. Absorption de l'hydrogene par le rhodium. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (795-796).

0650 (Ru) RUTHENIUM.

Purvis, J. E. Influence of very strong electromagnetic fields on the spark spectra of ruthenium, rhodium, and palladium. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (241-242).

Ru Cl RUTHENIUM HALIDES.

Gutbier, A. und Trenkner, C. Halogenverbindungen des Rutheniums. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, 166–184).

Ru O RUTHENIUM OXIDES.

Gutbier, A. und Ransohoff, F. Verbindungen des Rutheniums mit Sauerstoff, *l.c.* (243–261).

0660 (S) SULPHUR.

Aten, A. H. W. Phasengleichgewichte im System: Wismut und Schwefel. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (386–398, mit 1 Taf.).

Das System Schwefel-Chlor. Zs. physik. Chem., Leipzig, **54**, 1905, (55–97).

Boguskij, I. Solubilité du soufre dans le chlorure de benzyle et sur quelques propriétés de ces dissolutions. (Russ. St. l'eterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **37**, 1905, (92-99); **36**, 1904, (proc.-verb. 1554-1555).

Brauns, R. Ungewöhnlich lange Beständigkeit des monoklinen prismatischen Schwefels. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (678).

Corsini, A. Die sogenannten "Schwefelkörnehen", die man bei der Familie der "Beggiatoaceae" antrifft. Centrulbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (272-289, mit 3 Taf.).

Guthbertson, C. [Refractive index of gaseous sulphur.] London, Phil. Trans. R. Soc., (Ser. A), 204, 1905, (323-349).

Domergue, A. Fleur de soufre et soufre sublimé, Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (145-149); **10**, 1905, 131-133).

Fresenius, H. Bestimmung des Feinheitsgrades des Weinbergschwefels. [5. Intern. Kongress für angew. Chemic. L. Berlin, 1901, (414–125).

Fresenius, R. und Beck, P. Schwefel, insbesondere Weinbergschwefel. Weinbau, Mainz, 21, 1903, (39, 60, 69).

Giran, II. Combustion du soufre dans la bombe calorimétrique. Paris, C.-R. Aead, sci, **139**, 1904, (1219–1221); **140**, 1905, (1704–1707).

Hoffmann, F. und Rothe, R. Das Registriergalvanometer von Siemens & Halske und eine damit gefundene Anomalie im flüssigen Schwefel. Zs. Instrumentenk., Berlin, **25**, 1905, 273– 278).

Iterson, G. van. jr. Sur le cycle du soufre dans la nature organique. (Hollandais) Delft, Jaarverslag Technologisch Gezelschap, **14**, 1905, (57–102).

Jaquerod, A. et Pintza, A. La densité de l'anhydride sulfureux et le poids atomique du soufre. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Winterthur, 87, 1905, (63-64); Arch. Sci. Phys., Genève, (scr. 4), 18, 1901, (273-274).

Kastle, J. II. and Kelly, W. P. Rate of erystallization of plastic sulphur. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (483-503).

Lunge, G. Schwefelgewinnung in Louisiana nach dem Verfahren von Frasch. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1009–1011); Berichtigung. Ebenda, (1106).

Matuschek, J. Einwirkung von Salpeter auf Schwefelerze. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (510-511).

Müller, E. und Nowakowski, R. Herstellung colloidaler Lösungen von Selen und Schwefel durch elektrische Verstäubung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3779–3781).

Das kathodische Verhalten von Schwefel, Selen und Tellur. H. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (931–936).

Opl, E. Arsen als Kontaktgift. themZtg, Cöthen, 29, 1905, (757-758).

Pomeranz, H. Einwirkung von Alkali auf Schwefel. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905, (392-393).

Smith, A., Holmes, W. B. and Hall, E. S. Amorpher Schwefel. H. Zwei flüssige Aggregatzustände des Schwefels, Sλ und Sμ. und deren Uebergangspunkt. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (602-625).

Tetzlaff. Bestimmung des Feinheitsgrades des Schwefels nach Chancel. Weinbau, Mainz, 19, 1901, (167–168).

S Cl SULPHUR CHLORIDE

Feigel, II. Verhalten von Schwermetallverbindungen gegen Polysulfide und Chlorschwefel. Diss. München. 1905, (VII+40).

S F SULPHUR FLUORIDE.

Thiel, K. Darstellung eines Schwefeltetrafluorides. Diss. Berlin, 1905, 83).

S H HYDROGEN SULPHIDE.

Biltz, H. Apparat zur Entwicklung von Schwefelwasserstoff usw. ChemZtg, t öthen, 29, 1905, (809).

Buddëus, W. Herstellung von Schwefelwasserstoff aus Röstgasen und die Unschädlielmachungder Flammofenröstgase unter Gewinnung von Schwefel. [5. Intern Kongress für angew. Chemic. 2.] Berlin, 1904, (118–127).

Eckart, C. Apparat zur Entwicklung von Schwefelwasserstoff. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (398-399).

Goldsmith, E. Hydrogen sulphide, its uses and dangers. Philadelphia, Pa., J. Frank. Inst., **157**, 1904, (455-462).

Küster, F. W. Schwefelwasserstoffentwickelungsapparate. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (158–161).

Lang, W. R. and Carson, C. M. Interaction of hydrogen sulphide and sulphur dioxide. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (158-160).

schrimpff, A. Schwefelwasserstoffapparat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (195).

Sulphides.

Küster, F. W. Polysulfide. H. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, (431–452).

Polysulfide. III. Die periodischen Vorgänge bei der Elektrolyse der Polysulfide. l.e., **46**, 1905, 113-143).

und **Heberlein,** E. Polysulfide. 1. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (53-84).

Pélabon, II. Fusibilité des mélanges que le sulfure d'antimoine forme avec le sulfure cuivreux et le sulfure mercurique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1389-1392). Pélabon, H. Mélanges de certains sulfures et séléniures avec les métaux correspondants. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (321–339, av. 5 fig.).

S N NITROGEN SULPHIDE.

Ruff, O. und Geisel, E. Sulfammonium und seine Beziehungen zum Schwefelstickstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2659-2667).

S O SULPHUR OXIDES.

Sulphur Dioxide.

Centneršver, M. et Teletov, I. Influence de la température sur la dissolution de quelques substances dans l'anhydride sulfureux. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (62-71, av. I pl.).

Estreicher, T. Verdampfungswärme von Sauerstoff und Schwefeldioxyd. Zs. komprin. Gase, Weimar, 8, 1904, (17-24).

Harpf, A. Löslichkeit von Schwefeldioxyd in Wasser. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (136-137, 159-160).

Krécsy, C. Apparat zur Verflüssigung des Schwefeldioxyds für Vor esungszwecke. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (310).

Lang, W. R. and Carson, C. M. Interaction of hydrogen sulphide and sulphur dioxide. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (158-160).

Reinhardt, C. Katalytische Wirkung verschiedener Substanzen auf die Umwandlung von Schwefeldioxyd und Luftsauerstoff in Schwefeltrioxyd. Diss. Basel, 1904, (35).

Suzuki, T. Action of alcoholic solution of sulphur dioxide upon metals. (Japanese) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **25**, 1904, (1157–1162).

Sulphur Trioxide.

Berl, E. Arsensäureauhydridkatalyse des Schwefeltrioxyds. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (267–299); (Vorl. Mitt.). Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (252–254).

Bodländer, G. Geschwindigkeit der Bildung von Schwefeltrioxyd. (Nach Versuchen von K. von Kocppen.) [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.7 Berlin, 1904, (574–575).

Sulphurous Acid and Sulphites.

Ashley, R. Oxydation von Sulfiten durch Jod in alkalischer Lösung. (Uebers.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (69-72).

L'Hote. Acide sulfureux pur comme réactif: sa préparation. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (305).

Luhmann, E. Schweflige Säure und die für technische Zwecke wichtigen Sulfide. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (762-764, 783-785).

Namias, R. Stabilität der alkalischen Sulfite und Bisulfite und ihre Verwendung. Allg. PhotZtg, Halle, **10**, 1903, Phot. Motivenschatz, (140–144); Atel. Phot., Halle, **10**, 1903, (192–196).

Sarow, W. Konstitution der schwefligen Sänre und ihrer Derivate. Versuche über das Sulfamid. Diss. Berlin, 1905, (68).

Sulphuric Acid and Sulphates.

Balland. L'acide sulfurique dans les cirages. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (12-15).

Bodenstein, M. Chemische Kinetik der Kontakt-Schwefelsäure. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (561–573).

und Pohl, W. Gleichgewichtsmessungen an der Kontaktschwefelsäure Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (373-384).

Colson, A. Complexité des sulfates dissous. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (857-859).

Deventer, C. M. van. Erklärung der Einwirkung von starker Schwefelsäure auf die Metalle. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (137– 140).

Domke, J. und Bein, W. Dichte und Ausdehnung der Schwefelsäure in wässeriger Lösung. Zs. auorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (125-181)

Faktor, F. Erzengung des Kaliumsulphats aus Chlorkali und Ammoniumsulphat. (Čechisch) Cas. Prům. Chem., Prag. 14, 1904, (129–131).

Falding, F. J. Sulphuric acid. Review of progress in the United States since 1900. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (768-771).

Felipe, B. C. Leitfähigkeit der Schwefelsäure bei verschiedenen Temperaturen. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (422-429).

Hess, W. Das Meyersche Tangentialsystem für Schwefelsäurefabrikation. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (376-379).

Hüppner. Ventilatoren im Schwefelsäurekammerverfahren. l.c. (2001–2002).

Keppeler, C. Hargreaves-Sulfatprozess. Chem. Ind., Berlin, **28**, 1905, (173–178, 198–201, 226–232).

Kessler, L. Concentration de l'acide sulfurique. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (557-560).

Knietsch, R. Einfluss verdünnender Gase und des Druckes beim Schwefelsäure-Kontaktverfahren. [5. Iutern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (614-623).

Küster, F. W. Schwefelsäure-Kontaktverfahren. (Nach Versuchen der Herren Franke und W. Geibel.) Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, 1904, II, 1, 1905, (72–74).

Lucas, R. Schwefelsäure-Kontaktprozess. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (457–461).

Lüty, F. Der neueste Fortschritt beim Bleikammerprozess und sein Einfluss auf die Oekonomie der Schwefelsauregewinnung. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1253-1264).

Lunge, G. Theorie des Bleikammerprozesses. *l.c.*, **17**, 1904, (1659-1663); **18**, 1905, (60-71).

Schwefelsäurefabrikation.

[5. Intern. Kongress für angew. Chemie.
1.] Berlin, 1904, (603-613).

Neumann, M. Das Niedenführsche Intensivsystem. [Schwefelsäurefabrikation.] Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1814–1818).

Rabe, H. Temperaturregelung in Bleitürmen. l.c., 17, 1904, (8-9).

Bewertung des Ventilators im Schwefelsäurekammerverfahren. *l.e.*, **18**, 1905, (173–1739).

Raschig, F. Theorie des Bleikammerprozesses. *l.c.*, **17**, 1904, (1398-1420, 1777-1785); **18**, 1905, (1281-1323); Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **19**, 1905, (161-183).

Rebenstorff, H. Verhalten der Schwefelsäure bei der Bildung von Nebeln. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (101–106).

Schliebs, G. Ventilatoren im Schwefelsäurekammerbetrieb. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1900–1902).

spring, W. Décomposition de quelques sulfates acides à la suite d'une déformation mécanique. Journ, Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (498-514).

Veley, V. H. and Manley, J. J. Refractive indices of sulphuric acid at different concentrations. London, Proc. R. Soc, (Ser. A), 76, 1905, 169-187).

Whetham, W. C. D. Electrical conductivity of dilute solutions of sulphuric acid. *l.e.*, (577-583).

Winteler, F. Geschichte des Schwefelsäurekontaktprozesses. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1512–1516, 1654–1656).

Sulphazilates and Nitrosulphates.

Divers, E. Constitution des Frémyschen Sulfazilats und des Pelouze'schen Nitrosulfats. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1874–1878). Berichtigung. Ebenda, (2252).

Hantzsch, A. Constitution des Frémy'schen Sulfazilats und des Pelouze'schen Nitrosulfats. l.c., (3079–3082).

Persulphuric Acids and Persulphates.

Bach, A. Action de l'acide sulfurique sur le persulfate de potassium. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (548-549).

Dittrich, M. und Bollenbach, H. Einwirkung von Persulfaten auf Halogenide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1717-751).

Hallerbach, W. Darstellung der Persulfate. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (520-521).

Levi, M. G. Preparazione elettrolitica dei persolfati. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (81-89).

Müller, E. Darstellung von Persulfaten. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (776-781).

Petrenko, G. I. Phénomènes catalytiques accompagnant la préparation de l'acide hypersulfurique. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1081–1088); St. Peterburg, 1904, (7).

Tarugi, N. Azione dei persolfati sul mercurio metallico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (127-133).

Thiosulphuric Acid and Thiosulphates.

Namias, R. Sui fenomeni che avvengono nella decomposizione di una soluzione di iposolfito e di un sale di piombo. L'industria chim., Milano, 5, 1903, (195-196).

Cuprous sodium ammonium thiosulphate Cu₆Na₈(NH₄)₂S₁₆O₂₄6NH₃

Cuprous sodium silver thiosulphate Cu₂Ag₄Na₁₀S₁₆O₂₄6NH₃

Shinn, O. L. Complex thiosulphates. "[Crystallography by Amos P. Brown and Charles Travis]." J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (947–952).

Hyposulphurous Acid and Hyposulphites.

Bazlen, M. Hydroschweflige Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1057–1068).

Bernthsen, A. Formel der hydroschwefligen Säure. *l.c.*, (1048–1056).

Billy. Préparation des hydrosulfites. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (936–937).

Bucherer, H. und Schwalbe, A. Hydrosulfite. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1447-1452).

Raczkowski, K. Hydrosulfit - Gewinnung. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (192-194).

Reinking, K., Dehnel, E. und Labhardt, H. Constitution der aldehydschweftigsauren Salze und der hydroschweftigen Sänre. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1069-1080).

Schmid, H. Anwendung der haltbaren Hydrosulfite in der Druckerei. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (609-613).

Dithionic Acid.

Antony, U. Formazione dell'acido ditionico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (450-154).

Trithionic Acid and Trithionates.

Gutmann, A. Reduction der Trithionate zu Sulfiten durch Arsenit und Stannit. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3277-3281).

Tetrathionic Acid and Tetrathionates

Gutmann, A. Reduction der Tetrathionate zu Sulfiten durch Arsenit und Stannit. *l.e.*, (1728-1734).

S O Cl SULPHURYL CHLORIDE.

Hantzsch, A. und Stuer, B. C. Reactionsproducte aus Ammoniak und Sulfurylchlorid. *l.c.*, (1022-1043).

Stuer, B. C. Reaction zwischen Sulfurylchlorid und Ammoniak, *l.e.*, (2326); Diss, Würzburg, 1904, (35).

S O F THIONYL FLUORIDE.

Ruff, O. und Thiel, C. Einwirkung von Fluorwasserstoff auf Schwefelstickstoff und eine nene Bildungsweise des Thionylfluorids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (549-553).

SOHN NITROGEN SULPHONIC ACIDS.

Hantzsch, A. Constitution einiger Stickstoffsulfonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1043-1044).

S P PHOSPHORUS SULPHIDES.

Boulouch, R. Mixtes formes par le soufre et le phosphore au-dessous de 100°. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., **1901-1902**, 1902, (66-70).

Nouveau sulfure de phosphore. l.c., 1903-1904, 1904, (7-8).

Combinaison à froid du soufre et du phosphore. l.c., (30-31).

Thiel, K. Phosphorpentasulfid. Diss. Berlin, 1905, (83).

0670 (Sa) SAMARIUM.

Rütten, C. und Morsch, H. Bogenspektren von Samarium und Tantal. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (181-202).

Sa Cl SAMARIUM CHLORIDE.

Matignon, C. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1181–1183, 1339–1341).

et Trannoy, R. Combinaisons du chlorure de samarium avec le gaz ammoniae, l.e., (111-113); Chem-Ztg, (5then, 29, 1905, (235-236),

0680 (Sb) STIBIUM (ANTIMONY),

Cohen, E. Explosives Antimon. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (787-790).

Collins, E. und Strengers, Th. Physikalisch - chemische Studien am sogenannten explosiven Antimon. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1901, (291–308); **52**, 1905, (129–170).

Stock, A. and Siebert, W. Modificationen des Antimons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3837-3844); Siebert, Diss. Berlin, 1905, (47).

Alloys.

Bajkov, A. A. Etude des alliages de cuivre et d'antimoine et des phénomènes de la trempe observés dans ces alliages. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (111-165, av. pl.).

Hüttner, K. und Tammann, G. Legierungen des Antimons und Wismuts. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (131-144).

Mönkemeyer, K. Zink - Antimonlegierungen. *I.c.*, **43**, 1905, (182–196).

Pušin, N. A. Force électromotrice des combinaisons Sb + Sn, Sb + Cu et Sn + Ni. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc. verb. 197–199).

Tammann, G. Aluminium - Antimonlegierungen. Zs auorg. Chem., Hamburg, **48**, 1905, (53-60).

žemčuznyj, S. F. Alliages du zinc avec l'antimoine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 581-583).

Alliages de l'arsenie avec l'étain, le cadmium, le plomb et l'antimoine. (Russ.) *l.e.*, (proc.-verh. 1281-1285).

Sh Br ANTIMONY BROMIDE.

Compounds:

7NH₄Br,3SbBr₃; 3NH₄Br,2SbBr₃

Caven, R. M. Complex ammonium antimonious halides. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (187–188).

Sh Cl ANTIMONY HALIDES.

Weinland, R. F. und Schmid, H. Halogendoppelsalze des vierwerthigen Antimons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1080-1087; **Schmid**, H. [Pyridin u. Chinolinsalzel, Diss. Tübingen, 1905, (61).

Sb H ANTIMONY HYDRIDE.

Stock, A. Zersetzung des Autimonwasserstoffs. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, *l.e.*, (111-112). Erwiderung von M. Bodenstein. (611-612).

Sh I ANTIMONY IODIDE.

Compound: 3NII,1,2SbI,

Caven, R. M. Complex ammonium antimonious halides. London, Proc. Chem. Soc, 21, 1905, (187-188).

Sh 0 ANTIMONY OXIDES. Antimoniates.

Weinland, R. F. und Schmid, H. Chlorierte Antimoniate und die Metachlorantimonsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (37-64); Schmid, H. Diss. Tübingen, 1905, (61).

Sh S ANTIMONY SULPHIDES.

Berthelot, M. Transformation du sulfure noir cristallisé d'antimoine en sulfure orangé précipité. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (97-98).

Guinchant et Chrétien. Etats allotropiques du sulfure d'antimoine. Chaleurs de formation, l.c. (51-54).

0690 (Sc) SCANDIUM.

Lockyer, N. and Baxandall, F. E. The are spectrum of scandium and its relation to celestial spectra. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (538-545).

0700 (Se) SELENIUM.

Berndt, G. W. Selenzellen auf Kohle. Mechaniker, Berlin, 12, 1904, (97–98).

Brown, F. C. Effect of pressure on the electrical resistance of selenium cells. [Abstract.] Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (185–186).

Coblentz, W. W. [The infra-red absorption spectrum of selenium.] l.c., 19, 1904, (89-97).

Courvoisier, L. Anwendung einer Selenzelle zur Herstellung eines Sekundenkontaktes bei Pendeluhren. Astr. Nachr., Kiel, 167, 1905, (217–220).

Ditmar, R. Kolloidisierende Wirkung des Kautschuks auf Selen. Gumniztg, Dresden, 19, 1905, (766-767).

Edmunds, C. K. The metallic reflection of selenium. Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1901, (193-229).

——— The reflecting power of selenium as determined by a spectro-photometer. *l.e.*, (385–402).

Giltay, J. W. Selenzellen im luftleeren Raum. Elektrot. Zs., Berlin, 26, 1905, (313-314).

Lohmann, J. . . . Selen. Diss. Erlangen, 1901, (84).

Müller, E. und Nowakowski, R. Herstellung colloidaler Lösungen von Selen und Schwefel durch elektrische Verstäubung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3779–3781).

— — Das kathedische Verhalten von Schwefel, Selen und Tellur. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (931-936).

Oechsner de Coninck et Chauvenet, Sélénium produit par les réducteurs organiques. Bruxelles, Bul. Acad. roy., 1905, (601-603).

Paal, C. und **Koch**, C. Colloïdales Selen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (526–534).

Ruhmer, E. Das Selen und seine Bedeutung für die Elektrotechnik unter besonderer Berücksichtigung der Lichtelephonic. Elektrot. Zs., Berlin, 25, 1901, (1021–1030): Natur u. Kultur, München, 1, 1903, (1–9, 38–48).

Taudin-Chabot, J. J. Eine neue Radiation oder eine neue Emanation. Physik, Zs., Leipzig, 6, 1905, (37–38).

Neue Strahlen oder eine neue Emanation. (4. Mitt.). [Einfluss eines vom elektrischen Strom durchflossenen Selenpräparates auf die elektrische Leitfähigkeit von Selen.] l.c., (619-620).

Weidert, F. Einfluss der Belichtung auf die thermoelektrische Kraft des Selens. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (811–849).

Weigel, O. Feste unipolare Leiter. [Selen.] N. Jahrb. Min., Stuttgart, Beilagebd, **21**, 1905, (325–396).

Compounds.

Köning, W. Einwirkung von Seleneyankalium auf organische Diehlorseleuoverbindungen. Diss. Rostock, 1902, (50).

Milbauer, J. Zwei neue Selenoverbindungen: Uranylselenid und selenchromsaures Kalium. (Čechisch) Prag, Věstn. České Spol. Nauk, **1904**, 6. Aufsatz, (3).

Se F SELENIUM FLUORIDE.

Prideaux, E. B. R. Fluorides of selenium and tellurium. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (238–239).

Se H SELENIUM HYDRIDE Selenides.

Pélabon, H. Mélanges de certains sulfures et séléniures avec les métaux correspondants. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (321-339, av. 5 fig.).

Se 0 SELENIUM OXIDES. Selenious Acid.

Gutbier, A. und Lohmann, J. Einwirkung von Schwefelwasserstoff auf selenige Säure. 2. Mitt. Schwefelselen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (384–409).

Se S SELENIUM SULPHIDE.

Gutbier, A. and Lohmann, J. loc. cit.

0710 (Si) SILICON.

Becker, W. und Meyer, J. Atomgewicht des Siliciums. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (251-266).

Clarke, F. W. Basische Substitutionen in den Zeolithen. [Uebers.] *l.c.*, **46**, 1905, (197–207).

Gramont, A. de. Disparition dans l'étincelle oscillante des raies du silicium présentes dans les spectres de certaines étoiles. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (188–191).

Groupement des raies du spectre du silieium d'après l'effet de la self-induction et leur présence dans les spectres stellaires. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (515-517).

Gross, T. Zerlegbarkeit des Siliciums. Elektroch. Zs., Berlin, **12**, 1905, (48–50).

Kieser, A. J. Silieium. Diss. Würzburg, 1905, (45).

Lunt, J. Spectrum of silicon. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (118-126, with pl.).

Meyer, J. Atomgewicht des Siliciums. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, 715-55).

Tammann, G. Wirkung von Silicium auf Metatitansäurehydrat. *l.e.*, **43**, 1905, (370–372).

Taurke, F. Organische Siliciumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1661–1670).

Hydrofluosilicie Acid.

Gawalowski, A. Verhalten der Kieselfluorwasserstoffsäure zu einigen Reagenzien. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (191-194).

Silicides.

Guertler, W. und Tammann, G. Verbindungen des Eisens mit Silieium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (163-179, mit 1 Taf.).

Manchot, W. und Kieser, A. Constitutionsbestimmung von Siliciden. (Aluminiumdoppelsilicide.) Liebigs Am. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (356–363).

Philips, M. Kupfersilicid. Diss. kgl. techn. Hochsehule. Berlin, 1904, (64).

Vigouroux et Arrivaut. Alliages de silicium et de zinc. Bordeaux, Proceverb. soc. sci. phys. nat., 1901-1902, 1902, (52-53).

Alliages de silicium et d'étain. l.e. (65-66).

Wüst, F. Einfluss von Silizium auf Eisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (511-519).

Si C SILICON CARBIDE.

Moissan, H. Siliciure de carbone de la météorite de Cañon Diablo. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (405–406).

Si Cl SILICON CHLORIDE.

Silicon Chloroform.

Albert, K. Siliciumehloroform. Diss. Berlin, 1905, (77).

Ruff, O., Albert, K. und Geisel, E. Siliciumchloroform. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (2222-2243).

Si F SILICON FLUORIDE.

Moissan, II. Préparation à l'état de pureté du trifluorure de bore et du tétrafluorure de silicium et sur quelques constantes physiques de ces composés. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (711–714).

Silicon Fluoroform.

Ruff, O. und Albert, C. Einwirkung von Siliciumehloroform auf einige Fluoride und die Darstellung von Siliciumfluoroform, sowie dessen Eigenschaften. Berlin, Ber. D. chen. Ges., 38, 1905, (53-64).

Si O SILICON OXIDE.

Silicon.

Atterberg, A. Die rationelle Klassifikation der Sande und Kiese. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1902, (195-198).

sande. *l.c.*, (1074).

Belloc, G. Osmose au travers des tubes en silice. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1253-1254).

Berthelot, [M.]. Sur les vases en silice fondue. Leur emploi en chimie, leur perméabilité. *l.e.*, (817-821, 821-825); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (146-164).

Sur la perméabilité des tubes de silice fondue. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1159–1162).

Friedheim, C., Henderson, W. II. und Pinagel, A. Die Trennung von Wolframtrioxyd und Siliciumdioxyd mittels gasförmiger Chlorwasserstoffsäure und die Analyse der Silicowolframate. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (396-409).

und Pinagel, A. Angebliche Flüchtigkeit des Siliciumdioxyds im Momente seiner Abscheidung durch starke Säuren. *l.c.*, (410–411).

Heraeus, H. Quarzglas. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (708–715); Monatsehr. Mineraliensammler, Rochlitz, **1**, 1901, (60–63, 84–86).

Jaquerod, A. et Perrot, F. L. L'emploi de l'hélium comme substance thermométrique et sa diffusion à travers la silice. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (789-790).

Meurer. Welche Erfahrungen liegen über das Trocknen des Sandes vor, a. mit dem Abdampf der Maschinen, Härtekessel und Löschtrommel? b. durch Beheizung mit Feuergasen? ThonindZtg, Berlin, 28, 1904, (575–576).

Silicic Acid and Silicates.

Benzian, R. Monocalciumsilicat. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (737-738). Duboin, A. L'extension à l'oxyde de zine d'une méthode de reproduction des silicates de potasse et d'autres bases. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (254– 256).

Jordis, E. Zur Geschichte der Forschung über Erdalkalisilikate. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (410–415).

Darstellung und Reinigung von Kieselsäuregel. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (835–836).

Kieselsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, (200-208).

und **Kanter**, E. H. Silikate. l.c., **43**, 1905, (48-52, 314-319).

Lebeau, P. Constituants siliciés définis des produits de l'électrométallurgie. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (476–494).

Lombardo, J. Les scories des hauts fourneaux d'après la théorie de M. Zulkowski, (Polonais) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (937-944); Miesięcznik techniczny, Kraków, 1, 1905, (10-11, 19-20).

McNeil, H. C. Constitution of certain natural silicates. [Abstract of thesis.] The George Washington University Bulletin. Washington, D.C., 4, 1905, (No. 3, Scientific Number), ([77]-79).

Mathésius, W. La formation des scories dans les opérations métallurgiques, leur constitution et leur emploi inclustriel. Rev. gen. sci., Paris, 15, 1904, (889-895).

Michaëlis, W. sen. Kieselsäure und Kalkhydrosilikat. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (256).

Otsuki, C. Die blutrote chinesische Glasur. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1054-1055).

Rauter, G. Die Industrie der Silikate, der künstlichen Bausteine und des Mörtels. I. Glas- und keramische Industrie. II. Die Industrie der künstlichen Bausteine und des Mörtels. Leipzig, 1904, (150, mit 12 Taf.; 136, mit 12 Taf.).

Tschermak, G. Darstellung von Kieselsäuren durch Zersetzung der natürlichen Silikate. Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (349–367).

Darstellung der Orthokieselsäure durch Zersetzung natürlicher Silicate. Wien, Sitzber. Ak. Wiss., **114**, 1905, Abth. I, (455-466).

Vogt, J. H. L. Theorie der Silikatschmelzlösungen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (70-90).

Weyberg, Z. Das Silikat Na₂Fe₂Si₄O₁₂. Centralbl. Min., Stuttgart, **1905**, (717-719).

Glass.

Beilby, G. T. Action of certain gases [sulphur dioxide, air and water vapour] on glass in the neighbourhood of hot metals. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (500).

Berthelot, [M.]. Perméabilité aux gaz des substances vitreuses. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, 145-164).

Bradley, W. P. und Browne, A. W. Widerstand von Glasröhren gegen Zersprengungen. Zs. komprim. Gase, Weimar, 8, 1904, (1-8, 24-26).

Bronn, J. Ueber die beim Schmelzen von Glas mittels Elektrizität und beim Heizen mit kleinstückigen Leitern (Kryptol) gemachten Erfahrungen. Elektroch. Zs., Berlin, **11**, 1904-05. (144-149, 167-173, 185-190, 205-213).

Crookes, Sir W. Colouration of glass by natural solar and other radiations. London, Proc. R. Soc., **74**, 1905, (524–528).

Dralle, C. Neuerungen in der Glasindustrie im Jahre 1904. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (615-618).

Fortschritte auf dem Gebiete der Glasindustrie im 1, und 2,] Vierteljahr 1901. Chem. Zs., Leipzig, 3, 1904, (609-613, 799-802); 4, 1905, 321-321, 315-317).

Dralle, R. Ueber Glasblasmaschinen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemic. 1.] Berlin, 1904, (686–699).

Fischer, F. Wirkung ultravioletten Lichtes auf Glas. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, [946-947]; Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (216-217).

Grieshammer, E. Herstellung der Thermometergläser im Jenaer Glaswerke, D. MechZtg, Berlin, **1904**, [233– 235). Jones, L. C. Prevention of infusible scums in glass furnaces. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (773-774).

Lucas, R. Färbung von Glas durch Belichtung. Umschau, Frankfurt a. M., 9, 1905, (388-390).

Müller, G. Thermometerglas und Thermometerkühlung. D. MechZtg, Berlin, 1904, (202-205).

Mylius, F. Klassifikation der Gläser zu chemischem Gebrauche. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (678–686).

Zschimmer, E. Die physikalischen Eigenschaften des Glases als Funktionen der chemischen Zusammensetzung. Zs. Elektroch., Halle. 11, 1905, (629-638).

—— Die optische Glasschmelzerei und ihre Erzeugnisse im Jenaer Glaswerk. Bayr. IndBl., München, 90, 1904, (129–132, 134–143).

0720 (Sn) STANNUM (TIN).

Bellucci, J. und Parravano, N. Stanniverbindungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (142-165).

Cohen, E. und Goldschmidt, E. Zinn. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (225-237).

Gelstharp, F. Electrolytic recovery of tin. Chem. News, London, 91, 1905, (1); London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, 111-112).

Electrolytic preparation of tin paste. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (112-117, with discussion).

Goldschmidt, C. Bereitung von Zinnstaub. . . ChemZtg, Cöthen, 28, 1901, 1229.

Hamberger, P. Zinnpest, Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11, 1, 1905, (190-191).

Hess, J. Elektrische Ziungewinnung. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, 686–693, 764–768).

Mennicke, H. Elektrische Zinngewinnung und Zinnraffination mit Fluss- und Kieselflusssäure. Elektroch. Zs., Berlin, 12, 1905, (112–114, 136–140, 161–164, 180–186).

Fortschritte auf dem Gebiete der Entzinnung von Weissblechabfällen und ähnlichen Materialien, sowie der dabei entstehenden Ab- und Neben-

produkte seit dem Jahre 1902, besonders in elektrochemischer Hinsicht. *Le.*, **11**, 1905, |223-227, 245-219); **12**, 1905, (1-6, 27-33).

Neil, J. M. Recovery of tin scrap, London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (121-122).

Sapoznikov, A. V. Microstructure de l'étain obtenu par l'électrolyse de son chlorure. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, proc.verb. 334–335).

et du zinc par l'électrolyse de leurs sels. (Russ.) Lc. (153-156, av. pl. 1-III).

Schwitter, M. Tin in Alaska. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (659).

Vondráček, R. Zinnstauberzeugung. (Čechisch) vas. Prům. Chem., Prag, 14, 1904, (39-72).

Alloys.

Bauer, O. Kupfer, Zinn und Sauerstoff. Ein Beitrag zur Bronzefrage. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (241-252); Baumaterialienk., Stuttgart, 10, 1905, (145-153, mit 2 Taf.).

Heyn, E. and Bauer, O. Kupfer, Zinn und Sauerstoff. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (52–68, mit 1 Taf.); Metallurgie, Halle, 2, 1905, (190–192, 201–208); Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, (137–147, mit 1 Taf.).

Kurnakov, N. S. et Stepanov, N. I. Alliages du magnésium avec l'étain et le plomb. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (668–682, av. pl. XIII-XV).

Mathewson, C. H. Verbindungen von Natrium mit Zinn. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (91-412).

Pušin, N. A. Force éléctromotrice des combinaisons Sb+Sn, Sb+Cu et Sn+Xi. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb. 197–199).

Shepherd, E. S. The aluminum-tin alloys. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 8, 1904, (233-247, with pl., text fig.).

Vogel, R. Gold-Zinnlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, 60-75, mit 2 Taf.).

žemčužnyj, S. F. Alliages de l'arsenic avec l'étain, le cadmium, le plomb et l'antimoine. (Russ.) St. Peterburg,

Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, proc.-verb. 1281-1285).

Sn Br TIN BROMIDE.

Kablukov, I. A. Températures de fusion des mélanges de AlBr, et SnBr₄. (Russ.) *l.e.*, **36**, 4904, (proc.-verb. 1).

— Action de l'aluminium sur le SnI₄ et sur le SnBr₄. (Russ.) l.c., (proc.-verb. 5).

Sn Cl TIN CHLORIDES.

Ingebrechtsen, K. Kinetik der Reduktion durch Zinnhalogenüre in halogenwasserstoffsaurer Lösung. Diss. Zürich, Heidelberg, 1904, (80).

Pfeiffer, P. Hydrolyse des Zinnchlorids und Zinnbromids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2466-2470).

Chlorostannates.

Biron, E. Chlorostannates des types: M_2 SnCl₆ et M'SnCl₆. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (189-518).

du métachlorure d'étain. (Russ.) *Lc.*, (933-917).

HI. Hydrolyse du chlorure d'étain. (Russ.) l.e., **37**, 1905, (963–993).

V. Distribution du chlorure d'étain entre deux métaux chloreux. Russ. 1.c., (1036-1063).

Sh I TIN IODIDE.

Kablukov, I. Λ. Action de l'aluminium sur le Snl₄ et sur le SnBr₄. (Russ.) *l.e.*, **36**, 1901, (proc.-verb. 5).

Sn 0 TIN OXIDES.

Metastannic Acid.

Bemmelen, J. M. van. Metazimsäure und Metazirkonsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (83–85).

Perstannic Acids and Perstannates.

Tanatar, S. Perzinnsäuren und Perstannate. Berlin, Ber. D. chem., Ges., 38, 1905, (1184–1186).

Sil Si TIN SILICIDES.

Vigouroux et Arrivaut. Alliages de silicium et d'étain. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1901-1902, 1902, 65-66).

0730 (Sr) STRONTIUM.

Richards, T. W. Atomic weight of strontium. II. Analysis of strontic chloride. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts. Sci., 40, 1905, ([603]–607); [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (145–150).

Strontium-1mmonium.

Roderer. Strontium-ammonium. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1252–1253).

Sr 0 STRONTIUM OXIDE. Strontium Salts.

Strontium Carbonate.

Blum, L. Alkalische Reaktion von Strontium und Kalziumkarbonat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (12-13).

0740 (Ta) TANTALUM.

Bibliographical notes on tantalum and the occurrence of tantalum in France. Chem. News, London, **92**, 1905, (45).

Bolton, W. von. Das Tantal. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (45–51).

Das Tantal und die Tantallampe von Siemens & Halske. l.c., (722-725); Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (SitzBer. 122-128).

Tantals. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (503-501).

Tantallampe, eine neue Glühlampe der Firma Siemens & Halske. Elektrot. Zs., Berlin, **26**, 1905, 4105–109, 242– 243).

Melikov, P. G. et Eličaninov, E. S. Réactions qualitatives sur le niobium et sur le tantale. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, proc.-verb. 1555); **37**, 1905, (99-103).

Pirani, M. von. Tantal and Wasserstoff. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (555-558).

Rütten, C. und Morsch, H. Bogenspektren von Samarium und Tantal. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (181– 202).

Schilling, J. Vorkommen von Tantal und Niob. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (883-901).

Streintz, F. Temperaturkoeflizient des Widerstandes von Tantal. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (273–274).

Ta F TANTALUM FLUORIDE.

Double Salts.

 $\begin{array}{c} {\rm LiF,\ TaF_5,\ 2H_2O\ ;\ NaF,\ TaF_5;} \\ {\rm CsF,\ TaF_5;} \\ {\rm C_2H_5N,\ HF,\ TaF_5;} \\ {\rm 3(C_6H_5N,\ HF),\ TaF_5,\ 2H_2O} \end{array}$

Balke, C. W. Double fluorides of tantalum. Thesis . . . Univ. Pennsylvania . . . [1905?], (23).

0750 (Tb) TERBIUM.

Feit, W. Terbium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (267-281).

Lecoq de Boisbaudran. Sur l'élément Zô. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (1015-1016).

Potratz, E. A. Terbium and some of its compounds. Chem. News, London, 92, 1905, (3-4).

Urbain, G. Une terre yttrique voisine du gadolinium. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (736-738).

141, 1905, (521-523).

0760 (Te) TELLURIUM.

Gutbier, A. Atomgewicht des Telhurs. II. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (266-282).

Haber, [F.]. Kathodenzerstäubung. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (827–828).

Marckwald, W. Radiotellur, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (591–591).

Mönkemeyer, K. Tellur-Wismut. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (415-122).

Müller, E. Kathodenzerstäubung [von Tellur]. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (701–702).

und Lucas, R. Kathodische Verstäubung von Tellur. l.c., (524–525).

und Nowakowski, R. Das Kathodische Verhalten von Schwefel, Selen und Tellur. *I.c.*, (931–936).

Paal C. und Koch, C. Braune und blaue Modification des colloïdalen Tellurs. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (534-546).

Resenscheck, F. Tellur . . . Diss. Erlangen, 1904, (53).

Walter, B. Eine von den Strahlen des Radiotellurs in der atmosphärischen Luft erzengte nene Strahlung. Ann. Physik, Leipzig, H. F.), **17**, 1905, (367-374).

Te F TELLURIUM FLUORIDE.

Prideaux, E. B. R. Fluorides of selenium and tellurium [TeF₆]. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (238–239).

Te O TELLURIUM OXIDES.

Telluric Acid and Tellurates.

Hutchins, E. B. jr. Chemistry of the tellurates. Madison, Univ. Wis., Bull. Sci., 3, 1905, (41-84).

0770 Th) THORIUM.

Baskerville, C. Zur Klarstellung der Thoriumfrage. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1444).

Honz, S. and Venable, F. P. Atomic weight of thorium. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 21, 1905, (60).

and Zerban. F. Inactive therium. [Found in a rock from South America.] J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1642-1644).

Batěk, A. Trennung des Thoriums und der Ceriterden durch neutrales Natriumsulfit. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (87-88).

Dunstan, W. R. and Blake, G. S. Thorianite, a new mineral from Cevlon. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (253–265).

Eberhard, G. Spectrographische Untersuchung einiger Thorpräparate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (826–828).

Giles, W. B. Thoria, the estimation and separation of, from the yttrium-cerium group of oxides. Chem. News, London, 92, 1905, (1-3, 30-31).

Grossmann, H. Trennung des Thoriums und der Ceriterden durch neutrales Natriumsulfit. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (299–236).

Kolb, A. und Ahrle, H. Verwendung organischer Säuren zur Fällung und Trennung des Thordioxyds von Cer-, Lanthan- und Didymoxyd. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (92–93).

Meyer, R. J. and Gumperz, A. Einheitlichkeit des Thoriums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (817-825).

Strutt, R. J. Note supplementary to a paper "on the radio-active minerals." [Occurrence of radium in thorium minerals.] London, Proc. R. Soc., Ser. A., 76, 1905, (312).

Tracy, S. G. Thorium: a radioactive substance with therapeutical possibilities. [Reprint.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 57, 1904, [23558–23559].

Wedekind, E. und Fetzer, K. Reduktion der Thorerde durch Bor und durch Silicium. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1031–1032).

Wyrouboff, G. et Verneuil, A. Chimie des terres rares. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (441-508).

Zerban, F. Inactive thorium. Chapel Hill, N.C., J. Elisha Mitchell Sci. Soc., 20, 1904, ([57]-62).

Radioactivity of thorium compounds.

Burbank, J. E. Induzierte Thoriumaktivität in Göttingen. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (436– 138).

Giesel, F. Ueber die "Thor-Activität" des Monazits. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2334-2336).

Hahn, O. A new radio-active element [from thorianite] which evolves thorium emanation. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (115-117).

Klaus, A. Absorption der Thoremanation. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (820–825).

Lerch, F. v[on]. Das ThX und die induzierte Thoraktivität. Wien, SitzBer. Ak. Wiss., 114, 1905, Abt. Ha, 553-583, mit 4 Taf.).

Makower, W. Molecular weights of radium and thorium emanations. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **9**, 1905, (56-77).

Moore, R. B. and Schlundt, II. Chemical separation of the radio-active components of thorium compounds. Chem. News, London, 91, 1905, (259).

Sackur, O. Radioactivität des Thoriums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1756-1761).

schlundt, H. and **Moore**, R. B. Chemical separation of the radio-active types of matter in thorium compounds. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (682–706, with pl.).

Slater, Miss J. M. W. Excited activity of thorium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **9**, 1905, (628-644, with pl.).

Zerban, F. Radioactivität des Thoriums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (557-559).

Th B THORIUM BORIDES.

Thorium.

Binet du Jassonneix. Réduction par le bore amorphe de l'oxyde de thorium et sur la préparation des deux borures de thorium [ThB₄ et ThB₆]. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (191–193).

Th Cl THORIUM HALIDES.

Moissan, H. et Martinsen. Préparation et propriétés du chlorure et du bromure de thorium. *l.c.*, **140**, 1905, (1510-1515).

0780 (Ti) TITANIUM.

Huppertz, W. Herstellung von Titau und Titanlegierungen aus Rutil und Titanaten im elektrischen Ofen. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (362–366, 382– 385, 404–417, 458–462, 491–504).

Rossi, A. J. Manufacture of ferrotitanium and other metallic alloys electrically. [5. Intern. Kongress fur angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (755–760).

Stähler, A. Titan. II. (Zum Teil mit H. Wirthwein.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2619–2629).

Ti Cl TITANIUM CHLORIDES.

Knecht, E. und Hibbert, E. Titantrichlorid in der volumetrischen Analyse. *I.c.*, (3318-3326).

Ti 0 TITANIUM OXIDE. Titanium Salts.

Titanium Sulphates.

Evans, W. II. Electrolytic preparation of titanous sulphate. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., 49, 1904, No. 2, (1-3).

Stähler, A. und Wirthwein, H. Ammonium titanium sesquisulphate. Rubidium titanium sesquisulphate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2619-2629).

Titanium Oxalates.

Stähler, A. und Wirthwein, H. Titanium sesquioxalate, and its double salts with potassium and ammonium. *l.c.*

Metatitanic Acid.

Tammann, G. Wirkung von Silicium auf Metatitausäurehydrat. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (370–372).

Titanic Acid.

Dreher, C. Beizenfarbstoffe. [Titansäure.] Färberztg, Berlin, **14**, 1903, (229–230).

Odernheimer, E. Titansäure in Tonen. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (1475–1476).

Vogt, G. Présence fréquente de l'acide titanique dans les argiles. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. I.] Berlin, 1904, (741–743).

0790 (Tl) THALLIUM.

Abegg, R. Elektroaffinitätsunterschiede der Wertigkeitsstufen und ihrer Oxydationsgleichgewichte. H. Gegenseitigen Beziehungen der Wertigkeitsstufen des Thalliums und die Oxydationskraft des Sauerstoffs. Nach der Diss. von J. F. Spencer bearb. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (379–407).

Hallerbach, W. Thallium, Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (164-465).

Alloys.

Levin, M. Gold-Thalliumlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (31-38),

TI I THALLIUM IODIDES.

Gernez, D. La forme que prend l'iodure thalleux en sortant de dissolution. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (278–281).

Thallium oxide. Thallium Salts.

Abegg, R. Tendenz des Ueberganges von Thalli- in Thallosalze und das Oxydationspotential des Sauerstoffs. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II,1, 1905, (104–105).

Bose, M. Zersetzungsvorgänge an der Anode bei einigen Thalliumsalzen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, (237–266).

Stortenbeker, W. Isomorphisme des sels thallenx et potassiques. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (53-65).

Thallium Tartrate.

Herbette, J. Une nouvelle forme de tartrate de thallium et les mélanges isomorphes des tartrates de thallium et de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1649-1652).

0810 (Ur) URANIUM.

Becquerel, H. Activation par l'uranium. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (87-90).

Boltwood, B. B. Production of radium from uranium. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (239-244).

Quantités relatives de radium et d'uranium contenues dans quelques minéraux. Le Radium, Paris, 1, 1904, (45–48).

Ducca, W. Lumineszierende Stoffe und die Radioaktivität des Urans. Diss. München, 1905, (43).

Gaubert, P. Les minéraux uranifères et leurs gisements. Le Radium, Paris, 2, 1905, (89-94).

Godlewski, T. Some radioactive properties of uranium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (45-60); Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (289-304).

Hallerbach, W. Uran. All g.Chem-Ztg, Apolda, 1904, (411-413).

McCoy, H. N. Relation between radioactivity and composition of uranium compounds. [Abstract] Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (381-382).

Pacz, A. Neuere Uranverbindungen (Ungarisch and Deutsch). Orv.-Termt. Ért., Kolozsvár, II. Termt. sz., 26, 1904, (49-74, 12-38).

Rutherford, E. and Boltwood, B. B. Relative proportion of radium and uranium in radio-active minerals. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (55-56).

Soddy, F. Production of radium from uranium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (768-779).

Strutt, R. J. [Connection of uranium with radium.] London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (88-110).

Uranyl Chloride.

Oechsner de Coninck. Chlorure d'uranyl. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (500-507).

(D-7195)

Ur O URANIUM OXIDES.

Friedheim, C. Sogenanute feste Lösungen indifferenter Gase in Uranoxyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2352-2359).

Kohlschütter, V. und Vogdt, K. Feste Lösungen indifferenter Gase in Uranoxyden. l.c., (1419-1430, 2992-3002).

0820 (Va) VANADIUM.

Gin, G. Procédé de fabrication électrolytique du vanadium et de ses alliages. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (744–745); Rev. Electr., Lausanne, 13, 1904, (147–148).

Glasmann, B. Séparation du vanadium de l'aluminium et du fer. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (314-317).

Hallerbach, W. Vanadin. Allg. Chem-Ztg, Apolda, 1904, (402–403).

Herrenschmidt, H. Extraction du vanadium du vanadate de plomb naturel et fabrication de quelques alliages de ce métal. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (635–637).

Épuration des liqueurs de vanadate de soude; procédés de double décomposition pour la séparation industrielle des métaux. l.c., (862-864).

Koppel, 1. und Kaufmann, A. Darstellung von Vanadinmetall und einigen Vanadinverbindungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (352–358).

Lovisato, D. . . . La vanadinite nella miniera cuprifera di Bena e Padru presso Ozieri. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, ii, 1903, (80–87).

Vigouroux, E. Action de l'aluminium sur un mélange d'oxyde de fer et de vanadium. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (102– 104).

Alloys.

Guillet, L. Aciers au vanadium. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (407–409).

Müller. Vanadiumstahl. Kirchhoff's techn. Bl., Berlin, **3**, 1903, No. 1, (6).

Neuberg, E. Verwendung des Vanadins zu Stahl, Eisen und Bronce. Gasmotorentechnik, Berlin, 4, 1904, (37-42).

Compounds.

Blum, A. Silicovanadinmolybdate. Diss. Bern, 1904, (53+2).

0820

602

Diem, E. Arsenvanadinmolybdate. Diss. Bern, 1904, (47).

Hinsen, A. Ammoniumphosphorvanadiumolybdate. Diss. Bonn, 1904, 40, mit 6 Tab.).

Howaldt, J. Vanadylverbindungen. Diss. Bern, 1904, (38+1).

Hundeshagen, F. Verhalten von Vanadinverbindungen gegenüber Gold und Goldlösungen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (799–800).

Koppel, I., Goldmann, R. und Kaufmann, A. Verbindungen des vierwertigen Vanadins. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (345-351).

Lahrmann, H. Ammoniumphosphorvanadimmolybdate. Diss. Bern, 1904, (61).

Matignon, ('. Verbindungen des Vanadins. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (986-987).

Meisel, J. Die sogenannten Vanadylvanadinphosphate und -arsenate. Bern, Diss. Berlin, 1904, (40).

Prandtl, W. Complexe Verbindungen des fünfwerthigen Vanadins mit vierwerthigen Elementen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1305-1310).

Schott, F. Oxalvanadinmolybdate. Diss. Bern, 1904, (47).

Va 0 VANADIUM OXIDES. Vanadium Salts.

Vanadium Sesquisulphate.

Stähler, A. und Wirthwein, H. Vanadinsesquisulfate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3978–3980).

Vanadates.

Glasmann, B. Trennung von Chrom und Vanadin und über Chromvanadate. Bern, Diss. Riga, 1904, (61).

Melikov, P. et Kazaneckij, P. Constitution des combinaisons fluorovanadiques [VF₃(OK)₂ et NH₄F, F.VF₂(ONH₄)₂]. (Russ.). St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (77-82).

Prandtl, W. Spratzen der Alkalivanadate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (657–662).

0840 (W) WOLFRAM (TUNGSTEN).

Frabot, C. Réaction colorée du tungstène. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1901, (371-372).

Hasselberg, B. Spectrum des Wolframs im elektrischen Flammenbogen. Stockholm, Vet.-Ak. Handl., **38**, No. 5, 1904, (47, with 2 pl.).

Rosenheim, A. und Braun, H. J. Halogenverbindungen des Molybdäns und Wolframs. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (311–322).

Alloys.

Arrivaut, G. Alliages de manganèse et de tungstène. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (20-23).

Guillet, L. Les aciers au tungstène. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, 519–521).

Vigouroux, E. Alliages de fer et de tungstène. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (15-19).

W F TUNGSTEN FLUORIDE.

Ruff, O. und Eisner, F. Wolframhexafluorid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (742-747).

W 0 TUNGSTEN OXIDES.

Friedheim, C., Henderson, W. H. und Pinagel, A. Trennung von Wolframtrioxyd und Siliciumdioxyd mittels gasförmiger Chlorwasserstoffsäure Analyse der Silicowolframate. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905. (396 -409).

Granger, A. Propriétés de l'anhydride tungstique comme colorant céramique. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (935-936).

Tungstates.

Hallopeau, L. A. Action du zinc sur les tungstates de sodium. *l.c.*, **139**, 1904, (283-284).

Kraemer, J. Leitfähigkeit molybdänund wolframsaurer organischer Complexc. Diss. Münster i. W., 1904, (46).

Leontovič, A. V. Hexawolframute de natrium. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb. 1555–1556); **37**, 1905, (130– 141).

Pinagel, A. Wolframate und Silicowolframate. Diss. Bern, 1904, (53).

Ammonium praseodymico-tungstate, 2(NII₄)₂(), Pr₂O₃, 16WO₃, I6H₂O

Barium praseodymico-tungstate 4BaO, Pr₂O₃, 16WO₃, 7H₂O Silver proseedymico- tungstate, 4Ag₂0. Pr₂O₃. 16WO₃. 8H₂0 Ammonium needymico-tungstate, 3(XH₄)₂O. Xd₂O₃.16WO₃. 20H₂O Barium needymico- tungstate,

6BaO, Nd₂O₃, 16WO₃, 17H₂O Ammonium lanthanico-tungstate, 2 NH₄)₂O, La₂O₃, 16WO₃, 16H₂O

Barium lanthanico- tungstate, 5BaO. La₂O₃. 16WO₃. 16H₂O

Silver lanthanico- tungstate, 5Ag₂O. La₂O₂. 16WO₃. 4H₂O

Ammonium cerico- tungstate, 2(NH₄)₂O. Cr₂O₃. 16WO₃. 2H₂O

Rogers, A. and Smith, E. F. Derivatives of complex inorganic acids. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1474-1484).

0850 (Xe) XENON.

Valentiner, S. und Schmidt, R. Darstellung von Neon, Krypton und Xenon. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (816–820); Ann. Physik, Leipzig, (4 F.), 18, 1905, (187–197).

0860 (Yr) YTTRIUM.

Humphreys, W. J. Presence of yttrium and ytterbium in fluorspar. [Abstract.] Physic. Rev., New York, N.Y., 19, 1901, (300).

Tacconi, E. [La gadolinite] del granito di Montorfano. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, i, 1903, (355–359).

Yr Cl YTTRIUM CHLORIDE.

Matignon, C. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1181-1183).

0870 (Yt) YTTERBIUM.

Humphreys, W. J. Presence of yttrium and ytterbium in fluorspar [abstract.] Physic. Rev., New York, N.Y., 19, 1904. (300).

0880 (Zn) ZINC.

Brunner, E. Auflösungsgeschwindigkeit des Zinks. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (95-105).

Cowper-Coles, S. Elektrolytische Verzinkung. Ins Deutsche übertragen von Emil Abel. Halle a. S., 1905, (V+374, 2 M.

Diergart, P. Scheinzink bei Muwaffaq aus Herat. Mitt. Gesch. Ned.: Hamburg, 2, 1903, (117-157).

Diergart, P. Archäologisches über die Bedeutung der persischen roy-Kupfer. l.c., 3, 1904, (30–31).

Herter. Metallurgie des Zinks unter besonderer Berücksichtigung der oberschlesischen Verhältnisse. Bergm. Rdsch., Kattowitz, 1, 1905, (101–105, 122–128).

Koziorowski, K. Poussière de zinc comme matière première pour la production du cadmium. (Polish) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (135–138).

Müller, W. J. Das anodische Verhalten von Zink und Mangan. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (755-763, mit 2 Tab.).

Patten, II. E. Deposition of zinc from zinc chloride dissolved in acctone. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([483]-487, with text fig.).

Peters, F. Elektrometallurgie des Zinks, Glückauf, Essen, **41**, 1905, (1496-1502, 1536-1510, 1566-1570).

Ramsay, W. Zing dust. Chem. News, London, **92**, 1905, (80).

Roth, W. Zink und Verbindungen. Die kristallographischen Angaben von H. Steinmetz. [Gmelin-Kraut. Handbuch der anorg. Chemie. Bd. 4. Abt. 1.] Heidelberg, 1905, (1–64).

Sadlon. Theorie des Zinkhüttenprozesses. Kohle u. Erz, Kattowitz, 1, 1904, (203–204).

Sapožnikov, A. V. ('ristallisation de l'étain et du zinc par l'électrolyse de leurs sels. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (153–156, av. pl. I-111).

Saunders, F. A. New series in the arc spectra of magnesium, zinc and cadmium. [Abstract.] Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (117-118).

Schmieder, P. Metallurgie des Zinkes. Metallurgie, Halle, 2, 1905, (20–26).

Schuchard, E. Verhüttung von Zinkblende. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1180–1181).

Spitzer, F. Das elektromotorische Verhalten von Kupfer und Zink gegenüber ihren cyankalischen Lösungen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (345– 368, 391–407).

Alloys.

Boudouard, O. Alliages de zinc et de magnésium. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (424-426). Kurdiumov, A. P. Préparation du laiton. (Russ.) St. Peterburg, 1904, (1+67, av. 7 pl.). 23 cm.

Mönkemeyer, K. Zink-Antimonlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (182–196, mit 1 Taf.).

Novak, F. Kadmiumlegierungen des bleihaltigen Zinks. *l.e.*, **47**, 1905, (421–445).

Sackur, O. Kupfer-Zink-Legirungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2186-2196).

žemčužnyj, S. F. Alliages du zinc avec l'antimoine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 581-583).

Zn Cl zinc chloride.

Mylius, F. und Dietz, R. Chlorzink. Löslichkeit der Salze XIV. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (921–923); Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (209– 220).

Zn 0 zinc oxides.

Zinc Oxide ZnO

Doeltz, O. und Graumann, A. Flüchtigkeit des Zinkoxydes. Bergm. Ztg, Leipzig, **62**, 1903, (181).

Duboin, A. L'extension à l'oxyde de zine d'une méthode de reproduction des silicates de potasse et d'autres bases. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (254–256).

Sachs, A. Zinkoxydkrystalle von der Falvahütte in Oberschlesien. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (54-57).

Weber, M. Zinkoxyd. l.c., (205-206).

Zinc Hydroxide.

Moir, J. Solubility of zine hydroxide in alkalis. Loudon, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (310–311).

Zinc Peroxides

Eykman, J. F. Die Peroxyden von Zink. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (259-264).

Zinc Salts.

Zinc Carbonate.

Cantoni, H. et Passamanik, J. Décomposition du carbonate de zinc par les chlorures alcalins en présence de l'eau. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (258-262).

Zinc Ferrate.

Ingalls, W. R. Zinkferrat. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (334).

Zinc Sulphate.

Hofman, H. O. Decomposition and formation of zinc sulphate by heating and roasting. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1904, (333–378, with text fig.).

Sahmen, R. Mischkristalle von Mangansulfat und Zinksulfat zwischen 0° und 39°. Zs. physik. Chem., Leipzig, 54, 1905, (111–120).

Zn S ZINC SULPHIDE.

Tommasina, T. Scintillation du sulfure de zinc en présence du radium. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (108–110).

Zn Si zinc silicides.

Vigouroux et Arrivaut. Alliages de silicium et de zinc. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1901–1902, 1902, (52–53).

0890 (Zr) ZIRCONIUM.

Wedekind, E. Kolloidales Zirkon. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4]. Berlin, 1904, (439–442).

Zr Cl zirconium halides.

Compounds:

 $ZrCl_4$, SNH_3 ; $ZrBr_4$, $10NH_3$; and Zrl_4 , $4Et_20$

Stähler, A. und Denk, B. Zirkonhalogenverbindungen. Berlin, Ber. D chem. Ges., 38, 1905, (2611-2618).

Zr I ZIRCONIUM IODIDE.

Denk, B. Zirkoniumjedid sowie Zirkonhalogenammoniakverbindungen. Diss. Berlin, 1905, (35).

Zr N ZIRCONIUM NITRIDE.

Wedekind, E. Reduktion der Zirkonerde mit Magnesium und spontane Bildung von Stickstoffzirkonium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (385–395).

— Spontane Bildung von Stickstoffzirkonium. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11, 1, 1905, (87).

Zr 0 ZIRCONIUM OXIDE.

Zirconium Salts.

Rosenheim, A. und Frank, P. Salze des Zirkoniums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (812-816). Zirconium Oxychloride.

Ruer, R. Zirkonoxychlorid als Mittel zum Nachweise der Zirkonerde. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (456– 459).

Zireonium Sulphates.

Hauser, O. Die Sulfate der Zirkonerde. *l.e.*, **45**, 1905, (185–204).

Ruer, R. und Levin, M. Zirkonschwefelsäuren. *l.e.*, **46**, 1905, (449-455).

Metazirconic Acid.

Bemmelen, J. M. van. Metazinnsäure und Metazirkonsäure. *l.c.*, **45**, 1905, (83–85).

Ruer, R. Metazirkonsäure, ein der Metazinnsäure entsprechendes Zirkonhydroxyd. *l.e.*, **43**, 1905, (282–303).

LABORATORY PROCEDURE. 0900 GENERAL.

Neumann, M. P. Bericht über Neuerungen in der Laboratorinmspraxis aus dem I. u. II. Vierteljahr 1905. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (561–563, 908–910).

Thiele, H. Luftdruckbestimmung durch Messung des Luftauftriebes. [Korrektionen bei Wägungen.] Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (1181-1182).

0910 PLANS, FITTINGS, APPLI-ANCES AND APPARATUS.

[Chemisches Laboratorium für Tonindustrie, H. Seger und E. Cramer.] Ersatz für metallene Trockenschräuke. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (2071–2072).

Marpmann's illustrirte Fachlexika der gesammten Apparaten, Instrumentenund Maschinenkunde, der Technik und Methodik für Wissenschaft, Gewerbe und Unterricht hrsg. von Georg Marpmann. Bd 1: Chemischanalytische Technik und Apparatenkunde. Lfg 11-20. Leipzig (P. Schimmelwitz), 1902-1905, (481-978+XXXV). 27 cm. Die Lfg 1, 50 M.

Succédané de la gélatine. . . Sci. Prat., Vevey, 18, 1903, (83–84).

Zeitschrift für chemische Apparatenkunde unter Mitwirkung von Otto N. Witt hrsg. von Ph. Schuberg. Jg 1. Berlin (R. Mückenberger), 1905. 28 cm. Der Jg zu 24 Nrn 20 M. Ackermann, E. Rechenapparat zur Bestimmung des Extrakt- und Alkoholgehaltes im Bier. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berliu, **8**, 1904, (92–94).

Ahlsell, R. Selas light. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **16**, 1904, (148–153, with pl.).

Albrecht, A. Ursachen der vorzeitigen Zerstörung nasser Gasmesser und deren Verhütung. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (101–105).

Allihn, F. Vereinfachter Bunsenbrenner mit Siebaufsatz. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (34-35).

Alpers, K. Dichtung von Exsikkatoren. PharmZtg, Berlin, **49**, 1904, (916).

Arndt, K. Neuerungen im Präzisious-Wagenbau für die chemische Industrie. Zs. chem. Apparatenk., Berlin, 1, 1905, (14-17, 38-43).

Neuerungen im Wagenbau. Dinglers polyt. J., Berlin, **319**, 1904, (337–340, 358–361, 373–378).

Vakuumpumpen. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (451-486).

Atwater, R. M. The manufacture of commercial graduates. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (268–271).

Bartal, A. von. Ein neuer Fraktionierhahn. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (786-787).

Bartelt, K. Ein neuer Flüssigkeitsthermoregulator. Wochensehr. Brau., Berlin, 22, 1905, (13-14).

Barthel, G. Neuer Spiritusbrenner. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (819).

Bechstein, O. Entwickelung der Thermometrie und Pyrometrie. Prometheus, Berlin, **16**, 1905, (613-616, 633-636).

Beckmann, E. Modifikationen des Thermometers für die Bestimmung von Molekulargewichten und kleinen Temperaturdifferenzen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (329–343).

Bedout, L. Densivolumetrische Zähler für Flüssigkeiten. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (674-676).

Bellieni. Appareil simplifié pour la reproduction rapide des dessins, gravures, petits objets, etc. Paris, Bul. soc. franç. phot., (sér. 2), **21**, 1905, (60–61).

Berthelot, [M.]. Vases en silice fondue. Leur emploi en chimie, leur perméabilité. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (817-821, 821-825).

Betti, M. Gasbehälter mit konstantem Ausfluss. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (219–220).

Bianchini, R. und Cler, E. Vorschlag eines neuen Apparates zur Bestimmung des spezifischen Gewichtes von Baumaterialien. Arch. Hyg., München, 53, 1905, (145-157).

Biernacki, V. Halbschattenanalysator. Ann. Physik, Leipzig, (4. F.), 17, 1905, (180-181).

Biltz, H. Apparat zur Entwicklung von Schwefelwasserstoff usw. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (809).

Blackman, P. [Apparatus for] . . . determining molecular weights. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1474–1480); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (228).

Blecher, C. Apparat zum Lösen und Filtrieren grosser Quantitäten Gelatine, Agar-Agar u. s. w. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (245–246); Zs. ReprodTechn., Halle, 7, 1905, (47–49).

Blount, B. Electric furnaces for laboratory use. London, Anal., 30, 1905, 29-35).

Bolton, W. von. Die Tautallampe von Siemens & Halske. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (722–725).

Bošnjaković, S. Neue Gasentwicklungsapparate. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (624-625).

Bousfield, W. R. [Apparatus for] the purification of water by continuous fractional distillation. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (740-747).

Brandes, H. Vakuum-Thermoelement. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (503-505).

Braun, F. Einrichtung, um im Vakuum Entfernungen ändern zu können. Ann. Physik, Leipzig, (J. F.), **16**, 1905, (416).

Bronn, J. Apparate und Methoden zur Messung hoher Temperaturen. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (462– 464). Bruns, W. Anwendung des Wasserdruckes im Laboratorium. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (363–364).

Buddeus, W. Verwendung von porösen Filtriersteinen in der chemischen Industrie. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1953–1955).

Bührer, C. Le compte-gouttes et la formation de la goutte. J. Pharm., Mülhausen, **30**, 1903, (25-31).

Buss, A. Neuer elektrischer Heizwiderstand. [Heizofen.] Prometheus, Berlin, 15, 1904, (551-554).

Carlson, B. Acetylen als Heiz- und Leuchtgas im chemischen Laboratorium. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **8**, 1901, (153-159, 237-238); (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **16**, 1904, (22-30),

Caro, N. Prüfung von Acetylenapparaten nach den Vorschriften des D[entschen] A[cetylen]- V[ereins]. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 7, 1903, (153-158, 169-171).

Coehn, A. Gefälldraht und Wheatstonesche Brücke in neuer Anordung. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (12–14).

Cohen, E. und Strengers, T. Ein Reaktionsgefäss für thermochemische Untersuchungen. (Holländisch) Amsterdum, Chem. Weekbl., 2, 1905, (251– 254).

Cohn, Lassar. An Glasapparate anschmelzbarer Hahn für alkalische Flüssigkeiten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (901-902).

Coleman, W. H. A regulating valve for controlling the admission of steam to vitriol chambers. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (482).

Cramer. Thermometer zum Messen der Temperaturen der Ringofengase. Mitt. D. Ver. Tonind., Berlin, 39, 1903, (236-240).

Danneel, H. Quecksilbervoltameter und der Elektrizitätszähler "Elektrolyt". Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (139– 145).

Deussen, E. Löslichkeit der Eisenoxyde in Flusssäure. [Rostendernung an Laboratoriumsgegenständen.] Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (813-815).

Doermer, L. und Krüger, E. Beschreibung der Räume und Einrichtungen für den chemischen und biologischen Unterricht an der Oberrealschule vor dem Holstentore zu Hamburg. Hamburg, 1905, (15, mit 1 Taf.).

Doht, R. Einfacher Ersatz für kleine Scheidetrichter. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (309).

Dony-Hénault, O. Eine neue Regulierröhre für Thermostaten. [Uebers.] Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (3-5).

Dubovitz, H. A new wash-bottle. Chem. News, London, 91, 1905, (147).

Eberstein, M. Ein selbstzündender Bunsenbrenner. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **12**, 1903, (86–87).

Eckart, C. Apparat zur Entwicklung von Chlor, Kohlensäure, Schwefelwasserstoff u. s. w. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (398–399).

Ellenberger, E. Apparat zur Messung der kapillaren Steighöhe für die Bestimmung der molekularen Oberflächenenergie. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (532–534).

Emich, F. 1. Sterngebläse. 2. Vorlesungs-Thermoskop. 3. Einfaches Hitzdraht-Voltmeter (für Wechsel- und Gleichstrom). Zs. chem. Apparatenk., Berlin, 1, 1905, (17–19).

Erdmann, H. Gegenwärtiger Stand der Verwendung des Acetylens im analytischen Laboratorium. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 9, 1905, (13-14).

Ericson, A. Apparatus for the procuring of high temperatures. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **17**, 1905, (40-41).

Eydman, F. H. Jr. [A new colorimeter.] Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], +168-171), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **14**, [1905], (100-103), (Dutch).

Fischer, F. Eine für chemische Zwecke geeignete Quecksilberbogenlampe mit Quarzeinsatz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2630–2633); Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (575–576).

Fouché, E. Ein neuer Acetylen-Sauerstoff Lötbrenner. [Übers.] Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 7, 1903, (282–284, 292–294).

Frick, J. Physikalische Technik oder Anleitung zu Experimentalvorträgen sowie zur Selbstherstellung einfacher Demonstrationsapparate. 7. Aufl. von Otto Lehmann. In 2 Bden. Bd 1. Abt. 2. Braunschweig, 1905, (XX + 631-1631).

Frölich, O. Ein neuer elektrischer Widerstands-Ofen. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 4.] Berlin, 1901, (437–439); Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 7, 1903, (167–168).

Gaede, W. Demonstration einer rotierenden Quecksilberluftpumpe. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (758-760).

Geisel, E. Ein neuer Gasentwickelungsapparat. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (726-727).

Glaser, O. Verbesserter Kippscher Apparat. *I.e.*, (365–366).

Göckel, II. Automatische Pipette und Bürette. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (63).

Bergkristallgewichte. Zs. Chem. Apparatenk., Berlin, 1, 1905, (76-77).

Grimsehl, E. Ein neuer Apparat zur Bestimmung der Dampfdichte. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (734– 735).

Zwei Manometer hoher Empfindlichkeit für geringe Drucke und eine Gaswage. Zs. physik. Unterr., Berlin, **18**, 1905, (198–202, 319).

Zwei einfache elektrolytische Apparate zur Strommessung (Voltameter). l.c., (283-285).

Guillaume, ('. E. L'échelle thermométrique normale et les échelles pratiques pour la mesure des températures. [5. Intern. Kongress für angew. ('hemie. I.] Berlin, 1904, (371–380).

Guye, A. Théorie élémentaire des électrolyseurs à diaphragmes. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (669-701).

Haagen, E. Glühungen im Vakuum mit Hilfe des elektrischen Ofens. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (1209).

Haefelin, H. Praktische technische Hilfsmittel. Aufbewahren von Vollund Messpipetten. Billiger Gasentwicklungsapparat. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (351).

Hardt, J. Bunsenbrenner. Zs. Beleuchtungsw., Berlin, 10, 1904, (165).

Harker, J. A. On a type of electric furnace, with a redetermination of the melting point of platinum. Loudon, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (235–250).

Harrison, F. C. and **Barlow**, B. The steam still. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **14**, 1905, (119-121).

Hartmann, I. Ein neues Kameraobjektiv für Spektrographen. Zs. Instrumentenk., Berlin, 24, 1904, (257–263).

Hasslinger, R. von. Eine neue Form der Tauchbatterie. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (160).

Hausrath, H. Die Messung kleiner Temperaturdifferenzen mit Thermoelementen und ein Kompensationsapparat mit konstantem kleinen Kompensationswiderstand bei konstant bleibendem Hilfsstrom. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (735– 743).

Hedström, G. Apparate und Methoden zur Untersuchung der physikalischen und chemischen Eigenschaften der Amalgame. D. Monatschr. Zahnheilk., Leipzig, 20, 1902, (457-482).

Heinze, M. Zentrifugen. Allg. Chem-Ztg, Lübeck, 5, 1905, (243-246).

302). Araeometer. l.c., (301-

[Vorrichtung um Flüssigkeiten von Niederschlägen zu trennen.] Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **13**, 1905, (796).

Henkel, T. Prüfung des Handseparators Alfa-Viola in der Molkereischule zu Weihenstephau. Milchztg, Leipzig, **34**, 1905, (13–15).

Henrich, F. Ein automatisch wirkender Apparat, mittels dessen man ein Gasgemisch rasch und sehr vollständig von Stickstoff befreien kann. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1755-1757).

Heraeus, H. Quarzglas. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, 708-715).

Heteren, W. J. van. Eine Widerstandsbürette. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (53-54).

Hillebrand, W. F. Combustion and other heating apparatus. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (548–550).

Hinden, F. Glaskühler mit Kugelmundstück. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (809-810).

Hirschson, F. Neue thermoelektrische Pyrometer. *l.c.*, (185-186).

Hodgkinson, W. R. and Coote, A. H. Apparatus for heating substances in a vacuum at constant temperatures. Chem. News, London, 91, 1905, (194).

Höft, H. Entrahmungsversuche mit dem Alfa-Separator und der Germania-Zentrifuge. Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (595–598); Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. 4, 1905, (60–69).

Entrahmungsversuche mit einem Tubular-Separator. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. **4**, 1905, (90-94).

——— Prüfung der Handcentrifuge Germania F. l.c., (11-17).

mungsversuche mit der Balance-Zeutrifuge (Modell 1904), und einem Alfaseparator, dessen Tellerzahl die bislang gebräuchliche übertrifft. *l.c.*, (49-59, 70-71).

Hofmann, F. und Rothe, R. Das Registriergalvanometer von Siemens & Halske und eine damit gefundene Anomalie im flüssigen Schwefel. [Registrierendes Pyrometer.] Zs. Instrumentenk., Berlin, 25, 1905, (273-278).

Hoffmann, J. F. und Lorenz, H. Versuche an Getreide-Trockenapparaten. [In: Das Versuchs-Kornhaus und seine wiss. Arbeiten. Hrsg. v. J. F. Hoffmann.] Berlin, 1904, (121–140).

Hunter, M. A. [Mikrowage.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (441-448)

Hutton, R. S. and Patterson, W. II. Electrically heated carbon tube furnaces. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (187–196, with discussion); (German) Elektroch. Zs., Berlin, 12, 1905, (140–146).

Iklé, M. Optische Methoden zur Messung hoher Temperaturen. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (150–164).

Hiovici, G. Filtrirstativ. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (508-509).

Immenkötter, T. Das Junkersche Kalorimeter. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (736-743, 761-766, 780-783). Ivanov, V. Une burette double nouvelle. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.verb., 1553–1554).

Jenner, N. Absorptionsgefäss zum Auffangen von Schwefelwasserstoff bei Schwefelbestimmungen in Stahl und Eisen. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (292-293).

Jenny, A. Die Zulässige Grösse von automatischen Acetylenapparaten. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 9, 1905, (67).

Johnsen, A. und Mügge, O. Verbesserungen am Harada'schen Trennungsapparat. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (152-153).

Julius, W. H. Erschütterungsfreie Aufstellung. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (206–209).

Karlik, V. Apparat zur Gasanalyse. Zs. ZuckInd., Prag, 29, 1904-5, 1905, (233-235).

Katz, J. Verbesserter Saugtrichter mit lose eingelegter Filterplatte. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (489); Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (347– 348).

Kaufmann, J. C. Hemmingsens Thermoregulator beim Vorwärmen und Pasteurisieren. Milchw. Zentralbl., Leipzig, **1**, 1905, (24–26).

Kaufmann, W. Eine rotierende Quecksilberluftpumpe. Zs. Instrumentenk., Berlin, **25**, 1905, (129–133).

Kausch, O. Verfahren und Apparate zur Verflüssigung von Luft beziehungsweise Zerlegung der letzteren in ihre Bestandteile. Zs. komprim. Gase, Weimar, 8, 1904, (45–53, 57–65, 73–75).

Kette, A. Ein neues Tiegeldreieck (Glühring). ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1208–1209).

Kiesewetter, W. Ein Quecksilberfilter mit Kompression. Zs. physik. Unterr., Berlin, **18**, 1905, (353–351).

Kippenberger, C. Neue Apparatformen für die chemische Laboratoriumspraxis. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1024-1025).

Kleemann, R. Luft- und Transportpumpe. D. MechZtg, Berlin, 1905, (81–82).

Klein, [J.] Prüfungsversuche mit dem Svea-Handseparator. Nr. S. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (692–694). Klein, [J.] Prüfungsversuche mit dem Hansa-Separator C 1 für Handbetrieb. *l.e.*, (756–758).

Prüfungsversuche mit einem Handseparator Alfa-Viola (Marke V). l.c., (835–836).

Klut. Trübung des destillierten Wassers. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (526).

Knietsch, R. Herstellung reinen komprimierten Stickstoffs für Laboratoriumszwecke. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (673-674).

Knösel, T. Spritzflasche. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1725).

Köhler, [R.] Enteisenungs- und Filtrir-Apparat für Wasser. Landbote, Prenzlau, 23, 1902, (956).

Körner, T. Eine neue Zentrifuge für Laboratorien. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (123).

Kohl, M. Kalorimeter zur Bestimmung des Heizwertes von Brennmaterialien. Uhlands techn. Rdsch., Leipzig, 1904, Ausg. 3, (5-6).

Koziński, L. Un appareil automatique pour le lavage des précipités. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (723–726).

Kreider, A. D. Ein Jod-Titrier-Voltameter. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (582–588).

Kreider, J. I. Apparatus for determining volatile substances by loss of weight. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (181-190).

Kreidl, A. 1. Neuer Apparat zur Bestimmung minimaler Zuckermengen in Abfall- und Speisewässern. Konstruiert von Vosátka. 2. Universal-Korrektions-Saccharometer für alle Temperaturgrade. System Vosátka. 3. Mano-Thermostat Konstant. System J. Vosátka, zur Erzielung einstellbarer konstanter Temperaturen über 100° C. bei jedem Barometerstand. 4. Auto. J. J. Weiss. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, [551–558].

Krieger, H. Pyrometer, Umschau, Frankfurt a. M., 9, 1905, (212-214).

Krüger, F. Kleben und Klebstoffe. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (131-181).

Kühn, A. Verwischen der Farbe bei Stabthermometern und graduierten Glasinstrumenten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (990).

Küster, E. Neue Saugvorrichtung für Pipetten zur genanen Abmessung kleinster Flüssigkeitsmengen. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. I, **40**, Originale 1905, (270-272).

Küster, F. W. Gasentwickelungsapparate, im besonderen Schwefelwasserstoffentwickelungsapparate. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (158-161).

und Abegg, F. Chlorwasserstoffgas-Entwicklungsapparat. Zs. chem. Apparatenkunde, Berlin, 1, 1905, (89-93).

Kugler, S. Un appareil automatique pour les filtrations. (Polonais) Gaz. cukr., Warszawa, **25**, 1905, (105-108).

Kuhn, R. Apparat zur Teerdestillation für Laboratoriumszwecke. Zs. chem. Apparatenk., Berlin, 1, 1905, (19– 20).

Kurnakov, N. S. Un pyromètre autorégistrateur nouvel. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, [841–856, av. pl. XVIII–XX).

Kutscher, F. und Otori. Ein Apparat für Schmelzpunktbestimmung hochschmelzender Substanzen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1905, (193-194).

Kuznecov, M. I. Exsiceateur nouveau pour sécher les gaz. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 1302).

Lehmann, H. Grosser Quarzspektrograph. Zs. Instrumentenk., Berlin, 24, 1904, 230-236.

Leiss, C. Präzisions-Polarisations-Spektrometer. *l.c.*, **25**, 1905, (340-342).

Leisse. Das Wannersche Pyrometer und dessen Anwendung. Schillings J. Gasbeleucht., München, **47**, 1904, (862– 863)

Lenz, W. I. Ein Schmelzröhrchenhalter. 2. Sangtrichter mit gespanntem Filter. Berlin, Ber. D. pharm, Ges., 15, 1905, (358–361).

Lewis, G. N. [Thermostat.] Zs. physik, Chem., Leipzig, **52**, 1905, (310–326)

Lienau, H. Tiegeldreieck. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (991). **Linker,** A. Die hauptsächlichsten elektrischen Messinstrumente. Berlin-Steglitz, 1905, (V + 73).

Lohmann, C. E. J. Extraktionsapparat für grössere Mengen von Pflanzenpulver und dergl. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 1365).

Lowry, T. M. The design of gasregulators for thermostats. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1030–1034); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (181).

Lüdecke, K. Rückfluss- und Destillationskühler mit Kugel-Innenkühlung. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1282).

Marek, J. Ein einfacher Gasdruckregulator. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.I, 71, 1905, (431-432).

Margosches, B. M. Anwendung des gereinigten und wasserfreien Wollfettes als Dichtungsnittel für Laboratoriums-Gerätschaften. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (77-78).

Martens, A. Flaschen zur Aufnahme verflüssigter und verdichteter Gase und einige Materialfragen. [Druckproben.] Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (604-609).

Mason, H. P. A new filter tube. Chem. News, London, **91**, 1905, (180-181).

Mees, C. E. K. und Sheppard, S. E. Apparate zu sensitometrischen Untersuchungen, mit einer geschichtlichen Zusaumenfassung. [Uebers.] Zs. wiss. Phot., Leipzig, 2, 1901, (303-336).

Méker, G. Nouveaux brûleurs de laboratoire et leur adaptation à l'obtention des températures élevées. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (262–267).

Meyer, W. Ersatz der Spritz- und Heberflasche. Centralbl. Zuckerind., 12, 1903, (293).

Mielke, G. Die Unterrichtsräume für Chemie. [In: Beilage zum Bericht über das Schuljahr 1902 bis 1903 der Oberrealschule und Realschule auf der Uhlenhorst zu Hamburg.] Hamburg, 1903, (23–27).

Minet, A. The electrical furnace: its origin, transformations and applications. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (77-102, with discussion).

Mittler, H. und Neustadtl, L. Ein Apparat zur Entuahme von Proben aus Reservoiren und Vorlagen, sowie zur Ermittelung des Wasserstandes in denselben. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1186).

Mix, C. Verwendbarkeit der Turbine im Verfahren zur gewerbsmässigen Verdlüssigung von Luft und anderen Gasen mit tiefliegendem Siedepunkt. Turbine, Berlin, 2, 1905, [2-5, 77-79).

Mohr, O. Absorptionsröhren. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, 314–315).

Hauptprüfung der Spirituslampen im Preisbewerb der deutschen Landwirtschaftsgesellschaft. Zs. Spirit-Ind., Berlin, **28**, 1905, (227–229, 235– 236).

Morse, H. N. and Frazer, J. ('. W. A new electric furnace and various other electric heating appliances for laboratory use. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, ([93]-119).

Müllner, K. Zwei einfache Vorrichtungen zum Auffangen von Gasen. Natur u. Sehule, Leipzig, 3, 1904, (146–147).

Mylius, F. Klassifikation der Gläser zu ehemischen Gebrauche. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (678–686).

und Meusser, A. Anwendbarkeit von Quarzgeräten im Laboratorium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (221-224).

Nettel, R. Eine neue Viskositätsbestimmung für helle Mineralöle. [Apparate.] ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (385–386).

Nicolas et Deland. Appareil à dosage d'azote. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (7-8).

Pannertz, F. Apparat zur Bestimmung des spezifischen Gewichtes des Gases. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (901–902).

Penzold, E. Druckverhältnisse im Saugheber. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (156-157).

Perman, E. P. [Apparatus for] the determination of molecular weight by lowering of vapour pressure. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (194–198); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (23).

Philip, [M.]. Konzentrations-Versuche. Ozonapparat Elworthy]. Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1904, (34–35).

Pieraerts, J. Ein neue Pipette. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (587-588).

Ein neuer Rührer. l.c., 671).

Plancher, G. Apparecchio agitatore e refrigerante. Gazz. ehim. ital., Roma, 33, i, 1903, (512-515).

Pöthe, R. Temperatur-Messungen. Zs. Elektrot., Potsdam, **8**, 1905, (156–158, 165–168, 176–178); Uhlands tech. Rdsch., Leipzig, **1905**, Ausg. III, [S. 12–16).

Prytz, K. Porous bodies as connecting links for gases. Porous contact, Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., 1905, No. 4, (293-306); (German) Ann. Physik., Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (617-627).

Eine rotierende Schlauchpumpe ohne Veutile. Zs. Instrumeutenk., Berlin, **25**, 1905, (193–198).

Rakusin, M. Abänderung des Pyknometers von Gintl. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1087); (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1253-1254).

Rauter, G. Die Betriebsmittel der chemischen Technik. Unter Mitwirkung von Hans Schwanecke. Hannover, 1905, (X + 554, mit 14 Taf.).

Rebenstorff, H. Verwendung von Reagenzgläsern mit seitlichem Rohransatz. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (225).

Stopfenpipette. l.c., (352).

Eine Farbenskale für Fernablesung. l.c., (346–347).

Reiff, H. J. Das Messenhoher Vakua bei der ehemischen Destillation. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (426-427).

Richards, T. W., Henderson, L. J. und Forbes, G. S. Elimination von thermometrischer Nachwirkung und zufälligen Wärmeverlusten in der Kalorimetrie. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (551–568).

Rickl. Einfache Spritzflasche. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (556).

Rimbach, E. Chemischer Rechenschieber aus alter Zeit. Bonn, SitzBer. Ges. Natk., 1905, Natw. Abt., (1-6, mit 1 Taf.).

Römer, F. Neuerung an elektrischen Schmelzöfen. Weltmarkt, Berlin, **15**, 1901, (109).

Roerdansz. Nochmals Konvex- und Flach-Butyrometer. Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (822).

Rogers, L. A. An electrically controlled low temperature incubator. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **15**, 1905, 1236–239).

Rosenfeld, M. Eine neue Explosionsflasche. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (587).

Rosenthal, J. Verbesserungen an automatisch wirkenden Quecksilberluftpumpen Sprengelscher Art. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **6**, 1904, (262– 265).

Rosset, G. Messung hoher Temperatur in den elektrischen Laboratorien, ein leicht herzustellendes Pyrometer. Uebers. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, **6**, 1905, (23–24, 37–39).

Ruhstrat, Gebr. Experimentier-schalttafel für elektrochemische Arbeiten. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (331–332).

Rupp, E. Modifikation des Beckmannschen Siedeapparates. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (693–696).

Sachs, F. Faut-il graduer les appareils de chimie d'après l'ancienne méthode de Mohr ou d'après la nouvelle méthode adoptée officiellement en France et en Allemagne? [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (141-154); (Deutsch) Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 11, 1903, (1006-1008).

Schaer, E. Neue Form von Reagiergläsern zu chemischen und bakteriologischen Zwecken. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (396–397).

Scheel, K. Herstellung einer konstanten Temperatur mit Hilfe eines Bades von flüssiger Luft. Zs. komprim. Gase, Weimar, 9, 1905, (5-6).

Scheele. Nene Laboratoriumsapparate. [In: Protocoll der Sitzung der anal.-techn. Commission des Vereins deutscher Dünger-Fabrikanten. Berlin 1900.] Stettin, 1901, (17–19).

Schenck, C. Vergleichsversuche mit verschiedenen Wagebalken - Formen. Mechaniker, Berlin, 13, 1905, (65-67, 83-84). Schott, E. A. Die Elektrochemie hoher Temperaturen. [Elektrische Öfen.] Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 83, 1904, Abh., (140-151).

Schott, O. Neue Ultraviolett-Quecksilberlampe. Uviol-Lampe. Jena, [1905?], (10); Zs. angew. Chem., Berlin, 18,1905, (615-622); Phot. Wochenbl., Berlin, 31, 1905, (141-143, 149-151, 161-163, 169-171).

Die Ultraviolett-Quecksilber-Lampe. Zs. Beleuchtungsw., Berlin, 11, 1905, (173–176).

Schou, C. V. und Bergsöe, P. Quecksilberluftpumpe mit automatischer Steuerung. Zs. Instrumentenk., Berlin, 24, 1904, (117-119).

Schrimpff, A. Verbesserter Schwefelwasserstoffapparat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (195).

 Schuberg, P. Apparate und Maschinen aus Ton. Zs. chem. Apparatenk., Berlin, 1, 1905, (4-10, 33-35, 59-63).

Flektrische Kältemaschinen für chemische Laboratorien. *I.c.*, (18–19).

l.c., (113-120). Vakuumtrockenapparate.

Schüller, A. Die metallographische Einrichtung des eisenhüttenmännischen Instituts an der kgl. Technischen Hochschule zu Aachen. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (353–362).

Schuen, W. Elektrische Oefen. Zs. Elektrot., Potsdam, 8, 1905, (285-288).

Schütz, L. H. Fortschritte in der Messung hoher Temperaturen. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 1904, (155–161).

Schwalbe, C. Ein Rührkessel für den Laboratoriumsgebrauch. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (670-671).

Schwarz, C. Prüfung einer "Apollo" Handzentrifuge. MolkZtg, Hildesheim, 17, 1903, (1095–1096).

Siermann, E. Zentrifngen, Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (109-111, 517-519, 511-543).

Sieveking, H. Apparat zur Bestimmung der Radioaktivität der Thermalquellen. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (700–703).

Skärblom, K. E. Beize für Laboratoriumtische. Anordnung bei Büretten. Dampfleitung nach dem Laboratorium. Entlüftungtrichter.— Melassepyknometer.

Aspirator und Wasserbchälter. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **13**, 1905, (688–689).

Stanford, R. V. A new form of pyknometer. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **10**, 1905, (269-270).

Steinlen, R. L. Tiegelkühler zur Bestimmung der Alkalien nach L. Smith. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (364–365).

Stern, A. Aerogengas als Heiz- und Leuchtgas für chemische Laboratorien. l.c., 28, 1904, (1127-1128).

Stock, A. Ueber zwei Modificationen der Töpler'schen Quecksilberluftpumpe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2182–2185).

Strzoda, W. Neues Eisenmaterial von hervorragender Säurebeständigkeit zu Apparaten für die chemische Industrie. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (47– 48).

sutō, K. Flüssigkeitsthermoregulator. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **41**, 1904, (363–378, mit 1 Taf.).

Thiele, J. Automatischer Dampfentwickler mit Ueberhitzer. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (767-768).

Thoms, H. Neuer Schüttelschiessofen. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (221–222)

Tiemann, H. Zentrifugen-Prüfungen an der Versuchsstation und Lehranstalt für Molkereiwesen zu Wreschen. II. Versuche mit der Tischbalance Nr. 21, Milchentrahmungsmaschine für Handbetrieb.—III. Versuche mit dem Handseparator "Svea" B 2. MolkZtg, Hildesheim, 17, 1903, (887, 911-912). VII. Versuche mit einem Hansa-Separator.—VIII. Versuche mit, Alfa-Viola", Marke V, Modell 1903.—IX. Versuche mit einem Pumpseparator Nr. 1 zu 300 Liter stündlicher Leistung, neues System. Le., 19, 1905, (573-574, 629-630, 791-792).

Travers, M. W. und Gwyer, A. G. C. Der Vergleich des Platinthermometers mit dem Normalthermometer zwischen 444° und -190° C., mit Beobachtungen über konstante Temperaturen unterhalb des Schmelzpunktes des Eises. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (437-448).

Ubbelohde, L. Automatische Quecksilberluftpumpe mit abgekürzter Quecksilberhöhe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2657-2659); Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1564-1565); Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **23**, 1905, (63-65).

Der wahre Tropfpunkt und ein Apparat zu seiner Bestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1220–1225).

Uebel, M. Apparat zur Entwickelung von Wasserstoff oder Kohlensäure. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (141).

Vieth, P. Prüfung eines Kronen-Separators R 15 und eines Hansa-Separators C 15. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (675-677).

Prüfung eines Bergedorfer Separators "Astra II." l.c., (803–805).

— Prüfung von zwei Handzentrifugen Vega I und Vega II. Molk-Ztg, Hildesheim, **19**, 1905, (225–227).

Prüfung der Svea-Separatoren Nr. 5 u. Nr. 9. Prüfung der Balance-Zentrifuge für Kraftbetrieb Nr. 3, Modell 1904 und Modell 1905. *l.c.*, (655–658, 845–846).

Voelker, A. Vorführung elektrischer Widerstandsöfen nach dem Kryptolsystem. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 83, 1904, SitzBer., (102–109).

Vollers, H. Das Filtrieren mit Goochtiegeln. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1088).

Wachsmuth, R. Apparat zur akustischen Bestimmung von Dampfdichten. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 7, 1905, (47–48); [In: Festschrift L. Boltzmann]. Leipzig, 1904, (923–928).

Walter, B. Neuer Kitt für physikalische Apparate. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (860-862).

Walter, E. Die Düse des Auerbrenners. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (330–331).

Der Gaskocher. Beiträge zu seiner Entwicklungsgeschichte. *l.c.*, **48**, 1905, (1115–1121).

Wanner. Das Pyrometer Wanner. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (779–781).

Wedding, H. Laboratorium für Kleiugefüge und physikalische Chemie an der königlichen Bergakademie in Berlin. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (SitzBer. 111–120, mit 1 Taf.).

Wedekind, E. Operationen mit dem elektrischen Ofen. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (543-545).

Wegelin, G. Behandlung von Flüssigkeiten mit Gasen unter Unrühren. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (489).

Weigand, F. Die mechanischen Vorrichtungen der chemischtechnischen Betriebe. Wien und Leipzig, 1905, [recte 1904], (XV+416).

Weinhold, A. Zur Theorie des Schenkelhebers. 1I. Entgegnung. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (153-156).

Weinschenk, A. Einfache Forme eines Gasentwicklungsgefässes. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (766-767).

Wiechmann, E. Neue Batterien für das elektrochemische Laboratorium. Elektroch. Zs., Berlin, **11**, 1904, (47–53).

Wilhelmi, A. Ein neuer Sulfid-Schwefelbestimmungs-Apparat von vielfacher Verwendbarkeit, z. B. zur Bestimmung des Schwefels und Kohlenstoffs in Eisen und Stahl etc., besonders geeignet zur Betriebskontrolle bei der Abröstung sulfidischer Produkte, wie Zinkblende, Pyrit etc. Kohle u. Erz, Kattowitz, 2, 1905, (757-762).

Wilson, J. A new endiometer. Chem. News, London, **91**, 1905, (264-265).

Winckel. Milchsterilisierapparat von E. Kobrak. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (179–180).

Windisch, K. Beschaffenheit des Filtrierasbestes. Weinbau, Mainz, 22, 1901, (397–398); 23, 1905, (69–70).

Witt, O. N. Technisch-chemische Unterrichtslaboratorien und die Nutzbarmachung des Luftstickstoffs. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (699-707, mit Taf.); Prometheus, Berlin, 17, 1905, (129-134, 149-153, 165-169).

Wohltmann, [F.] und Schneider, Ph. Apparat zur Bestimmung der Ammoniak-Absorption des Bodens. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (810–811).

Wolff, P. Invert-Gasglühlichtbrenner. Schillings J. Gasbeleucht., München, **46**, 1903, (511–512).

Wrochem, J. von. Apparat zur Bestimmung des spez. Gewichts fester Körper in pulveriger oder körniger Form. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, 1034); Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1901, (217–220).

Zehnder, L. Ein neues Halbschattenpolarimeter. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1901, (337–339).

0920 LECTURE APPARATUS AND EXPERIMENTS.

Beckmann, E. Vorlesungsversuch zur Demonstration fester Lösungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, 4151– 152).

Brandstätter, F. Einfache Apparate und Schulversuche im chemischen Experimentalunterrichte. Jahres-berichte über die K.K. Staats-Realschule im III. Bezirke (Landstrasse) in Wien. . . 1904-1905, Wien, 1905, (3-31).

Brenner, K. Vorlesungsversuch. [Abscheidung von Kohlenstoff aus Kohlendioxyd mittels Magnesium.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1432).

Dammer, O. Les expériences accessibles de la chimie. Traduit de l'allemand sons la rédaction de A. P. Nečaev. Bibliothèque instructive. Série V1, N°1-2). Russ.) St. Peterburg, 1994, (250+2, av. 122 dess.).

Hofmann, K. A. und Hiendlmaier, H. Einfache Darstellungsweise von Pyridinperchromat für Demonstrationszwecke. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 13006-3007.

Hugershoff, F. Apparat zur Demonstration des chemischen Gleichgewichtes nach Dr. Lehmann, Leipzig. Allg. ChemZtg, Apolda, 5, 1905, (35); Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (82–83).

Ipatjev, V. N. Appareil pour les expériences aux pressions élevées. Russ. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 599).

Kolbe, B. Eine für Projektion geeignete Mensur. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (89-90).

Krécsy, B. Apparat zur Verflüssigung des Schwefeldioxyds für Vorlesungszwecke. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (310).

Küspert, F. [Vorlesungsversuch]. Zs. physik. Unterr., Berlin, **17**, 1904, (352); **18**, 1905, (31).

Neues vom Chlorkalk. [Kleine Schulversuche.] Natur u. Schule, Leipzig, **3**, 1904, (144–146).

Lang, J. Chemische Vorlesungsversuehe. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, [202–206].

Magnani[ni], G. e Venturi, A. Voltametro scolastico per la elettrolisi dell'acido cloridrico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (519-520).

Mason, J. E. and Wilson, J. The incandescent mantle as a catalyst and its application to gas analysis. [Demonstration of the incandescence of the gas mantle in a mixture of ammonia and air or a mixture of alcohol vapour and air. the gas mantle as a substitute for platinised ashestos for preparing formaldehyde from methyl alcohol vapour and air, and sulphur trioxide from sulphur dioxide and oxygen.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (296).

Müller, P. Vorlesungsversuch über gegensätzliche Löslichkeits-Beeinflussung. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905,

Pfaundler, L. Apparat zur Versinnlichung der kinetischen Wärmetheorie. [In: Festschrift L. Boltzmann.] zig, 1904, (71-75).

Pfuhl, F. Farbenthermoskope. [Wärmeempfindliches Jodpapier.] Natur u. Schule, Leipzig, 3, 1904, (189).

Rebenstorff, H. Einfache Versuche mit Kollodiumballons [zur Demonstration der Diffusion von Gasen, des Gewichtsverlustes in der Luft, der Elastizität der Luft . . .]. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (15-19).

 Quantitative Versuche mit Wasserstoff. l.e., (277-282).

Reiff, H. J. Projektion zylindrischer Glasgefässe und Röhren, l.c., (349-350).

Rusch, M. Ein Apparat zur Demonstration des Mariotte-Gay-Lussacschen Gesetzes. l.c., (28-29).

Schröder, 1. F. Une expérience de cours. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 1554).

Scriba, F. Versuche über die Eigenschaften des Phosphors. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (226).

Senier, A. and Clarke, R. The use of calcium in lecture-table experiments. Chem. News, London, 91, 1905, (87).

Steinbrinck, C. Versuch einer elementaren Einführung in die Lehre von der Osmose. Zs. physik. Unterr., Berlin, **18**, 1905, (82–89).

(D-7195)

Tollens, B. Einfache Versuche für den Unterricht in der Chemie. 3., Aufl. Berlia, 1905, (VII+85, mit 7 Taf.).

Ullrich, R. Zur Demonstration des Faradayschen Gesetzes. l.e., (344-346).

Wehner, M. Bedeutung des Experimentes für den Unterricht in der Chemie. Leipzig u. Berlin, 1905, (V+ 62).

0930 OPERATIONS IN INORGANIC CHEMISTRY.

General.

Bender, C. Loslösen der Schmelzen vom Platintiegel. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1025).

Bruns, W. Gewinnung dickflüssiger Extrakte durch Druck. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (683-684).

Gin, G. Traitement des minerais par l'acide sulfureux. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (116-118).

Haber, F. Flüssigkeitsscheidung durch Zentrifugalkraft. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (943-944).

Zdanowski, B. Nouvelle méthode pour la mesure des résistances liquides. Freiburg i. Schw. Diss. Fribourg, 1901, (70+1 fig.).

Bleaching.

Hacker. Die neueren Processe chemischer Bleichung. Laubers Monatshefte Färber, Leipzig, 2, 1902, (137-139, 153 155, 171-173).

Cleaning and Preservation of Antiquities.

Rathgen, E. Altertümer-Konservierung auf chemischem Wege. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (677).

Rhousopoulos, O. A. Reinigung und Konservierung der Antiquitäten. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (1198–1199).

Distillation.

Bousfield, W. R. Purification of water by continuous fractional distillation. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (740 - 747).

Erdmann, H. Fraktionierung verflüssigter Gasgemische und Temperaturmessungen bei der Siedepunktsbestimmung verflüssigter Gase. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (674-676).

Hirsch, J. Ergebnisse der fraktionierten Destillation einiger Leuchtöle. Petroleum, Berlin, **1**, 1905, (10-12).

Kavan, J. Destillations- und Rektifications-Apparate des Guillaumeschen Systems. (Cechisch) Čas. Prům. Chem., Prag. 14, 1904, (6–10, 33–39, 65–70, mit 14 Abbildg.).

Rechenberg, C. v. und Weisswange, W. Destillation von Flüssigkeiten, die sich gegenseitig nicht lösen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (478-488).

Weszelszky, G. Dampf- und Destillationsapparate nach neuerem Systeme. (Ungarisch) Gyógysz, Közl., Budapest, 21, 1905, (811-613).

Electrochemical operations.

Bancroft, W. D. Constant voltage and constant current separations. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (703–707).

Brandeis, R. Anwendung der Elektrolyse in der Industrie der anorganischen Produkte. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (455–466).

Foerster, F. Anwendung der Elektrolyse zur Darstellung anorganischer Verbindungen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (444–455).

und Müller, E. Alkalichloridelektrolyse unter Zusatz von Fluorverbindungen. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, (781–783).

Karaoglanoff, Z. Oxydations- und Reduktionsvorgänge bei der Elektrolyse von Eisensalzlösungen. *l.c.*, **11**, 1905, (489–496).

Kausch, O. Erzeugung des Ozons auf elektrischem Wege. Elektroch. Zs., Berlin, **12**, 1905, (69–74, 91–96).

Kettembeil, W. Elektrolytische Amalgambildung und Versuche zur Metalltrennung durch Amalgambildung. Diss. Göttingen, 1903, (49).

Korda, D. Die magnetische und elektrische Aufbereitung der Erze. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (231–250).

Le Blanc, M. Elektrolyse mit Wechselstrom. [Nach Versuchen von K[arl] Schick.] l.e., 4, Berlin, 1904, (466-476).

Maximowitsch, S. Verfahren zur Herstellurg des Elektrolyteisens. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (52-53).

Möller, J. Der hentige Stand der anorganisch- und organischelektrochemischen Technik. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (442–444, 461–462, 482–483).

Müller, E. Methode zur Darstellung von Persulfaten. Zs. Elektroch., Halle. 10, 1904, (776–781).

Senn, II. Elektrolytische Raffination von Blei in kieselfluorwasserstoffsaurer Lösung. *l.e.*, **11**, 1905, (229–245).

Straus, H. P. An electrolytic method for the preparation of pure caustic alkalies for the laboratory. Diss. . . Johns Hopkins univ. Easton, Pa., [1905?], (30).

Svedberg, T. Elektrische Darstellung einiger neuen colloïdalen Metalle. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3616– 3620).

Szarvasy, E. Elektrolysen mit Wechselstrom. Math.-natw. Ber. Ungarn, Leipzig, 20, (1902), 1905, (268– 271).

Tardy, A. Fonctionnement des diaphragmes en électrolyse. Thèse. Genève, 1904, (51).

Furnace operations and the production of high temperatures.

Goldschmidt, H. Aluminothermie. Dinglers polyt. J., Berliu, **318**, 1903, (737-740, 753-759).

Lodin, A. La fonte pyriteuse (Pyritic smelting) et l'ancienne fonte crue pour mattes. [5. Intern. Kongress für angew. Chemic. 2.] Berlin, 1904, (251–264).

Schiffner, C. Welche Erfahrungen hat man mit dem sogenannten pyritischen Schmelzen gemacht? [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (103–116).

Zenghelis, C. D. Chemische Reaktionen bei extrem hohen Temperaturen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (575-580).

Gases, liquefaction of.

Blau, H. Flüssiges Leuchtgas, seine Herstellung, Eigenschaften und Anwendung. Zs. KohlensäureInd., Berlin, **10**, 1904, (451-453, 488-490, 525-526, 564-566); Bayr. IndBl., München, **90**, 1904, (193-197, 201-203).

Kausch, O. Herstellung, Verwendung und Aufbewahrung von flüssiger Luft. 2. Aufl. Weimar, 1905, (VIII+224).

Verwendung flüssiger Luft. Zs. komprim. Gase, Weimar, **8**, 1904, (89-95).

Olszewski, K. Weitere Versuche, das Helium zu verflüssigen. Ann. Physik, Leipzig, [4, F.), 17, 1905, (994–998).

Vogel, [J. 11.]. Verflüssigtes Oelgas. Acetylen, Halle, 6, 1903, (111-112).

Gases, preparation of.

Travers, M. W. Experimentelle Untersuchung von Gasen. [Darstellung und Handhabung von Gasen, Luftpumpen.] Mit einem Vorwort von Sir William Ramsay. Deutsch von Tadeusz Estreicher. Nach der englischen Aufl. neu bearb. u. erweitert. Braunschweig, 1905, (XII+372).

Valentiner, S. und Schmidt, R. Eine neue Methode der Darstellung von Neon, Krypton und Xenon. Ann. Physik, Leipzig, (4. F.), 18, 1905, (187-197).

Witt, O. N. Technisch-chemische Laboratorien und die Nutzbarmachung des Luftstickstoffs. Prometheus, Berlin, 17, 1905, (129-134, 149-153, 165-169).

Neutralisation.

Küster, F. W. Festlegung des Neutralisationspunktes durch Leitfähigkeitsmessung. (Nach Versuchen der Herren M. Grüters und W. Geibel.) Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II, 1, 1905, (74-76).

Oxidation.

Ashley, R. H. Oxidation of sulphites by iodine in alkaline solution. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (237-239); (Uebers.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (69-72).

Kempf, R. Oxydationen mit Silberperoxyd. I. Die Oxydation von Oxalsäure. II. Die Bildung von Salpetersäure aus Ammoniumsulfat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3963– 3971).

Oxydation von Ammoniak mittels Alkalipersulfat in alkalischer Lösung. l.c., (3972-3974).

(p-7195)

Müller, E. und Spitzer, F. Elektrolytische Oxydation von Ammoniak zu Nitrit. *l.e.*, (778-782).

Elektrolytische Oxydation des Ammoniaks. *l.c.*, (1188–1190).

Schönewald, A. Einwirkung von Sauerstoff auf aliphatische Amine bei Gegenwart von Kupfer. Elektrolytische Nitritbildung. Diss. Berlin, 1905, (47).

Traube, W. Elektrolytische Oxydation des Ammoniaks. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (828-831).

und Biltz, A. Gewinnung von Nitriten und Nitraten durch elektrolytische Oxydation des Ammoniaks bei Gegenwart von Kupferhydroxyd. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (3-10).

Wurster, C. Reagentien für Oxydation und Reduktion. [5. Interu. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (690-692).

Precipitates, manipulation of.

Gooch, F. A. Handling of precipitates for solution and reprecipitation. Amer. J. Sci., New Haven, Comn., (Ser. 4), 20, 1905, (11-12); [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (208-210).

Reduction.

Aichel, O. Reduktion von Metalloxyden mit Hilfe von Ceritmetallen. Diss. k. Techn. Hochschule. München, 1904, (41).

Ehrenfeld, R. Elektrolytische Reduction der Kohlensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4138–4143).

Ephraim, F. Natriumamid. [Reduktionsmittel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (185–199).

Glasmann, B. Reduction der Molybdänverbindungen in schwefelsaurer Lösung durch Magnesium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (604-605).

Gutmann, A. Reduction der Tetrathionate zu Sulfiten durch Arsenit und Stannit. l.c., (1728-1734).

Reduction der Trithionate zu Sulfiten durch Arsenit und Stannit. l.c., (3277-3281).

Jannasch, P. und Jahn, A. Reduction der Chlorate, Bromate und Jodate behufs quantitativer Bestimmung ihres Halogengehaltes. *l.c.* (1576–1589).

2 s 2

Müller, E. und Spitzer, F. Elektrolytische Reduction der Nitrate zu Nitriten. *I.e.*, (1190-1194).

— Elektrolytische Darstellung von Nitrit aus Nitrat (besonders an Silberkathoden). Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (509–515).

Schenck, R. und Heller, W. Vorgänge bei der Reduction des Eisens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2132-2139).

Wedekind, E. Reduktion der Zirkönerde mit Magnesium und die spontane Bildung von Stickstoffzirkonium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (385-395).

Vacua, production of.

Blythswood, Lord and Allen, H. S. Dewar's method of producing high vacua. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (497-512).

Wohl, A. und Losanitsch, M. S. Benutzung der Luftabsorption nach Dewar für die Destillation im hohen Vacuum und eine verkürzte Form des MacLeod'schen Vacuummessers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4149–4154).

ORGANIC (CARBON) CHEMISTRY.

1000 GENERAL.

Jahres-Bericht über die Leistungen der chemischen Technologie mit besonderer Berücksichtigung der Elektrochemie und Gewerbestatistik für das Jahr 1904. Jg 50 oder N.F. Jg 35. Bearb. von Ferdinand Fischer. (Jg 1–25 von R. v. Wagner.) Abth. 2: Organischer Theil. Leipzig (O. Wigand), 1905, (XXVII+578). 23 cm. [0020].

Ahrens, F. B. Einführung in die praktische Chemie. Stuttgart [1905], (160, 144).

Aschan, O. Chemie der alicyklischen Verbindungen. Braunschweig, 1905, (XLV+1163).

Bauer, A. Pyridinbasen im Braunkohlenteer. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1118).

Beilstein, F. Handbuch der organischen Chemie. 3. Aufl. Ergänzungsbde. Hrsg. von der deutschen chemischen Gesellschaft, red. v. Paul Jacobson. Ergbd 3, entsprechend dem 3. Bde des Hauptwerkes. Bd 4. (Lfg ±7-52.) Hamburg, [1904-5], (XVIII+718; 1-384).

Bělozerov, I. Cours abrégé (repetitorium) de chimie organique, d'après Buliginskij, Reformatskij et Tammann. (Russe) Moskva, 1904, (71).

Binz, A. Technische Verfahren zur Gewinnung aromatischer Substanzen aus den Jahren 1902 und 1903. Chem. Ind., Berliu, **27**, 1904, (452–461, 521– 528).

Bischoff, C. A. Organische Chemie. Jahrb. Chem., Braunschweig, **14**, 1904), 1905, (119–237).

Böeseken, J. [Theoretical considerations on] the reaction of Friedel and Crafts. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (470-473), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Xat. Afd. K. Wet., 13, 1905, (468-471), (Dutch).

Contribution à la connaissance de la réaction de Friedel et Crafts, [Aperçu systématique des divers cas et considérations théoriques.] Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (6–18).

Bradshaw, H. I. Relative rates of oxidation of ortho, meta and para compounds. 2. Orthosulphaminebenzoic acid and related compounds. 3. Some derivatives of phenylglycocollorthosulphonic acid. Diss. Johns Hopkins univ. Easton, Pa., [1905?], (25).

Čelincev, V. Analogie entre les combinaisons organiques oxygénées et azotées. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (1268–1274); (proc.-verb. 621-625).

Charon, E. Composés non saturés et radicaux négatifs. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, (440-448).

Ciamician, G. e Silber, P. Azioni chimiche della luce "su nitroderivati aromatici in soluzione alcoolica]. Il Memoria. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (351-379). Nota preliminare; Roma, Rend. Acc. Lincei, ser. 5, 11, i, 1902, 1277-284). Rist. da Bologna, Mem. Acc. se., ser. 5, 10, 1903, (275-297).

——— [Polimerizzazioni ed isomerizzazioni per] azioni chimiche della luce: Nota VI. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), **12**, ii, 1903, (528–534).

čičibabin, A. E. Le carbone trivalent et le hexaphényléthane d'Ullmann et de Borsum. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.verb. 1557-1558; 37, 1905, (109-115).

Cohen, J. B. Organic chemistry—aronatic and other cyclic divisions. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, 1, 1905, (84-131).

Čugajev, L. A. Couleur et spectres d'absorption des combinaisons organiques. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 189-190).

Debu, K. Les huiles éthérées. (Russ.) Dictionnaire encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, Tome 41, St. Peterburg, 1904, (205–219).

Donath, E. Stearinpeche. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (42-44, 73-75).

Erdmann, H. Chemische und pharmazeutische Eindrücke aus dem Lande der unbegreuzten Rohstoffe. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (169–178).

Fenton, H. J. H. Organic chemistry—aliphatic division. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, 1, 1905, (55-83).

Fischer, E. Anleitung zur Darstellung organischer Präparate. 7. Aufl. Braunschweig, 1905, (XIV+100).

Friedländer, P. Fortschritte der Teerfarbenfabrikation und verwandter Industriezweige. TI 7: 1902–1904. Berlin, 1905, (VI+834).

Teer- und Farbenchemie. Jahrb. Chem., Braunschweig, **14**, (1904), 1905, (449-518).

dukte der künstlichen vorprodukte der künstlichen organischen Farbstoffe. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (672–676).

Gattermann, L. Die Praxis des organischen Chemikers. 7. Aufl. Leipzig, 1905, (XII+352).

Gössling. Dreiwertiger Kohlenstoff. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 45, 1905, (628).

Gorbov, A. 1. Ethyl. (Russ.) Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, Tome **41**, St. Peterburg, 1904, (170–172).

Graefe, E. Die Braunkohlenteerindustrie im Jahre 1904. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (285-289).

Ham, W. Kondensations-Versuche mit Nitrosokörpern. Diss. Zürich, 1901, (103).

Harperath, J. Die argentinischen Rohmaterialien. [Anorganische Stoffe.] [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (743-746).

Hassack, K. Warenkunde, Tl 2: Organische Waren, Leipzig, 1905, (160).

Hollemann, A. F. Lehrbuch der Chemie. Autoris. deutsche Ausg. Organischer Tl. 4., verb. Aufl. Leipzig, 1905, (X+490).

[A method for ascertaining quantitatively the purity of organic preparations by means of the determination of the solidifying point.] Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (395-397), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (398-401), (Dutch).

Ihlder, H. Chemie des Braunkohlenteers. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1670–1671).

Ipatjev, V. N. Réactions catalytiques à hautes températures et pressions influence de la pression sur la catalyse. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb. 1293–1294).

(Russ.) l.c., (proc.-verb. 1295-1296).

Pinfluence du catalysateur $\Lambda l_2 O_3$. (Russ.) l.c., (proc. verb. 1296).

Manuel des opérations pratiques de la chimie. (Russ.) St. Peterburg, 1905, (85, av. 58 dess.).

Jayne, H. W. The coal tar industry in the United States. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (721-726).

Kassner, G. Pharmazeutische Präparate. [Organische Stoffe.] Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1903-4, (16-18, 43-44, 334-336, 361-363, 735-736).

Kekulé, A. Konstitution und Metamorphosen der chemischen Verbindungen und über die chemische Natur des Kohlenstoffs. Untersuchungen über aromatische Verbindungen. Hrsg. von A. Ladenburg. Leipzig, 1904, (89, mit 1 Taf.).

Klar, M. Analyse des produits et des matériaux de la distillation sèche du bois. Traduit par N. Kozlovskij. (Russe.) St. Peterburg, 1904, (62).

Klein, J. Chemie. Organischer Teil. 3., Aufl. Leipzig, 1905, (194).

Kočkin, N. Cours de chimie générale chimie inorganique et organique). (Russe.) St. Peterburg, 1904, (XIV+671, av. 86 dess.).

Köhler, H. Industrie des Steinkohlenteers. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 2.] Berlin, 1905, (725–796, mit 1 Tab.).

Kraemer, G. Steinkohlenteer. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (125–130).

Lemoult, P. Relations générales entre la chaleur de combustion des composés organiques et leur constitution. t'alcul des chaleurs de combustion. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (203–244).

Levin, I. Application du courant électrique à la synthèse dans la chimie organique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (1-25, 11).

Löb, W. Elektrochemie der organischen Verbindungen. 3. Aufl. von: Unsere Kemtnisse in der Elektrolyse und Elektrosynthese organischer Verbindungen. Halle a. S., 1905, VII-320.

Löw-Beer, O. Kontinuierliche Destillation des Teers. Zs. angew. ('hem., Berlin, 18, 1905, (8-11).

Longinescu, G. G. Polymérisation des liquides organiques. Journ. Chin. Phys., Genéve, 1, 1905, (289-295).

———— Polymérisation des corps organiques à l'état solide. Journ. Chim. Phys., Genève, **1**, 1903, (296–301).

McMurtrie, W. Review of the condition of the chemical industries of organic products in the United States. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, (744–760).

Margosches, B. M. Verhalten von Holzteerpech gegen einige gebräuchliche organische Lösungsmittel. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (5-9).

Messner, J. Organische Präparate. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 3.] Berlin, 1905, (794-861).

Monastyrskij, D. Les éthers simples. (Russ.) Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, Tome 41, St. Peterburg, 1904, (235-238).

Niemczycki, S. Synthèses effectuées au moyen du chlorure de zinc. (Polish) Kraków, Rozpr. Akad., **44** A, 1904 [1905], (129-132).

Noyes, W. A. Gegenwärtige Probleme der organischen Chemie. Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (1-2, 17-20, 29-31).

The decomposition of nitroso compounds. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (285-293).

Obermaier, G. Kurze Entwicklungsgeschichte der organischen Chemie. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **43**, 1903, (337-339, 348-349).

Oppenheimer, C. Grundriss der organischen Chemie, 4. Aufl. Leipzig, 1905, (VII+128).

Pennock, J. D. By-product coke industry of the United States. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (776-797).

Pinoff, E. J. Diagnose von Pseudo-Säuren in festem Zustande durch die Ammoniak-Reaktion. [Constitution and isomerism of organic compounds.] Diss. Würzburg, 1903, (125).

Rakuzin, M. A. La synthèse et la genèse de la naphte. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1565-1567).

Richter, M. M. Lexikon der Kohlenstoff-Verbindungen. Suppl. 3., umfassend die Literaturjahre 1903 und 1904. Hamburg, 1905, (VIII+579).

Richter, V. von. Chemie der Kohlenstoffverbindungen. Bd 2. Boun, 1905, (XXI+891).

Rosenthal. Pyridinbasen im Braunkohlenteer. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, 1148). 621

Rostovcev, S. I. La chimie organique. Russ.) Moskva, 1905, (15+11).

Russig, F. Die Industrie der Teerprodukte. Bericht über die Fortschritte bis Ende Mai 1904. Chem. Zs., Leipzig, 3, 1903–4, 209–213, 229–233, 261–265, 749–751, 778–783, 802–807).

Berichtigung [betr.: das Wirknersche Verfahren zur Herstellung von Pech]. *Le.*, **4**, 1905, (38).

Schultz, G. Die organischen Vorprodukte der künstlichen organischen Farbstoffe. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (669–672).

und Würth, K. Oelgasteer aus Braunkohlenteeröl. Schillings J. Gasbeleucht., München, **48**, 1905, (125–131, 152–158, 177–182, 200–203).

Schulze, E. Chemische Zusammensetzung des Holzes und einige aus demselben darstellbaren Produkte. Landw. Jahrb. Schweiz, Bern, 18, 1904, (461-470).

Šilov, N. Les réactions conjuguées de l'oxydation. (Russ.) Moskva, 1905, (XI+304).

sokovnin, N. N. Sabatier et Senderens. Nouvelles méthodes générales d'hydrogénation et de dédoublement moleculaire des combinaisons organiques, basées sur l'emploi des métaux divisés. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (189-207, II).

Vaubel, W. Einwirkung von Ammoniumnitrit und Ammoniumnitrit bezw. naszierendem Stickoxyd auf aromatische Verbindungen. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1245–1246).

Wedekind, E. Fortschritte der organischen Chemie im Jahre 1904. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (721–726, 769–775, 803–813).

HYDROCARBONS.

1100 GENERAL.

Ahrens, F. B. und Stapler, A. Die Grignard'sche Reaction bei Dihalogen.-den. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1296-1298, 3259-3267).

Aisinman, S. Kontinuierliche Destillation in der Erdöl-Industrie. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (510–527).

Bauer, H. Schmelzpunkt der Asphalte. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905. (258–260).

Berguer, L. Untersuchung des Handels-Petroleums. Die sogenannte Natronprobe. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, (501–504).

Bischoff, C. A. Die Grignard'sche Reaction bei Dihalogeniden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2078– 2083).

Bräutigam, M. Die Kohlenwasserstoffe, welche bei der Behandlung kohlenstoff- und manganhaltigen Eisens mit verdünnten Säuren entwickelt werden, und über die Beziehungen dieser Kohlenwasserstoffe zu den Kohlenstoffformen im Eisen. Diss. königl. techn. Hochschule, Berlin. 1905, (52). 23 cm.

Braun, J. von. Neuer Weg zur Umwandlung von primären Diaminen in geehlorte Amine und in Dichloride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2340–2348).

Čelincev, V. V. Action des iodures secondaires sur le magnésium. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšě., **36**, 1904, (proc.-verb., 29-30).

Charičkov, K. V. Fractionnement de la naphte par précipitation fractionnée. (Russ.) *l.c.*, (proc.-verb. 1126-1129).

Destillaten und Naphtaresiduen zu unterscheiden. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (508– 509).

Zerlegung von Naphta in Fraktionen durch Fällen mit Spiritus. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (504–508).

der Petroleum-Kohlenwasserstoffe in der Kälte. Trennung der verschiedenen Kohlenwasserstoffe durch Alkohol. (Original-Uebers.). Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 10, 1903, (251, 281–282); 11, 1904, (9–10).

Eger, L. Deutsches Erdöl und dessen Destillate im Vergleiche mit den bekannteren Erdölsorten anderen Ursprunges. Diss. Würzburg, 1903, (87).

Engler, C. Petroleumindustrie mit besonderer Rücksicht auf Unterscheidung des rohen Erdöls von seinen Destillaten und Rückständen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (488–495).

Fader, A. Asphalt und Ozokerit. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, 106).

Gorbov, A. 1. Ethyl. (Russ.) Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, Tome 41, St. Peterburg, 1904, (170-172).

Gothan, W. Entstehung des Petroleums. Himmel n. Erde, Berlin, 17, 1905, (558-565).

-Haas, K. Herstellung ichthyolartiger Verbindungen aus Liasschiefer. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **45**, 1905, (19-20).

Häpke, [L.]. Erdölindustrie in der Lüneburger-Heide. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (466–468).

Hamburg, [Deutsche Seewarte.] Naphtha-Ausbruch im Kaspischen Meere. Ann. Hydrogr., Berlin, 33, 1905, (39).

Harperath, J. Argentinisches Petroleum. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (527–530).

Harries, C. Einwirkung des Ozons auf organische Verbindungen. (I. Abh.). III. Ermittelung der Constitution einiger Kohlenwasserstoffe durch Ozon; von Hans Türk. 1. Constitution des Diallyls. 2. Constitution des Dimethylheptadiëns; von Harries und Weil. 3. Constitution eines Dimethylpentadiens. IV. Ozonide der aromatischen Kohlenwasserstoffe; von Valentin Weiss. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (311–375, mit 1 Taf.).

Hirsch, J. Ergebnisse der fraktionierten Destillation einiger Leuchtöle. Petroleum, Berlin, 1, 1905, (10-12).

Holde, D. Die Petroleumindustrie mit besonderer Rücksicht auf Unterscheidung des rohen Erdöls von seinen Destillaten und Rückständen. 1. Unterscheidung der zollpflichtigen Heissdampfeylinderöle von Rohölen und zollfreien Rückständen. 2. Unterscheidung zollpflichtiger und zollfreier pechartiger Erdölrückstände. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1901, (496–501).

Mineralöle und Fette sowie die ihnen verwandten Stoffe mit besonderer Berücksichtigung der Schmiermittel. 2. Aufl. der Untersuchung der Schmiermittel und verwandter Produkte der Fett- und Naphtaindustrie. Berlin, 1905, (XII+408).

Holde, D. Chemie und Technik der Mineralöle. Bericht über Fortschritte im letzten Quartal 1903 und ersten Vierteljahr 1904. Chem. Zs., Leipzig, 3, 1904. (478-481, 595).

Hornung, F. Petroleumbildung. Berlin, Zs. D. geol. Ges., **57**, 1905, briefl. Mitt., (534-556).

Houben, J. Einwirkung von Alkylmagnesiumhaloïden auf Amine, Ammonium-, Amin- und Hydrazin-Salze und eine neue Darstellungsweise von Kohlenwasserstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3017–3021).

Hoyer. Petroleum in Deutschland und das Vorkommen in Wietze. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1901, (762–768).

Hosvay, L. Einleitung in die organische Chemie. I. Kohlenwasserstoffe. (Ungarisch) Budapest, 1905, (X+303, mit 19 Fig.).

Kissling, R. Erwärmung von Mineralölen beim Schütteln mit konzentrierter Schwefelsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1086-1087).

Konovalov, M. Action de l'acide nitrique dilué sur les combinaisons balogéniques. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (537-539).

Lidov, A. P. et Kuznecov, M. 1. Action du magnésium chauffé au rouge sur les hydrocarbures gazeux. (Russ.) l.c., 37, 1905, (940-943); (Deutsch) Acetylen, Halle, 8, 1905, (128-129).

Mabery, C. F., Palm, O. R. and Sieplein, O. J. Composition of petroleum. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts. Sci., 40, 1904, ([321-361]).

Majstorović, R. S. Bestimmung der Petroleumverluste in geschlossenen Reservoiren vermittels des Entflammungspunktes. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (309).

Marcusson, J. Entstehung des Erdöls. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (1-4).

Margosches, B. M. Bestimmung des Schmelzpunktes der natürlichen und künstlichen Asphalte. *l.c.*, **11**, 190**1**, (277–279).

Monke, A. and Beyschlag, F. Vorkonmen des Erdöls. Zs. prakt. Geol. Berlin, 13, 1905, (1-5, 65-69, 421-426).

Münter, F. Einfluss der Doppelbindung auf das Drehungsvermögen einiger optisch aktiver hydrocyklischer und Benzol-Derivate. Diss. Basel, 1904, (72).

Nastĭukov, A. M. Division de la naphte en fractions par la précipitation fractionnée et classification de la naphte. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1329-1332).

O'Neill, E. Petroleum in California. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (760–775).

Paternó, E. e Spallino, R. Fluoruro di essile. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (81).

Posner, T. Addition von Mercaptanen an ungesättigte Kohlenwasserstoffe. [Sulfone.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (646-657).

Potonié, H. Genesis des Petroleums. Berlin, SitzBer. Ges. 1. atf. Freunde, **1905**, (1-2).

Entstehung des Petroleums. Petroleum, Berlin, 1, 1905, (73-76).

Ragosine, A. V. Ein neues Rohöl aus Turkestan. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (182-185).

Rakusin, M. Synthese der Naphtha und deren Ursprung. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (155-156); (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (79-83).

Verhalten der pennsylvanisehen Naphtha gegen das polarisierte Licht. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (360).

sadtler, S. S. American practice in the examination of petroleum and petroleum products. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (505–507).

Schmidt, G. Cinnamylidenmalonsäure und Allocinnamylidenmalonsäure, sowie die bei Destillation dieser beiden Säuren mit Baryumhydroxyd entstehenden Kohlenwasserstoffe. Diss. Halle a. S., 1904, (46).

Stahl, A. F. Entstehung des Erdöls und der Steinkohlen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (665–667).

Swoboda, J. Der Asphalt und seine Verwendung. Hamburg u. Leipzig, 1904, (162).

Thomsen, J. Allgemeine Theorie der Verbrennungs- und Bildungswärme der Kohlenwasserstoffe im gas- oder dampfförmigen Zustande, nebst Beurteilung der Resultate der von Daniel Lagerlöf mitgeteilten "Thermochemischen Studien." J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (164–181).

Tôth, G. Untersuchung der Asphalte. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (129-134).

Ulzer, F. und Pastrovich, P. Jahresbericht über die Fortschritte auf dem Gebiete der Fette und Naphthaprodukte in den Jahren 1903 und 1904. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (652-657).

Votoček, E. Ueber qualitativen Nachweis lose gebundener Methylengruppen. (Čechisch) Prag, Věstn. České Spol. Náuk., **1905**, (7).

Weger, M. Handelspetrole, Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (24-29).

Wieleźyński, M. Verunreinigungen im Boryslawer Roböl. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (77).

Zaloziecki, R. Der Charitschkoff'sche Vorschlag der fraktionierten Trennung von Petroleum- Kohlenwasserstoffen auf kaltem Wege. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 11, 1904, (26-27, 43-44).

Zelinskij, N. D. Réaction de réduction par l'hydrogène en présence du nickel. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc. verb., 768–771).

Nitro-hydrocarbons.

Konovalov, M. I. Ressemblance des sels de fer des acides organiques avec les sels des nitro-dérivés. (Russ.) *l.c.*, (1062-1067).

Rotarskij, T. Réduction des nitrodérivés par les alcools dans un milieu alcalin. (Russ.) *l.c.*, **37**, 1905, (569-575).

Nitroso-derivatives.

Gundlach, K. Konstitutionelle Identität der wahren Nitroso- und der sogenannten Bisnitrosylverbindungen. Diss. München. 1905, (VII+59).

1110 PARAFFINS.

GENERAL.

Berlinerblau, J. Refraktometrische Bestimmungen von Paraffin. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (619-624).

Braun, J. von und Steindorff, A. Darstellung der halogenhaltigen Aufspaltungsproducte des Piperidins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, [2336-2339).

Graefe, E. Vorkommen und Bestimmung von Methanhomologen im Ölgas. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, 524-528).

Hosvay, L. Die Kohlenwasserstoffe im praktischen Leben. (Ungarisch.) Termt. Közl., Budapest, **37**, 1905, [746–761].

Konovalov, M. I. Action nitrante de l'acide nitrique sur les hydrocarbures saturés. XIII. Nitration des hydrocarbures saturés ayant deux groupes isopropyliques et les produits de cette nitration. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, [1119–1125].

Lebeau, P. Emploi des métaux-ammoniums en chimie organique; préparation des carbures forméniques. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1042–1044).

Löb, W. Pyrogene Reaktionen und Synthesen mittels des elektrischen Stromes. I. Mitt. Verhalten des Perchloräthylens, Acetylchlorids, der Trichloressigsäure und des Bromoforms. Von M. Joist und W. Löb. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (938-944).

Pawlewski, B. Activité optique des produits du pétrole. (Polish) Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, 337-338).

 Ponzio,
 G.
 Costituzione dei cosiddetti
 dei dinitroidrocarburi
 primari

 R.CHN₂O₄
 Gazz. chim. ital., Roma, 33,
 1, 1903, (112–116); Torini, Atti Acc.
 sc., 38, 1903, (76–80).

Shukoff, A. Bestimmung der Erstarrungstemperaturen von Fettkörpern und Paraflinen. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (624 625).

Thiele, J. and Peter, W. Aliphatische Jodidehloride und Jodosochloride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, [2842-2846].

Weber, R. Détermination de la conductivité calorifique des liquides pétrole et paraffine. Neuchâtel, Bul. Soc. Sei. Nat., 31, 1903, 1209-252, 1 fig.).

Alkyl Halides.

Aschan, O. Eine neue Bildungsweise für die Alkylhaloide. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (683–684).

Čelincev, V. V. Action des iodures secondaires sur le magnésium. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1904, (proc.-verb. 29-30).

Konovalov, M. I. Action de l'acide nitrique dilué sur les combinaisons halogéniques. (Russ.) *l.e.*, (220-223).

Petrenko-Kritčenko, P. I. Vitesse de réaction entre la poussière de zinc et les dibromides. (Russ.) l.c., (proc.-verb. 337).

Solonina, A. A. Action de l'éther sodiumacétacétique sur les dibromides des hydrocarbures. [C_nH_{2n}Br₂.] (Russ.) l.c., (947-988, 1209-1244).

Weinland, R. F. und Schmid, K. Einfache Bildungs- und Darstellungs-Weise von Halogenalkylen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2327; 3696).

METHANE CH.

Denham, H. G. The temperature of combustion of methane in the presence of palladiumised asbestos. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, [1202–1205).

Mann, E. A. Natural gas in Western Australia [consisting principally of methane and nitrogen]. I.c., 1283-1284).

Moissan, H. et Chavanne. Quelques constantes du méthane pur et l'action du méthane solide sur le fluor liquide. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (107-410).

Trihalogen derivatives.

Berg, L. M. [Die Zersetzung des Chloroforms, Bromoforms und Jodoforms unter dem Einflusse von Licht und Luft.] [Holländisch) Alkmaar, 1905, (1-62).

Schoorl, N. und Berg, L. M. van den. Zersetzung einiger pharmazeutischer Präparate unter dem Einflusse von Licht und Luft. [Chloroform. Jodoform. Bromoform. Choralhydrat. Einfluss des Gasglühlichts auf einige 625

pharmazeutische Präparate. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (387–421).

Bromonethanes.

Methyl bromide CH₃Br

Steinkopf, W. und Frommel, W. Darstellung von Bronnnethyl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1865-1868).

Tetrabromomethane.

Bartal, A. von. Einwirkung von Schwefel auf Tetrabromkohlenstoff. l.c., 3067-3071).

Darstellung von Tetrabromkohlen-stoff, ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (377-378).

Chloromethane CHCl₃ (Chloroform).

Lemberger, Ignacy. Décomposition du chloroforme pendant son usage pour la narcose. (Polish) Nowiny lek., Poznań, 17, 1905, (181–184, 238–243).

Schoorl, N. und Berg, L. M. van den. Zersetzung des Chloroforms unter dem Einfluss von Licht und Luft. (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (877-888).

Tetrachloromethane.

Margosches, B. M. Der Tetrachlorkohlenstoff unter besonderer Berücksichtigung seiner Verwendung als Lösungs- bezw. Extraktionsmittel in der Industrie der Fette und verwandter Gebiete. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, 10, 1905, (243–358).

FLUOROMETHANES.

Methyl fluoride CH₃F

Cuthbertson, C. [Refractive index of gaseous methyl fluoride.] London, Phil. Trans. R. Soc., (Ser. A), 204, 1905, (323-349).

Methyl iodide ('H₃I

Methyl iodide chloride CH₃.ICl₂ **Thiele,** J. und **Peter,** W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2842-2846).

Tri-iodomethane CHI₃ (Iodoform).

Jorissen, W. P. und Ringer, W. E. Zerlegung des in Chloroform aufgelösten Jodoforms durch diffuses Tageslicht und durch Radiumstrahlen. Hollän-

disch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (799-802).

Schoorl, N. und Berg, L. M. van den. Zersetzung des Jodoforms unter dem Einfluss von Licht und Luft. (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (897-904).

NITROMETHANE CH., NO.

Henry, L. Condensation von Nitromethan mit Derivaten des alkylirten Amino-methylalkohols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2027-2031).

ETHANE C_2H_6

Chloroethanes, Perchloroethane.

Hofmann, K. A. und Seiler, E. Vortheilhafte Darstellung von Perchloräthan. Le., (3058–3059).

PROPANE C.H.

Lebeau, P. Propriétés physiques du propane. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1454–1456). [Erratum (1572).]

Chloropropanes.

Pentachloropropane CCl₃.CHCl.CH₂Cl Trichlorodibromopropane CCl₃.CHBr.CH₂Br

Vitoria, E. Bruxelles, Bul. Acad. roy., 1904, (1087-1123).

lodopropaxes. isoPropyl iodide.

Čelincev, V. Action de l'iodure d'isopropyle sur le magnésium. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (549-554).

XITROPROPASE.

1,3-Dianilide, and diacetanilido- and tetramethyldiamino-derivatives.

Duden, P., Bock, K. und Reid, H. J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2036-2044).

BUTANES C4H10

Bromobutanes.

Tribromoisobutanes CH₂Br.CMeBr.CH₂Br and CMe₂Br.CHBr₂

Pogorželiskij, Z. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1486–1505).

> Tetrabromobutane CH₂Br.CHBr.CHBr.CH₃Br

Perkin, W. H. jun. and Simonsen, J. L. [s-trans-Tetrabromobutane; ob-

tained from erythritol tetracetate.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (855–864); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (188–189).

Chloroiodoisobutane CH₂I.CMe₂Cl

Istomin, A. V. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904. (1199–1208).

PENTANES C5H12

Bromopentanes.

Tetrabromopentane CHMeBr.CHBr.CHBr.CH₂Br

Voznesenskij, N. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (532-536).

Tetrabromopentane C(CH₂Br)₄

Perkin, W. II. jun. and Simonsen, J. L. [Formation of tetrabromotetramethylmethane from penterythritol tetracetate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (855–864); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (188–189.

lodopentanes.

1:5-Di-iodopentane CH21.[CH2]3.CH21

Braun, J. von und Steindorff, A. Berlin, Ber. D. chem Ges., **38**, 1905, (956-966).

HEXANES C6H14

Henri, L. [Dérivés hexyliques normaux et primaires CH₃-(CH₂)₄-CH₂-X.] Rec. Trav. chim., Leiden., **24**, 1905, (351-361).

HEPTANES C: H16

Konovalov, M. Un nouvel heptane isomère—le tetraméthylpropane symétrique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (910– 911).

Wheeler, A. S. Bromination of heptane. Chapel Hill, N.C., J. Elisha Mitchell Sci. Soc., 19, 1903, ([34] 35).

1120 UNSATURATED OPEN CHAIN HYDROCARBONS. GENERAL.

Balbiano, L. e Paolini, V. Reazioni dell'acetato mercurico con sostanze contenenti il radicale ('3H₅. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, ii, 1903, 285-291).

Egorov, I. V. Place de la liaison éthylénique dans les combinaisons non saturées. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 201–202).

Moureu, Ch. Les récents travaux sur les composés acétyléniques. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (722-732).

Pawlewski, B. L'activité optique des produits du pétrole. (Polish) Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (337–338).

Sabatier, P. et Mailhe, A. Dédoublement catalytique des dérivés monochlorés forméniques au contact des chlorures métalliques anhydres. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (238-241).

Smirnov, F. V. Réaction d'addition de l'acide hypochloreux aux hydrocarbures allémiques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1184–1199). Thoms, H. und Mannich, C. Rich-

Thoms, H. und Mannich, C. Richtung der Wasserabspaltung aus hochmolekularen sekundären Alkoholen. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (78–83).

OLEFINES CnH2n

Ipatjev, V. N. et Dechanov, V. N. Addition des acides halogènehydriques aux hydrocarbures éthyléniques en dissolutions aqueuse et acétique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (659-669).

ETHYLENE C₂H₄

Collie, J. N. [The action of the silent electric discharge on ethylene and mixtures of ethylene and carbon monoxide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1510–1548); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (201–203).

Gorbov, A. I. Ethylène, (Russ.). Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et 1. A. Efron, Tome 41, St. Peterburg, 1904, (166–170).

CHLOROETHYLENES.

Perchloroethylene.

Löb, W. Pyrogene Reaktionen und Synthesen mittels des elektrischen Stromes. 4. Mitt. Verhalten des Perchloräthylens. (Mit M. Joist.) Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (951-955).

IODOETHYLENES.

Tetra- and di-iodoethylene.

Erdmann, E. und Erdmann, H. Tetrajodäthylen und Dijodäthylen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (237–240).

PROPYLENE C.H.

CHLOROPROPYLENES.

Trichloropropylene CCl3.CH: CH2

Vitoria, E. Bruxelles, Bul. Acad. roy., 1904, (1087-1123).

BUTYLENES C4H3

Ipatjev, V. N. et Lejbin, S. P. Transformation catalytique isomère des butylènes. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 762-763).

isoButylene.

Istomin, A. V. Addition du chlorure d'iode à l'isobutylène. (Russ). l.e. (I199-1208).

Pogorželiskij, Z. A. Action du chlore sur l'isobutylène. (Russ.) l.c., (1129-1184).

Pisobutylène. | Russ.) l.c., (1486-1505).

HYDROCARBONS CuH2H-2

ACETYLENE C2H2

Biltz, H. Einwirkung von Acetylen auf Mercurichloridlösungen. [Trichlormercuriacetaldehyd.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (133-136).

Bone, W. A. and Andrew, G. W. The combustion of acetylene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1232-1248); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (220).

Brame, J. S. S. The action of acetylene on aqueous and hydrochloric acid solutions of mercuric chloride. *l c.* (427– 432); [abstract] Proc., *l.c.*, (119):

Bullier, L. M. und Maquenne, L. Ursprung der Verunreinigungen des Acetylens und neues Mittel, dieselben zu entfernen. Acetylen, Halle, 6, 1903, (145-147).

Erdmann, H. Verwendung des Acetylens im analytischen Laboratorium. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, 9, 1905, +13–14).

Hofmann, K. A. Trimercuraldeliyd. [Acetylen.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (663).

Hosvay, L. Die Kohlenwasserstoffe im praktischen Leben. (Ungarisch) Termt. Közl., Budapest, **37**, 1905, (716– 761).

Keppeler, G. Acetylenreinigung. Zs. Calciumearbidfabr., Berlin, 9, 1905,

(237-241); Schillings J. Gasbeleucht., München, **48**, 1905, (681-687).

Kuchel, L. Eigenschaften des gelösten Acetylens und über dessen Verwendung in der Praxis. Zs. Calcium-carbidfabr., Berlin, 9, 1905, (253–262).

Lunge, G. Calciumkarbid und Acetylen. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 2.] Berlin, 1905, (706-724).

Mascarelli, L. Azione dell'acido nitrico sopra l'acetilene. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (319-324).

Middleton, Λ. R. The determination of acetylene. Diss. Cornell Univ. Ithaca, X.Y., [1903?], (41).

Nieuwland, J. A. Some reactions of acetylene. Diss. Catholic University of America. Notre Dame, Ind., 1904, (152).

Traubel, S. Anwendung des Azetylens zum Schweissen von Eisen and Stahl mittels Sauerstoff. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (1069– 1070).

Vogel, J. II. Reinigung des Acetylens. Acetylen, Halle, 6, 1903, (32-35).

Ermittelung der im Acetylengase enthalten Verunreinigungen. *l.c.*, (41–43).

Halogen derivatives.

Jocič, Ž. I. Action des acétylènes sur les combinaisons zinc- et magnésiumorganiques; sur le monobrom- et le diiodacétylène. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, proc.-verb. 1545-1551.

Lidoff, A. P. Verhalten von Jodacetylen zu fetten Oelen. Acetylen, Halle, 8, 1905, (163).

Litzendorff, J. Spaltung des Dijodkohlenstoffs (Dijodacetylen) in Kohlenstoff und Tetrajodäthylen. Diss. Marburg, 1904, (35).

SODIUM DERIVATIVES

C,HNa and C,Na,

Skosarevskij, M. Dérivés sodiques de l'acétylène. (Russ.) St. Peterburg, Žurn, russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (863–872).

ACETYLIDES.

Edwards, A. E. and Hodgkinson, W. R. On double acetylides. The substance $Ag_2O_1C_2II_2Ag_2CrO_4$ and corresponding compounds formed from

silver sulphate, selenate, tungstate and molybdate. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (502).

HYDROCARBONS C3H4

Lespieau et Chavanne. Liquéfaction de l'allène et de l'allylène. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1035–1036).

Allene.

Lossen, W., Morschöck, F. und Dorno, C. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (163–190).

PENTINENES C5H3

1: 3-Pentadiene CHMe: CH.CH: CH2

Voznesenskij, N. I.3 - Pentadien. (Russ. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (532-536).

HEXINENES C₆H₁₀

1:5-Hexadiene.

 $\label{eq:linear_line$

Harries, C. und Türk, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (360–362).

Diallyl.

Sidorenko, K. V. Action de l'anhydride azoteux sur le diallyle. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (898-905).

HEPTINENES C₁H₁₂ Allylisopropenylmethane

 $\mathrm{CH}_2:\mathrm{CH}.\mathrm{CH}_2\text{-}\mathrm{CH}_2.\mathrm{CMe}:\mathrm{CH}_2$

Perkin, W. H. jun. and Pickles, S. S. [Allylisopropenylmethane and its nitrosochloride.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1655-660.

OCTINENES C.H14

2: 5-Dimethylhexadiene-(1:5) CH_2 : $\mathrm{CMe.CH}_2.\mathrm{CH}_2.\mathrm{CMe}$: CH_2 and the diozonide $\mathrm{C_8H_{14}O_6}$

Harries, C. und **Weil**, R. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (362–369).

Diisobutylene.

Pogorželiškij, Z. A. Tétrabromide de diisobutényle. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (809-814).

ENNINENE CoH16

Ethylallylisopropenylmethane CH₂: CH.CH₂.CHEt.CMe: CH₂

Perkin, W. H. jun. und Pickles, S. S. [Ethylallylisopropenylmethane and the action of bromine on it.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (655-660).

HYDROCARBONS CnH_{2n-4}

Myrcene Myrcene

 $Me_2C : CH.CH_2.CH_2.C(: CH_2).CH : CH_2$

Enklaar, C. J. Ocimen und Myrcen: ein Beitrag zur Kenntnis der aliphatischen Terpenen. (Holländisch) Epe, 1905, (96).

0cimene

 $Me_2C: CH.CH_2.CH: CMe.CH: CII_2$ Enklaar, C. J. loc. cit.

1130

BENZENOID HYDROCARBONS. GENERAL.

Auwers, K. Umwandelung hydroaromatischer Alkohole vom Typus

$$_{
m HO}^{
m R} > {
m C} <_{
m C:C}^{
m C:C} > {
m C} <_{
m CHCl_2}^{
m CH_3}$$

in Benzolderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1697-1711).

Blanksma, J. J. Remplacement d'atomes ou de groupes d'atomes par l'hydrogène dans les corps aromatiques pendant la réduction. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (320–326).

Brand, K. Die partielle Reduction aromatischer Dinitro- und Polynitro-Verbindungen auf elektrochemischem Wege. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4006–4015).

Ciamician, G. und Silber, P. Chemische Lichtwirkungen. l.c., (3813-3824).

Gustavson, G. Combinaisons des ferments chloroaluminiques avec les hydrocarbures et le gaz chlorhydrique. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (940–941).

Hell, C. Zur Abwehr. [Betr. Verhalten des p-Methoxyphenyl - äthylcarbinols.— Darstellung des Benzylmagnesiumchlorids.— Unbeständigkeit der Dibromide von 1.1.diarylirten Aethylenen.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (1680–1683).

Hübner, C. I. Schwefelkohle. II. Amerikanisches Terpentinöl. [Phenanthren, Anthracen etc.] Diss. Halle, a. S., 1903, (VIII + 47).

Jaeger, F. M. [Crystallographic study of] diphenylhydrazine, hydrazobenzene and benzylaniline, and [of] the miscibility of the last two with azobenzene, stilbene and dibenzyl in the solid aggregate condition. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (466–474) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (387–395), (Dutch).

Jaquerod, A. et Wassmer, E. Points d'ébullition sons diverses pressions de la naphtaline, du biphényle et de la benzophènone, déterminés au moyen du thermomètre à hydrogène. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (52-78, av. 1 fig.).

Kauffmann, H. Der moderne Stand der Benzoltheorie. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (289-290, 313-315).

nnd Beisswenger, A. Ringsystem des Benzols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (789-793).

with des Benzols. l.c., (794-801).

Klages, A. und Sautter, R. Optischactive Benzolkohlenwasserstoffe und Phenoläther. *l.c.*, (2312–2315).

König, B. Eine räumliche Benzol-Formel. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (30).

Kraft, H. Oxydation methylierter aromatischer Kohlenwasserstoffe mit Cerdioxyd. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1903, (44).

Lavaux, J. Constitution du diparaditolyléthane dissymétrique, du dihydrure de 2,7,9,10-tétraméthylanthracène et du 2, 7-diméthylanthracène. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (354–356).

Law, H. D. and Perkin, F. M. Electrolytic oxidation of hydrocarbons of the benzene series. Part 1. Hydrocarbons containing the methyl group. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (31-41, with discussion).

cumene and cymene. l.c., (251-261).

Luther, R. und Weigert, F. Umkehrbare photochemische Reaktionen imhomogenen System. Anthracen und Dianthracen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (385-427).

Mathes, R. Elektrolytische Reduktion von Halogensubstitutionsprodukten der Benzolreihe. Diss. München, 1904, (55).

Reverdin, F., Delétra, E. et Dressel. Dérivés du chlorodinitrobenzène. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (553-554).

Stepanov, A. V. Elimination du halogène du noyau aromatique par l'action du sodium et de l'alcool éthylique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1324).

Action du sodium et de l'alcool éthylique sur le halogène du noyau aromatique. (Russ.) l.e., **37**, 1905, (12–16).

Straus, F. Acetylenbindung. — 1. Phenylacetylenkupfer. — 2. Bromirung des Diphenyldiacetylens. (Mit Rud. Müller).—3. Addition von Wasserstoff an Diphenyldiacetylen und Tolan. (Mit Rud. Müller.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (190–265).

Van den Kerkhoff, E. Anis- und Cuminil-Verbindungen. Diss. Zürich, 1904, (51).

Vorländer, D. Addition von Säuren und Salzen zu αβ-ungesättigten Ketonen. Aromatische Kohlenwasserstoffe und Halogenwasserstoff. (Mit C. Siebert.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, (1-80).

Wislicenus, W. und Wren, H. Synthese von Arylnitromethanen und symmetrischen Stilbenderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (502-510).

Nitro-compounds.

Cohen, J. B. and McCandlish, D. The mechanism of the hydrogen sulphide reduction of nitro-compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1257-1272); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (222).

HYDROCARBONS C_nH_{2n-6} GENERAL.

Borodovskij, V. et Bogojavlenskij, A. Equilibre du système p-bromtoluol et p-dibrombenzol. (Russ.) St. Peterburg,

Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (559-566, av. I pl.).

Grebe, L. Absorption der Dämpfe des Benzols und einiger seiner Derivate im Ultraviolett. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (376-394).

Gustavson, G. Die bei der Synthese der Benzolhomologen nach Friedel und Crafts entstehenden Chlorwasserstoff, Kohlenwasserstoffe und Aluminium-chloridfermente enthaltenden Verbindungen. J. prakt. Chem., Leipzig, 7(N.F.), 72, 1905, (57-79).

Haller, A. Produits de condensation du benzène, du toluène et de la diméthylaniline avec le tétraméthyldiamidophényloxanthranol et sur le vert phtalique. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (547–552).

McCombie, H. Addition von Halogenwasserstoff an ungesättigten paradisubstituierten Benzolderivaten. Diss. Strassburg, 1905, (34).

Mahler, A. Einwirkung von Butyrylchlorid auf Toluol und m-Xylol in Gegenwart von Chloraluminium. [Propyltolylketon und Derivate.] Diss. Rostock, 1903, (32).

Möller, W. Einwirkung von Pyridin auf Dinitrochlorbenzol und Dinitrobromtoluol. Diss. Marburg, 1903, (80).

HYDROCARBON $C_{\nu}H_{6}$ Benzene.

Baly, E. C. C. and Collie, J. N. The altra-violet absorption spectra of benzene and certain mono-substituted derivatives. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1332-1346); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (203).

and **Ewbank**, E. K. The ultra-violet absorption spectra of disubstituted derivatives of benzene. *l.c.*, (1355–1360); [abstract] Proc. *l.c.*, (210–211).

Blanksma, J. J. Intramolecular oxidation of a SH-group bound to benzol by an ortho-standing NO₂-group. Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, [1901], (36–39), (Dutch); Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, 16–52), (French).

Boeseken, J. Réaction de Friedel et Crafts. Action du soufre et des chlorures de soufre sur le benzène en présence du chlorure d'aluminium. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (209–299)

Brodtmann. Verhinderung der Entzündlichkeit des Benzins. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (706).

Cohen, J. B. and Hartley, P. The progressive chlorination of benzene in presence of the aluminium-mercury couple. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1360-1367); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (223).

Girardet. Action du bromure d'éthylène sur la benzine en présence de chlorure d'aluminium. Nancy, Bul. soc. sci., (sér. 3), 5, 1904, 147-153.

Küster, F. W. Molekulargewichtsbestimmung an festen Lösungen. (3. Mitt.) Die isemorphen Mischungen von p-Dichlorbenzol mit p-Dibrombenzol und von s-Trichlorphenol mit s-Dibromphenol. Nach W. Würfel. Zs. physik. (hem., Leipzig, 50, 1904, (65–80).

Molekulargewichtsbestimmung an "festen Lösungen". 4. Mitt. Das Verdampfen der isomorphen Mischungen von p-Dichlorbenzol mit p-bibrombenzol. Nach G. Dahmer, l.c., 51, 1905, (222-242).

Lohmann, P. Selbstentzündung von Benzin im pharmazeutischen Laboratorium. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (523).

Margosches, B. M. Verwendung des Benzols, beziehungsweise Toluols als Indikator in der Jodometrie. Zs. anal. (them., Wiesbaden, 44, 1905, 392– 395).

Pfister, R. Verhinderung der Entzündlichkeit von Benzin. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (39-40).

Schwalbe, C. Schwefelgehalt der Reinbenzole. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (113-118).

Schwezow, B. Benzol als Indikator für die Jodometrie. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (85-88).

Willgerodt, C: Abkömmlinge des p-Dichlor-, p-Dibrom- und v, m-Pibrom-Jodbenzols mit mehrwertigem Jod. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (540-566).

C'HLOROBENZENES.

Cohen, J. B. and Hartley, l'. Progressive chlorination of benzene in

presence of the aluminium mercury couple. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1360-1367); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (223).

p-Dibromobenzene.

Jocič, Ž. I. Action du magnésium sur une dissolution de p-dibrombenzol et de m-dibromxylol dans l'éther. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 8–9).

FLUOROBENZENE.

Holleman, A. F. Nitration du fluorobenzène. Rec. Trav. chim., Leiden, 24 1905, (140-146).

p-Dichloroiodobenzene.

p-Dichlorolodosobenzene

C₆H₃Cl₂.IO and its salts.

p-Dichloroiodoxybenzene C₆H₃Cl₂.IO₂

Willgerodt, C. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (540-566).

v,m-Dibromophenyl Iodide Chloride.

v,m-Dibromoiodosobenzene
and its salts.

Willgerodt, C. l.c., (540-566).

p-Dibromophenyl iodide chloride $C_6H_3Br_2.1Cl_2$

p-Dibromoiodosobenzene $C_6H_3Br_2$. IO

p-Dibromoiodoxybenzene C₆H₃Br₂. IO₂

Willgerodt, C. l.c., (540-566).

NITROBENZENE.

Dvorszky, B. Veränderung der Eigenschaften des Nitrobenzols, verursacht durch Verwechslung der zur Herstellung dienenden Substanzen (Ungarisch) Orv.-Termt. Ért., Kolozsvár, H. Termt. sz., 26, 1904, (75-85).

Löb, W. Bedeutung des Kathodenmaterials bei der Reduktion des Nitrobenzols. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (666–673).

Thomé, L. G. Complex platinous compounds of nitro-benzol. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **15**, 1903, (173-175).

CHLORONITROBENZENES,

Cohen, J. B. and Bennett, H. G. . . . The chlorination of the isomeric chloronitrobenzenes. London, J. Chem. Soc., (p-7195) **87**, 1905, (320–326); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (80–81).

Cohen, J. B. and McCandlish, D. [Reduction of 1-chloro-3: 5-dinitro-, 1: 3-dichloro-5-nitro- and 1: 2-dichloro-4-nitro-benzene with hydrogen sulphide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1257–1272).

DICHLORONITROBENZENES.

Cohen, J. B. and Bennett, H. G. The chlorination of 1: 2-dichloro-1-nitrobenzene, 1: 4-dichloro-2-nitrobenzene, 1: 3-dichloro-2-nitrobenzene, and 1: 3-dichloro-5-nitrobenzene.] l.c., (320-326); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (80-81)

Jaeger, F. M. [Crystallographic investigation of the] . . . position isomeric dichloronitrobenzenes. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (668-673), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (643-649), (Dutch).

Fluoronitrobenzenes.

Holleman, A. F. Le dimorphisme du p. nitrofluorobenzène. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (25).

Holleman, M. Orthonitrofluorobenzène et quelques autres corps aromatiques fluorés. *l.c.*, (26–32).

IODONITROBENZENES

 $NO_2C_6H_3I_2[1:2:4]$ $(NO_2)_2C_6H_2I_2[4:x:1:3]$

Brenans, P. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (63-65).

DIBROMODINITROBENZENE.

Heller, G. und **Meyer**, H. L. Fluoresceïn und die Nichtexistenz des β-Dinitro-p-dibrombenzols. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (197-200).

DI-IODODINITROBENZENE and the additive compound $(NO_2)_2C_6HI_3, 2C_6H_2I_2(NO_2)_2$

Jackson, C. L. and Langmaid, J. F. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (297–308).

TRI-IODODINITROBENZENE C. HII3(NO2)2

Jackson, C. L. and Langmaid, J. F. Derivatives of the 1, 3, 5-triiod-2, 4-dinitrobenzol. *l.c.*, ([297]-308).

s-Trinitrobenzene.

Sommerhoff, E. O. Färbungen der Derivate des Trinitrobenzols auf Seide und Wolle. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (209).

Die gefärbten Molekularverbindungen des symmetrischen Trinitrobenzols und seiner Derivate mit Aminen. Diss. Zürich, 1904, (109). Svo.

TRICHLOROTRINITROBENZENE C₆Cl₃(NO₂)₃

Jackson, C. L. and Smith, P. S. Derivatives of trichlortrinitrobenzol. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, ([168]–181).

m-Dinitrosobenzene C₆H₄(NO)₂

m-Nitro-nitrosobenzene NO2.C6II4.NO

Alway, F. J. und Gortner, R. A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1899-1901).

Iodinium Compounds.

Willgerodt, C. und Schmierer, F. Jodoso-, Jodo- und Jodinium-Verbindungen des s-Jodxylols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1472-1478).

D_I-p-Dichlorophenyliodinium hydroxide $(C_6H_3Cl_2)_2$: 1.OH and its salts.

PHENYL p-dichlorophenyllodinium hydroxide

 $C_6H_5(C_6H_3Cl_2)I.OH$ and its salts.

p-Tolyl-p-dichlorophenyliodinium hydroxide and its salts.

Willgerodt, C. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (540–566).

 D_1 -p-difromophenyliopinium hydroxide $(C_6\Pi_3\mathrm{Br}_2)_2\mathrm{LOH}$

Willgerodt, C. loc. cit.

HYDROCARBON C₇H₈ Toluene.

Cohen, J. B., Dawson, H. M. and Crosland, P. F. . . . The action of [electrolytic] chlorine on boiling toluene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1035– 1037); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1095, (211).

Jaeger, F. M. Krystallonomische Symmetrie von stellungsisomeren Toluolderivaten. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (357-370).

Kliegl, A. Condensation von Benzaldehyd mit Toluol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (84-87).

Laan, F. H. van der, [Bromierung des Toluols unter dem Einflusse der Tem-

peratur, des Lichtes und von Katalysatoren mit quantitativer Bestimmung der Bromierungsprodukte, des Benzylbromids und der Bromtoluole.] (Holländisch) Groningen, 1905, (80).

Lavaux, J. Action du tétrabromure d'acétylène et du chlorure d'aluminium sur le toluène. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (204-296).

ω-Chlorotoluene C_6H_5 . CH_2CI (Benzyl chloride).

Boguskij, I. G. Solubilité du soufre dans le chlorure de benzyle; quelques propriétés de ces dissolutions. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901. (proc.-verb. 1554-1555).

NITROTOLUENES.

Glazman, B. Procédé volumétrique pour déterminer le paranitrotoluol dans le nitrotoluol brut. (Russ.) l.c., (312 -314).

Holleman, A. F. und Jungius, C. L. Prüfung des Orthonitrotoluols auf geringe Quantitäten des Paranitrotoluols. (Holländisch) Chem. Weekbl., Amsterdan, 2, 1905, (553-554).

Löb, W. und Schmitt, J. Bedeutung des Kathodenmaterials für die Reduktion des m- und p- Nitrotoluols. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (756-764).

Chloronitrotoluenes.

Cohen, J. B. and McCandlish, D. [Reduction of 1:2:4:6-chlorodinitro- and dichloronitro-toluenes with hydrogen sulphide. 4-Chloro-2:6-dinitrotoluene.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1257–1272).

DICHLOROTRINITROTOLUENE

 $CH_3.C_6Cl_2(NO_2)_{\epsilon}[1:3:5:2:4:6]$

Jackson, C. L. and Smith, P. S. Amer. Chem. J., Baltimore, Md, 32, 1904, (168-181).

HYDROCARBONS C.H10

Xylenes.

TRIBROMOXYLENES.

Blanksma, J. J. and Jaeger, F. M. [Preparation of] the six isomeric tribromoxylenes. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (153-155), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **14**, [1905], (95-97), (Dutch).

ω-Nitroxylenes CH₃,C₆H₄,CH₂NO₂

o-, m- and p- Tolylnitromethanes).

Wislicenus, W. und Wren, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (502–510).

o-Xylene. 5- Bromo-ω-xylene

 $\mathrm{C_6H_3MeBr.CH_2NO_2}$

Konovalov, M. I. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (537-539).

m-Xylene.

Errera, G. e Maltese, R. Derivati del metaxilene. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (277-290).

DIBROMO-m-XYLENE.

Jocič, Ž. I. Action du magnésium sur une dissolution de p-dibrombenzol et de m-dibromxylol dans l'éther. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 8-9).

s-Iodosoxylene.

s-Iodoxyxylene.

DI-s-XYLYLIODINIUM HYDROXIDE and its salts.

Willgerodt, C. und Schmierer, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1472-1478).

TRINITRO-m-XYLENES.

Blanksma, J. J. [On 2-5-6 trinitrometaxylene and 4-5-6 trinitrometaxylene, products of the] nitration of symmetric nitrometaxylene. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (70-74), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (23-37), (Dutch).

Cohen, J. B. and McCandlish, D. [Reduction of trinitro-m-xylene with hydrogen sulphide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1257-1272).

p-Xylene.

ω-NITRO-p-XYLENE.

Konovalov, M. et Senčikovskij. Nitration du tolylparanitrométhane. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (462–465).

Ethylbenzene.

NITROETHYLBENZENES.

Flachslaender, J. Nitroäthylbenzole und daraus hergestellte Tetrazofarb-(p-7195) stoffe. Diss. k. techn. Hochschule München. Leipzig, 1902, (24).

HYDROCARBONS $C_{10}H_{14}$ Methylpropylbenzene.

Maria (De), G. Sull'esistenza del laurolo. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (407-112).

HYDROCARBONS $C_{12}H_{18}$

Triethylbenzene C₆H₅Et₅

Compounds $(C_6H_3Et_3)_2Al_2Cl_6HCl$ and $C_6H_3Et_3C_6H_3(C_6H_7)_3Al_2Cl_6HCl$

Gustavson, G. Combinaisons des ferments chloroaluminiques avec les hydrocarbures et le gaz chlorhydrique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (940-941).

tert-Butylxylene $C_4H_9.C_6H_3Me_2[5:3:1]$

Konovalov, M. I. et Orlov. Acides obtenus par la nitration avec l'acide nitrique dilué. I. Sur l'acide butylto-puilique (1,3,5). (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (232-237).

HYDROCARBONS C₁₅H₂₄

Tri-isopropylbenzene

 $C_6H_3(C_3H_7)_3$

and the compound Al₂Cl₆,HCl,2C₁₅H₂₄

Gustavson, G. Combinaisons des ferments chloroaluminiques avec les hydrocarbures et le gaz chlorhydrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (940-941).

p-iso**Propylhexylbenzene** C₃H₇.C₆H₄.CH₂.CH₂.CHMeEt

Optically active.

Klages, A. und Sautter, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2312-2315).

HYDROCARBONS C_nH_{2n-5} HYDROCARBONS C_sH₈

Phenylethylene Styrene) $C_6H_5CH: CH_2$

ω-Nitrostyrene PhCH: CH.NO₂

Meisenheimer, J. und Heim, F. Verhalten des Phenyl-nitro-äthylens gegen Alkali. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (466-473).

2 T 2

HYDROCARBONS C9H10

Agējeva, M. Un procès isomérique reversible entre le β-phénylpropylène et le méthylphényléthylène symm., ayant lieu en chauffant avec l'alcali déhydraté. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (662–668).

isoPropenylbenzene

Perkin, W. Il. jun. and Matsubara, K. [isoPropenylbenzene, and the action of bromine on it.] London, J. Chem. Soc., **37**, 1905, (661-672).

$\begin{array}{c} \textbf{HYDROCARBONS} \ \ \textbf{C}_{\scriptscriptstyle{10}}\textbf{H}_{\scriptscriptstyle{12}} \\ \textbf{Phenylbutylene} \end{array}$

 $C_6H_5.CH_2.CH:CHMe$

Straus, F. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (190–265).

Methylisopropenylbenzenes C₆H₄Me,CMe: CH₂

Kay, F. W. and Perkin, W. H. jun. [o-Methylisopropenylbenzene.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1066–1083).

Perkin, W. H. jun. and Tattersall, G. [m-Methylisopropenylbenzene.] l.e. (1083-1106).

Perkin, W. H. jun. [p-Methylisopropenylbenzene and its dibromo-derivative and nitrosochloride.] l.c. (639-655).

HYDROCARBONS C₁₅H₂₂ p-isoPropylhexenylbenzene

CoH7.C6H4.CH : CH.CHMeEt

p-isol'ropylmethopentenylbenzene).

Optically active.

Klages, A. und Sautter, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2312-2315).

HYDROCARBONS C.H_{2n-10}

HYDROCARBON CaH

Phenylacetylene CPh : CH

Bertrond, Ev. Action du KOH sur lo mélange du phénylacétylène avec le méthylcyclohexanone. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905. (655-656).

——— Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec l'acétophénone. (Russ.) l.c., (657).

Bork, I. Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec le méthyléthylcétone, synthèse du méthyléthylphénylacétylénylcarbinol. (Russ.) l.c., (647-650).

— Action du KOII sur le métange du phénylacétylène avec le méthylisopropylcétone, synthèse du méthylisopropylphénylacétylénylcarbinol. (Russ.) l.c., (650-652).

Favorskij, A. E. Action de la potasse caustique sur les mélanges des cétones avec le phénylacétylène. (Russ.) l.c., (613-645).

Kotkovskij, Ja. Action du KOII sur le mélange du phénylacétylène avec le camphre. (Russ.) *l.c.*, (659-661).

Nevěrovič, N. Action du KOll sur le mélange du phénylacétylène avec le pinacoline, synthèse du méthylbutylphénylacétylénylcarbinol. (Russ.) l.c., (652-654).

Romanov, E. Action du KOII sur le mélange du phénylacétylène avec le menthone. (Russ.) *l.e.*, (657-659).

Skosarevskij, M. Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec l'acétone, synthèse du diméthylphénylacétylénylearbinol. (Russ.) l.c., (645-647).

$\begin{array}{c} \mathit{HYDROCARBONS} \ \ C_nH_{2^{n-12}} \\ \text{HYDROCARBON} \ \ C_{10}H_8 \\ \text{Naphthalene.} \end{array}$

Burns, P. S. Action of mercury salts in the oxidation of naphthalene with sulphuric acid. [5. lutern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (682-683).

Ditz, H. Oxydation von Naphthalin zu Phthalsäure mit konzentrierter Schwefelsäure bei Gegenwart der Oxyde bezw. Salze der seltenen Erden. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (581-582).

Forch, C. Spezifische Gewichte und Wärmeausdehnung von Naphtalinlösungen in verschiedenen organischen Lösungsmitteln. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1901, (696-705).

Das Molekularvolumen des gelösten Naphtalins. Ann. Physik, Leipzig, (4. F.), **17**, 1905, (1012–1017).

Leroux, H. Tétrahydrure et décalydrure de naphtaline. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (672–674).

Schultz, (†. Ist als einheitliche Ortsbezeichnung der Naphtalinderivate die

mit Zahlen zu wählen? [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (874-877).

DIOZONIDE Caulla Oa

Harries, C. and Weiss, V. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (369-374).

HYDROCARBONS C11 H 10

Methylnaphthalenes C₁₀H₇Me

(Naphthylmethanes).

α- and β-Naphthylnitromethane C₁₀H₂.CH₂.NO₂

Wislicenus, W. und Wren, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (502–510).

HYDROCARBONS CnH 2n-14

HYDROCARBON $C_{12}H_{10}$

Diphenyl C₆H₅.C₆H₅

DINITRODIPHENYL.

Ullmann, F. und Frentzel, L. Aryldiazoniumsalze. [Dinitrobiphenyl.] *l.e.*, (725-729).

Tetraozonide $C_{12}H_{10}O_{12}$

Harries, C. und Weiss, V. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (369-374).

HYDROCARBON C13H12

Diphenylmethane C₆H₅.CH₂.C₆H₅

DIPHENYLDICHLOROMETHANE C₆H₅, CCl₂, C₆H₅

(Benzophenone chloride).

Boeseken, J. Réaction de Friedel et Crafts. La formation du dichlorure de benzophénone par l'action du tétrachlorure de carbone sur le benzène. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (1– 5).

HYDROCARBONS C₁₄H₁₄

Dimethyldiphenyl (Ditolyl).

4:4'-, 5:5'- and 6:6'- DINITRO-2:2'-

3:5-Dinitro-4:1'-Ditolyl.

Ullmann, F. und Frentzel, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (725-729).

HYDROCARBONS C16H18

Di-p-tolylethane CH₃.CH(C₆H₄Me)₂

Lavaux, J. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (354–356).

HYDROCARBONS C₁₁H₂₁₁₋₁₆ HYDROCARBONS C₁₄H₁₂

HYDROCARBONS $C_{14}H_{12}$ Diphenylethylene.

Stoermer, R. und Simon, M. Geometrisch isomere Derivate des Diphenyläthylens und deren Configuration. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (1-13).

αβ-Diphenylethylene PhCII: CHPh (Stilbene).

Gschwind, M. La série du stilbine. Thèse, Genève, 1904, (58).

Kugler, S. Dérivés du stilbène. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (457-462).

HYDROCARBONS C₁₅H₁₄ Methyldiphenylethylenes

(Methylstilbene and isomethylstilbene).

Müller, F. Methylstilben und das Isomethylstilben. Diss. Leipzig, 1903, (55).

HYDROCARBONS $C_{16}H_{16}$

o,o-, m,m-, and p,p-Ditolylethylenes C₆H₄Me.CH: CH.C₆H₄Me (Dimethylstilbenes).

Wislicenus, W. und Wren, H. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (502–510).

(CH₃,C₆H₄)₂C: CH₂

Bistrzycki, A. und Reintke, E. l.e., (839-848).

Diphenylbutylene PhCH₂.CH: CH.CH₂Ph

Straus, F. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (190-265).

HYDROCARBONS C₁₈H₂₀

(Me₂C₆H₃)₂C : CH₂

Bistrzycki, A. und Reintke, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 839-848).

$\Pi YDROCARBONS = \mathbf{C}_{\mathfrak{n}}\mathbf{H}_{2^{\mathfrak{m}}-1^{\mathfrak{s}}}$

$\textbf{HYDROCARBONS} \quad \textbf{C}_{14}\textbf{H}_{10}$

Anthracene.

Godchot, M. Tétrahydrure et octohydrure d'anthracène. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1901, (604–606).

Guyot, A. Les dérivés γ-arylés de l'anthracène et de son dihydrure. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (892–904).

Liebermann, C. und Lindenbaum, S. Mesophenylirte Derivate des Anthracens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1799-1805). Berichtigung. Ebenda, (3802-3804).

Luther, R. und Weigert, F. Umkehrbare photochemische Reaktionen im homogenen System. Anthracen und Diambracen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (297-328).

Phenanthrene.

Bauer, K. Phenanthren und Fluoren. Diss. Tübingen, 1905, (VII+57).

Reichard, C. Phenanthren-Reaktion. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (813-814)

Schmidt, J. und Ladner, G. Brontund Brom-nitro-Derivate des Phenanthrens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3573-3577).

Das 9.10-Dichlor-, das 9.10-Dibrom-Phenanthren und eine neue Bildungsweise des o-Dichlorbenzols. l.c., (1402-4405).

Weber, H. C. P. Phenanthrenderivate. Diss. Würzburg, 1903, (35).

DIOZONIDE C14H 16 O6

Harries, C. und Weiss, V. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (369-374 .

HYDROCARBONS C16H14 Dimethylanthracenes.

Lavaux, J. Séparation de trois diméthylanthracènes obtenus dans l'action du chlorure de méthylène et du chlorure d'aluminium sur le toluène. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (44-45).

2:7-Dimethylanthracene $({}^{\circ}_{6}H_{3}Me < {}^{\circ}_{CH}) > ({}^{\circ}_{6}H_{3}Me$

Lavaux, J. l.e., 141, 1905, (201-206; 351-356).

Diphenylbutadienes.

Zincke, T. and Mühlhausen, G. Anlagerung von Bromwasserstoff an aromatische Carbonylverbindungen. [Diphenylbutadiën.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (753-760).

cis-cis-Diphenylbutadiene PhCH: CH.CH: CHPh

and cistrans-diphenylbutadiene.

Straus, F. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (190-265).

HYDROCARBONS C24H36 9:10-Diamylanthracene

$$\cdot C_6H_4 < \stackrel{C(C_5H_{11})}{C(C_5H_{11})} > C_6H_4$$

Jüngermann, E. Berlin, Ber. D chem. Ges., 38, 1905, (2868-2873).

HYDROCARBONS CnH2n-20

HYDROCARBONS C10 H12 α-Phenylnaphthalene.

TRIBROMO-Q-PHENYLNAPHTHALENE and DIBROMO-Q-PHENTLNAPITHALENE.

Straus, F. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (190-265).

Diphenylbutinene

C6H5.CII: CH.C : C.C. II5

Trans- and cis-isomerides and their bromides.

Straus, F. L.c.

HYDROCARBONS C19 H18 Diphenylmethylhexatriene

PhCH: [CH]: CH.CMe: CHPh

Bauer, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (688-690).

HYDROCARBONS C24 H53

9:10- Diamyleneanthracene dihydride

$$C_6H_4 < C(:C_5H_{10}) > C_6H_4$$

Jüngermann, E. l.e., (2868-2873).

HYDROCARBONS C.H.2n-22

HYDROCARBONS C16H10 Diplienyldiacetylene

 $C_6H_5.C : C.C : C.C_6H_5$

Müller, R. Diphenyldiacetylen. Diss. Strassburg. 1904, (44).

TETRADROMIDE and DIBROMIDE

 C_6H_5 . $CBr: C: C: CBr.C_6H_5$

Straus, F. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (190-265).

HYDROCARBON C19 H16

Triphenylmethane CHPh3

Baeyer, A. Dibenzalaceton und Triphenylmethan. (7. Mitt.) Die basischen Eigenschaften des Kohlenstoffs. 1: Triphenylmethyl und seine stick-

1130

stofffreien Abkömmlinge. 2: Die stickstoffhaltigen Abkömmlinge des Triphenylmethyls. 3: Dibenzalaceton. 4: Azoniumverbindungen. — (8. Mitt.) Triphenylcarbinol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (569-590, 1156– 1164).

TRICHLOROTRIPHENYLMETHANE

CH(C6H4CI)3

Jaeger, F. M. [L'examen cristallographique du 4.4'.4". trichlorotriphenylméthane.] Rec. Trav. Chim., Leiden, 24, 1905, (123-124).

p-Tribromo-, trichloro- and tri-iododerivatives.

Fischer, O. und Hess, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (335–338).

Triphenylmethyl.

Gomberg, M. und Cone, L. H. Triphenylmethyl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1333-1344, 2417-2458).

Jacobson, P. Zur "Triphenylmethyl"-Frage. *l.c.*, (196–199).

Tschitschibabin, A. E. Structurformel des Triphenylmethyls. *l.c.*, (771–773).

Addition products with esters, aromatic hydrocarbons, light petroleum and unsaturated aliphatic hydrocarbons.

Gomberg, M. und Cone, L. II. l.c., (1333-1344).

HYDROCARBONS $C_{21}H_{20}$ Phenyl-di-p-tolylmethane

 $(C_7H_7)_2CIIPh$

Kliegl, A. l.c., (84-87).

HYDROCARBONS CuH2n-24

HYDROCARBONS C25H26

9-Phenyl-9-amylanthracene dihydride

$$C_6H_4 < \frac{CH_2}{CPh(C_5\Pi_{11})} > C_6H_4$$

Jüngermann, E. l.c., (2868-2873).

HYDROCARBONS C_nH_{2n-28}

HYDROCARBONS C22H15

Dinaphthylethylenes

 $C_{10}H_7$.CH : CH. $C_{10}H_7$

(α- and β-Dinaphthostilbene).

Wislicenus, W. und Wren, H. l.c., 502-510).

 $\begin{array}{ccc} {\it HYDROCARBONS} & \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-20} \\ & \mathbf{HYDROCARBON} & \mathbf{C}_{25}\mathbf{H}_{20} \\ & \mathbf{Tetraphenylmethane} & \mathrm{CPh}_{4} \end{array}$

Münzhuber, A. Nouvelle synthèse du tétraphénylméthane et de ses dérivés, Thèse, Genève, 1904, (63).

 $\begin{array}{c} \mathit{HYDROCARBONS} \quad \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-32} \\ \quad \mathbf{HYDROCARBONS} \quad \mathbf{C}_{25}\mathbf{H}_{18} \\ \mathbf{Diphenylenediphenylmethane} \end{array}$

Ullmann, F. et Wurstemberger, R. von. Dérivés du biphénylène-diphénylméthane. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (119-120).

 $\begin{array}{c} \textbf{HYDROCARBONS} \ \ C_{26} H_{20} \\ 9:9 \text{-} \ Diphenylanthracene} \ \ dihydride \end{array}$

$${\rm CH_2}{<}^{{\rm C_6H_4}}_{{\rm C_6H_4}}{>}{\rm CPh_2}$$

Liebermann, C. und **Lindenbaum**, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1799-1805).

 $\begin{array}{c} HYDROCARBONS \quad \textbf{C}_{\text{D}}\textbf{H}_{2n-34} \\ \textbf{HYDROCARBONS} \quad \textbf{C}_{26}\textbf{H}_{18} \\ 9:10 - \textbf{Diphenylphenanthrene} \end{array}$

$$C_6H_4{<}{\stackrel{\mathrm{CPh}}{<}}_{C_6H_4}{>}\mathrm{CPh}$$

Biltz, H. l.e., (203-206).

HYDROCARBONS $C_{28}H_{22}$ Dibenzylanthracene $C_{14}H_8(C_7H_7)_2$

Lippmann, E. Dibenzylanthracen und seine Derivate. (Mit R. Fritsch.) Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11., 1, 1905, (61-62).

 $\begin{array}{c} HYDROCARBON \quad \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2n-38} \\ \textbf{HYDROCARBON} \quad \textbf{C}_{32}\textbf{H}_{26} \\ \textbf{Tetraphenyl-}p\text{-xylene} \\ \textbf{CHPh}_{2},\textbf{C}_{6}\textbf{H}_{4},\textbf{CHPh}_{2} \end{array}$

Ullmann, F. et Schlaepfer, C. Tétraphényl- et hexaphényl-p-xylènes. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (297).

 $\begin{array}{ccc} HYDROCARBON & C_nH_{2^n-40} \\ \textbf{HYDROCARBON} & C_{32}H_{24} \\ \textbf{Tetraphenyl-} p\text{-xylylene} \end{array}$

Madelung, W. Tetraphenyl-p-xylylen. Diss. Strassburg i. E., 1905, (63).

HYDROCARBON C_nH_{2n-46}

HYDROCARBON C₃₈H₃₀ Hexaphenylethane CPh₃.CPh₃

Čičibabin, A. E. Le carbone trivalent et le hexaphényléthane d'Ullmann et de Borsum. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšě., **36**, 1904, (proc.verb. 1557-1558); **37**, 1905, (109-115).

$\begin{array}{ccc} HYDROCARBONS & C_nH_{2^{n-54}} \\ & \text{HYDROCARBON} & C_{44}H_{34} \\ & \text{Hexaphenyl-} p\text{-xylene}. \end{array}$

Ullmann, F. and Schlaepfer, C. Arch. Sci. Phys., Genève, (ser. 4), 18, 1904, (297).

HYDROCARBONS C_nH_{2n-68} HYDROCARBON C₅₂H₃₆

Tetraphenylheptacyclene.

Liebermann, C. und **Lindenbaum**, S. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (1799-1805).

1140 REDUCED BENZENOID
HYDROCARBONS. CYCLIC
HYDROCARBONS OTHER THAN
BENZENOID HYDROCARBONS.
(TERPENES, &c.).

GENERAL.

London, British Association for the Advancement of Science. The study of hydro-aromatic substances. Report of the Committee, consisting of E. Divers, A. W. Crossley, W. H. Perkin, M. O. Forster and H. R. Le Sueur. Recent work on hydro-aromatic substances. By A. W. Crossley. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (60–65).

Breteau, P. Hydrures de phénanthrène. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (941-913).

Charičkov, K. V. Composition de la naphte et des gaz du gisement de Berekei. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (321– 326).

Nature du gaz naturel des gisements du Caucase et causes probables de son autoinflammabilité. (Russ.) *l.e.*, (proc.-verb., 205).

naphte par précipitation fractionnée. (Russ.) *l.e.*, (proc.-verb. 1126-1129).

Čugajev, L. A. Formation de la naphte. (Russ.) *l.e.*, (proc.-verb. 453-455).

Les propriétés optiques de la naphte. (Russ.) l.c., (proe.-verb. 925-927).

Godchot, M. Tétrahydrure et octohydrure d'anthracène. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (604-606).

Haller, Λ. et Guyot, Λ. Synthèses dans la série de l'anthracène. II : Dihydrure d'anthracène γ-triphenylé et dérivés. l.c., (9-13).

anthracénique. III. Dihydrure d'anthracène γ-tétraphènylé et ses dérivés. l.c., **140**, 1905, (283–287). [Erratum (400)].

Synthèses dans la série anthracénique. IV. Dérivés diamidés tétra-aleoylés symétriques du dihydrure d'anthracène γ-tétraphénylé. *l.c.*, (343–345).

Harries, C. Kautschukarten. Beziehungen zwischen den Kohlenwasserstoffen aus Kautschuk und Guttapercha. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3985-3989).

Konovalov, M. I. Action de l'acide nitrique dilué sur les combinaisons halogéniques. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (220–223).

Leroux, H. Tétrahydrure et décally-drure de naphtaline. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (672-674).

Mailhe, A. Die synthetischen Naphthene und deren Derivate. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (437-439).

Motylewski, S. Pentanthrenderivate. Lwów, 1901, (51).

Nastĭukov, A. M. Action du formaline sur la naphte et sur ses produits de distillation. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (S81-S98).

— Division de la naphte en fractions par la précipitation fractionnée et classification de la naphte. (Russ.) l.c., (proc.-verb. 1329-1332).

Ogloblin, V. N. L'huile d'anilinetoluidine obtenue de la naplite de Caucase, (Russ.) *l.c.*, (680-711).

Rakuzin, M. A. Synthèse et genèse de la naphte. (Russ.) *l.c.*, (proc.-verb. 1565-1567); **37**, 1905, (79-83).

Rakuzin, M. Recherches optiques sur la naphte et ses produits de distillation. (Russ.) *l.e.*, **36**, 1901, (proc.-verb., 611–613, 770–780); **37**, 1905, (85–91).

Pouvoir optique de la naphte de Pennsylvanie et de ses produits. (Russ.) l.c., **37**, 1905, (221 - 223).

Sokovnin, N. N. Sabatier et Senderens. Hydrogénation et dédoublement moléculaire des combinaisons organiques, basées sur l'emploi des métaux divisés. Russ.) l.e., (189-207, H).

Stadnikov, G. Combinaisons cycliques. (Russ.) *l.e.*, **36**, 1901, (185–489).

Walden, P. I. Origine de la naphte. (Russ.) *l.c.*, (proc.-verb., 607-611).

Wischin, R. Die zyklischen Polymethylene des Erdöles. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1126–1127).

Zelinskij, N. D. Action du brome et de l'iode sur les combinaisons magnésiumorganiques des chlorures des hydrocarbures naphténiques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb., 12-13).

Action de l'oxygène sur les combinaisons magnésiumorganiques des chlorures des hydrocarbures naphténiques. (Russ.) Le., (proc.-verb. 13-14, 767-768).

HYDROCARBONS C.H.211

HYDROCARBONS C4H

Cyclobutane.

DIBROMOCYCLOBUTANE and other derivatives.

Willstätter, R. und Schmaedel, W. von. Derivate des Cyclobutans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1992-1999).

Schmaedel, W. von. Abkömmlinge des Cyklobutans. Diss. München, 1905, VIII+9-58).

HYDROCARBON C₅H₁₀ Cyclopentane.

Balbiano, L. e Zeppa, P. [Presenza di ciclopentani e cicloesano nei] petroli italiani. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (42-50).

HYDROCARBONS C_6H_{12} Cyclohexane.

Brunel, L. Dérives du eyclohexane. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (200–288); Thèse, Paris, 1905, (90).

Freundler, P. et Damond, E. Dérivès du eyelohexane. Paris, C.-R. Acad. sei., 141, 1905, (593-594).

Sabatier, P. et Mailhe, A. Dérivés monochlorés da cyclohexane. *l.e.*, **140**, 1905, (840-843).

Trimethyltrimethylene.

Cělikov, I. A. Triméthyltriméthylène. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb. 11-15).

HYDROCARBONS C_7H_{14} Methylcyclohexane.

Markovnikov, V. V. Heptanaphtylènes ou méthyleyclohexènes. (Russ.) *l.e.*, (39-62).

eyklohexan) und einige seiner Derivate. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (118–150).

et **Stadnikov**, (f. Derivés de la heptanaphtylène. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb. 318-349).

Mono-, DI-, TRI- and TETRA-CHLORO-DERIVATIVES.

Sabatier, P. et Mailne, A. Dérivés monochlorés du méthylcyclohexane. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (810– 843).

DIBROMO-DERIVATIVE

$\text{CHMe} < \stackrel{\text{CH}_2, \text{CH}_2}{\text{CH}_2, \text{CHBr}} > \text{CHBr}$

Markovnikov, V. V. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (39-62).

Stadnikov, G. l.e., (485-189).

CHLORIDE, BROMIDE and IODIDE.

Markownikow, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (118–150).

Dimethylcyclopentane.

Zelinskij, N. D. et Prževaliskij, E. S. Orthodiméthylpentaméthylène (diméthylevclopentane). (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, proc.-verb. 628).

Ethylcyclopentane.

Zelinskij, N. D. et Pappe, I. Ethylpentaméthylène synthétique. (Russ.) *l.c.*, (proc.-verb. 625-626).

HYDROCARBONS C. H₁₆

Cyclo-octane.

Veraguth, H. Derivate des Cyclooctans. Diss. München, 1905, (83).

Methylcycloheptane.

Zelinskij, N. D. Méthyleyefoheptane. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-yerb. 962).

1: I-Dimethylcyclohexane

CMe₂ < CH₂. CH₂ CH₂ > CH₂

Crossley, A. W. and Renouf, No. 1: 1-Dimethylhexahydrobenzene and its oxidation and nitration; its density, magnetic rotation and refractive power: also its 3- bromo- and 3- iodo- derivatives. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1487–1503); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (209).

o-, m- and p- Dimethylcyclohexanes.

Sabatier, P. et Mailhe, A. Paris. C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (20-22).

HYDROCARBONS C₉H₁₈ Trimethylcyclohexane.

Zelinskij, N. D. et Nametkin, S. S. Triméthylhexaméthylène symétrique (hexahydromésitylène (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč.. 37, 1905, (proc.-verb. 629-630).

isoPropylcyclohexane CH₂-CH₂-CH₂-CH-CHMe₂

Perkin, W. H. jun, and Matsubara, K. [Normenthane—isopropylhexamethylene and its 8- bromo-derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (661-672).

Dimethylethylcyclopentane.

Zelinskij, N. b. et Pappe, I. Diméthyléthylevelopentane. (Russ.) St. Peterburg, Žarn. russ. fiz-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb. 627-628).

HYDROCARBONS $C_{1\nu}\mathbf{H}_{20}$ Tetramethylcyclohexane.

Zelinskij, N. D. et Prževalískij, E. S. Tetraméthylhexaméthylène. Russ.) l.c., proc.-verb. 961-962.

Dimethylethylcyclohexane.

Zelinskij, N. D. et Prževaliskij, E. S. Dimethyléthylhexamethylène symétrique. (Russ.) - l.c., proc.-verb. 629).

Menthane.

NITROMENTHANE C10H19NO2

Konovalov, M. I. Combinaisons azotées de la série du menthane. (Russ.) l.c., 36, 1904, (237-246).

o-Menthane

$$CHMe < \begin{array}{c} CH(CHMe_2).CH_2 \\ CH_2 \hline CH_2 \end{array} > CH_2 \\$$

Kay, F. W. and Perkin, W. H. jun. [o-Menthane.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1066-1083).

p-Menthane

$$\text{CHMc} < \stackrel{\text{CH}_2\text{-CH}_2}{\text{CH}_2\text{-CH}_2} > \text{CH.CHMe}_2$$

Perkin, W. H. jun. [p-Menthane (hexaliydrocymene) and its 8- bromo-derivative.] l.e. (639-655).

HYDROCARBONS CnH2n-2

HYDROCARBONS C4H6

Cyclobutene.

 Δ^1 -Bromocyclobutene

$$\bar{c} \text{Br} <\!\!\!<^{CH}_{CH_2} \!\!\!> \!\!\bar{c} \text{H}_2$$

Willstätter, R. und Schmaedel, W. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1992-1999).

HYDROCARBONS C₅H₈ Vinyltrimethylene.

Ipatjev, V. N. et Tichockij, N. L. Transformation catalytique isomère du vinyftriméthylène. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 760-762).

Isoprene.

Mokijevskij, V. A. Isoprène. (Russ.) l.e., (proc.-verb. 912).

HYDROCARBON C_6H_{10} Cyclohexene.

(Tetrahydrobenzene).

Brunel, L. Nouveaux dérivés d'addition du tétrahydrobenzène. Paris, ('.-R. Acad. sei., 139, 1904, (1029–1031).

HYDROCARBONS C,H12

1-Methyl-41.2-cyclohexene

Che
$$<$$
CH₂CH₂ $>$ CH₂ $>$ CH₂

and 1-Methyl-23.1-cyclohexene.

Markovnikov, V. V. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (39-62).

Methylenecyclohexane

 $C_6H_{10}: CH_2$

Sabatier, P. et Mailne, A. Paris, C.-R. Aead. sci., 139, 1904, (343-346).

HYDROCARBON C_0H_{14} Cyclo-octene.

Willstätter, R. und Veraguth, H. Cyclooctene. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1975-1981).

Dimethylcyclohexenes

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2 < \stackrel{\text{CHMe.CH}_2}{\text{CH}_2} - \stackrel{\text{CH}}{\text{CH}} \geq \stackrel{\text{CMe}}{\text{and}} \\ \text{CHMe} < \stackrel{\text{CH}_2}{\text{CH}_2} - \stackrel{\text{CH}_2}{\text{CH}} \geq \stackrel{\text{CMe}}{\text{CH}} \end{array}$$

Sabatier, P. et **Mailhe**, A. Paris, C.-R. Acad. sei., **141**, 1905, (20-22).

o-Dimethylcyclohexene.

Sabatier, f. et Mailhe, A. loc. cit.

1: 1-Dimethyl-A -cyclohexene.

Crossley, A. W. and Renouf, N. [Synthesis of 1:1-dimethyl- Δ³- tetrahydrobenzene and its oxidation; its density, magnetic rotation and refractive power; also its (3 or 4)-bronno- and 3:4-dibromo-derivatives.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1487–1503); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (209).

HYDROCARBONS C_0H_{16}

 $\Delta^{\epsilon(9)}$ -Normenthene

Perkin, W. II. jun. [$\Delta^{8(9)}$ - Normenthene and the action of bromine on it.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (661-672).

Allylcyclohexane.

Zeliuskij, N. D. et Vyšinskaja, L. Allylhexaméthylène. (Russ). St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb. 630).

$\begin{array}{cc} \textbf{HYDROCARBONS} & \textbf{C}_{10}\textbf{H}_{18} \\ \textbf{Menthene} \end{array}$

Perkin, W. H. jun. Synthesis of tertiary menthol and of inactive menthene. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (255-256).

△¹-o-Menthene

$$CMe \ll_{CH_2}^{C(CHMe_2)} \xrightarrow{CH_2} CH_2$$

Kay, F. W. and **Perkin**, W. H. jun. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1066-1083).

$\Delta^{2(4)}$ -o-Menthene

$$\text{CHMe} < \stackrel{\text{C(: CMe}_2). \ CH_2}{\text{CH}_2} \stackrel{\text{CH}_2}{\longrightarrow} \text{CH}_2 > \text{CH}_2$$

Kay, F. W. and Perkin, W. H. jun. l.c.

Δ8(9)-o-Menthene

Kay, F. W. and Perkin, W. II. jun. l.e.

$\Delta^{8(9)}$ -and Δ^{3} -m-Menthene

$$\begin{split} & \text{CHMe} \small < \substack{\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2, \text{CH}(\text{CMe}: \text{CH}_2)} \\ & \text{and CHMe} \small < \substack{\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2, \text{C}(\text{CHMe}_2)} \\ \end{split} \\ & \text{CH} \end{split}$$

Perkin, W. H. *jun*. and Tattersall, G. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1083-1106).

$\Delta^{\mathrm{S(f)}}$ -p-Menthene

$$\text{CHMe} < \stackrel{\text{CH}_2.\text{CH}_2.\text{CH}_2}{\text{CH}_2.\text{CH}_2} > \text{CH.CMe} : \text{CH}_2$$

Perkin, W. H. *jun*, and **Pickles**, S. S. l.c., (639-655).

Thujamenthene.

Čugajev, L. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (988-1052).

Decahydronaphthalene.

Chloro-derivatives $C_{10}H_{17}Cl$ and $C_{10}H_{16}Cl_2$

Leroux, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1901, (672-674).

DIBROMODECAHYDRONAPHTHALENE.

Leroux, H. Décahydronaphtol β et octohydrure de naphtaline. *l.c.*, **140**, 1905, (590-591).

HYDROCARBONS CuH_{2n-4}

HYDROCARBONS C₈H₁₂

Cyclooctadiene

and its POLYMERIDE and BROMO-DERIVATIVE.
Willstätter, R. und Veraguth, H.

Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1974-1985).

HYDROCARBONS C_9H_{14} Normenthadiene

 $\text{CH}_2 < \stackrel{\text{CH}_2\text{-CH}_2}{\text{CII}_2\text{-CH}_2} > \text{C.CMe:CH}_2$

Perkin, W. H. jun. and Matsubara, K. $[\Delta^{3,s}(^{9})$ -Normenthadiene and its dibromide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (661-672).

HYDROCARBONS C₁₀H₁₆ Octohydronaphthalene.

Leroux, H. Décahydronaphtol β et octohydrure de naphtaline. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (590-591).

TERPENES.

General

Angeli, A., Angelico, F. e Castellana, V. Derivati della [nitroso]canfora. Roma, Reud. Acc. Lineci, (ser. 5), 12, i, 1903, (128-434).

Balbiano, L. e Paolini, V. Reazioni dell'acetato mercurico coi terpeni l.e., 12, ii, 1903, (285-291).

Bartelt, K. Die chemischen Bestandteile des Hopfenöls, Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, 1262–263).

— Myrcen und Hunmlen, Terpen und Sesquiterpen des Hopfenöls. *I.e.*, (765-767).

Cugajev, L. A. Réaction xanthogénique et son application à la série des terpènes et du camphre. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (988-1052).

Gerber. Revue des travaux récents sur les huiles essentielles et la chimie des terpènes. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 1), 17, 1903, (865-881); 19, 1905, (5-109, 183-191).

Golubev, P. Produits cristallins de l'huile éthereé du sapin blanc de Sibérie. (Russe) St. Peterburg, 1904, (13).

Hesse, A. Einige neuere Bestrebungen in der Industrie der ätherischen Oele.
[5. Intern. Kongress für angew. Chemie.
2.] Berlin, 1904, (590-602).

Hübner, C. Amerikanisches Terpentinöl. Diss. Halle a. S., 1903, (VII + 47).

Kay, F. W. and Perkin, W. H. jun. Experiments on the synthesis of the terpenes. Part. V. Derivatives of orthocymene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1066-1083); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (216).

Keimatsu, S. Constituents of cedar timber, Cryptomeria japonica, Don. (Japanese). Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 26, 1905, (315-333); Tokyo, Ni. Yak. Kw. Z., 1905, (189-203).

Kremers, E. [Review of 'The chemistry of the terpenes,' by F. Heusler.] Science, New York, N.Y., (N. Ser.), 16, 1902, (790-791).

Levin, I. Les terpènes et leurs dérivés. (Russ.) St. Peterburg, Žuru. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (1-24, II; 25-63, II).

Mokijevskij, V. A. Produits de décomposition de la térébenthine par la chaleur. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (procverb. 913-914).

Moycha, S. et Zienkowski, E. Méthylocamphénylole. Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (197–199).

Perkin, W. H. jun. and Matsubara. Kōichī. Synthesis of Δ⁸-normenthenol (8), Δ^{8,8}(9)-normenthadiene, normenthanol(8), Δ⁸⁽⁹⁾-normenthene, etc. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (661–672); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (131).

and Pickles, S. S. Synthesis of Δ^3 -p-menthenol (8), $\Delta^{3.8}$ (9)-p-menthadiene, p-menthanol (8), $\Delta^{(9)}$ p-menthane, and p-menthane. *l.e.*, (639-655); [abstract] Proc., *l.e.*, (130-131).

Synthesis of aliphatic compounds similar in constitution to terpineol and dipentenc. *l.e.*, (655-660); [abstract] Proc. *l.e.*, (131).

and **Tattersall**, G. Derivations of *meta*-cymene. *l.e.*, (1083–1106); [abstract] Proc., *l.e.*, (217).

Raby, L. Variation du pouvoir rotatoire de l'essence de térébenthine. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, 146-147).

Rochussen, F. Terpene und ätherische Oele. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (379–381); Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1129–1131, 1171–1178).

Seldis, E. Pulegen und Campholen. Diss. Göttingen. 1904, (89).

Semmler, F. W. Neuere Bestrebungen in der Industrie der ätherischen Oele. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 2.1 Berlin, 1904, (602–608).

Slawiński, K. Causes de la formation des terpènes tricycliques. (Polish: Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (317-320).

Thoms, H. und Molle, B. Zusammensetzung des ätherischen Lorbeeröles aus Blättern. [Terpene.] Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (97–116).

l.e., (117-128). Reduktion des Cincols.

Utz, [F.]. Terpentinöl. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 10, 1903, (225-227, 248-250); 11, 1904, [217-219); 12, 1905, (71-73, 99-100).

Das durch trockene Destillation erhaltene Terpeutinöl. Pharm. Centralhalle, Dresden, **45**, 1904, (1007–1008).

Bezeichnung der Terpentinöle. *l.c.*, **46**, 1905, (681–682).

Vaubel, W. Terpentinöle des Haudels. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (429–435).

Vèzes et Mouline. Solubilité réciproque de l'essence de térébenthine et de l'alcool aqueux. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (95-102).

wallach, O. Constitution des Eucarvous und dessen Reductionsproducte (mit H. Köhler). β-Phellandren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (94-116); 340, 1905, (1-16).

—— Methenverbindungen. β-Phellandren. l.c., **343**, 1905, (28–40).

53). Cyklohexanon. l.e., (40-

Ueberführung von Ketonen und Aldehyden in Basen. (Mit K. Hüttner und J. Altenburg.) Umsetzung mit ameisensauren Salzen von Basen. l.c., (54-74).

1. Bestandteile der Salbeiöle. 2. Phellandrengehalt des ätherischen Oels von Schinus molle, L. 3. Vorkommen eines Alkohols von den Eigensehaften des Pinecarveols im ätherischen Oel von Eucalyptus globulus. 4. Semicarbazon des d- und 1- Borneolester

im Thujaöl. 5. Darstellung und Verhalten von Methyl (I)- Phenyl (3)hexen. 6. Bromosubstitutionsproducte des Cyklobexanons und Cyklopentanons. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., mathphys. Kl., 1905, (1-16).

Camphene.

Golubev, P. Produits cristallins obtenus de l'huile éthérée de l'Abics sibirica. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1096–1108).

Moycho, S. und Zienkowski, F. Camphen. I. Oxydation des Camphens; Isolirung der Oxydationsproducte. Neu aufgefundene Oxydationsproducte. 2. Cyclen. 3. Camphenglycol. I. Leber die Verbindung C₁₀H₁₆O₂. 5. Ueber eine neue Säure von der Zusammensetzung C₁₀H₁₄O_.. 6. Camphenkamphersäure. 7. Camphenilsäure. 8. Camphenilon. 9. Methyleamphenilol. (Alkohol C₁₆H₁₂O aus Camphenilon. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (17–63).

(Polish) Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (357–363).

Sławiński, K. Structure des produits obtenus par l'action de l'acide hypochloreux sur le camphène. Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (491–500); Kosmos, Lwów, 30, 1905, (493–529).

Cyclene.

From Camphene.

Moycho, S. and Zienkowski, F. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (17–63).

Isolimonene

Čugajev, L. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz. chim. Obšč., **36**, 1904, (988-1052).

Limonene.

NITROSOCYANIDES CN.C $_{10}$ H $_{15}$: NOH Leach, F. P. [d- and l-Linnonene α -nitroso-cyanides and their benzoyl derivatives; also the methyl and ethyl ethers and hydrochloride of the d- α -nitrosocyanide. The d- and l- α -acids, CO $_2$ H.C $_{10}$ H $_{15}$: NOH, and their salts and amides. d- and l- Linnonene β -nitrosocyanides and their benzoyl derivatives. The corresponding racemic compounds.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (413)

427); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (117-118).

A1:8(9)-o-Menthadiene

$$\label{eq:charge_constraints} \footnotesize \text{CMe} \! < \! \! < \! \! \stackrel{\text{C'(CMe} : \text{CH}_2).}{\text{CH}_2} \! \! \! > \! \! \! \text{CH}_2 \! \! \! \! > \! \! \! \text{CH}_2 \! \! \! \! > \! \! \text{CH}_2 \! \! \! > \! \! \text{CH}_2 \! \! > \! \text{CH}_2 \! \! > \! \! \text{CH}_2$$

Kay, F. W. and Perkin, W. H. jun. l.c., 87, 1905, (1066-1083).

 $\Delta^{2:8/9}$ - and $\Delta^{3:8/9}$ - m-Menthadienes

$$CHMe < \underbrace{CH_2}_{CH} \underbrace{-CCMe : CH_2}_{CH_2} > CH_2$$

and CHMe
$$<$$
CH $_2$. C(CMe: CH $_2$) $>$ CH

Perkin, W. H. jun. and Tattersall, G. l.e., (1083-1106).

$\Delta^{3:8(9)}$ -p-Menthadiene.

Perkin, W. II. jun. and Pickles, S. S. [\D3:819 -p-Menthadiene, and the action of bromine, hydrogen chloride, and hydrogen bromide on it.] l.e., 639-655).

Phellandrene.

Kondakow, I. und Schindelmeiser, J. Synthetisches und natürliches Phellandren. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (193-196).

Tenhaeff, F. Phellandren. Diss. Göttingen, 1903, (77).

α-d-Phellandrene.

Synthesis, chloro-derivative and nitro-

Harries, C. und Johnson, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1832-1835).

Pinene.

Kondakow, 1. Pinen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1225-1227).

Sperl, L. S. Oxydation du pinène. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., 36, 1901, (proc.-verb. 1563).

Tilden, W. A. and Burrows, H. Pinene isonitrosocyanide and its derivatives [including its methyl and benzoyl derivatives and nitro-compound. Pinene isonitrosocarboxylamide, and its methyl and benzoyl derivatives. Pinene carboxylic acid pseudoxime or lactam and the pseudoxime or lactam of its amide.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (341–319); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (94-95).

Tilden, W. A. and Stokes, J. A. The action of magnesium methyl iodide on pinene nitrosochloride. [Formation of the oxime, $C_{10}\Pi_{15}Me: NOH$, and the base, $C_{10}H_{16}Cl.NMe_2$.]. *l.e.*, (836–840); abstract] Proc., l.c., (183).

Mono-, Di-, and TRI-IODOETHOXYPINENES.

Denaro, A. e Scarlata, G. Trasformazioni del d-pinene e dell'idrato di terpina. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (393–401).

Terpinene.

Amenomija, T. Constitution des Terpinens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2730-2732).

NITROSITE.

Amenomija, T. Terpinen-nitrosit. l.c., (2020-2021).

$$\begin{array}{c} \text{α-Thujene} \\ \text{CH_2<$} \stackrel{\text{CH}}{<} \stackrel{\text{CCHI}}{-} \stackrel{\text{CCHI}}{<} \stackrel{\text{CHI}}{>} \\ \stackrel{\text{CHI}}{<} \stackrel{\text{CHI}}{<} \stackrel{\text{CHI}}{>} \stackrel{\text{CHI}}{>} \\ \end{array}$$

$$\beta\text{-Thujene CH}_2 < \stackrel{\mathrm{CH}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}{\overset{\mathrm{CH}}{\overset{\mathrm{CH}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}{\overset{\mathrm{CH}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}}}{\overset{\mathrm{CH}}}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}}{\overset{\mathrm{CH}}}}{\overset{\mathrm{CH}}}}{\overset{\mathrm{CH}}}}{\overset{\mathrm{CH}}}}{\overset{\mathrm{CH}}}}{\overset{C}}{\overset{C}}{\overset{C}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}{\overset{C}}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}}}{\overset{C}$$

Čugajev, L. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (988-1052).

HYDROCARBON C1 H 22

Cyclohexylmethylenecyclohexane

 $C_6H_{10}:CH.C_6H_{11}$

Sabatier, P. et Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (313-316).

HYDROCARBONS CnH_{2n-6}

Nikitin, V. 1. Un hydrocarbure nouvel de la série $C_nH_{2^n=6}$ obtenu en partant de l'alcool thujylique, (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (proc.-verb. 783-781).

HYDROCARBON C.H.10 Cyclo-octatriene.

Willstätter, R. und Veraguth, II. Berlin, Ber. D. chem. Cles., 38, 1905, (1974 1985).

HYDROCARBONS C15H24 Sesquiterpenes. Dilemene.

Jong, A. W. K. de. [Le dilemène, un sesquiterpène, prenant naissance par l'Jaction de l'acide sulfurique sur l'essence de patchouli. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (311-312).

$\begin{array}{ccc} HYDROCARBONS & C_nH_{2n-n}\\ & \text{HYDROCARBON} & C_{10}H_{12}\\ & \text{Tetrahydronaphthalene}. \end{array}$

Bromo-derivatives $C_{10}H_{11}Br$ and $C_{10}H_{10}Br_2$

Leroux, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, [672-674].

HYDROCARBON C₁₈H₂₈ Dinormenthadiene.

Perkin, W. H. jun. and Matsubara, K. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (661-672).

$\begin{array}{ccc} HYDROCARBONS & \textbf{C}_n\textbf{H}_{2n-10} \\ \textbf{HYDROCARBONS} & \textbf{C}_{13}\textbf{H}_{16} \\ \textbf{Benzylidene-cyclohexane} \\ \textbf{C}_6\textbf{H}_{10}: \text{CHPh} \end{array}$

Sabatier, P. et Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (343-346).

HYDROCARBONS C₁₄H₁₈ Anthracene octohydride.

 $\begin{array}{c} {\rm Bromo\text{-} Derivatives} & {\rm C_{14}H_{17}Br} \\ {\rm and} & {\rm C_{14}H_{16}Br_2} \\ {\rm and} & {\rm cillore\text{-} Derivative} & {\rm C_{14}H_{17}Cl} \\ {\rm and} & {\rm C_{14}H_{16}Cl_2} \\ \end{array}$ ${\rm \textbf{Godchot}}, \ \textit{M. l.c.}, \ (604\text{-}606).$

Oxidation.

Godehot, M. Produits d'oxydation de l'octohydrure d'anthracène. *l.e.*, 140, 1905, (250-252).

Phenanthrene octohydride.

Breteau, P. Hydrures de phénanthrène. l.c., (941-943).

$\begin{array}{lll} HYDROCARBONS & C_nH_{2^{n}-12} \\ \textbf{HYDROCARBONS} & C_{14}H_{16} \\ \textbf{Anthracene} & \textbf{hexahydride}. \\ \textbf{Bromo-derivative} & C_{14}H_{14}Br_2 \end{array}$

Chloro-derivative C₁₄H₁₄Cl₂ Godchot, M. l.c., **139**, 1904, (604-606).

Phenanthrene hexahydride.

Breteau, P. Hydrures de phénanthrène. *l.c.*, **140**, 1905, (941–943).

$\begin{array}{ccc} HYDROCARBONS & C_nH_{2^{n-14}} \\ \text{HYDROCARBONS} & C_{14}H_{14} \\ \text{Anthracene tetrah ydride}. \end{array}$

Godchot, M. Tétrahydrure d'anthracène. l.c., 139, 1904, (604-606).

HYDROCARBONS CnH_{2n-16}

HYDROCARBON C₁ H₁₀

Fluorene $\overset{C_6H_4}{\overset{}{C}_6H_4}>^{CH_2}$

Bauer, K. Phenanthren und Fluoren. Diss. Tübingen, 1905, (VII+57).

Bunzl, F. Synthese von Fluorenabkömmlingen. Diss. Berlin, 1905, (39).

Schmidt, J. und Baver, K. Einwirkung von Brom auf Fluoren und Fluorenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3764-3768).

Ullmann, F. und Wurstemberger, R. von. Untersuchungen in der Fluorenreihe. *l.e.*, (4105–4110).

Wurstemberger, R. de. Recherches synthétiques sur la série du fluorène. Thèse, Genève, 1904, (70).

Derivatives.

Smedley, I... Derivatives of fluorene. [9: 9-Dichlorofluorene, diethoxyfluorene, diphenoxyfluorene, and thio derivatives of fluorene.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1249-1256); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (221).

HYDROCARBON $C_{14}H_{12}$ Dihydroanthracene.

Guyot, A. Dérivés γ-arylés de l'anthracène et de son dihydrure. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (892–901).

HYDROCARBONS $C_{18}H_{20}$ 2:7:9:10-Tetramethylanthracene

dihydride $C_6H_3Me < \frac{CHMe}{CHMe} > C_6H_3Me$

Lavaux, J. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (354–356).

$\begin{array}{ccc} \mathit{HYDROCARBONS} & \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-18} \\ & \mathbf{HYDROCARBONS} & \mathbf{C}_{15}\mathbf{H}_{12} \end{array}$

Diphenylenepropene

 $\overset{\text{C}_6\text{H}_4}{\overset{\text{c}_6\text{H}_4}{\text{C}_6\text{H}_4}} > \text{C}: \text{CHMe}$

Ullmann, F. and **Wurstemberger**, R. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4105-4110).

$\begin{array}{ccc} HYDROCARBONS & C_nH_{2n-22} \\ HYDROCARBONS & C_{16}H_{10} \\ & Pyrene. \end{array}$

Mattsson, G. Konstitution und Genesis des Pyrens. (Schwedisch) Helsingfors, 1905, (1-162). HYDROCARBONS C_nH_{2n-24} HYDROCARBONS $C_{19}H_{14}$

Phenylfluorene CoH4>CHPh

Bromo-, Chloro-, Anilino-, Nitro- and Tetranitro-derivatives.

Kliegl, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (281-297).

 $\mathit{HYDROCARBONS} \quad \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2^{n}+26}$

HYDROCARBONS $C_{20}H_{14}$ Diphenylene-phenylethylene

C₆H₄>C: CHPh

Ullmann, F. and **Wurstemberger**, R. von. *l.e.*, (4105–4110).

HYDROCARBONS CnH 34-30

HYDROCARBONS C₂₃H₁₆
Phenylchrysofluorene

 $\frac{C_{e}H_{4}}{\dot{C}_{10}H_{6}}$ >C11. $C_{6}II_{5}$

(a-Naphthalenephenylenephenylmethane).

Ullmann, F. und **Mourawiew-Wini**gradoff, A. l.c. (2213-2219).

β-Naphthalenephenylenephenylmethane $(\frac{C_{10}\Pi_{0}}{C_{0}\Pi_{0}})$ -CHPh

Ullmann, F. und Mourawiew-Winigradoff, A. l.c., (2213-2219).

HYDROCARBONS C_nH_{2n-32}

HYDROCARBONS $C_{25}H_{18}$ Diphenylene-diphenylmethane

 $C_6\Pi_4$ CPh₂

(Diphenul fluorene.)

Ullmann, F. und Wurstemberger, R. von. l.c., (4105-4110).

HYDROCARBONS $C_{20}H_{20}$ Benzylphenylfluorene.

Klieg1, A. l.c., (284-297).

HYDROCARBON C_nH_{2n-40} HYDROCARBON $C_{32}H_{24}$ Triphenyldihydroanthracene

 $C_6\Pi_4 < \stackrel{CPI_{12}}{C\PiPI_1} > C_6\Pi_4$

Haller, A. et Guyot, A. Dihydrure d'anthracène γ-triphénylé et dérivés. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (9–13).

1150 UNCLASSIFIED HYDRO-CARBONS.

Caoutchouc.

NITROSITE $C_{10}\Pi_{15}O_7N_3$ derived from caoutehouc.

Harries, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (87-90).

ALCOHOLS AND ETHERS. 1200 GENERAL.

Arbuzov, A. E. Formation des éthers de l'acide phosphoreux par l'action du trichlorure de phosphore sur les alcoolates. (Russ.). St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 773-776).

Carré, P. Éthérification de quelques alcools polyatomiques par les acides phosphorique et phosphoreux. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (345-432).

Cavalier. Cryoscopie des phosphates trialcooliques. Rennes, Bul. soc. sci. méd., 13, 1904, (481-484).

Gélikov, I. A. Action des acides halogènehydriques sur les éthers simples. (Russ.). St. Peterburg, Žurn, russ. fiz.-chim. Obšć., **36**, 1904, (proc.-verb. 200-201).

Čelincev, V. V. Chaleur de décomposition par l'eau des combinaisons magnésiumorganiques individuelles mixtes et de leurs éthérates. (Russ.) *l.c.*, **37**, 1905, (proc.-verb. 616-618).

Grossmann, H. Einwirkung von Blei- und Wismutsalzen auf das Drehungsvermögen der Zucker, mehrwertiger Alkohole und Oxysäuren. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl, (650-657, 941-976).

Guye, P. et Homfray, I. Tensions superficielles des éthers. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (447).

Henry, L. Au sujet de la fonction "alcool". Bruxelles, Bul. Acad. roy., **1905**, (537-554).

Jocič, Ž. I. Synthèse des alcools halogénés au moyen des combinaisons magnésiumorganiques. (Russ.). St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (proc.-verb. 443-447).

Action du zinc sur les alcools halogénés. Synthèse des alcools

monochlerés et dichlerés. (Russ. l.c., proc.-verb. 1521-1553).

Jones, H. C. and Getman, F. II. The existence of alcoholates in solutions of certain electrolytes in alcohol. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (338-312).

Konovalov, M. I. Synthèse des alcools au moyen des combinaisons magnésiumorganiques (d'après Grignard). (Russ.). St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (228-232).

et Manevskij, N. Action de l'acide nitrique sur les alcools. (Russ.) l.c., (224-227).

Lobry de Bruyn, C. A. und Tijmstra, B. S. Mechanismus der Aetherbildung aus Halogenalkyl, bezw. Halogendinitrobenzol und Alkoholat. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (436–442).

Menšutkin, B. N. Éthérates des combinaisons halogénés du magnésium. II. Action des alcools anhydres sur l'éthérate du bromure de magnésium: cristallalcoolates du bromure de magnésium. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1063–1089); III. Action des alcools anhydres sur l'éthérate de l'iodure de magnésium: cristallalcoolates de l'iodure de magnésium. (Russ.) l.c., (1090–1100).

Éthérates des combinaisons halogénées du magnésium. Action de l'eau sur les éthérates; solubilité dans l'eau des lydrates du bromure et de l'iodure de magnésium. (Russ.) *l.c.*, (1161–1185); Action des éthers composés: combinaisons de l'iodure et du bromure de magnésium avec les étherssels. (Russ.) *l.c.* (1186–1216).; Action des acides monobasiques saturés sur les combinaisons du bromure et de l'iodure de magnésium avec les acides. (Russ.) *l.c.*, (proc.-verb. 1291–1292).

Mokijevskij, V. A. Réaction du pentachlorure de phosphore. (Russ.) *l.e.*, **36**, 1904, (proc.-verb. 914-918).

Monastyrskij, D. Les éthers simples. (Russ.) Dictionnaire Encyclopédique, ed. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, Tome 41, St. Peterburg, 1904, (235–238).

Posner, T. Die Addition von Mercaptanen an ungesättigte Kohlenwasserstoffe, [Sulfone.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (646-657).

Priležajev, N. A. Action des acides dilnés sur les alcools. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb, 771-773).

Rosenheim, A. und Schnabel, R. Einwirkung von Zinntetrachlorid und Titantetrachlorid auf organische, hydroxylhaltige Körper. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2777–2782).

Rotarskij, T. Réduction des nitrodérivés par les alcools dans un milieu alcalin. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (569– 575).

Ruhemann, S. The combination of mercaptans with olefinic ketonic compounds. Lendon, J. Chem. Soc., 87, 1905, (17-25); [abstract] Lendon, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (251).

The combination of mercaptans with unsaturated ketonic compounds. *l.e.*, (461–468); [abstract] Proc. *l.e.* (123–124).

Seybold, W. Einfluss räumlicher Faktoren auf den Prozess der Alkylierung. Diss. Zürich, 1904, (65).

Szilard, B. Elektrolytische Zersetzung der Alkoholaten und ihre Bildung in Absolutalkohol-Lösung. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (669-670, 684-687, 700-701, 715-717).

Wassmer, E. et Guye, A. Recherches physico-chimiques sur les éthers actifs, lactiques et maliques. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (257-288).

Wohl, A. Amido-acetale und Amido-aldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4151-4157).

Ždanovič, M. L. Décomposition des alcools primaires en présence de l'aluminium comme catalysateur. (Russ). St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 765-766).

1210 PARAFFIN-OLS.

GENERAL.

Arbuzov, A. E. Formation des éthers de l'acide phosphoreux par l'action du trichlorure de phosphore sur les alcoolates. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 773-776).

Bau, A. Enstehung der im Fuselöl vorhandenen höheren Fettsäuren und Alkohole. Zs. SpiritInd., Berlin, 27, 1904, (317-318); D. Essigind., Berlin, 8, 1904, (255-256).

Bechhold. Alkohol aus Holz. Umschau, Frankfurt a. M., 9, 1905, (505–508).

Bouveault, L. et Locquin, R. Action du sodium sur les éthers des acides monobasiques à fonction simple de la série grasse. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (1593-1595).

Braun, J. Quelques synthèses dans la série grasse. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (757–763, 777–781).

Carré, P. Éthérification de quelques alcools polyatomiques par les acides phosphorique et phosphoreux. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (345-432).

Cělikov, I. A. Action des acides halogènehydriques sur les éthers simples. (Russ.) St. Peterburg, Žurn, russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 200-201).

Chablay, E. Action des métauxammoriums sur les alcools: unéthode générale pour la préparation des alcoolats. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1343–1344).

Action des métaux-ammoniums sur les alcools polyatomiques. l.e., (1396-1398).

Giamician, G. and Silber, P. Chemische Lichtwirkungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3813-3824).

Duchemin, R. et Dourlen, J. Oxydation des alcools méthylique et éthylique à la température d'ébullition de ces alcools. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (679-681).

Duden, P. und Ponndorf, G. aci-Dinitro-alkohole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2031–2036).

Grossmann, H. Einwirkung anorganischer Verbindungen auf optischactive mehrwerthige Alkohole und Oxysäuren. [Lävulose, Glucosc.] l.e. (1711–1719).

Henry, L. Aleools secondaires normaux en C₉. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (191-193).

———— Condensation von Nitromethan mit Derivaten des alkylirten Amino-methylalkohols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2027–2031).

Jocič, Ž. I. Action du zinc sur les alcools monochlorés et dichlorés. (Russ.)

St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1551–1553).

Kling, A. Alcools cétoniques. Thèse, Paris, 1905, (194, av. 1 pl.). Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (471-559).

Konovalov, M. l. Synthése des alcools au moyen des combinaisons magnésiumorganiques (d'après Grignard). (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (228– 232).

Kossa, J. Entstehung von Nitrogentrioxyd. (Neue Alkoholreaktion.) Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (893–894).

Lindet, L. Rapport présenté au nom de la section des dénaturants à la 2^e sons-commission de l'alcool au Ministère des Finances. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1901, (459-474).

Menšutkin, B. N. Éthérates des combinaisons halogénéés du magnésium. II. Action des alcools anhydres sur l'éthérate du bromure de magnésium: cristallalcoolates du bromure de magnésium: (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 1905, 37, (1063–1089); III. Action des alcools anhydres sur l'éthérate de l'iodure de magnésium: cristallalcoolates de l'iodure de magnésium: cristallalcoolates de l'iodure de magnésium.

Munroe, C. E. The wood distillation industry in the United States in 1900. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, (739–743).

oddo, G. Clorurazione diretta degli eteri semplici. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, ii, 1903, (372).

Pfister, R. Verhinderung der Entzündlichkeit von Aether, Alkohol und Benzin. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (39–40).

Plotnikov, V. A. Conductibilité électrique des solutions éthérées de l'acide phosphorique. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1282-1288).

Ponndorf, G. aci-Dinitroalkohole. Diss. Jena, 1905, (35).

Romburgh, P. van. [Formation of formamide, alkylformamides and dial-kylformamides by] the action of ammonia and amines on formic ester of glycols and glycerol. H. Amsterdam,

Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (332-341) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Atd. K. Akad. Wet., **14**, 1905], (287-289), (Dutch).

Rüdiger, H. Die Spirituspräparate-Industrie im Jahre 1903. Chem. Ind., Berlin, **27**, 1904, (340–351, 416–127).

Rupe, II. und Schlochoff, P. Oxyde aus Methyl-heptenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1498-1502).

Schlötter, M. Elektrolytische Oxydation von Alkoholen der Fettreihe. Diss., Nürnberg, 1902, (40).

Stutzer, A. Le sucre et l'alcool. Traduit de l'allemand par A. M. Korovin. Russ.) Moskva, 1904, (VI + 90).

Szilárd, B. Elektrolytische Zersetzung der Alkoholaten und ihre Bildung in Absolutalkohol-Lösung. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (669-670, 684-687, 700-701, 715-717).

Thimme, K. Einwirkung von Chlorwasserstoff auf wässerige Formaldehydlösung und Trioxymethylen-Reaktionen der Chlormethylalkyläther. Diss. Marburg, 1904, (89).

Thoms, H. und Mannich, C. Richtung der Wasserabspaltung aus hochmolekularen sekundären Alkoholen. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (78-83).

Wagner, D., Lïvov, V. et Bening, A. Acion de l'acide sulfurique sur quelques glycérines obtenues par l'oxydation des alcools non saturés tertiaires C_nH_{2n-1}OH ayant le radical "allyl". (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (539-544); (Deutsch) J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (417-422).

Walker, J. W. und Johnson, F. M. G. The interaction of [methyl, ethyl and n-propyl] alcohols with phosphorous halides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1592–1600); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (232–233).

Wislicenus, H. Spiritus aus Holzabfällen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1760); Ber. Vers. sächs. Forstver., Tharandt, 48, 1904, (188–189).

Neuerungen in den chemischen Verwertungen der Walderzeugnisse und des Torls. [Cellulose.] Ber. Vers. sächs. Fortsver., Tharandt, 48, 1904, (115–144).

Zorn, H. Alkoholbildung bei der Elektrolyse fettsaurer Salze. Diss. München, 1904, (51).

(D-7195)

ALCOHOLS C_nH_{2n+2}0 ALCOHOL CH₄0 Methyl Alcohol CH₃.OH

Dempwolff, C. Wanderung der Jonen im Methylalkohol als Lösungsmittel. Diss. Rostock, 1903, (53).

ADDITIVE COMPOUNDS CH₄OCl and CH₄OBr

McIntosh, D. 'The basic properties of oxygen at low temperatures. Additive compounds of the halogens with organic substances containing oxygen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (784-794); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (61, 120).

METHYL ETHER CH₃.O.ClI₃

(Dimethyl ether).

Additive compound (CH₃)₂OBr₂

McIntosh, D. l.c., (784-794); [abstract] Proc. l.c., (64, 120).

ACETYL DERIVATIVE CH₃. CO.CH₂OII (Acetylearbinol. Acetol.) See 1510.

ALCOHOL C_2H_6O Ethyl Alcohol $C_2H_5.OH$

Bannow, A. Spiritos-Denaturierung. [5. Intern. Kongress für angew. Chemic. 2.] Berlin, 1901, (560–570).

Duchemin, R. et Dourlen, J. L'acidité des alcools éthyliques du commerce et les variations à la température ordinaire. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1466-1468); Bul. ass. chim., Paris, 22, 1905, (1293-1299).

Ebertz, A. Spiritus. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 3.] Berlin, 1905, (519-561).

Erlenmeyer jun., E. Bildung von Lävulinsäure und von Alkohol aus Zucker. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (382–384).

Kablukov, I., Solomonov, A. et Galin, A. Pression et composition de la vapeur des dissolutions dans l'alcool éthylique aqueux. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (573-581).

Mathieu. Oxydation spontanée de l'alcool éthylique. Bul. ass. chim., Paris, 22, 1905, (1283-1293).

Rüdiger, H. Die Spiritus- und Spirituspräparate-ludustrie im Jahre 1904. Chem. Ind., Berlin, **28**, 1905, (547–558, 616–627).

Silz, E. L'éclairage domestique à l'alcool. Bul. ass. chim., Paris, **22**, 1905, (1281-1283).

Winkler, L. Herstellung des reinen Aethylalkohols. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (650-651, 667-668); (Deutsch) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3612-3616).

Wittelshöfer, P. Entwickelung des technischen Verbrauchs von Spiritus. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (606-611).

Additive compounds

C₂H₆OCl, C₂H₆OBr and C₂H₆OBr₂

McIntosh, D. The basic properties of oxygen at low temperatures. Additive compounds of the halogens with organic substances containing oxygen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (781-794); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (64, 120).

ACI-DINITROETHYL ALCOHOL CH₂(OH).C NO₂H

Duden, P. und Ponndorf, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2031-2036).

ETHYL CHLOROSULPHONATE. Reactions.

Willcox, O. W. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (446-476). Thesis, 1904, (33).

METHYL ETHYL ETHER.

Methyl tetrachloroethyl ether CCl₃.CHCl.OMe

Vitoria, E. Bruxelles, Bul. Acad. roy., 1904, (1087-1123).

DIETHYL ETHER C2H5.O.C2H5

Ditz, H. Oxydierende Wirkung des unreinen Aethers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1109-1110).

Oxydierende Wirkung des unreinen (superoxydhaltigen) Acthers und Einfluss derselben bei der Durchführung der Kreisschen Reaktion. ChemZig, Cöthen, 29, 1905, 705-710.

Egorov, K. N. Ether éthylique. (Russ.) Dictionnaire encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron. Tome 41, St. Peterburg, 1904, (221-235).

Rossolime, A. J. Oxydirende Wirkung des unreinen Aethers. Berlin.

Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (774-775).

Additive compounds

(C2H5)2OCl,(C2H5)2OCl2 and (C2H5)2OBr2

McIntosh, D. The basic properties of oxygen at low temperatures. Additive compounds of the halogens with organic substances containing oxygen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (784-794); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (64, 120).

Dichlorodiethyl ether CH_Cl.CHCl.OEt

Oddo, G. e Mameli, E. Sull'etere etilico triclorurato I. 2. 2. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (373-419).

Tetrachlorodicthyl ether CCl3.CHCl.OEt

Vitoria, E. Bruxelles, Bul. Acad. roy., 1904, (1087-1123).

Dibromodichlorodiethyl ether

CCl2Br.CHBr.OEt

Oddo, G. e Mameli, E. Loc. cit.

Aminoethyl ether NH2.CH2.CH2.OEt

Henri, L. [Régularités dans la fusibilité comparée de] l'éther amidé [et de ses homologues] Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (176-183).

ALCOHOLS C3H80

Propyl Alcohol CH3.CH2.CH2.OH

Findlay, A. and Short, F. C. Behaviour of solutions of propyl alcohol towards semi-permeable membranes. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (819-822); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (170-171).

Methylene ether C₅H₇.O.CH₂.O.C₃H₇

Stappers, L. Dérivés chlorés des méthylals propylique et isopropylique. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (256-264).

Propylsulphurous acid C₃H₇O.SO₂H Sodium Salt C₃H₇SO₃Na

Rosenheim, A. und Sarow, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1298-1305).

DIPROPYL SULPHITE (C3H5O)2SO

Rosenheim, A. und Sarow, W. Loc.

PROPEL ETHER (C, II, 12)

Di- and tri-chloro-derivatives.

Oddo, G. e Cusmano, G. Sull'etcre n.propilico e i suoi prodotti di elorurazione diretta. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, ii, 1903, (419-427).

Tetrachlorouthyl propyl ether CCl₃.CHCl.O.C₃H₂

Vitoria, E. Bruxelles, Bul. Acad. roy., 1904, (1087–1123).

isoPropyl Alcohol CHMe₂OH

Methylene other CHMe₂O, CH₂O, CHMe₂

Stappers, L. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (256-264).

DIBROMOISOPROPYL ALCOHOL (CH₂Br)₂.CH.OH.

Acetyl derivative.

Also the corresponding (CII2CI)2.CH.OAc

Acéna, R. de la. Action des acides bromhydrique et chlorhydrique sur la triacétine. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (867-868).

TRICHLOROISOPROPYL ALCOHOL

CCl₃.CH(OH).CH₃ and its esters.

Vitoria, E. Bruxelles, Bul. Acad. roy., 1904, (1087–1123); Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (265–296).

Henri, L. Dérivés de l'isopropanol trichloré 1 1.1. Rec. Trav. chim., Leiden, 25, 1905, (331-317).

ACI-DINITROISOPROPYI. ALCOHOL CH₃.CH(OH).C(NO₂): NO₂H

Duden, P. und Ponndorf, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2031–2036).

ALCOHOLS C₄H₁₀O Sec.-Butyl Alcohol.

ACI-DINITRO-SEC-BUTYL ALCOHOL CH₃, CH₂, CH(OH), C(NO₂): NO₂H

Duden, P. und **Ponndorf**, G. *l.e.*, (2031–2036).

tert.-Butyl Alcohol.

IODO-DERIVATIVE: Methyl ether CH₂I.CMe₂.OMe

Istomin, A. V. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1199–1208).

Alcohols C₅H₁₂O Amyl Alcohols C₅H₁₁.OH

Burford, S. F. Commercial amyl alcohol. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (391–392).

Ehrlich, F. Entstehung des Fuselöls, Berlin, Zs. Ver. D. Zuckeriud., 55, 1905, Techn. Tl, (539–567).

Emmerling, O. Ursprung der Fuselöle. [Gärung.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1904, (3535–3538); **38**, 1905, 1953–956).

Gadamer, J. Einwirkung von Amylalkohol auf Chloraläthylalkoholat. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (30).

Pringsheim, H. H. Fuselölfrage. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 486–487).

Ursprung des Fuselöles und eine Alkohole bildende Bakterienform. Centrallıl. Bakt., Jena, Abt. 2, **15**, 1905, (300–321, mit 2 Taf.).

Richmond, H. D. und Goodson, J. A. Commercial amyl alcohol. London, Anal., 30, 1905, (77-79).

Rudakov, F. et Aleksandrov, A. Composition de l'huile de fusel obtenue dans la distillation des glands. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz., chim. Óbsč., 36, 1904, (207-219, proc.-verb. 21).

Vásony, L. Enstehung der Fuselöle bei der Gährung. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (71-73, 84-88, 103-106, 123-124, 134-139, 151-155).

see-Amyl Alcohol.

 $\begin{array}{c} \text{act-dinitro-sec-anyl-alcohol} \\ C_2H_5, CH_2, CH(OH), C(NO_2): XO_2H \end{array}$

Duden, P. und Ponndorf, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2031-2036).

tert.-Butyl-carbinol.

ACETATE OF THE TRIBRONO-DERIVATIVE ${\rm (CH_2Br)_3C.CH_2.O.Ac}$

Perkin, W. H. jan. and Simonsen, J. L. [Formation of tribromotrimethyl-carbinyl acetate from penterythritot tetracetate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (855–864); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (188–189).

ALCOHOLS C₆H₁₄O Hexyl Alcohol.

Acetate of the pentabrouo-derivative $C_6H_\circ Br_5, OAc$

Perkin, W. H. jun. and Simonsen, J. L. [Formation of pentabromohexyl acetate from mannitol hexacetate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (855-

864); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (188–189).

ALCOHOLS CaH180

Octyl Alcohol C₃H₇,CH₂,CH(OH).C₃H₇

Bouveault, L. et Locquin, R. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1699-1700).

ALCOHOLS C.H.O

Methylethylisoamylcarbinol C₅H₁₁CMeEt.OH

Konovalov, M. I. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (228–232).

ALCOHOLS C12 H26 O

Dodecyl Alcohol C₅H₁₁.CH₂.CH(OII).C₅H₁₁

Bouveault, L. et Locquin, R. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1699-1700).

DI-OLS.

ALCOHOLS $C_n \mathbf{H}_{2n+2} \mathbf{0}_z$

Henry, L. Fusibilité dans la série des glycols normaux biprimaires. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, (1905), (181– 190).

ALCOHOLS C2H6O2

Ethylene Glycol CH2OH.CH2OH

Favorskij, A. E. Procès de formation de l'aldéhyde acétique par l'action du chlorure de zinc ou de l'acide sulfurique sur l'éthyléneglycol. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (proc.-verb. 756–759).

Ethylene hydrosulthide,

Frassetti, P. Aethylen-xanthogenat. [Aethylensulfhydrat.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (488–492).

Ethylidene Glycol CH3.CH(OH)2

(Acetic orthaldehyde.

See also Acetic Aldenyde).

DIETHYL ETHER CH₃.CU(OEt)₂ (Acetal).

Diehloroacetal.

Goppelt, L. Einwirkung von Dipropylamin und Piperidin auf Dichloracetal. Diss. Rostock, 1903, (45).

Propylene Glycol OH.CHMe.CH₂.OH

Bromopropylene glycol

CH₂Br.CH(OH).CH₂(OH) Diaeetyl derivative. Also the corresponding CH₂1.CH(OAc).CH₂(OAc)

Acéna, R. de la. Action des acides bromhydrique et chlorhydrique sur la triacétine. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (867–868).

> Chloropropylene Glycol CH₂Cl.CH(OH).CH₂(OH)

Anhydride $0 < \stackrel{\text{CH}_2}{\text{CH CH}_2\text{Cl}}$ (Epichlorhydrin).

Jocič, Ž. I. Action des combinaisons magnésiumorganiques sur l'epichlorhydrine et sur l'epibromhydrine. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 6–8).

Paternó, E. Azione dell'acido fluoridrico sull' epicloridrina [reclamazione di priorità]. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (90-91).

Weinschenk, A. Kondensation von Epichlorhydrin mit Phtalsäureanhydrid unter dem Einfluss tertiärer Basen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1311).

ALCOHOLS $C_5H_{12}O_2$ Pentamethylene Glycol

HO.CH₂[CH₂]₃.CH₂OH and its diacetyl derivative.

Hamonet, J. L. Synthèse du glycol pentaméthylénique Oll(CH₂)₅Oll. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1901, (59-61).

DIPHENYL ETHER.

Braun, J. von und Steindorff, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (956-966).

Octane-diols.

Priležajev, N. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (872–881).

Octane-8:-diol

C₃H₇.CH(OH).CH(OH).C₃H₇ Two isomerides.

Bouveault, L. et Locquin, R. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1699–1700).

Octane-diol.

DIMETHYL ETHER

MeO.CMe2.CH2.CH2.CMe2.OMe

Istomin, A. V. St. Peterburg, Žurn. russ fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1199–1208).

2-Methylheptane-2: 6-diol.

Rupe, H. und Schlochoff, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1498-1502).

ALCOHOLS C9H20O2

2:6-Dimethylheptane-2:6-diol and the DIACETATE.

Rupe, H. und Schlochoff, P. l.c., 1498-1502).

$\begin{array}{c} \textbf{Alcohols} \ \ \textbf{C}_{12}\textbf{H}_{26}\textbf{O}_2 \\ \textbf{Dodecane-} \textit{fn-diol} \\ \textbf{C}_5\textbf{H}_{11}.\text{CH(OH).CH(OH).C}_5\textbf{H}_{11} \end{array}$

Two isomerides.

Bouveault, L. et **Locquin,** R. Paris, C.-R. Aead. sci., **140**, 1905, (1699–1700).

TRI-OLS.

ALCOHOLS CnH2n+2O3

ALCOHOL C3H8O3

Glycerol CH2OH.CH(OH).CH2.OH

Barbet, E. Nouveau procédé d'extraction de la glycérine des résidus de distillerie. [5. Interu. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (676-679).

Guédras, M. P. S. Ethérification de la glycérine. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1034).

Heller, O. Die Glyzerine des Handels, ihre Prüfung und Verwendung. Seifenfabr., Berlin, **23**, 1903, (597–598, 625–627, 649–650, 673–674).

Henkel, H. Physikalisch-ehemische Eigenschaften verdünnter Glycerinlösungen und Analyse derselben. Diss. Berlin, 1905, (47).

Joslin, O. T. Glycerine extraction from fats by means of stearo-sulphonic acids (Twitchell process). [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (726–727).

Meyer, H. Glyzerin. SeifensZtg, Augsburg, **30**, 1903, (765-766).

Triacetyl Derivative. (Triacetin).

Acéna, R. de la. Action des acides bromhydrique et chlorhydrique sur la triacétine. Obtention de quelques nouveaux dérivés halogénés de la triacétine. Paris, C.-R. Acad sci., 139, 1904, (867– 868).

DIPALMITYL DERIVATIVE $\text{HO.C}_3\text{H}_5(\text{O.C}_{16}\text{H}_{31}\text{O})_2$ (Dipalmitin).

 $\begin{array}{c} \text{a- and } \beta\text{-}Acetyl \ derivatives} \\ \text{AcO.C}_3\text{H}_5(\text{C}_{16}\text{H}_{31}\text{O}_2)_2 \ \text{and the } chlorhydrin} \\ \text{Cl.C}_3\text{H}_5(\text{C}_{16}\text{H}_{31}\text{O}_2)_2 \end{array}$

Grün, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2284–2287).

GLYCERIDES.

Hafner, A. Natürlich vorkommende und synthetisch dargestellte gemischte Fettsäureglyceride. Diss. Basel, Karlsruhe, 1904, (76, mit 3 Taf.).

NITRO-DERIVATIVES.

Guttmann, O. Herabsetzung des Gefrierpunktes von Nitroglycerin. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (255– 256).

Nauchkoff, S. Gefrierverhältnisse des Nitroglycerins und der nitroglycerinhaltigen Sprengstoffe mit besonderer Rücksicht auf die Mittel zur Erniedrigung der Gefriertemperatur derselben. l.c. (11-22, 53-60).

Thomas, C. A. S. Selbstzersetzung nitroglycerinhaltigen Pulvers. [5. lntern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (433–436).

will, W. Empfindlichkeit von gefrorenen Nitroglycerinsprengstoffen gegen Stoss und Schlag. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (421–432).

ALCOHOLS $C_9H_{20}O_3$

Trioxy-ennane

CHMe2.CH2.CMeOH.CH2.CHOH.CII2OH

Marko, D. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (544-549).

HEXA-OLS.

ALCOHOLS C_nH_{2n+2}O₆
ALCOHOLS C₆H₁₄O₆

Dulcitol.

ANHYDRIDE C₆H₁₀O₄
(Dulcide).

Carré, P. Nouvel anhydride de la duleite. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (637-639).

Mannitol

 $\mathrm{CH_2(OH)}\text{.}[\mathrm{CH.OH}]_4.\mathrm{CH}_2.\mathrm{OH}$

Compound with bismuth nitrate.

Grossmann, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1711-1719).

Sorbieritol

CH₂(OH).CH(OH).CH(OH) CH₂(OH).CH(OH).CH(OH) (Sorbiérite).

Identical with d-iditol.

Bertrand, G. Nouveau sucre des baies de sorbier. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904. (802-805).

sorbiérite. L.c. (983-985).

SULPHINES.

SULPHINE CHLORIDES $C_5H_{11}OSCl$ Acetonyldimethylsulphine chloride

Me₂SCl.CH₂.CO.Me

Smiles, S. [Acetonyldimethylsulphine ehloride and its platinichloride.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (93-94).

SULPHINE BROMIDES $C_{10}H_{13}OSBr$ Dimethylphenacylsulphine bromide

Me₂SBr CH₂.CO.Ph

Smiles, S. [Dimethylphenacylsulphine bromide, hydroxide, platinichloride, picrate, and dichromate.] Loc. cit.

SULPHINE BROMIDES $C_{12}H_{17}OSBr$ Diethylphenacylsulphine bromide $E_{t_3}SBr_*CH_{2*}CO_*Ph$

Smiles, S. [Diethylphenacylsulphine bromide, platinichloride, and pierate] Loc. cit.

SULPHINE BROMIDES $C_{18}H_{17}OSBr$ Dimethyldesylsulphine bromide $Me_9SBr.CHPh.CO.Ph$

Smiles, S. [Dimethyldesylsulphine bromide, platinichloride, and picrate.] Loc. cit.

SULPHINE BROMIDES $C_{16}H_{29}OSBr$ Diamylphenacylsulphine bromide $(C_5H_{11})_2SBr.CH_2.CO.Ph$

Smiles, S. [Diamylphenacylsulphine bromide, platinichloride, and picrate,] Loc. cit.

1220 UNSATURATED OPEN CHAIN OLS. GENERAL.

Moureu, Ch. Les récents travaux sur les composés acétyléniques. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, (722-732).

Wagner, D., Livov, V. et Bening, A. Action de l'acide sulfurique sur quelques glycérines obtenues par l'oxydation des alcools nonsaturés tertiaires C_nH_{2n-1}OH ayant le radical "allyl". (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904. (539-544); (Deutsch) J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (417-422).

ALCOHOLS C_nH_{2n}O ALCOHOL C₂H₆O

Allyl Alcohol CH2: CH.CH2OII

Romburgh, P. van. [Formation of allyl alcohol by] the action of ammonia and amines on allyl formate Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., § [1905], (138–141), (English): Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (117–120), (Dutch).

ALCOHOLS C₄H₈O Butenyl Alcohol.

BROMOBUTENYL ALCOHOL CHBr: CMe.CH₂.OH

and its acetyl derivative C4H6Br.OAc

Pogorželiskij, Z. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1486-1505).

ALCOHOLS C₇H₁₄O Dimethylbutenylcarbinol CH₂: CH₂:CH₂:CMe₂:OH

Perkin, W. H. jun and Pickles, S. S. [Dimethylbutenylcarbinol and its phenylurethane.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (655-660).

ALCOHOLS C₃H₁ 0 Dimethylethylbutenylcarbinol CH₅;CH,CH₂,CHEt,CMe₂,OH

Perkin, W. H. jun. and **Pickles,** S. S. l.c. (655-660).

Methylisobutylallylcarbinol C₄H₉,CMe(C₃H₅)OH

Marko, D. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (544-549); J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (258-263).

1230 BENZENOID-OLS.

GENERAL.

Arnold, C. und Werner, G. Unterscheidung von Phenol und Kresolen. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (925).

Auwers, K. und Rietz, E. Condensation von Pseudophenolen mit Phenolen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3302-3307).

Bakunin, M. Condensazioni [di fenoli] in presenza dei metalli e loro cloruri. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (454-460).

Baly, E. C. C. and Ewbank, E. K. The ultra-violet absorption spectra of aromatic compounds. Part II. The phenols. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1347–1355); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (203–204).

Barberio, M. Azione del cloruro di benzile sul naftolo e formazione secondaria di antracene. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (460-466).

Béhal et Tiffeneau. Éthers phénoliques à chaîne pseudo-allylique R—C(CH₃)=CH₂. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (139–141).

Berkhout, A. D. Einwirkung von Formaldehyd auf p-substituierte Phenole. Diss. Hildesheim, 1903, (59).

Bernstein, A. Einwirkung von Chloriden des Phosphors auf einige substituierte Phenole. Diss. Rostock, 1903, (43).

Böcker, E. Einwirkung von Cyankalium auf Nitrophenole. Diss. Heidelberg, 1904, (79).

Boyd, D. R. and Pitman, J. E. The Zeisel reaction in the case of di-orthosubstituted phenolic ethers. [Rate of decomposition of methoxyl groups in anisic acid, pyrogallol trimethyl ether, trichloroanisole and tribromoanisole.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1255—

1256); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (221–222).

Braun, J. von und Steindorff, A. Verbindungen der Pentamethylenreihe. [Synthese von &-Halogenamylphenyläthern.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (956–966).

Bucherer, H. Th. Einwirkung schwefligsaurer Salze auf aromatische Amido- und Hydroxylverbindungen. 2. Mitt., 3. Mitt. (Mit A. Stohmann.) J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (345–364); 71, 1905, (433–451).

*Carré, P. Décomposition des alcools méta et paranitrobenzyliques sous l'influence de la soude aqueuse et de la soude alcoolique. Paris, C.-R. Acad. sei., 141, 1905, (594–596).

Décomposition des alcools nitrobenzyliques par les liqueurs alcalines. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (408–422).

Decker, H. und Solonina, B. Nitrosophenolfarbstoffe. HI. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (64-68). Berichtigung. Ebenda, (720).

Deiglmayr, J. Kondensations-Produkte aus mehrwertigen Phenolen mit substituierten 1, 3- Diketonen. Darstellung von Abkönnnlingen des 1, l-Benzo-Pyranols. Diss. Würzburg, 1903, (94).

Diels, O. und Bunzel, F. Synthese von Fluoren-Abkömmlingen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1486-1198).

Dienel, H. α -Anthranin und α -Anthrol. *l.e.*, (2862–2867).

Dinesmann, A. Condensation de chloral avec les hydrocarbures aromatiques sous l'influence du chlorure d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (201-203).

Fischer, E. Einwirkung von Hippurylchlorid auf die mehrwerthigen Phenole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2926–2934).

Fischer, O. und Hess, W. Ketonspaltung bei den Triphenylcarbinolen. *l.e.*, (335-338).

Fourneau et Tiffeneau. Oxydes d'éthylène aromatiques monosubstitués. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1595-1597).

Oxydes d'éthylènes aromatiques. *l.c.*, **141**, 1905, (662-663).

Georgievics, G. von. Ketonspaltung bei den Carbinolen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (884–886).

Graebe, C. und Hess, H. 1, 3- Pyrogalloldimethyläther und 2, 6- Dimethoxychinon. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (232-243).

und Suter, M. Umwandlung der Trimethylgallussäure und der Trimethylpyrogallolearbonsäure in Derivate des Pyrogalloltrimethyläthers, in Antiarol und in Hexamethoxybiphenyle. -1.c., (222-231).

Hällström, J. A. af. Kernsynthetische Gleichgewichte zwischen Phenolen, Bicarbonaten und Phenolearbonsäuren in wässriger Lösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2288–2290).

Höring, P. Oxyde von Propenylphenoläthern und die Umlagerung derselben in die isomeren Ketone. *l.c.*, (2296–2299).

Verhalten des Anetholdibromids und Isosafrol-dibromids bei der Oxydation. Substitution und Abspaltung der Bromatome in den Dibromiden. Oxyde der Propenylverbindungen und ihre Umsetzungen. l.c., (3458–3488).

Hohmann, C. p-Oxy-m-nitrobenzyl-chlorid. Diss. Rostock, 1903, (50).

Jilke, T. Ketohalogenverbindungen des Phenols und der Kresole. Diss. Marburg, 1903, (56).

Kauffmann, H. und Grombach, A. Benzol. [Carbinole.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (794-801).

Kehrmann, F. und Duttenhöfer, A. Sulfin-Basen der aromatischen Reihe. *l.e.*, (1197–4199).

Klages, A. Phenyl-methyl-äthylenoxyd und seine Umwandlung in Hydratropaaldehyd. *l.e.*, (1969–1971).

und Sautter, R. Optischactive Benzolkohlenwasserstoffe und Phenoläther. *l.e.*, (2312–2315).

Köning, W. Einwirkung von Selencyankalium auf organische Dichlorselenoverbindungen. [Selenoresoreinderivate.] Diss. Rostock, 1902, (50).

Konovalov, M. I. et Manevskij, N. Action de l'acide nitrique sur les alcools. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ, fiz.-ehim. Obšč., **36**, 1901, (224-227).

Küster, F. W. Molekulargewichtsbestimmung an festen Lösungen. (3. Mitt.) Die isomorphen Mischungen von s-Trichlorphenol mit s-Dibromphenol. Nach W. Würfel. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (65-80).

Lagodzinski, K. 1, 2-Anthraehinon,—I. Das 1, 2-Nitrosoanthrol und dessen Derivate.—II. 1, 2-Anninoanthrol und dessen Derivate.—III. 1, 2-Anthrachinon.—IV. I, 2-Anthraphenazin.—V. Ueberführung des 1, 2-Triaeetylaminoanthrols in 1, 2-Anthrahydrochinon.—VII. ('eberführung des 1, 2-Anthrahydrochinons in Alizarin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, 59-89).

2, 3-Dioxyanthracen.—I. 3,4-Dimethoxy-1',2'-benzoylbenzoësäure.
—II. Hystazarindimethyläther.—III. Hystazarinmonomethyläther.—IV. Hystazarin.—V. 2, 3-Dimethoxyanthracen.—VI. 2,3-Dioxyanthracen.—VII. Einwirkung von Eisessig-Jodwasserstoffsäure auf das 2, 3-Dimethoxyanthracen. l.c., (90-111).

Langguth, S. Reduktion aromatischer Aminosäuren zu den entsprechenden Alkoholen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2062–2064).

Lemberger, I. Le créseptol, le septasol et le lithauthrol, antiseptiques produits industriellement en Galicie. (Polonais) Przegl. lek., Kraków, 44, 1905, (749-750).

Liebermann, C. und Lindenbaum, S. Mesophenylirte Derivate des Authracens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1799–1805). Berichtigung. Ebenda, (3802–3804).

— und Mamlock, L. Jod-Jodwasserstoff-Verbindungen stickstofffreier Anthrachinonderivate. *l.e.*, (1784– 1796).

auf die Anthranole. l.c., (1797–1798).

Lumière, A., Lumière, L. et Seyewetz, A. Constitution des substances réductrices susceptibles de développer l'image latente sans être additionnées d'aleali. [Diamidophénol.] Rev. Suisse Phot., Genève, 16, 1901, (53-62).

Mattisson, M. Synthese von Azoxinderivaten durch Einwirkung von Orthoaminophenol auf die Orthodiketone (Phenanthrenchinon). Ein Nitrat des Phenanthrenchinons. — Oxydationsprodukte des Orthoaminophenols.— Einwirkung von Chlor- und Bromkoenigswasser auf α- und β- Naphtol sowie auf die 3 Orthoxynaphtoësäuren. Diss. Lausanne, Genf, 1904, (78).

Mettler, C. Die elektrolytische Reduction aromatischer Carbonsäuren zu den entsprechenden Alkoholen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1745-1753).

Meyer, R. und Pfotenhauer, H. Wechselseitiger Austausch aromatischer Complexe. *i.e.*, (3958–3963).

Philip, J. C. and Haynes, D. The dielectric constants of phenols and their ethers dissolved in benzene and m-xylene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (998–1003); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 24, 1905, (200–201).

Posner, T. Konstitution der Phenochinone und Chinhydrone. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II, 1, 1905, 109-111).

Praetorius, W. Nachweis intramolecularer Veränderungen durch Aenderung der Körperfarbe bei Nitrophenolen und Aldehydphenolen. Diss. Würzburg. 1902, (56).

Prud'homme, M. Produits de réduction des oxyanthraquinones. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **75**, 1905, (415-420).

Rogow, M. Eine Klasse von in wässerigen Alkalien unlöslichen Phenolen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (315-322).

Sautermeister, C. Condensation mehrwertiger Phenole mit 2. 4.Diaethoxybenzoylaceton zu 1. 4.Benzopyranolen und Synthese des Resaceteïns. Diss. 1904, (V + 86).

Schmatolla, O. Darstellung und Prüfung von flüssigen Kresolseifenlösungen. [Desinfectionsmittel.] D. chem. Wochenschr., Berlin, **4**, 1903, (163–164).

Siebert, K. Einwirkung von Phenol und p-Kresol auf o-Nitrobenzaldehyd bei Gegenwart von Salzsäure. Diss. Marburg, 1903, (40).

Streitberger, F. Einfluss ungesättigter Seitenketten auf das Kuppelungsvermögen von Phenolen und die Färbung der resultierenden Oxyazoverbindungen. Diss. Göttingen, 1904, (72).

Tarczyński, S. Condensation de l'acide benzilique avec les phénols diatomiques. (Polish) Kosmos, Lwów, 30, 1905, (169-200).

Kondensation von Benzil säure mit zwei-wertigen Phenolen und Derivaten derselben. Diss. Freiburg, 1904, (56+1).

Thoms, H. Phenoläther.—1. Einwirkung von Salpetersäure auf das Dihydroasaron und Dihydro-methyleugenol.—2. Konstitution des Apiols.—3. Konstitution des Myristicins.—4. Phenoläther des ätherischen Oeles aus französischen Petersilienfrüchten.—5. Phenoläther des ätherischen Oeles aus Petersilienfrüchten verschiedener Provenienz.—6. Derivate des Safrols und seine Beziehungen zu den Phenoläthern Engenol und Asaron. (Gemeinsam mit A. Biltz.)—7. Verhalten der Phenoläther bei der Zinkstanbdestillation. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (3–39).

(100-115). Matico-Oel. l.c., 2, 1905,

— Maticoöl und Maticokampfer. Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1901, '811-812); ApothZtg. Berlin, **19**, 1904, (771-772); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (120-120).

Konstitution des Petersilienapiols und Dillapiols. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (116-119).

Zusammensetzung des Lysols. *l.c.*, (379–386).

Tiffeneau. Synthèse de l'estragol et de dérivés aromatiques à chaîne non saturée. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (481–482).

Oxyde de méthoéthénylbenzène (méthylstyrolène). l.c., 140, 1905, (1458-1460).

Tijmstra Bz., S. Carboxylirung der Phenole mittels Kohlensäure. 1. Mitt. Salicylsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1375–1385).

Ullmann, F. und Mourawiew-Winigradoff, A. Phenylchrysofluoren. *l.c.*, (2213-2219).

rung von Phenolen. l.c., (2211-2212).

Unverzagt, W. Einwirkung von Brom auf Di-p-oxytolyl-dimethylmethan. Diss. Marburg, 1904, (53).

Vidal, R. Konstitution der Nitrosophenole und die Auffassung der ortho-, meta- und para-Stellungen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (486-487).

Vidal, R. Constitution des hitrosodérivés phénoliques et la conception des positions ortho, méta ou para qu'on peut déduire de l'étude de ses composés. Monit. sci. Quesn., Paris, (série 4), 19, 1905-1277-279).

Walther, G. I. Methyläther des 2, 6-Dinitrohydrochinons und einige Derivate. II. p-Amidothiophenol und einige Derivate. Diss. Basel, 1904, (52).

Waters, L. I. Abkömmlinge des Benzylmercaptans und ihre Bedeutung für Kondensationsreaktionen mit der CO-Gruppe. II. Carbaminthiolsäuren als Pseudosäuren. Diss. München, 1905. (39).

Zincke, T. Einwirkung von Salpetersäure auf Bromderivate des p-Kresols. l. Nitrobrom-p-kresole und Nitrobrom-p-toluchinone; (mit W. Emmerich). H. Chinitrole und Chinole aus gebromten p-Kresolen (mit M. Buff.) (3. Mitt.) Einwirkung von Salpetersäure auf Triund Tetrabrom-p-äthylphenol; (mit H. Reinbach). Liebigs Ann. Chem, Leipzig, 341, 1905, (309–364).

Einwirkung von Brom und von Chlor auf Phenole. (13. Mitt.) Tetra-chlor-p-dioxytolan (mit H. Wagner). *I.c.*, **338**, 1905, (236-258).

PHENOLS C_nH_{2n-6}0 PHENOL C_bH₆0

Kühl, H. Phenol (Acidum carbolicum). Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, 1001).

Lunjak, A. I. Produits de condensation des aldéhydes avec le phénol. Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšě., **36**, 1904, (301–311).

Scarpa, (). Viscosité des solutions d'eau et de phénol. Journ Chim. Phys., Genève, 2, 1901, (447-451, av. fig.).

METHYL ETHER C₀H₅.OMe (Anisole).

Graebe, C. Bildung aromatischer Methoxysäuren und von Anisol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (204–212).

Reverdin, F. und Philipp, K. Nitrohalogenderivate des Anisols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3774-3777).

Dinitro-anisoles.

Vermeulen, H. [Darstellung, Umlagerungen, und Ortsbestimmung der Dinitroanisolen.] (Holländisch) Groningen, [1905], (55).

$\begin{array}{c} Iododinitroanisole\\ \text{OMe.C}_6\text{H}_2\text{I}(\text{NO}_2)_2\ [1:2:4:5] \end{array}$

Meldola, R. and Stephens, F. G. C. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1199–1207); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (218–219).

Dinitro-o-anisidine NH₂, C₆H₂(NO₂)₂, OMe

Meldola, R. and Stephens, F. G. C. Dinitroanisidines and their products of diazotisation. *l.e.*, (1199-1207); [abstract] Proc. *l.e.*, (218-219).

ETHYL ETHER C₆H₅.OEt (*Phenctole*).

s-Dinitrophenetole.

Blanksma, J. J. Nitration et réduction du dinitrophénétol symétrique. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (40– 45).

AMYL ETHER.

δ-Chloro-, bromo- and iodo-derivatives.

X[CH₂]₅.O.C₆H₅

Braun, J. von und Steindorff, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (956–966).

PHENYL ETHER Ph_O

(Diphenyl oxide).

Ullmann, F. und Sponagel, P. l.e., (2211-2212).

Kipper, H. Verwendung von Phenyläther bei der Friedel-Crafts'schen Reaction. *l.c.*, (2490–2493).

CHLOROPHENOLS.

Trichlorophenol.

$\begin{array}{c} {\rm Trichlorophenylamino-derivative} \\ {\rm C_6H_2Cl_3.NH.C_6HCl_3.OH} \end{array}$

orton, K. J. P. and Smith, A. E. [s-Trichlorophenyl-2:3:6-trichloro-4-bydroxyphenylamine and its benzoyl derivative.] London, J. Chem. Soe., 87, 1905, (389-397); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (91-92).

Bromophenols.

Tetrabromophenol.

Belzer, A. H. J. Umlagerung des Triphenolbromids . . . in Tetrabrom-

phenol und ihre Geschwindigkeit. (Holländisch) Amsterdam, 1901, (63).

IODOPHENOLS.

Diiodophenol HO.C₆H₄1₂[1:2:4]

Brenans, P. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (63-65).

XITROPHENOLS.

Tri-iodo-nitrophenol

NO₂.C₆HI₃.OH [4:1:3:5:2]

Methyl ether NO2.C.III;.OMe

Jackson, C. L. and Langmaid, J. F. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (297-308).

TRINITROPHENOL

(Pierie acid).

Herz, W. und Lewy, M. Verhalten einiger organischer Säuren bei der Verteilung zwischen zwei Lösungsmitteln. [Pikrinsäure.] Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (818-820).

Copper derivative.

Holzweissig, E. [Kupferpikrat.] Diss. Würzburg, 1903, (51).

Aminophienols.

o-Aminophenol.

4: 6-Dinitro-derivative

(Pieramie acid).

Frébault, A. et Aloy, J. Acide picramique. J. pharm. chim., Paris, (série 6), 20, 1904, (245-247).

p-Aminophenol.

Reverdin, F. et Dresel, A. Ethers dinitrophényliques du 3-Chlor-4-Aminophénol et du 4-Aminophénol. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1901, (620-624).

Condensation with benzyl chloride.

Bakunin, M. Condensazioni [di fenoli] in presenza dei metalli e loro cloruri. Gazz. chim. ital.; Roma, 33, ii, 1903, (454-460).

Nitro-derivatives.

Reverdin, F. et Dresel, A. Dérivés mononitrés du p-aminophénol. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (433-444).

Dinitro-derivatives.

Reverdin, F. und Dresel, A. Dinitroderivate des p-Aminophenols Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1593) 1599).

2: 6-Dinitro-4-acetaminophenol NHAc.C₅H₂(NO₂)₂.OH

Meldola, R. and Stephens, F. G. C. [2:6-Dinitro-4-acetaminophenol and its salts; also the methyl ester and its diazotisation.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1199-1207); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (218-219).

2:6-Diaminophenol.

2-Amino-6-hydroxylamino-1-nitro-5cyanophenol.

Potassium derivative C₇H₅O₄N₄K (Potassium picraminepurpurate).

Borsche, W. and **Heyde**, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3938-3942).

THIOPHENOL C₆H₅SII

Diphenylmethylsulphine.

Platinochloride

(C13H13SCl)2PtCl4

Kehrmann, F. und Duttenhöfer, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1197-4199;

PHENOLS C, H,O

Cresols C₆H₄Me.OII

Gaebel, W. Kondensationsprodukte aus m-Kresol und p-Kresol mit Aceton. Diss. Marburg, 1903, (40).

p-Cresol.

2,5,3,6-Dibromodichloro - derirative and the pseudobromide.

Zincke, T. und **Buff**, M. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (318–354).

3:5-Nitrobromo-, nitrodibromoand 3:2:5:6-nitrotribromo-derivatives.

Zincke, T. and Emmerich, W. l.c., (309-317).

Tetrabromo-p-cresol pseudobromide.

Böttcher, K. Derivate des Tetrabrom-p-kresolpseudobromids. Diss. Marburg, 1903, (64).

Tetrachloro-p-cresol pseudobromide.

Hunke, L. Einwirkung von tertiären Aminen auf Tetrachlor-p-Kresolpseudobromid. Diss. Marburg, 1904, (56).

PHENOLS C. H₁₆0 vic.-m-Xylenol.

Auwers, K. und Markovits, T. von. Ueber vic. m-Xylenol und ein Tetramethyldiphenochinon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (226-237).

p-Ethylphenol.

NITRODIBROMO- AND NITROTRIBROMO-DERIVATIVES.

Zincke, T. und Reinbach, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (355–364).

PHENOLS C₉H₁₂O o-Propylphenol.

o-γ-chloropropylphenol CH₂Cl.[CH₂]₂.C₆H₄.OH

and the phenyl cyanate compound.

Braun, J. von und Steindorff, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (850-855).

p-iso-Propylphenol.

 α -p-Tribromoisopropyltetrabromophenoi. $\mathrm{C_6Br_4(OH).CBrMe.CHBr_2}$

and the acctate.

Zincke, T. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (75-99).

PHENOLS C₁₀H₁₄O Thymol

[5:2:1] C₆H₃Me (C₂H₇).OH

Dekker, G. et Solonina, B. Constitution des couleurs nitrosées du thymol. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1904. (proc.-verb. 1564-1565); **37**, 1905, (120-129); [à part] St. Peterburg, 1905, (10).

PHENOLS C₁₂H₁₈O Hexylphenol

 $\begin{array}{l} \mathrm{OH,C_6H_4,CH_2,CH_2,CHMeEt} \\ \mathrm{o-}Oxymethopentylbenzene). \end{array}$

ETHYL ETHER.

Optically active.

Klages, A. und Sautter, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2312-2315).

ALCOHOLS C_nH_{2n} 0 ALCOHOL C₇H₈O

Benzyl Alcohol (115,011,011

o-, m- and p-Chloro-, m-bromo-, o- and mamino-derivatives.

Mettler, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 4745-4753.

o-Nitro-derivative.

Carré, P. Décomposition de l'alcool o-nitrobenzylique sous l'influence de la soude aqueuse et de la soude alcoolique. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (663-665).

Acctyl derivative CH_3 .CO.CIIPh.OH

Phenylacetyl-carbinol) and its acetyl derivative.

Carapelle, E. Alcool fenil-acetolico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (261-264).

ALCOHOLS $C_8H_{16}O$ α -Phenylethyl Alcohol.

TRICHLORO-DERIVATIVE

('₆H₅.CH(OH).CCl₃ and its benzoyl derivative.

Dinesmann, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (201–203).

p-Dimethylamino-derivative NMe₂.C₆H₄.CH(OII).CH₃

Methyl-4-dimethylaminophenylcarbinol.

Sachs, F. und Sachs, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (511-517).

METHYL ETHER OF THE NITRO-DERIVATIVE

C, H₅.CH(OMe).CH₂.NO₂

Phenylnitroethane-oxymethane).

Meisenheimer, J. und Heim, F. l.c., 1466-473).

ALCOHOLS $C_9H_{12}O$ p-Tolylethyl Alcohol.

Triciiloro-derivative

 $Me.C_b\Pi_4.CH(OH).CCl_3$

and its acetyl and benzoyl derivatives.

Dinesmann, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (201–203).

Phenyldimethylcarbinol

Perkin, W. H. jun. and Matsubara, K. [Phenyldimethylcarbinol.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (661-672).

ALCOHOLS C₁₀H₁₄O Tolyldimethylcarbinols C'₆H₄Me,CMe₂.OH

Kay, F. W. and Perkin, W. H. jun. [o-Tolyldimethylcarbinol.] l.c., (1066-1083).

Perkin, W. H. jun. and Tattersall, G. [m-Tolyldimethylearbinol.] l.c., (1083-1106).

Perkin, W. H. jun. [p-Tolyldimethylcarbinol and its phenylurethane.] l.e., (639-655).

Benzyldimethylcarbinol

C2H7.CMe2.OH Action of dilute nitric acid.

Konovalov, M. I. et Manovskij, N. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (224-227).

p-Xylylethyl Alcohol.

TRICHLORO-DERIVATIVE C.H.Me.CH(OH).CCI

and its acetyl and benzoyl derivatives.

Dinesmann, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (201-203).

ALCOHOLS C11 H16 O Benzylmethylethylcarbinol CH.Ph.CMeEt.OH

Konovalov, M. I. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (228–232).

ALCOHOLS C12 H18 O Benzyldiethylcarbinol CHoPh.CEto.OH

Konovalov, M. I. l.e., (228-232).

PHENOLS C.H.2n- 0 PHENOLS C3H100 p-Propenylphenol ('HMe: CH.C6H4.OH

METHYL ETHER (Anethole). Nitrosochloride.

Müller, H. Anlagerung von Oxyden des Stickstoffs an ungesättigte organische Verbindungen. [Anetholnitrosochlorid.] Diss. Göttingen, 1904, (26).

Schmidt, E. Anetholnitrosochlorid. ApothZtg, Berlin, 19, 1901, (655-656).

p-iso Propenylphenol CH₂: CMe.C₆II₄.OII

p - Dibromoisopropenyltetrabromophenol. C₆Br₄(OH).CMe: CBr₂ and p-BROMOISOPROPENYLTETRABROMOPHENOL.

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (75-99).

PHENOLS C12H16O

Hexenylphenol

OH.C6H4.CH.: CH.CHMeEt (o-Oxymethopentenylbenzene).

ETHYL ETHER.

Optically active.

Klages, A. und Sautter, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2312-2315).

PHENOLS C.H 2n-120

PHENOLS C10H00

Naphthols.

H. Bromderivate des Bruncke. α-Naphtols. Diss. Marburg, 1903, (58).

AMINO-DERIVATIVES.

Gageur, R. Periamidonaphtol. Diss. Basel, 1904, (50).

Benzyl Derivatives.

Bakunin, M. Condensazioni in presenza di metalli e loro cloruri. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (495-496); Rist. da Napoli, Rend. Acc. sc., ser. 3, 9, 1903, (58-59).

THONAPHTHOL C10H2SH

Di-a- and B-naphthylmethylsulphines. Platinochlovides (C₂₁H₁₇SCl)₂PtCl₄

Kehrmann, F. und Duttenhöfer, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 4197 - 4199).

PHENOLS CnH2n-140 PHENOLS C13H12O

Benzylphenol PhCH2.C6H4.OH and its BENZOYL DERIVATIVE.

Bakunin, M. Condensazioni in presenza dei metalli e loro cloruri. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (454-460).

PHENOLS C₁₄H₁₄O

2 Oxy-dibenzyl HO.C.H4.CH2.CH2.CH5 and the 2-METHOXY-DERIVATIVE.

Kostanecki, S. von, Rost, A. und Szabránski, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (943-941).

Kostanecki, S. von. Berichtigung. [Betr. o-Oxy-dibenzyl.] l.c., (1548).

ALCOHOLS C_nH_{2n-14}0
ALCOHOLS C₁₄H₁₄0
Phenylbenzylcarbinol.
4-DIMETRYLAMINO-DERIVATIVE
Me₂N.C₈H₄.CH(OH).C₄H₇

Sachs, F. und Sachs, L. l.c., (511-517.

ALCOHOLS C₁₆H₁₈O Diphenylbutyl Alcohol.

DINITRO-DERIVATIVE OF THE METHYL ETHER OMe.CHPh.CH(NO₂).CHPh.CH₂.NO₂

1: 3-Diphenyl-2: 4-dinitrobutane -1-oxymethane).

The hydrazone and 2:4:4-tribromoderivative.

Meisenheimer, J. und Heim, F. l.c., (466-473).

DINITRO-DERIVATIVE OF THE ETHYL ETHER.

Meisenheimer, J. und Heim, F. loc.

 $\begin{array}{ccc} \textit{PHENOLS} & \textbf{C}_n\textbf{H}_{2^n-16}\textbf{0} \\ \textbf{PHENOLS} & \textbf{C}_{14}\textbf{H}_{12}\textbf{0} \\ & \textbf{0-Oxystilbene} \\ \textbf{CHPh}: \textbf{CH.C}_6\textbf{H}_4. \textbf{OH} \\ & \textbf{METHYL ETHER.} \end{array}$

Funk, C. und Kostanecki, S. von. l.v., (939-940).

p-Oxystilbene.

Bromo-derivatives.

Geibel, W. Bromderivate des p-Oxystilbens. Diss. Marburg, 1903, (50).

ALCOHOLS C_nH_{[n-18}0 ALCOHOLS C₁₄H₁₀0

Anthranol $C_6H_4 < \frac{CH}{C(OH)} > C_6H_4$

DIANTHRANGL ETHER

 $(110.C < \frac{C_6 H_4}{C_6 H_4} > C)_1 O$

Liebermann, C. und Mamlock, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1797-1798).

α-Anthrol C₁₄H₉.OH and the acetate, methyl and ethyl ethers.

Dienel, H. L.c., (2862-2867).

2-Anthrol.

1: 2-Nitroso-anthrol.

Salts, methyl and ethyl ethers.

Lagodzinski, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (59-89). ALCOHOL C₁₉H₂₀O

Diphenylmethylhexadienol PhCH: [CH],.CH.CPh(OH).CH₂Me

Bauer, H. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (688-690).

 $\begin{array}{ll} \textit{PHENOLS} & C_n H_{2n-1}, 0 \\ \textit{PHENOLS} & C_{17} H_{14}, 0 \\ \textit{Benzyl-}\alpha\text{-naphthol} \\ C_6 H_5, CH_2, C_{10} H_6, O H \end{array}$

ACETYL AND BENZOYL DERIVATIVES

AND NITRO-COMPOUND.

Bakunin, M. e Barberio, M. Sintesi del benzil-a-naftolo e suoi derivati. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (467-478).

Benzyl-\beta-naphthol

AND ITS ACETYL, BENZOYL, AND PHENYL-p-NITRO-CINNAMYL ESTERS.

Bakunin, M. e Altieri, G. Sintesi del benzil-β-naftolo e suoi derivati. *l.c.*, (487-492).

 $\begin{array}{ccc} ALCOHOLS & C_nH_{2^{n-22}}\mathbf{0} \\ & \text{ALCOHOL} & C_{19}H_{16}\mathbf{0} \\ & \text{Triphenylcarbinol} & \mathrm{Ph}_3\mathrm{C.OH} \end{array}$

p-Trichloro- and p-trilodo-derivatives and their sulphates, double salts with tin chloride, and ethyl ethers,

Baeyer, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (569-590, 1156-1164).

p-Tribromo-, trichloro- and trhodo-

Fischer, O. und Hess, W. l.c., (335-338).

ALCOHOL C20H16O
Diphenyl-p-tolylcarbinol.

Schick, A. Diphenyl-p-tolylearbinol. Diss. Freiburg (Schweiz), 1904, (63+1).

ALCOHOL $C_{21}H_{20}O$ Phenyl-di-p-tolylcarbinol $(C_7\Pi_7)_s$ CPh.OH

Kliegl, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (81-87).

ALCOHOL C_nH_{2n-26}0 ALCOHOL C₂₄H_{7°}0

 $\begin{array}{c} \textbf{Triphenylhexadienol} \\ \textbf{PhCH}: [\textbf{CH}]_2: \textbf{CHLCPh}(\textbf{OH}). \textbf{CH}_2 \textbf{Ph} \end{array}$

Bauer, H. l.e., 688-690).

ALCOHOL C.H. O

ALCOHOL C H180

Diphenyl-\beta-naphthylcarbinol C10H7.COHPh9

Ullmann, F. und Mourawiew-Winigradoff, A. l.c., (2213-2219).

> ALCOHOL C.H 211-320 ALCOHOL C26H26O

9:9-Diphenyl-10-dihydroanthranol

Liebermann, C. and Lindenbaum, S.

l.e., (1799-1805).

PHENOL C.H 21-380 PHENOL C32H26O

Phenol CHPh₂.C₆H₄.CHPh.C₆H₄.OH METHYL ETHER.

Haller, A. et Guyot, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (9-13).

DI-OLS.

PHENOLS C.H 2n-602 PHENOLS C.H.O.

Philip, J. C. and Smith, S. H. Researches on the freezing points of binary mixtures of organic substances: the behaviour of the dihydric phenols [catechol, resorcinol and quinol] towards 1-toluidine, a-naphthylamine, and pieric acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1735-1751); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (255).

Pyrocatechol $C_6H_4(OH)_2[1:2]$ (Catechol. Pyrocatechin).

Fabinyi, R. und Széky, T. Condensation von Brenzcatechin mit Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2307-2312).

Széky, T. Condensation von Brenzcatechin mit Ketonen. (Ungarisch and Deutsch) Orv.-Termt. Ért., Kolozsvár, II. Termt. sz., 27, 1905, (72-89, I-9).

> METHYL ETHER (Guaiacol). o-Diamino-derivative.

Schwab, J. II. o-Diaminoguajacol und sein Oxydations-Produkt. Diss. Basel, 1904, (47).

(p-7195)

DIMETRIVL ETHER C₆H₄(OMe)₂

(Veratrole).

3:4:5-Trinitro-derivative.

Blanksma, J. J. On trinitroveratrol [the trinitrodimethyl ether of pyrocate-chin]. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (462-465) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **13**, 1905, (464-467) (Dutch); Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (313-319) (French).

> METHYLENE ETHER CH2<0>C6H4

Herz, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2853–2860).

> METHYLAMINOACETYL DERIVATIVE C₆H₃(OH)₂.CO.CII₂.NHMe and the compound C₆H₃(OH)₂.CH(OH).CH₂.NHMe

Dakin, H. D. The synthesis of substances allied to adrenaline. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (154-155).

— The synthesis of a substance allied to adrenalin [by the electrolytic reduction of methylamino-acetylcatechol.] London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (491-497).

Resorcinol $C_6H_4(OH)_2[1:3]$

Koch, B. Über die Kondensation von Phtalylbenzoylaceton mit Resorcin. Diss. Tübingen, 1903, (55).

Liebig, H. von. Vereinigung von Benzil mit Resorcin. Tl 1: Die nicht fluoreszierenden Körper. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (105-172).

Nitroso derivative. Mono-alkyl ethers.

Eisenach, II. Konstitution der beiden Modifikationen des α-Ortho-Nitrosoresorcinmonoäthvläthers und α-Ortho-Nitrosoresorcinmonomethyläthers, Diss. Erlangen, 1904, (52).

Henrich, F. [Zwei Modifikationen von Nitrosoresorcinmonoalkyläthern.] J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (56).

PHENOLS C7H8O2 Methylpyrocatechol.

ω-CHLORO-DERIVATIVE

 $ClCH_2.C_6H_4(OH)_2[4:2:1]$

Methylene ether CICH2.C6H4: O2: CH2 (Piperonyl chloride).

Alcohols. 664 1230

Decker, H. und Koch, O. Berlin, Ber. 1), chem. Ges., 38 1905, (1739-1741).

Orcinol $C_6H_3Me(OH)_2[1:3:5]$

Mussett, J. A. Konstitution des Kondensationsproduktes aus Orein und Acetessigester. Diss. Tübingen, 1902, (40).

AMINO-DERIVATIVE.

Methyl ether.

Henrich, F. and Schierenberg, F. Oxydationsprodukt des Amidooreinmonomethyläthers, C₆H₂(OHcNH₂)(CH₃)(OCH₃)
-[1:2:3:5], J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (365-374).

Toluquinol C_6H_3Me (OH)₂[1:2:5]. Nitrobromo- and amnobromoperivatives.

Zincke, T. und Emmerich, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (309–317).

PHENOLS $C_8H_{10}O_2$

4-Ethylpyrocatechol EtC₆H₃(OH)₂
METHYLENE AND DIMETHYL ETHERS OF THE
DIBROMO-DERIVATIVE

 $\text{CH}_2\text{Br.CHBr.C}_6\text{II}_3 < \bigcirc > \text{CH}_2 \text{ and }$ $\text{CH}_2\text{Br.CHBr.C}_6\text{II}_3(\text{OMe})_2$

Barger, G. and Jowett, H. A. D. [α-3: 1-Methylenedioxyphenyl-αβ-dibromeethane and α 3: 1-dimethoxyphenyl-αβ-dibromoethane.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (967-97-4); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (205).

Ethylquinol.

TRIBROMO-DERIVATIVE.

Zincke, T. und Reinbach, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (355-364).

p-Oxyethylphenol.

METHYL ETHER OF THE TRICHLORO-DERIVATIVE MeO. C_0H_4 . CH(OH), CCl $_3$

and its acetyl derivative.

Dinesmann, A. Paris, C.-R. Acad.
sci., 141, 1905, (201–203).

ALCOHOLS $C_nH_{2n-6}O_2$ ALCOHOLS $C_9H_{12}O_2$

Oxyphenylethylcarbinol.
METHYL ETHER C₆H₄(OMe).CHEt(OH)

Hell, C. Zur Abwehr. [Betr. Verhalten des p-Methoxyphenyl-äthylcarbinols...] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1680–1683).

Hell, C. und Hofmann, A. Ueber ound p-Methoxyphenyl-äthylcarbinol und die daraus erhaltenen Anethole, *l.c.*, (1676–1680).

Klages, A. Hrn C[arl]. Hell zur Erwiderung. (I. 11.) Betr. [Methoxyphenyl-äthyl-carbinol.] l.e., (912-914, 2219-2222).

PHENOLS C_nH_{2n-8}O₂ PHENOLS C₈H₈O₂

Di-oxystyrene $CH_2: CH.C_6H_3(OH)_2[1:3:4].$ DIMETHYL ETHER.

Barger, G. and Jowett, H. A. D. [3:4-Dimethoxystyrene.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (967-974); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (205).

PHENOLS C9H10O2

Propenylpyrocatechol C₆H₃(OH)₂.CH: CHMe

METHYLENE ETHER (isoSafrole).

Ehrle, A. Einwirkung des Natriumäthylats auf Bromide des Isosafrols und gebromte Isosafrole. Diss. Rostock, 1904, (49).

Propenylpyrocatechol C₆H₃(OH)₂.CH₂.CH : CH₂

METHYL ETHER (Eugenol).

Thoms, H. Wertbestimmung des Nelkenöles. [Eugenol.] Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (140–150).

> PHENOLS $C_nH_{2n-14}O_2$ PHENOLS $C_{13}H_{12}O_2$

Dioxydiphenylmethane.

OCTABROMO-DERIVATIVE.

Zincke, T. and **Buff**, M. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (318–354).

PHENOLS C14H14O2

Di-p-oxydiphenylethane.

DIMETHYL ETHER CH₃.CH(C₆H₄OMe)₂

Lunjak, A. 1. St. Peterburg, Žuru. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (301-311).

PHENOLS C. H. O.

Di-p-oxydiphenyldimethylmethane $(C_6H_4.OH)_2CMe_2$

TETRABROMO- and DIBROMODINITRO-DERIVATIVES.

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (75-99).

NITRO-DERIVATIVES.

Széky, T. Nitroderivate des p-Diphenylol-dimethylmethans. (Ungarisch and Deutsch) Orv.-Termt. Ért., Kolozsvár, II. Termt. sz., 26, 1904, (37-78, 1-11).

PHENOLS $C_{16}H_{18}O_2$

Dioxytetramethyldiphenyl $[HO.C_6H_2Me_2.]_2$

and the DIACETYL DERIVATIVE.

Auwers, K. und Markovits, Th. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (226-237).

PHENOLS C19 H24 O2

Di-p-oxy-diphenylheptane C_6H_{13} . $CH(C_6H_4,OH)_2$

and its DIBENZOYL DERIVATIVE AND DIMETHYL ETHER.

Lunjak, A. I. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (301–311).

PHENOLS $C_n H_{2n-16} O_2$

PHENOLS C14H12O3

p-Dioxystilbene.

Münch, S. p-Dioxystilben. Diss. Marburg, 1903, (58).

ALCOHOLS $C_nH_{2^{n-16}}O_2$

ALCOHOLS C14H12O2

Dihydro-oxanthranol

 $C_6H_4 < \frac{C(OH)}{C(OH)} > C_6H_6$

and its DIACETYL DERIVATIVE.

Godehot, M. Produits d'oxydation de dihydro-oxanthranol. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (250-252).

PHENOL CuH2n-180,

PHENOL C14H10O2

p-Dioxytolane

HO.C6H4.C: C.C6H4.OH

TETRACHLORO-DERIVATIVE, DIBROMIDE AND CHLOROBROVIDE.

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (236-258).

(D-7195)

Wagner, H. Tetrachlor-p-Dioxytolan. Diss. Marburg, 1903, (59).

2:3-Dioxy-anthracene

and the DIACETATE AND DIMETHOXY-DERIVATIVE.

Lagodzinski, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (90-111).

PHENOLS $\mathbf{C}_{\mathfrak{n}}\mathbf{H}_{2\mathfrak{n}-22}\mathbf{0}_{2}$

PHENOLS $C_{19}H_{16}O_2$

Dioxytriphenylmethane.

Wollenberg, W. Derivate des Dioxytriphenylmethans. Diss. Marburg, 1902, (50).

ALCOHOLS C.H2n-2202

ALCOHOLS C20H18O2

Dibenzhydrylbenzene C₆H₄(CHPl₁,OH)₂

Guyot, A. et Catel, J. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1348-1350).

PHENOLS CuH2n-2402

PHENOLS C20H16O2

2:5-Dioxy-7-phenylstilbene.

DIMETHYL ETHER (MeO)₂C₆H₃. CPh: CHPh

Kauffmann, H. und Grombach, Ad. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (794-801).

PHENOLS C.H 2n-2602

PHENOLS $C_{20}H_{14}O_2$

ββ-Dinaphthol.

Bünzly, H. und Decker, H. Oxydation des β , β -Dinaphtols. *l.c.*, (3268–3273).

ALCOHOLS CnH2n-3002

ALCOHOLS C26H22O2

Benzpinacone

Ph₂C(OH).CPh₂(OH)

Meerburg, P. A. . . . Transposition atomique intramoléculaire chez les benzopinacones [spécialement de la 4.4'.1''.4.''' tétrachlorobenzopinacone en 4.4'.4''.4.''' tétrachlorobenzopinacoline]. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (131–139).

Montagne, P. J. . . . Transposition atomique intramoléculaire chez les benzopinacones [spécialement de la 4.4'.4". tétrachlorobenzopinacone en 4.4'.4". tétrachlorobenzopinacoline]. l.c., (105–131).

2 x 2

Valeur, A. Benzopinacone et benzopinacoline. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (480-481).

Phenylene-triphenyl-bis-carbinol HO.CPh₂.C₆H₄.CHPh.OH

Guyot, A. et Catel, J. Dérivés du benzodihydrofurfurane. *l.e.*, **140**, 1905, (254-256). [Erratum (400)].

TRI-OLS.

PHENOLS C_uH_{2u-6}O₃ PHENOLS C₆H₆O₃

Pyrogallol $C_6H_3(OH)_3[1:2:3]$

Fabinyi, R. und Szeki, T. Condensation von Pyrogallol mit Aceton und Methyl-äthyl-keton. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3527-3531).

Hess, H. Méthylation du pyrogallol. Thèse, Genève, 1904, (64).

("ONDENSATION PRODUCT FROM PYROGALLOU AND ACETONE

$$\begin{array}{c} \mathrm{CMe_2} \\ \mathrm{C_6(OH)_3} \\ \mathrm{CMe_2} \\ \mathrm{CMe_2} \end{array} \\ \mathrm{CG(OH)_3} \end{array}$$

and the hexa-acetate and hexabenzoate.

Fabinyi, R. und Szeki, T. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3527-3531).

$\begin{array}{c} \mathrm{Dimethyl} \quad \text{ether} \\ \mathrm{C_6H_3(OMe)_2(OH)} \left[6:2:1\right] \end{array}$

Graebe, C. und Hess, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (232-243).

TRIMETHYL ETHER.

4- and 5-Amino-derivatives.

Graebe, C. und Suter, M. l.e., (222-232).

1:6- DIBROMO-DERIVATIVE C6HBr2(OH)3

Perkin, W. H. jun. and Simonsen, J. L. [Dibromopyrogallol and its triacetyl derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1995, (855-864).

Oxyquinol.

Heintschel, E. Condensation des Oxy-hydrochinons mit Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2878-2883).

Phloroglucinol.

Hartwich, C. und Winckel, M. Vorkommen von Phloroglucin in Pflanzen. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (462-475).

TRIMETHYL ETHER.

Mannich, C. Einwirkung von Salpetersäure auf Phloroglucintrimethyläther. *l.e.*, (501–512); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (46–56).

PHENOLS C₃H₁₀O₃

4-Oxyethylpyrocatechol CH₃.CH(OH), C₆H₃(OH)₂

DIMETHYL and METHYLENE ETHERS OF THE BROMO-DERIVATIVES

 $\begin{array}{l} {\rm CH_2Br.CH(OH).C_6H_3(OMe)_2 \ and} \\ {\rm CH_2Br.CH(OH).C_6H_3} {\rm <} \\ {\rm O>CH_2} \end{array}$

Barger, G. and Jowett, H. A. D. [α-3: 4-Dimethoxyphenyl-β-bronio-α-hydroxyethane, α-3: 4-methylenedioxyphenyl-β-bromo-α-hydroxyethane, β-3: 4-methylenedioxyphenyl-β- hydroxyethylmethylamine, and Mameli's piperonyl

dibromide, $CH_2Br.CH_OH).C_6H_2Br.CO>CH_2.$

London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (967–974); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (205).

ALCOHOLS C.H.2n-603

ALCOHOLS C9H12O3

Dioxypropylphenol.

MONOMETHYL ETHER
MeO.C₆H₄.CH(OH).CH(OH).CH₃
(Anethorlycol)

and its mono- and di-acetyl derivatives

Varenne, E. et Godefroy, L. Anéthoglycol (glycol de l'anéthol). Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (591-592).

PHENOLS C_nH_{2n-6}O₃ PHENOLS C₉H₁₀O₃

Phenols (OH)₃C₆H₂.CH: CHMe Trimethyl ether (Asarone).

Beckstroem, R. Derivate des Asarons, Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (92– 96),

PHENOLS C_nH_{2n-12}O₃ PHENOLS C₁₀H₆O₃

1:3:6-Trioxynaphthalene.

Acetate and benzoate, polymeride $C_{20}H_{16}O_6$ and its acetate and benzoate.

Meyer, R. und Hartmann, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3945-3956).

ALCOHOLS C₁₅H_{2n-14}O₃
ALCOHOLS C₁₅H₁₆O₃

2:5-Dioxy-diphenylethylcarbinol.

DIMETHYL ETHER (MeO)₂.C₆H₃.C(OH)PhEt

Kauffmann, H. und Grombach, Ad. 1.e., (794-801).

PHENOLS C_nH_{2n-16}O₃ PHENOLS C₁₄H₁₂O₃

2.3'.4'- and 4.3'.4'-Trioxystilbene (HO)₂C₆H₃.CH: CH.C₆H₄OH METHYLENE ETHER.

Kostanecki, S. von und Sulser, J. l.c., (941-942).

PHENOLS C.H 211-2003

PHENOLS $C_{16}H_{12}O_3$

Trioxyvinylphenanthrene.

Trimethyl. Ether and its pierate.

Knorr, L. und Pschorr, R. l.e., (3153-3159).

ALCOHOLS $C_nH_{2n-22}O_3$

ALCOHOLS C19 H10 O3

2:5-Dioxytriphenylcarbinol $CPh_2(OH), C_6H_3(OH)_2$ DIMETHYL ETHER $(MeO)_2, C_6H_2, C(OH)Ph_2$

Kauffmann, H. und Grombach, Ad. l.c., (794-801).

3: 5-Dioxytriphenylcarbinol.

ETHER $CPh_2(OH).C_8H_3(OH).O.C_6H_3(OH).$ $CPh_2(OH)$

(Phenol ether of 3:5-dioxytritanol).
Liebig, H. von. J. prakt Chem., Leip-

zig, (N.F.), **72**, 1905, (105–172).

ALCOHOLS $C_{20}H_{18}O_3$

2:5-Dioxydiphenylbenzylcarbinol.

DIMETHYL STHER

(MeO)₂,C₆H₃,C(OH)Ph.C₇H₇

Kauffmann, H. und Grombach, Ad. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (794-801).

ALCOHOLS $C_nH_{2n-24}O_3$

ALCOHOLS $C_{20}H_{16}O_3$

Dioxyphenylanthranol dihydride.

Diphenyl ether

Pho.C(OH)<C₆H₄>CPh.OPh

(9:10-Diphenoxy-9-phenylanthranol hydride) and its acetate.

Liebermann, C. und Lindenbaum, S. l.c., (1799-1805).

ALCOHOLS $C_nH_{2n-26}O_3$ ALCOHOLS $C_{20}H_{14}O_3$

Resorcylanthranol

 $C_6H_3(OH)_2.C < \begin{array}{c} C_6H_4 \\ C_6H_4 \end{array} > C.OH$

and the triacetate.

Liebermann, C. und Mamlock, L. l.c., (1797-1798).

TETRA-OLS.

PHENOL C H2n-604

PHENOL $C_9H_{12}O_4$

Oxytrimethylpyrogallol.

Graebe, O. et Studer. Un oxytriméthylpyrogallol identique avec l'antiarol de Kiliani. Arch. Sci. Phys., Genève, sér. 4), 17, 1904, (117).

PHENOLS $C_nH_{2^{n-14}}O_4$

PHENOL C₁₂H₁₀O₄

Diresorcinol.

Hexabromo-derivative.

Bechhold, H. Das eigenartige Verhalten von Hexabromdiresorcin in alkalischer Lösung. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (845-846).

ALCOHOLS $C_nH_{2n-22}O_4$

ALCOHOL $C_{19}H_{18}O_4$

Trioxytriphenylcarbinols

 $(\mathrm{HO.C_6H_4})_3\mathrm{C.OH}$

TRIMETHYL ETHERS

(m- and p-Trianisylcarbinols).

Sulphates.

Baeyer, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1156–1164).

HEXA-OLS.

PHENOLS $C_n \mathbf{H}_{2^{n-14}} \mathbf{0}$

PHENOL C10H10Os

Hexaoxydiphenyl [3:4:5:3':4':5' and 2:3:4:2':3':1'].

HEXAMETHYL ETHERS.

Graebe, C. und Suter, M. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (222-232). OCTA-OLS.

PHENOLS $C_nH_{2^{n-14}}O_8$ PHENOL $C_{14}H_{14}O_8$ Hexaoxyhydrobenzoin.

HEXAMETHYL ETHER [(MeO)₃C₆H₂.CH(OH)—]₂

Heffter, A. and Capellmann, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3634-3640).

1240 REDUCED BENZENOID-OLS. CYCLIC-OLS OTHER THAN BENZENOID-OLS.

GENERAL.

Auwers, K. Umwandelung hydroaromatischer Alkohole vom Typus

R C C: C C CH3 HO C C: C C CHCl2 in Benzolderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1697-1711).

Brunel, L. Thymomenthol et dérivés. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (252–253).

Haller, A. et March, F. Une nouvelle méthode de synthèse de dérivés alcoylés de certains alcools cycliques saturés. Préparation d'homologues du menthol. l.c., \474-479).

— Etude des β méthyl 4 benzylcyclohexanols et 1 méthyl-4 dibenzylcyclohexanol. *l.c.*, (624–629).

et Martine, C. Menthones et menthols obtenus par la réduction de la pulégone par l'action catalytique du nickel réduit. *I.e.*, (1298-1303).

Ihssen, G. Isomere Menthylamine u. Menthole. Diss. Leipzig, 1903, (56).

Leroux, H. Le décahydronaphtol β et l'octohydrure de naphtaline. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (590-591).

Moycho, S. und Zienkowski, F. Camphen. I. Oxydation des Camphens; Isolirung der Oxydationsproducte. Neu aufgefundene Oxydationsprodukte, 2. Cyclen. 3. Camphenglycol. 4. Ueber die Verbindung C₁₀H₁₆O₂. 5. Neue Säure von der Zusammensetzung C₁₀H₁₄O₃. 6. Camphenkamphersäure. 7. Camphenilsäure. 8. Methylcamphenilol. (Alkohol C₁₀H₁₈O aus Camphenilon.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (17–63).

Nikitin, V. I. Alcools terpéniques nouveaux obtenus du carvone, du hydrocarvone et de la fenchone. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 780–783).

Nikitin, V. I. Un hydrocarbure nouvel de la série C_nH_{2n-6} obtenu en partant de l'alcool thujylique. (Russ.) *l.c.*, (proc.-verb. 783-784.)

Sabatier, P. et Mailhe, A. Synthèse de divers alcools dans la série du cyclohexane. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (343-346).

nones et les méthylcyclohexanols correspondants. *l.c.*, **140**, 1905, (350-352).

Soden, H. von und Elze, F. Auffindung eines neuen Terpenalkohols im ätherischen Myrtenöl. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1031).

— Ätherisches Birkenknospenöl. [Betulol.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1636–1638).

Tappeiner, H. von. Wirkung der photodynamischen (fluoreszierenden) Substanzen. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 21, 1904, (375–395).

Thoms, H. Maticoöl und Maticokampfer. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H, I, 1905, (180-183); Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (811-812); Apoth-Ztg, Berlin, **19**, 1901, (771-773); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (120-126).

—— und Molle, B. Reduktion des Cineols. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (117–128).

Ullmann, F. und Mourawiew-Winigradoff, A. Phenylchrysofluoren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2213-2219).

Wallach, O. 1. Bestandteile der Salbeiöle. 2. Phellandrengehalt des ätherischen Oels von Schinus molle L. 3. Vorkommen eines Alkohols von den Eigenschaften des Pinocarveols im ätherischen Oel von Eucalyptus globulus. 1. Semicarbazon des d- und 1- Fenchons und das Vorkommen von 1- Borneolester im Thujaöl. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1905, (1-16).

OLS C_0H_{20} 0 ols C_0H_{12} 0 Cyclohexanol.

Holleman, A. F., Laan, F. II. van der et Slijper, II. H. Préparation [suivant la méthode catalytique de M. M. Sabatier et Senderens par l'hydrogénation du phénol] du cyclohexanol et de quelques-uns de ses dérivés. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (19-24).

HODOCYCLOHEXANOL C6H101.OH

Acetyl and propionyl esters.

Brunel, L. Nouveaux dérivés d'addition du tétrahydrobenzène. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (1029-1031).

ors C₇H₁₄O Cycloheptanol

 $\begin{array}{c} \text{CH oH)} < \stackrel{\text{CH}_2 \text{ . CH}_2 \text{ . CH}_2}{\text{CH}_2 \text{ . CH}_2 \text{ . CH}_2} \end{array}$

(Suberyl alcohol).

Demjanov, N. Le nitrile de l'acide hexaméthylènecarbonique, l'amine C₈H₁₁CH₂NH₂ et sa transformation dans Palcool subérique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (166-176).

o-, m- and p- Methylcyclohexanol and tert.- methylcyclohexanol

Sabatier, P. et Mailhe, A. Dérivés monochlorés du méthyl cyclohexane. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (350–352, 840-843).

Cyclohexylcarbinol C₆H₁₁. CH₂OH

Sabatier, P. et Mailhe, A. l.c., 139, 1904, (343-346).

ols $C_8H_{16}O$ Dimethylcyclohexanols

 $\mathrm{CH_2} < \stackrel{\mathrm{CH_2}}{\mathrm{CH_2}} : \stackrel{\mathrm{CH_2}}{\mathrm{CHMe}} > \mathrm{CMe}$. OH

$$\text{CH}_2 < \stackrel{\text{CHMe}}{\text{CH}_2} - \stackrel{\text{CH}_2}{\text{CH}_2} > \text{CMeOH}$$

and
$$\text{CHMe} < \stackrel{\text{CH}_2}{\text{CH}_2} \cdot \stackrel{\text{CH}_2}{\text{CH}_2} > \text{CMe.OH}$$

Sabatier, P. et Mailhe, A. l.c., 141, 1905, (20-22).

3-**0**xy-1: 1-dimethylhexahydrobenzene

$$Me_2C < CH_2.CH(OH) > CH_2$$

Crossley, A. W. and Renouf, N. [3-Hydroxy-1: I-dimethylhexahydrobenzene and its acetyl and benzoyl derivatives; its density, magnetic rotation and refractive power; also its oxidation and the action of hydrogen bromide and hydrogen iodide on it.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1487-1503); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (209).

ors $C_9H_{18}O$

3-Methyl-6-ethylcyclohexanol

$$CHMe < \begin{array}{c} (H_2 \cdot CH(OH)) \\ CH_2 \cdot CH_2 \end{array} > CHEt$$

Haller, A. β-Méthyl-ε-alcoyleyclohexanones et les alcools correspondants homologues de la menthone et du menthol. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (127–130).

Cyclohexyldimethylcarbinol

 $\mathrm{C_6H_{11}.CMe_2.OH}$

Sabatier, P. et Mailhe, A. l.c., 139, 1904, (343-346).

Normenthanol

$$\mathrm{CH_2} < \mathrm{CH_2} \cdot \mathrm{CH_2} \cdot \mathrm{CH_2} > \mathrm{CH.CMe_2.OH}$$

Perkin, W. II. jun. and Matsubara, K. [Normenthanol (8) and its phenylurethane.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (661-672).

ors $C_{10}H_{20}O$

3-Methyl-6-propyl-cyclohexanol

$$CHMe < \begin{array}{c} CH_2 \cdot CH(OH) \\ CH_2 - CH_2 \end{array} > CH.C_3H_7$$

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (127-130).

I-Methyl-4-propyl-3-cyclohexanol and its PHENYLCARBAMATE.

Haller, A. et March, F. Nouvelle méthode de synthèse de dérivés alcoylés de certains alcools cycliques saturés. Préparation d'homologues du menthol, l.c., (471-479).

Menthanols.

o-Menthanol (2)

$$\label{eq:CHMe2} \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CHMe} & \leftarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{C(OH)} & \footnotesize \text{(CHMe_2)} & \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 & \footnotesize \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array} \\ \rightarrow & \footnotesize \begin{array}{ll} \footnotesize \text{CH}_2 \\ \footnotesize \text{CH}_2 \end{array}$$

Kay, F. W. and Perkin, W. H. jun, London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1066– 1083).

o-Menthanol (8).

$$CHMe < \frac{CH(CMe_2OH).CH_2}{CH_2} > CH_2$$

Kay, F. W. and Perkin, W. H. jun. oc. cit.

m-Menthanol (3) and m-menthanol (8)

l.e., (1083-1106).

p-MENTHANOL (8)

Perkin, W. H. jun. l.e., (639-655).

Menthol.

$$\text{CHMe} < \stackrel{\text{CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2}{\text{CH}_2\text{----}\text{CH}_2} > \text{CH.C}_3\text{H}_7$$

(3-Methyl-6-isopropyl-cyclohexanol).

Haller, A. et Martine, G. Synthèse de la menthone et du menthol. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (130–132).

Dessler, W. Berichtigung [betr. Umwandlung von l-Menthol in d-Menthol]. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F., 71, 1905, (248).

Kondakow, I. Stereoisomere Menthole. l.e., 72, 1905, (185-193).

McKenzie, A. and Thompson, H. B. [Fractional hydrolysis of I-menthyl dlphenylethoxyacetate, dl-α-and-β-hydroxybutyrate, dl-lactate, and dl-α-ethoxypropionate; the action of heat on the isomeric menthyl mandelates.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1004-1022); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (184).

Patterson, T. S. and Taylor, F. [1-Menthyl diacetyl-d-tartrate and its rotation; also the rotations of menthol, l-menthyl d-tartrate and l-menthyl acetate.] l.c., (33-12); [abstract] Proc., 20, 1901, (252).

The influence of solvents on the rotation of optically active compounds. Part VII. Solution-volume and rotation of menthol and menthyl tartrates. l.c., (122-135); [abstract] Proc. l.c., 21, 1905, (15).

Smiles, S. [l-Menthyl bromoacetate and the I-menthyl esters of dimethylthetine bromide, dl-methylethylthetine bromide, and diethylthetine bromide.] 1.c., (450-461); [abstract] Proc. l.e., (92-93).

Tertiary Menthol

$$\label{eq:CHMe} $$^{\text{CH}_2}$. $^{\text{CH}_2}$. $^{\text{CH}_2}$>$C(OH)$. C_3H_7$$$

Perkin, W. H. jun. Synthesis of Tertiary menthol and of inactive menthene. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (255-256).

Pulegomenthols.

Haller, A. et Martine, ('. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1298–1303).

Hexahydrothymol

and its acid esters formed with succinic and phthalic acids.

Brunel, L. l.e., (252-253).

Tetrahydroeucarveol

AND THE PHENYLURETHANE.

Wallach, O. und Köhler, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (94-

OLS C11H22O

1-Methyl-4-isobutyl-3-cyclohexanol and its PHENYLCARBAMATE.

Haller, A. et March, F. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (474-479).

3-Methyl-6-isobutyl-cyclohexanol

$$\text{CHMe} < \stackrel{\text{CH}_2, \text{CH}(\text{OH})}{\text{CH}_2} > \text{CH}.C_4\text{H}_9$$

Haller, A. l.e., (127-130).

Cyclohexylisobutyl-carbinol C6H1, CH(OH).CH2.CHMe2

Sabatier, P. et Mailhe, A. l.e., 139, 1901, (313-316).

OLS C12 H240

I-Methyl-I-isoamyl-3-cyclohexanol

$$\text{CHI} < \frac{\text{CHMe} - \text{CH}_2}{\text{CH}_2 \cdot \text{CH} \cdot \text{C}_5 \text{II}_{11}} > \text{CH.OH}$$

Haller, A. et March, F. l.e., 140, 1905, (174-179).

> OLS $C_nH_{2n-2}O$

OLS C.H.O

4 - Normenthenol (8)

$$\text{CH}_2 < \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-CH} \\ \text{CH}_2\text{-CH}_2 \\ \end{array} > \text{C.CMe}_2.\text{OH}$$

Perkin, W. H. jun. and Matsubara, K. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (661-672).

OLS C10H18O

3-Methyl-6-allyl-cyclohexanol ${
m CHMe}<{
m CH_2.CH(OH) \atop CH_2---CH_2}>{
m CH.C_3H_5}$

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (127-130).

Decahydronaphthol C₁₀H₁₇OH ACETYL AND PHENYLCARBAMYL DERIVATIVES. Leroux, H. l.c., (590-591).

Borneol.

Golubev, P. G. Sur un camphre obtenu du bornéol provenant de l'huile éthérée du sapin sibérien. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904. (proc.-verb. 776-777).

McKenzie, A. and Thompson, H. B. [Fractional hydrolysis of *l*-bornyl *dl*-phenylethoxyacetate, *dl*-mandelate, *dl*-lactate, *dl*-α-hydroxybutyrate, and *dl*-α-ethoxypropionate.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1004–1022); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (184).

BORNEOL ACETATE C10H17OAc

Golubev, P. Sur les produits cristallins obtenus de l'huile éthérée de l'Abies sibirica. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1096– 1108).

Dihydrocarveol.

Čugajev, L. A. l.c., (988-1052).

Isoborneol.

Bouveault, L. et Blanc, G. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (93-95).

Menthenols.

 $\begin{array}{c} \Delta^{1}\text{-}o\text{-}Menthenol. (8) \\ \mathrm{CMe} < \begin{array}{c} \mathrm{C(CMe_{2}.OH).~CH_{2}} \\ \mathrm{CH_{2}} \end{array} \\ \end{array} > \mathrm{CH_{2}} \end{array}$

Kay, F. W. and Perkin, W. H. jun. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1066-

1083). Δ^{2} - and Δ^{3} -m-Mentuenol (8)

and CHMe<CH $_2$.C(CMe $_2$.OH)>CH

Perkin, W. H. *jun*. and **Tattersall**, G. *l.e.*, (1083-1106).

 $\begin{array}{c} \Delta^3 \text{-}p\text{-}Menthenol (8) \\ \text{CHMe} < \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-}\text{CH} \\ \text{CH}_2\text{-}\text{CH}_2 \end{array} > \text{C.CMe}_2\text{OH} \end{array}$

Perkin, W. H. jun. and Pickles, S. S. l.e., (639-655).

Methylcamphenylol

and the CRETHANE and ACETATE.

Moycho, S. und Zienkowski, Fr. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (17-63).

Bouveault, L. et Blanc, G. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (93-95).

Terpineol.

Reichard, C. Reaktion des Terpineol. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (971-972).

ols $C_{13}H_{24}O$ Dicyclodihexylcarbinol

(C₆H₁₁)₂('H(OH)

Sabatier, P. et Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (343-346).

 $\begin{array}{ccc} \mathit{OLS} & C_n H_{2^n-4} 0 \\ \text{ols} & C_{12} H_{22} 0 \\ \text{Allylborneol.} \end{array}$

Gordon, A. B. La synthèse et les propriétés de l'allyl-bornéol. (Russe) Kazanĭ, 1904, (1+129+2).

 $\begin{array}{ccc} \mathit{OLS} & C_n H_{2^n-\delta} \mathbf{0} \\ \text{ols} & C_{10} H_{12} \mathbf{0} \end{array}$

Tetrahydronaphthol.

Bromo-derivative $C_{10}H_{10}Br(OH)$ (Bromhydrin of tetrahydronaphthylene glycol).

Leroux, H. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (672-674).

ols $C_{13}H_{18}O$ Cyclohexylbenzyl Alcohol

C₆H₁₁.CH(OH).C₆H₅

Sabatier P. et Mailhe, Λ . l.e., (343-346).

ols $C_{14}H_{26}O$

4-Benzyl-1-methyl-3-cyclohexanol. Haller, A. et March, F. l.c., 140, 1905, (624-629).

Cyclohexylphenylmethylcarbinol $C_6H_{11}.C(OH)MePh$

Sabatier, P. et Mailhe, A. l.c., 139, 1901, (343-316).

OLS C_nH_{2n-16}0 ols C₁₃H₁₀0

Fluorenyl Alcohol

 $\frac{{\rm C_6 H_4}}{{\rm \dot{C}_6 H_4}} > {\rm CH.OH}$

ACETYL DERIVATIVES OF 2-NITRO-, 4-NITRO-, AND OF 2:7- AND 2:4-DINITRO-FLUORENYL ALCOHOLS.

Schmidt, J. und Bauer, K. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3737-3757).

ors C14H150

Diphenylenemethylcarbinol

 $\stackrel{\mathrm{C_6H_4}}{\overset{\cdot}{\mathrm{C}_6\mathrm{H_4}}}\!\!\!>\!\!\mathrm{CMe.OH}$

Ullmann, F. und Wurstemberger, R. von. l.e., (4105-4110).

ols $C_{21}H_{26}O$

2: 4-Dibenzyl-1-methyl-3-cyclohexanol.

Haller, A. et March, F. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (624-629).

 $\begin{array}{ccc} \mathit{OLS} & C_n H_{2^n-24} 0 \\ \text{ols} & C_{19} H_{14} 0 \\ \text{Phenylfluorenol} \end{array}$

and its ACETATE.

Kliegl, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges.,
38, 1905, (284–297).

ors $G^{-0}H^{10}O$

Diphenylenebenzylcarbinol

 $\stackrel{\mathrm{C_6H_4}}{\overset{\circ}{\mathrm{C}_6\mathrm{H_4}}} > \overset{\mathrm{C}_{\mathrm{OH}}}{\overset{\circ}{\mathrm{CH_2Ph}}}$

Ullmann, F. und Wurstemberger, R. von. l.c., (4105-1110).

 $\begin{array}{ccc} \mathit{OLS} & C_n H_{2^n + 2^n} \mathbf{0} \\ \text{ols} & C_n H_{16} \mathbf{0} \end{array}$

Diphenylene-a-naphthylcarbinol

 $\frac{C_6 \Pi_4}{\dot{C}_6 \Pi_4} > C(OH).C_{10}H_7$

Ullmann, F. und Wurstemberger, R. von. *l.c.*, (1105-4110).

Phenyl-chrysofluorenol

 $\frac{C_6 H_4}{\dot{C}_{16} H_6} > C(OH) \cdot C_6 H_5$

Ullmann, F. and Mourawiew-Winigradoff, A. l.c., (2213-2219).

OLS C₀H_{2n-40}O ols C₃₂H₂₄O

672

Oxytriphenylanthracene dihydride

 $C_6H_4 < CPh_2OH_0OH_0 > C_6H_4$

(Triphenyldihydroanthranol and its METHYL ETHER.

Haller, A. et Guyot, A. Dihydrure d'anthracène γ -triphénylé et dérivés. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1901, (9-13).

OLS C₁₁H₂₁₁₋₄₈O ols C₃₈H₂₈O

Oxytetraphenylanthracene dihydride

 $Ph_2C < \begin{array}{c} C_6H_4 \\ C_6H_4 \end{array} > CPh.C_6H_4OH$ ETHYL ETHER.

Haller, A. et Guyot, A. Dihydrure d'anthracène γ -tétraphénylé et ses dérivés. *l.e.*, **140**, 1905, (283-287). [Erratum (400)].

DI-OLS.

DI-OLS CnH2nO2

DI-OLS $C_7H_{14}O_2$

Methylcyclohexanediol

CHMe CH₂.CH(OH) CH.OH and its diacetyl derivative.

Stadnikov, G. St. Peterburg, **Ž**urn, russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (485–489).

DI-OLS C10H20O2

 α - and β - 2:8- Dioxyterpane.

Rupe, H. and Schlochoff, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1719-1725).

 $DI-OLS = \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-2}\mathbf{O}_{2}$

DI-OLS C12H22O2

1:2- Dimethylcamphanediol

 $C_8\Pi_{14}$ $\stackrel{\rm CMe.OH}{\overset{\circ}{\rm CMe.OH}}$

Forster, M. O. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (232-241).

DI-OLS $\mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-4}\mathbf{0}_{2}$

DI-OLS CioH16O2

Glycol C₁₀H₁₆O₂

From camphene on oxidation.

Moycho, S. und Zienkowski, Fr. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (17-63).

TRI-OLS.

 $TRI ext{-}OLS$ $C_nH_{2n-18}O_3$ $TRI ext{-}OLS$ $C_{14}H_{10}O_3$ Alcohol $C_{14}H_{10}O_3$

TRIMETHYL ETHER (Methylthebaol).

Freund, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3231-3256).

1250 UNCLASSIFIED ALCOHOLS.

GENERAL.

Tschirch, A. und Müller, O. 67. Guttapercha von Deutsch-Neu-Guinea.—68. Albane und Fluavil der Sumatraguttapercha.—69. Albane des Mikindani-Kautschuks aus Deutsch-Ostafrika. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (114–146).

Antiarol.

Suter, J. F. M. Dérivés méthylés des acides oxybenzoïques et synthèse de l'antiarol. Thèse, Genève, 1904, (58).

Arnisterin $C_{2\hat{\epsilon}}H_{4b}O$ (Arnisterol).

Klobb, T. Arnistérine, phytostérine de l'Arnica montana L. Naney, Bul. soc. sci., 5, 1904, (123-127).

Diacetyl derivative $C_{28}H_{44}(O\Lambda e)_2$ and Phenylgarbamyl derivative

C₂₈H₄₄(O.CO.NHPh)₂ **Klobb**, T. Paris, C.-R. Aead. sci., **140**, 1905, (1700-1701).

Cholesterols

(Cholesterins).

Menozzi, A. Identità della colesterina del latte eon quella della bile. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, i, 1903, (126-131).

Neuberg, C. and Rauchwerger, D. Neue Reaktion and Cholesterin. [In: Beiträge zur wissenschaftlichen Medicin und Chemie. Festschrift für E. Salkowski.] Berlin, 1904, (277-284).

Schulze, E. und Winterstein, E. Verhalten des Cholesterins gegen das Lieht. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (316–319).

$\begin{array}{cc} \textbf{Cotellin} & C_{20}H_{20}O_6 \end{array}$

Hesse, O. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (243–248).

Lupeol C26H42()

Romburgh, P. van. Presence [of the cinnamic ester] of Inpeol in some kinds of guttapercha. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, (1905), (137), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (120-121), (Dutch).

Schulze, E. Lupeol. Hoppe-Neylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (174-476).

Perlatol C27H30O3

Hesse, O. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (449-502).

Phytosterols (Phytosterins).

Klobb, T. Phytostérine-alcool-bivalent. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1700-1701).

Trimethylcetrol $C_{54}\Pi_{46}O_{20}$ and diethylcetrol $C_{51}H_{38}(OEt)_2O_{13}$

Hesse, O. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (449-502).

ACIDS.

1300 GENERAL.

Barbieri, N. A. Les cérébrines de l'acide cérébrique préexistent dans le tissu nerveux à l'exclusion du protagon. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1551–1553). [Errata (1630)].

Bertram, W. Einwirkung von Anilin auf Anhydridearbonsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1615– 1625).

Bistrzycki, A. und Reintke, E. Abspaltung von Kohlenmonoxyd aus rertiären Säuren mittels concentrirter Schwefelsäure. *I.e.*, (839–848).

Bondzyński, St., Dombrowski, St. und Panek, K. Die Gruppe von stickstoffund schwefelhaltigen organischen Säuren, welche im normalen Menschenharn enthalten sind. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (83-124).

Brochet, A. et Petit, J. Sur l'électrolyse d'acides organiques au moyen du courant alternatif. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (442-444).

Brühl, J. W. und Schröder, H. Salzbildungen in Lösungen, insbesondere bei tautomerisierbaren Körpern

Pseudosäuren, Pseudobasen). Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (1-18, 513-541); Heidelberg, Verh. naturhist. Ver., N. F., **8**, 1905, (182-200, 246-276).

Celtner, J. et Reformatskij, S. Action du magnésium sur les éthers des bromacides et sur un mélange des ces éthers avec les aldéhydes. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 37, 1905, proc.-verb. 1297-1298).

Claisen, L. I. Anwendung des Natriumamids für die Condensation der Ketone mit Säureestern. (Nach Versuehen von R. Feyerabend). 3. Einwirkung von Monochloressigester auf Ketone bei Gegenwart von Natriumamid. (Zum Tl gemeinschaftl. mit R. Feyerabend). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (693-709).

Čugajev, L. A. Méthode de préparation des combinaisons xanthogéniques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**,1904, (1253–1258).

Ecker, K. Elektrolyse organischer Salze. Diss. kgl. techn. Hochschule. München, 1903, (68, mit 1 Taf.).

Ipatjev, V. N. et Šulíman, G. G. Décomposition catalytique des acides organiques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb. 764-765).

Jones, H. C. and Getman, F. H. The existence of hydrates in solutions of certain non-electrolytes and the non-existence of hydrates in solutions of organic acids. Amer. Chem. J., Baltinore, Md., **32**, 1901, (308–338).

Joslin, O. T. Fats. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin, 1904, (726).

Kldiašvili, A. Action de quelques acides gras sur l'amidon. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (905–908).

Konovalov, M. I. Ressemblance des sels de fer des acides organiques avec les sels des nitro-dérivés. (Russ.) l.c., (1062-1067).

Kühn, A. Verhalten der Gruppierung N-C-N gegen Acylierungsmittel. Diss. Erlangen (E. Th. Jacob), 1904, (31).

Lambrecht, W. Nitroderivate der Cumarine. Verhalten von Kupfersalzen schwacher Säuren gegen Methylalkohol. Diss. Tübingen, 1903, VIII --- 36). Mailhe, A. Die Persäuren und ihre Salze. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1105-1107).

Marie, C. Réduction électrolytique des composés incomplets. [Säuren.] [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. b.] Berlin, 1904, (142-444).

Menšutkin, B. N. Les éthérates des combinaisons halogénées du magnésium. Action de l'eau sur les éthérates; solubilité dans l'eau des hydrates du bromure et de l'iodure de magnésium. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1161-1185).

Sur les éthérates des combinaisons halogénées du magnésium. Action des acides monobasiques saturés ; sur les combinaisons du bromure et de l'iodure de magnésium avec les acides. Russ.) L.c., (proc.-verb. 1291-1292).

Müller, K. Aciditätsdifferenz mehrbasischer Carbonsäuren. Diss. Tübingen, 1903, 47).

Muller, P. Th. et Bauer, Ed. Méthode optique différentielle de diagnose des pseudoacides. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (203-211).

sation de quelques pseudoacides (acides isonitrosés). l.e., **2**, 1904, (457-471).

chalcur de dissociation de la acides isonitrosés pseudo-acides) par la méthode des conductibilités. *I.e.*, (172–197, av. 2 fig.).

Schiff, U. Separazione delle funzioni acida e basica per mezzo della formaldeide. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte la, 1903, 1104-113).

Schrohe, [A.]. Sauerstoff und Säure, geschichtlich betrachtet. D. Essigind., Berlin, 8, 1904, 4157-460).

Selivanov, F. F. et Piščimuka, P. S. Un réactif pour les acides. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 343-345).

Tichvinskij, M. M. et Volochovič, L. Sur l'acétylisation du dihydrophénazine. (Russ.) *l.c.*, **37**, 1905, (8-11).

Vorländer, D. Addition von Säuren und Salzen zu αβ-ungesättigten Ketonen, (Mitbearb. von C. Siebert, P. Weissheimer und O. Rolle.) - Verbindungen der Aldehyde mit Halogenwasserstoff. (Bearb. mit C. Siebert.) - Aromatische Ketone und Halogenwasserstoff. Bearb, mit C. Siebert.) — Aromatische Kohlenwasserstoffe und Halogenwasserstoff. (Bearb. mit C. Siebert.) Pikrinsäure und α- ungesättigte Ketone. (Bearb. mit C. Siebert.)—Hydrohaloïde des Anisalacetophenons. (Bearb. mit O. Rolle.)—Einwirkung von Brom auf αβ-ungesättigte Ketone. (Bearb. mit C. Siebert.)—Verbindungen des Dimethylpyrons mit Natriummalonester. (Bearb. mit P. Weissheimer.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, [1–80].

Walther, J. Synthese von organischen Säuren, Kohlenhydraten und eiweissartigen Stoffen aus Kohlensäure. Zs. KohlensäureInd., Berlin, 9, 1903, (326– 328, 361–363, 403–405, 443–444.

Saponification.

Burr, Anton. Eventuelle Verseifung von Fett durch conc. Ammoniak bei der Gottlieb-Röse-Methode. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (248–250).

Fokin, S. Zerlegung der Fette durch Euzyme. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 11, 1904, (30-32, 48-49, 69-71, 91-92, 148-120, 139-141, 167-170, 193-195, 224-226, 244-247).

Hoyer, E. Fermentative Fettspaltung. Seifenfabr., Berlin, 23, 1903, (1093–1096); SeifensZtg, Augsburg, 30, 1903, (834–835, 854–855).

Joslin, O. T. Glycerine extraction from fats by means of stearo-sulphonic acids (Twitchell process). [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (726–727).

Kanitz, Aristides. Pankreassteapsin und die Reaktionsgeschwindigkeit der mittels Enzyme bewirkten Fettspaltung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (482–491).

Lewkowitsch, J. Fettspaltung durch Enzyme. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (544– 547).

Mohr, [O.]. Die enzymatische Fettspaltung in der Praxis. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (740-741).

Esterification.

Bogojawlensky, A. und Narbutt, J. Esterificirungsversuche. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3241-3353).

Graebe, C. Esterbildung mittelst Dimethylsulfat. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (244-249). Sudborough, J. J. and Roberts, D. J. Esterification constants of substituted acrylic acids. Part I. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1840–1854); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (86).

Esters.

Bloch, I. Elektrolyse von Estersalzen ungesättigter und hydroxylierter Dicarbonsäuren mit Kaliumacetat. Diss. München, 1902, (55).

Letsche, E. Kondensation von Diazobenzolimid mit Säureestern. Diss. Tübingen, 1903, (102).

Menšutkin, B. N. Sur les éthérates des combinaisons halogénées du magnésium. Action des éthers composés: combinaisons de l'iodure et du bromure de magnésium avec les éthers-sels. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1186-1216, av. pl. XXIX-XXXII).

Monastyrskij, D. Les éthers composés. (Russ.) Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et İ. A. Efron, Tome 41, St. Peterburg, 1904, (238-243).

Raikow, P. N. und Tischkow, P. Verhalten von Estern organischer Säuren beim Erhitzen mit Orthophosphorsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1268–1273).

Traube, W. und Scarlat, G. Einwirkung von Guanidin auf die Ester ungesättigter Säuren. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (27–37).

Tschitschibabin, A. E. Neue Synthesen mit Hülfe der magnesiumorganischen Verbindungen. 1. Eine neue Darstellungsweise von Säureestern. 2. Ueber die Einwirkung von magnesiumorganischen Verbindungen auf den Orthokohlensäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (561–566).

ACIDS AND ESTERS OF FATS AND FATTY OILS.

Andés, L. E. Welchen Einfluss haben Kältegrade auf Leinöl? Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (79).

Bornemann, G. Fette und Oele. Bericht über das Jahr, 1903. l.c., 11, 1904, (93-94, 114-116); 1.-4. Vierteljahr 1904. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (9-13, 249-251); I. Halbjahr 1905. l.c., (534-537).

Connstein, W. Praxis der fermentativen Fettspaltung. Seifenfahr., Berliu, 23, 1903, (600-602).

zyme. [5. Intern. Kongress für angew. ('hemie. 2.] Berlin, 1904, (537-544).

Debu, K. Les huiles éthérées. (Russ.) Dictionnaire encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, Tome 41, 8t. Peterburg, 1904, (205-219).

Derlin, L. Menschliches Fett. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (805-807).

Fahrion, W. Die Fettanalyse und die Fettchemie im Jahre 1904. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (369–374, 402–416).

Farnsteiner, K. Lithium Methode zur Trennung der gesättigten Säuren der Fette. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (129-136).

Fendler, G. Das fette Oel der Samen von Melia Azedarach L. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, [521-522]; Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (326-328).

— Das fette Oel der Samen von Carthamus tinctorius (Safloröl). Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (329– 331).

und Kuhn, O. Das fette Oel der Samen von Manihot Glaziovii. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (426-429).

Frank-Kamenetzky, A. Untersuchung der Fette, Oele und Wachsarten. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (26–27, mit Tah., 63).

Gaunt, Thomas. Corn oil. Its manufacture and chemical properties. [5, Intern. Kongress für angew. Chemic. 2.] Berlin, 1904, (711–713).

Gill, A. H. Oils (except those used for paints), fats, soaps. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (509-511).

Grün, A. Synthese der Fette. Berlin, Ber. D. chem Ges., **38**, 1905, (2284–2287).

Hanuš, Josef. Einwirkung des Hydrazinhydrats auf Glyzeride der Fettsäuren. (Cechisch) Prag, Věstn. České Spol. Náuk, 1904, 36. Aufsatz, (I).

Hefter, A. Zerlegung des Jodkaliums durch Fette. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, **42**, 1904, (320–322).

Heller, O. Theorie und Praxis der Deglyzerinierung der Fette. Vortrag. Seitenfabr., Berlin, **24**, 1904, (729-731, 753-755, 777-779, 801-802).

Herbig, W. Türkischrotöl und die Einwirkung konzentrierter Schwefelsäure auf Olivenöl. Färberztg, Berlin, 14, 1903, (293–296, 309–315, 397–403, 423–426); 15, 1904, (21–24, 38–46).

Jahresbericht auf dem Gebiete der Fette und Oele. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (44–18, 75–77, 96–98, 122–125, 152–154).

Holde, D. Untersuchung der Mineralöle und Fette sowie der ihren verwandten Stoffe mit besonderer Berücksichtigung der Schmiermittel. Berlin, 1905, XII + 408).

Jensen, O. Analyse der flüchtigen Fettsäuren in Palmfetten und Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (265-283).

Klimont, J. Gemischte Glyceride in natürlichen Fetten. [5. lutern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (589).

Krasovskij, N. P. Huile grasse obtenue des grains des baies du *Rhamnus* cathartica. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.verb. 1302-1303).

Kreis, H. und Hafner, A. Natürlich vorkommende und synthetisch dargestellte gemischte Fettsäureglyceride. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (611–669, mit 1 Taf.).

Lassar-Cohn. Die Seife. Natur u. Kultur, München, 2, 1905, (513-515).

Lemus, W. Chemische Beschaffenheit des in den grossen und in den kleinen Milchkügelchen enthaltenen Fettes. Diss. Leipzig, 1902, (VII + 81, mit 1 Tab.).

Lewkowitsch, J. Technologie der Fette und Erdöle. Jahrb. Chem., Braunschweig, **14**, (1904), 1905, (128– 448).

Chemische Technologie und Analyse der Oele, Fette und Wachse. Braunschweig, 1905, (XV + 458; X + 768, mit 1 Taf.). Lewkowitsch, J. Oele, Fette und Wachse. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 3.] Berlin, 1905, (151–203).

Lippert, W. Einfluss der Luftfeuchtigkeit auf die Sauerstoffabsorption der Oele. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (94-95).

Niegemann, C. Technische Reinigung von pflanzlichen Oelen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (465–466).

Pick, P. Technische Fettextraktionen aus Fäkalien. SeifensZtg, Augsburg, 30, 1903, (997-998).

Rakuzin, M. Sur l'activité optique des huiles végétales les plus importantes. (Russ.) Moskva, 1905, 9).

Pouvoir optique des huiles végétales. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proceverb. 1327–1329).

Un appareil pour la détermination rapide du poids spécifique des graisses solides et des cires. (Russ.) l.c., (proc.-verb. 1329).

Bestimmung des spez. Gewichtes von festen Fetten und Wachsarten. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (122).

Entflammungspunkt einiger Pflanzenöle. l.c., (690-691).

der Kakaobutter. *l.c.*, (139).

Reyst, J. J. . . Fette und Fettsäuren. (Holländisch) Leiden, 1905, (240).

Schroeder, A. Ausländische Fette und Oele. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (628–640).

Schumann, Ph. Schibutter. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1903, (35).

Steenberg, Niels. Oelfirnisse. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 2.] Berlin, 1904, (659–669).

Stiepel, C. Fettgewinnung aus Abwässern. Seifenfabr., Berlin, **23**, 1903, (1021–1023, 1045–1047, 1072–1074).

Ubbelohde, Leo. Der wahre Tropfpunkt und ein Apparat zu seiner Bestimmung. [Untersuchung von Fetten.] Berlin, Mitt. Materialprüfungsamt, 22, 1904, (203–216).

Ulzer, F. und Pastrovich, P. Jahresbericht über die Fortschritte auf dem

Gebiete der Fette und Naphthaprodukte in den Jahren 1903 und 1901. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (652-657).

Utz, [F.]. Technische Fettextraktionen aus Fäkalien. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1901, (467-468).

Winckel, Max. Belichtete Fette. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11, 1, 1905, (210-212); ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (763-764).

Belichtete und ranzige Fette. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (90-96).

Zersetzung der Fette und Ursache des Ranzigwerdens derselben. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (690-691).

LECITHIN.

Lüdecke, K. R. Glyzerinphosphorsänre und Lecithin. Diss. München, 1905, (82).

Mayer, P. Verhalten des Lecithins zu den Fermeuten. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905, (1102-1103).

Reiss, E. Eine Beziehung des Lecithins zu Fermenten. l.c., 41, 1904, (1169-1171).

W_{AX} .

Cohn, R. Verseifung von Bienenwachs. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (58-62).

Dieterich, K. Bemerkung zu der Arbeit von Dr. Schwarz über den Einfluss der Kochdauer auf die Verseifungszahl von Bienenwachs. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (79).

Donner von Richter, O. Berichtigungen zu Herrn Maler Ernst Bergers Artikel: "Unterschiede zwischen Bienenwachs und dem sogen. Punischen Wachs", in Nr. 21-25 der "Münchener Kunsttechnischen Blätter", 10. Juli bis 4. Sept. 1905. Techn. Mitt. Malerei, München, 22, 1905, (170-174).

Fendler, G. Wachs aus Deutsch-Ostafrika. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (203-204).

Lang, L. Das Punische Wachs des Herrn E. Berger. Techn. Mitt. Malerei, München, 22, 1905, (138–142).

Schwarz, F. Einfluss der Kochdauer auf die Verseifungszahl von Bienenwachs. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (6-8).

Werseifung von Bienenwachs. l.c., (301-302).

Schwarz, F. Kalte Verseifung von Wachs nach Henriques. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (132).

Sokolov, N. V. Pouvoir calorifique de la cire des abbilles et son analyse par la méthode calorimétrique. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (818-822).

ACID CHLORIDES.

Auger, V. Action des chlorures d'acides sur les bases tertiaires possédant un novau aromatique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (299-301).

ANIIY DRIDES.

Francesconi, L. e Cialdea, U. Anidridi nitroso-organiche. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5^a), 2^o semestre, 1903, (74-75).

ALDEHY DO-ACIDS.

Goldschmiedt, G. Kondensationsprodukte der o-Aldehydokarbonsäuren. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (296–299).

Simonis, II., Marben, E. und Mermod, E. Einwirkung von Grignard'schem Reagens auf o- bezw. γ-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3981–3985).

KETONIC ACIDS.

Erlenmeyer, E. jun. Condensation von α-Ketonsäuren mit Aldehyden durch Salzsäure resp. Natronbydrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3119– 3125).

Mayr, C. Elektrosynthese aliphatischer und aromatischer Ketoverbindungen. Diss. Fürth, 1904, (51).

Meyer, II. Isomere Ester von Ketonsäuren. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 41, 1, 1905, (92-93).

spannagel, Max. Synthese heterocyklischer Verbindungen aus 3, 6-Di-ketonsäurcestern. Diss. Göttingen, 1903, (64).

OXY-ACIDS.

Bruyn, B. R. de. Mechanismus der Reaktion, durch welche γ-Oxysäuren in Laktonen übergehen. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (557–563).

Grossman, II. Einwirkung anorganischer Verbindungen auf optisch-active mehrwerthige Alkohole und Oxysäuren.

[Lävulose, Glucose.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1711-1719).

Grossmann, H. Einwirkung von Blei-uud Wismutsalzen auf das Drehungsvermögen der Zucker mehrwertiger Alkohole und Oxysäuren. 1. u. 2. Mitt. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, (650-657, 941-976).

Lactones.

Blaise, [E. E.] et Luttringer, A. Caractérisation des lactones au moyen de l'hydrazine. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (790-792).

Erlenmeyer, E. jun. Darstellung α, βund β, γ-ungesättigter Lactone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3125– 3129).

Kühling, O und Falk, F. Lactambildung aus γ-Lactonen und die Festigkeit des Pyrrolidonkerns. l.c., (1215–1228).

Matter, O. Azlactone und ihre Umwandlungsprodukte. Diss. Strassburg, 1903, (111+38).

Panayeff, J. von. Dilactone. Diss. Strassburg, 1905, (48).

AMINO-ACIDS.

Abderhalden, E. und Le Count, E. R. Die Monoaminosäuren des Keratins aus Gänsefedern. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (40-46)

———— und **Pregl**, F. Die Monoaminosäuren des kristallisierten Eieralbumins. *l.e.*, (24-30).

und Wells, H. G. Die Monoaminosäuren des Keratins aus Pferdehauren. l.c., (31-39).

Brecher, F. Die durch Anlagerung von Ammoniak an ungesättigte Säuren entstehenden β-Amidosäuren. Diss. Strassburg i. E. 1902, (61).

Bruni, G. Kupfer- und Nickelsalze einiger Aminosäuren. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (93-94).

Brunner, A. Hydrolyse des Blutfibrins.—Synthese von Polypeptiden. Diss. Berlin, 1905, (52).

Fischer, Emil. Synthese von Polypeptiden. 1X. Chloride der Aminosäuren und ihrer Acylderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (605-619).

Leucyl-alanyl-glycin; von Walter Ax-

hausen. 2. Leucyl-glycin und Alanylleucyl-glycin; von Arnold Brunner. 3. Glycyl-leucin, Alanyl-leucin, Leucylalauin, Glycyl-alanyl-leucin und actives Alanyl-glycin; von Otto Warburg. 4. Optisch active α-Brompropionsäure; von Otto Warburg. 5. Ueber Leucyl-isoserin; von Wilhelm F. Koelker. 6. Perivate der α-Aminobuttersäure; von Karl Raske. 7. Dipeptide des Phenyl-glycins mit Glycocoll, Alanin, Asparagin und Asparaginsäure; von Julius Schmidlin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (123–204).

Fischer, Emil. XIII. Chloride der Aminosäuren und Polypeptide und ihre Verwendung zur Synthese. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2914–2925).

verhalten verschiedener Polypeptide gegen Pankreasferment. Berlin, Sitz-Ber. Ak. Wiss., **1905**, (290–300).

Polypeptide gegen Pankreassaft und Magensaft. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (52–82).

und Kautzsch, Karl. Synthese von Polypeptiden. XII. Alanylalanin und Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2375-2385).

und **Suzuki**, Umetaro. X. Polypeptide der Diamino- und Oxyamino-Säuren. *J.c.*, (4173–4196).

Kühling, O. und Falk, F. Lactambildung. l.c., (1215).

Müller, G. Bildung von Aminosäuren aus den Amiden ungesättigter Säuren. Diss. Strassburg i. E. 1905, (32).

Neuberg, C. Diaminokorksäure und Diaminosebacinsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (92–109).

und Manasse, A. Die Isolirung der Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2359-2366).

Posner, Th. β -Aminosäuren, l.c., (2316–2325).

Raske, K. Ueberführung der β-Vinylacrylsäure in Aminosäuren.—Einige Polypeptide, Derivate der α-Aminobuttersäure. Diss. Berlin, 1905, (31).

Schulze, E. Vorkommen von Hexonbasen in den Knollen der Kartoffel (Solanum tuberosum) und der Dahlie (Daldia variabilis). Landw. Versuchstat., Berlin, **59**, 1904, (331–343).

Schulze, E. und Winterstein, E. Die aus den Keimpflanzen von Vicia sativa und Lupinus albus darstellbaren Monoaminosäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (38–60).

Siegfried, M. Derivate von Amidosäuren. *l.e.*, **43**, 1904, (68-71).

Silbermann, M. Untersuchungen in der 3-Kohlenstoffreihe. Neues Verfahren zur Darstellung von Oxyaminosäuren. Diss. Berlin, 1905, (43).

Sörensen, S. P. L. Studies on the synthesis of the amino acids VI. Decomposition of racemic ornithuric acid into the optically active forms. Kjöbenhavn, Medd. Carlsb., **6**, 1905, (193–210).

Synthesen von α-Aminosäuren durch Phtalimidmalonester. Hoppe-Scylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (448–460).

Steudel, H. Verhalten der Hexonbasen zur Pikrolonsäure. *l.c.*, (157–158).

Winterstein, E. und Pantanelli, E. Die bei der Hydrolyse der Eiweisssubstanz der Lupinensamen entstehenden Monoaminosäuren. *l.c.*, **45**, 1905, (61–68).

Wohlgemuth, J. Verhalten stereoisomerer Substanzen im thierischen Organismus. II. Die inaktiven Monoaminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2064–2065).

AMIDES.

Čelincev, V. V. et Vyšinskaja, L. Action des amines magnésiumsubstitués sur les éthers composés et sur les amides substitués. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1561–1563).

Einhorn, A. N-Methylolverbindungen der Säureamide. (1. Abh.) Mitbearb. von Eduard Bischkopff, Carl Ladisch, Theodor Mauermayer, Gustav Schupp, Eduard Spröngerts, Bruno Szelinski.-Ueber N-Methylolbenzumid,

C₆H₅-CO-NH.CH₂OH;

von Alfred Einhorn, Eduard Bischkopff und Bruno Szelinski.-Ueber N-Methylolsalicylamid, von Alfred Einhorn und Gustav Schupp.-Methylolformamid, HCO-NH-CH₂.OH; von Alfred Einhorn und Carl Ladisch.-Methylol-

acetamid, CH3-CO-NH.CH2.OH; von Denselben. - N - Methylolisovaleramid, Me, CH-CH, -CO-NH-CH, OH; von Alfred Einhorn und Eduard Spröngerts.-N-Methyloldiäthylacetamid,

Et₂CH.CO.NH.CH₂OH Denselben.-Symmetrisches

Nvon Dimethyloldiäthylmalonamid, Et₂C(CO.NH.CH₂OII)₂; von Denselben.

N-Dimethylolsuccinamid von Alfred Einhorn und Carl Ladisch.-N-Methylolverbindungen der Amide einiger Halogenfettsäuren; von Denselben.-N-Methylolehloracetamid CH2Cl-CO-NH-CH2OH; von Alfred Einhorn und Theodor Mauermayer. N-Methylolchloracetamid,

CCI₃-CO-NH.CH₂OH; von Denselben. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (207-310).

Francesconi, L. e De Plato, G. Amidi alogenosostituite. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (226-233).

Fuchs, G. Eine Gruppe therapeutisch wirksamer Säureamide. Zs. angew. Chem., Berliu, **17**, 1904, (1505–1509).

Kizner, N. M. Action du brome et du potasse sur les amides des α-acides halogénés, (Russ.) St. Peterburg, Zurn, russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (proc.-verb.

Marckwald, W. und Meth, R. bildung zwischen optischactiven Säuren und Basen und die optisch-activen α-Amido-äthylbenzole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (801-810).

Sorensen, S. P. L. Synthese der Säureamide. [Uebers.] Allg. Brauerztg, Nürnberg, **43**, 1903, (1347–1348, 1403– 1405, 1467-1470, 1531-1534, 1600-1602).

Spröngerts, E. N-Methylolverbindungen einiger Säureamide der aliphatisehen Reihe und deren Kondensationsprodukte mit sekundären Basen. Diss. München, 1905, (19).

HYDRAZIDES.

Kahl, R. Paarung von Säurehydraziden mit Zuckerarten. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1901, Techn. Tl, (1091-1119).

NITRILES.

Henle, F. and Schupp, G. Einwirkung von Chlorwasserstoff auf Gemenge von Nitrilen und Aldehyden bezw. Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905 (1369-1371).

Henri, L. [Les nitriles caproique normal et oenanthylique normal. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (348-364).

 Dérivés du nitrile glycolique NC-CH₂OH. l.c., (165-175).

Kleinstück, M. Kondensationsprodukte aus Aldehyden und Dinitrilen. Diss. Borna-Leipzig, (R. Noske), 1905, (V + 43).

Knoevenagel, E[mil]. Nitrile von Oxy- und Amido-Carbonsäuren. Autwort auf die gleichbenannte Mittheilung von H. Bucherer. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (213–217).

Meyer, E. von. Dimolekulare Nitrile. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (560-561).

— Konstitution und Bildungsweise der Kyanalkine genannten trimoleknlaren Nitrile, Leipzig, Ber. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 57, 1905, (324-352).

Ultee, A. J. [Formation of eyanohydrines by] the action of hydrocyanic acid on ketones. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (141-141), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (121-124), (Dutch).

SULPHONIC ACIDS.

Billeter, O. C. V. Entstehung von Anhydriden der Sulfonsäuren durch Einwirkung von Sulfochloriden auf eyan-saures Silber, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2015–2020).

Harzer, A. Reaktivität des Sulfuryls. Zur Kenntnis der sogenannten negativen Radikale. Diss. Göttingen (A. Lax), 1904, (62).

Koburger, J. Einwirkung von Aethylendisulfochlorid auf aromatische Aminbasen und über Disulfonsäureester. Diss. Freiburg i. Br., 1903, (III+41).

Kuhn, C. Einige amidierte Amidosulfone der aromatischen Reihe. Diss. Basel, 1901, (38).

Rosenheim, A. Berichtigung [zu seiner Arbeit: Ueber alkylschwetlige und alkylsulfonsaure Salze. Diese Ber. 38, 1905, (1298)]. Berlin, Ber. D. Chem. Ges., 38, 1905, (2005).

- und Sarow, W. Alkylschwelligsäure und alkylsulfonsaure Salze. l.c., (1298-1305).

SULPHONES.

Posner, T. Ungesättigte Verbindungen. II. Addition von Mercaptanen an ungesättigte Kohlenwasserstoffe. [Sulfone.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (646-657).

1310 PARAFFIN ACIDS.

Andreae, E. P. Chitonsäure und Chitarsäure und Einwirkung von Diäthylmalonylchlorid auf einige Diamine. Diss. Berlin, 1905, (35).

Anselmino, O. Salzbildung von aromatischen Basen mit Dikarbonsäuren. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (422–426).

Aschan, O. Darstellung von Bernsteinsäure und Adipinsäure aus Petroläther. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (684–687).

Bau, A. Entstehung der im Fuselöl vorhandenen höheren Fettsäuren und Alkohole. Zs. SpiritInd., Berlin, 27, 1904, (317-318); D. Essigind., Berlin, 8, 1904, (255-256).

Benrath, A. Einwirkung schwacher konzentrierter Säuren auf Metallchloride. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (228-237).

Einwirkung sehwacher Säuren auf Metallchloride. [Oxalsäure etc.] l.e., (238–243).

Bilmann, E. Production of pure thionic acids. Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., 1905, No. 3, (211-234).

Verfahren zur Darstellung der Thiosäuren und Disulfidsäuren. I. Kanthogenatessigsäure, Thioglycolsäure und Disulfidessigsäure. 2. α-Xanthogenatpropionsäure und α-Disulfidpropionsäure. 3. β-Xanthogenatpropionsäure und β-Disulfidpropionsäure. 4. α-Xanthogenatbuttersäure und Thio-α-oxybuttersäure. 5. Xanthogenatbernsteinsäure und Thioäpfelsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (351–372).

Blaise, E. E. et Courtot, A. Acides aldéhydes γ. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (41–42).

Blank, O. Fettsäuren. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (427).

Bouveault, L. et Locquin, R. Action du sodium sur les éthers des acides monobasiques à fonction simple de la (p-7195)

série grasse. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1593–1595).

Bresler. Die stickstoffhaltigen Substanzen der Rübensäfte. I. Das Rotationsvermögen der Asparaginsäure. 2. Cholin. 3. Betain. [In Gemeinschaft mit J. Schwab.] 5. Aminovaleriansäure und Phenylalanin. 6. Löslichkeit des β-l-Asparagins und der β-l-Asparaginsäure. 8. Über die Bestimmung der Puriubasen.-Arginin. D. Zuckerind., Berlin, 27, 1902. (1719–1722, 1837–1843); 28, 1903, (377–383, 472–474, 1268–1272, 1371–1376); 29, 1904, (1393–1396, 1468–1471, 1499–1503).

Brühl, J. W. und Schröder, H. Desmotrope Form der Körper vom Typus des Acetessigesters in homogenem Zustande und gelöst in neutralen Medien. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1868-1873).

Carles, P. Les acides de la valériane. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., **1901-1902**, 1902, (70-72).

Claisen, L. Verlauf der Natracetessigester-Synthese, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (709-719).

Dieckmann, W. α-Aminoderivate der Adipinsäure, β-Methyl-adipinsäure und Pimelinsäure. l.c., (1654–1661).

Diels, O. und Heintzel, H. Condensation einiger Ester mit Urethan und Glykocollester. l.e., (297-305).

und Plaut, G. Verwendbarkeit der Oximäther für Condensationen. *l.e.*, (1917–1921).

Drucker, K. Studien an wässerigen Lösungen aliphatischer Säuren. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (641-704).

Eberhardt, E. Kondensation von Diazobenzolimid mit Malonsäureester und mit Oxalessigester. Diss. Tübingen, 1903, (55).

Fischer, E. und Raske, K. Verwandlung der β-Vinyl-acrylsäure in Diaminovaleriansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3607–3612).

Friedmann, E. Konstitution der Merkaptursäuren. Diss. Strassburg i. E., 1905, (40).

Guth, F. Synthetisch dargestellte cinfache und gemischte Glycerinester fetter Säuren. Diss. Rostock, 1902, (36).

Haller, A. et Desfontaines, M. Exaltation du pouvoir rotatoire des molé-

2 Y 2

cules aliphatiques en passant à l'état de composés cycliques. Paris, C.-R. Acad, sci., **140**, 1905, (1205–1208).

Haller, A et March, F. Condensation de la bromoacétine du glycol avec les éthers acétoacétiques et acétonedicarbonique. *l.c.*, **139**, 1904, (99–101).

Henri, L. Fusibilité dans la série des glycols normaux bi-primaires [et des acides normaux bibasiques, CO₂H.[CH₂]_n.CO₂H]. Rec. Trav. chim., Leiden, **24**, 1905, (18±190).

Herz, W. und Lewy, M. Verhalten einiger organischer Säuren bei der Verteilung zwischen zwei Lösungsmitteln. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (818-820).

Holzweissig, E. Dissociation einiger Kupfersalze einbasischer, organischer Säuren. Diss. Würzburg, 1903, (51).

Hottenroth, V. Disubstitutionsprodukte der Essigsäure und Malonsäure. Diss. München, [1904?], (75).

Jensen, O. Käsereifungsprozess unter spezieller Berücksichtigung der flüchtigen Fettsäuren. Landw. Jahrb. Schweiz., Bern, 18, 1904, (319–405).

Le Sueur, H. R. 'The action of heat on α-hydroxycarboxylic acids. Part II. α-Hydroxymargaric acid, α-hydroxypalmitic acid, α-hydroxy-pentadecylic acid, and α-hydroxymyristic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1888– 1906); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (285).

Lossen, W. 1. Halogenirte Essigsäuren; von Robert Eichloff.—2. Gebromte Propionsäuren; von Eugen Kowski.—3. α-Brombuttersäure und Butodiglycolsäure; von Hugo Smelkus.—4. α- und β-Bromisobuttersäure; Methacrylsäure; von Oscar Gerlach.—5. Brommethacrylsäure und Isobrommethacrylsäure; von Fritz Morschöck und Carl Dorno.—Anhang: Zur Kenntniss des Allens (Dorno). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (112–155, 157–190).

Margosches, B. M. Die Viscose, mit bes. Berücksichtigung ihrer Verwertung in der Textil-Industrie. Zs. Textilind., Leipzig, 4, 1901, (210-212, 227-228, 242-244, 259-260, 275-276, 290-292, 307-308).

Mayer, P. Experimentelle Untersuchungen über Kohlenhydratsäuren. Zs. klin. Med., Berlin, 47, 1902, (68– 108). Menšutkin, B. N. Sur les éthérates des combinaisons halogénées du magnésium. Action des acides monobasiques saturés; sur les combinaisons du bromure et de l'iodure de magnésium avec les acides. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905. (proc.-verb. 1291–1292).

Michael, A. Darstellung reiner Alkylmalonester. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (537–554).

Formyl-propionsäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2096–2105).

Mohr, E. Die Hofmannsche Reaktion. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (297-306).

Neimann, E. Synthese von Diaminokorksäure und Diaminosebacinsäure. Diss. Berlin, 1905, (40).

Olig, A. und Tillmans, J. Das mittlere Molekulargewicht der nichtflüchtigen Fettsäuren holländischer Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (728-730).

Peters, W. Stereoisomere Körper aus dem Äthylacetylaceton durch Blausäureanlagerung. Diss. Strassburg i. E., 1903, (40).

Ponzio, G. Nuovo metodo di preparazione degli acidi nitrolici. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (508-512); Torino, Atti Acc. sc., 38, 1903, (201-205).

Posner, Th. Existenzfähigkeit der Sulfonalearbonsäuren im Vergleich zu den entsprechenden Ketosäuren und über die physiologische Wirksamkeit saurer oder basischer Sulfonalderivate. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1107– 1108).

Riegel, M. Bindungsform der flüchtigen Fettsäuren des Milchfettes. Molk-Ztg, Hildesheim, 18, 1904, (262–263).

Robertson, P. W. Studies in comparative cryoscopy. Part III. The esters in phenol solution. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1574-1581); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (231-232).

Schenck, M. Einige physiologisch wichtige Substanzen, Gnanidin-Cadmiumchlorid. — Biuret-Cadmiumchlorid. Histidin-Cadmiunchlorid. — Kupfersalz des inaktiven Arginins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, (72-73).

Sielaff, H. Alkylierung der Isonitraminfettsäuren. Diss. Erlangen, 1905, (33).

Sokolovskij, S. Action du zine sur un mélange des éthers orthoformique et brompropionique; synthèse de l'acide triméthylisobutantricarbonique symétrique. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (889-896).

Stein, R. Carbanilidbildung und Acetylierung von 1,3-Dicarbonylverbindungen. Diss. München, 1905, (71).

Ulpiani, C. Par la sintesi degli a-nitroeteri. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5^a!, **12**, I° semestre, 1903, (439–443).

Viard, G. Composition des homologues du vert de Schweinfurt. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (286-288).

wade, J. The influence of water and alcohols on the boiling point of esters.

1. A modification of Markownikoff's method of preparation. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1656-1668); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (240).

Wallach, O. 1. Bestandteile der Salbeiöle. 2. Phellandrengehalt des ätherischen Oels von Schinus molle, L. 3. Vorkommen eines Alkohols von den Eigenschaften des Pinocarveols im ätherischen Oel von Eucalyptus globulus. 4. Semicarbazon des dund 1-Fenchons und das Vorkommen von 1-Borneolester im Thujaöl. 5. Darstellung und Verhalten von Methyl (1)-Phenyl (3)-hexen. 6. Ueber Bromsubstitutionsproducte des Cyklohexanons und Cyklopentanons. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1905, (1-16).

Waters, L. H. Carbaminthiolsäuren als Pseudosäuren, Diss. München, 1905, (39).

Windaus, A. Saccharinbildung aus Hexosen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (564).

Wislicenus, W. Intramolekulare Verschiebung von Acylgruppen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (546-548).

Wolf, H. [Fettsaure Salze des Ceriums.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (89-115).

Zorn, H. Alkoholbildung bei der Elektrolyse fettsaurer Salze. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1904, (51).

PARAFFIN ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.

ACIDS CnH2nO2

Formic acid CH₂O₂

Clément, E. Action de l'acide formique dans les maladies à tremblements. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1198-1199).

Pickucki, S. L'application de l'acide formique dans les distilleries. (Polonais) Przegląd gorzelniczy, Poznań, 11, 1905, (146-151).

Rupp, E. Ameisensäure und deren titrimetrische Bestimmung. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (69-73).

Cu(CHO₂)₂3CuAs₂O₄

Viard, G. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (286-288).

Fe₂Cl₂(CHO₂)₄ and Al₂Cl₂(CHO₂)₄

Benrath, A. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (228-237).

FORMAMIDE.

Romburgh, P. van. [Formation of formamide, alkylformamides and dial-kylformamides by] the action of ammonia and amines on allyl formate. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (138-141), (English); Amsterdam), Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (117-120), (Dutch).

[Formation of formamide, alkylformamides and dialkylformamides by] the action of ammonia and amines on formic esters of glycols and glycerol. II. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (339-341), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (287-289), (Dutch).

NITRILE CHN

HYDROCYANIC ACID.

[Cyanogen is indexed under 0210].

Beilby, G. Present position of cyanide industry. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (628–638).

Brochet, A. und Petit, J. Darstellung von Baryamplatincyanür. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (922–924). Buëb, J. Cyanverbindungen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (531).

Carpenter, R. F. and Linder, S. E. Claus kiln reaction. Part III. Influence of various contact substances on the interaction of steam and hydrocyanic acid (both in presence and in absence of sulphuretted hydrogen and air). London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (63–71). Erratum (120).

Ciamician, G. und Silber, P. Aceton und wässrige Blausäure.—Aldehydammoniak und wässrige Blausäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1671-1675).

Erlwein, G. Alkalicyanide. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (646).

Ein neues Ausgangsmaterial (Calciumeyanamid) zur Herstellung von Alkalicyaniden. Vortrag. Acetylen, Halle, **6**, 1903, (161–164).

Forst, P. J. H. M. von der. Doppelcyanide des Kupfers und des Quecksilbers. Diss. Würzburg, 1904, (VII+80).

Fulda, W. Merkurikomplexen, die verschiedene Anionen besitzen. [Quecksilbercyanid etc.]. Diss. Breslau, 1904, (42).

Grossmann, H. und Forst, P. von der. Die Doppeleyanide des Kupfers. Zs. auorg. Chem., Ilamburg, 43, 1905, (94-110).

Gundlach, K. Blausäure. Diss. München. Erlangen, 1905, (VII+59).

Holdermann, K. Quecksilberoxycyanid. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (600-617).

Itallie, L. van. Thalictrum aquilegifolium, eine Blausäure liefernde Pflanze. .c., (553-554).

Lespiau, R. Action de l'acide eyanhydrique sur l'épiéthyline. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (436-437).

ost, H. und Kirschten, C. Analyse eines Buebschen Cyanschlamms. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1323-1324).

Rössler, F. Cyanidverfahren. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (638).

Weehuizen, F. Phenolphthalein als Reagens auf Blausäure. Pharm. Centralhalle, Dresdeu, **46**, 1905, (256). Hydroferrocyanic acid and Hydroferricyanic acid.

Chrétien, P. Combinaisons des acides ferrocvanhydrique et sulfurique.

[H₄FeCy₆7H₂SO₄ H₄FeCy₆5H₂SO₄ H₄FeCy₆H₂SO₄ and H₂FeCy₆SO₂.]

Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (37–39).

Haber, F. Nachweis und Fällung der Ferroionen in der wässerigen Lösung des Ferrocyankaliums. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (846–850).

Hofmann, K. A. und Resenscheck, F. Die blauen Eisencyanverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (267-275); **342**, 1905, (364-374).

Leuba, A. Action de l'acide oxalique sur le ferrocyanure de plomb. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (143-145).

Matuschek, Joh. Einwirkung von Chlorammonium auf Ferrieyankalium-cyanid. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (439-440).

CYANOGEN BROMIDE.

Wieland, H. Bromeyan und Hydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1445–1461).

Benzoyl isocyanochloride Bz.N : CCl₂

Johnson, T. B. and Menge, G. A. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (358-372).

Acetic acid C2H4O2

Antonov, G. N. Electrolyse d'acétate de potassium dans l'acide acétique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 5–6).

Bauer, C. Bleizueker-Fabrikation. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1-2).

Fabrikation vonsaurem Natrium aus Holzessig. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (181-182).

Benrath, A. [CuCl(OAc)2aq; $Al_6Cl_6(OAc)_{10}15aq$; $Fe_2Cl_2(OAc)_4$]. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (228–237).

Colson, A. [OCr₂(OAc)₄2aq.] Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (331–333).

Foerster, F. und Piguet, A. Elektrolyse des Kaliumacetats. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (729-736, 924-925).

Francis, F. E. The action of nitrogen sulphide on . . . facetic acid, acetic anhydride, chloroacetic acid, bromoacetic acid, dichloroacetic acid and trichloroacetic acid]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1836–1840); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 258).

Hofer, H. und Moest, M. Bemerkung zu der Abhandlung von F. Foerster und A. Pignet: Zur Kenntnis der Elektrolyse des Kaliumacetates. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (834–835).

Ipatjev, V. N. et Dechanov, V. N. Addition des acides halogènehydriques aux hydrocarbures éthyléniques en dissolutions aquense et acétique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (659-669).

McIntosh, D. [Additive compounds with chlorine and bromine at low temperatures.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (784-794); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (64-120).

Mierzinski, S. Die Industrie der Essigsäure und der essigsauren Salze. Leipzig, 1905, (IV + 214).

Rosenheim, A. und Müller, P. Ferriacetoverbindungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 39, 1904, (†75–186).

Schrohe, A. Zur Geschichte der Chemie des Essigs und der Essigsäure. D. Essigind., Berlin, 8, 1904, (81–86).

Tröger, J. und Hille, W. Arylsul-Ionierte Amide, Nitrile und Thioamide der Essigsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (201-235).

Ullrich, L. Gehaltsbestimmung des essigsauren Natriums. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (I207).

ETHYL ESTER CH3.CO2Et

McIntosh, D. [Additive compounds CH₃.CO₂Et,Cl₃ and CH₃.CO₂Et,Br₃ at low temperatures.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (784–794); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (61, 120).

ACETAMIDE CH₃.CO.NH₂

Kahrs, E. Krystallographische Verhältnisse des Acetamid, Acetanilid und ihrer Homologen. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (475–494).

Benzenesulphoneacetamide C₈H₅SO₂.CH₂CO.NH₂

o-, m- and p-toluenesulphoneacetamide
 a- and β-naphthalenesulphoneacetamide
 and the corresponding acetobromamides
 und acetochloramides.

Tröger, J. und **Hille**, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (201-235).

ACETONITRILE

CH3.CN

Tröger, J. und Volkmer, F. Anlagerung von Hydroxylamin an arylsulfonierte Acetonitrile. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (236-248).

und Vasterling, P. Einwirkung von Halogenalkylen auf die Natriumverbindungen von arylsulfonierten Acetonitrilen. l.c., 72, 1905, (323-340).

Benzenesulphone-acetonitrile C₆H₅.SO₂.CH₂.CN

 o-, m- and p-toluenesulphone- and α- and β- naphthalenesulphone-acetonitriles.
 m-Phenylenedisulphone-acetonitrile.

Tröger, J. and Hille, W. l.c., 71, 1905, (201-235).

ACETIC ANHYDRIDE Ac2O

Patterson, T. S. Darstellung chlorhaltiger Essigsäureanhydride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (210–213).

Stillich, O. Die Rolle der Schwefelsäure bei der Acetylirung mit Essigsänreanhydrid. *l.c.*, (1241–1246).

Zajcev, A. M. Action de l'anhydride acétique sur l'iodzincallyle. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 16-17).

ACETYL THIOCYANATE Ac.NCS

Doran, R. E. and Dixon, A. E. The influence of temperature on the interaction between acetyl thiocyanate and certain bases [aniline, o-toluidine, methylaniline, benzylaniline, piperidine, and ammonia]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (331–343); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (77–78).

Dixon, A. E. and Hawthorne, J. The tautomerism of acetyl thiocyanate. [The action of acetyl thiocyanate on aniline at different temperatures.] *l.c.*, (468-481); [abstract] Proc., *l.c.*, (121-122).

CHLOROACETIC ACID CH2CLCO2H

Pool, J. F. A. [Eigenschaften und Umlagerungen der drei Chloressigsäuren.] (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, **42**, 1905, (165–168).

Benrath, A. [Ferric chloride chloro-acetate Fe₂Cl₂(C₂H₂O₂Cl)₄.] J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, |228-237).

Amide.

Mauermayer, Th. Methylol-monochloracetamid, Methylol-trichloracetamid und Methylendiamin. Diss. München, 1905, (48).

Bromamide CH₂Cl.CO.NHBr and Chloramide CH₂Cl.CO.NHCl

Francesconi, L. e De Plato, G. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (226-233).

TRICHLOROACETIC ACID CCl3.CO2H

Kobozev, L. D. Décomposition de quelques trichlor- et tribromacétates dans l'acétone. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (247-255).

Löb, W. und Joist, M. Pyrogene Reaktionen und Synthesen mittels des elektrischen Stromes. Verhalten der Trichloressigsäure. Von Matthias Joist und Walther Löb. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (938-944).

Plotnikov, V. A. Combinaisons du méthylpyrone avec l'acide trichloracétique. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1088– 1091).

Electroconductibilité des dissolutions des combinaisons du diméthylpyrone avec l'acide trichloracétique dans le chloroforme et le benzène. (Russ.) Le., 37, 1905, (875-881).

Timofejev, V. F. et Kobozev, L. D. Décomposition de l'acide trichloracétique et de quelques trichloracétates en solution aqueuse. (Russ.) 1.c., 36, 1904, (255-275).

Bromoacetic acid CH₂Br.CO₂H Nitrile CH₂Br.CN

Steinkopf, W. Darstellung von Monobrom- aud Dibrom-Acetonitril. Berlin, Bev. D. chem. Ges., 38, 1905, 2694–2696).

CHLOROBROMOACETIC ACID.

Jägerschmid, G. A. Monochlorbromessigsäure. Diss. Strassburg i. E., 1903, (III + 19). TRIBROMOACETIC ACID CBr3.CO2H

Kobozev, L. D. Décomposition de quelques trichlor- et tribromacétates dans l'acétone. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz-chim. Obšč., **36**, 1904, (247-255).

IODOACETIC ACID CH₂I.CO₂H
Ethyl ester and anilide and o-toluide.

Bodroux, F. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1597–1598); **141**, 1905, (195–196).

Cyanoacetic acid r. Seminitrile of Malonic acid.

NITROSOACETIC ACID.

Nitrosoacetic anhydride NO.OAc

Francesconi, L. e Cialdea, U. Roma, Rend. Acc Lincei, (ser. 5), 12, 2° sem., 1903. (74-75).

AMINOACETIC ACID NH₂.CH₂.CO₂H (Glycocoll. Glycine.)

Bade, F. Kondensation von Methylsalicylaldehyd mit Glycocoll. Diss. Strassburg i. E., 1903, (43).

Kühling, O. Elektrolyse des Glykocolls. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1638-1646).

Paal, C. und Weidenkaff, E. Einwirkung von Phenylmagnesiumbromid auf Glykocollester. *l.e.*, (1686–1689).

Glycyl chloride hydrochloride CH₂(NH₅Cl).COCl

Fischer, E. l.e., (2914-2925).

Diels, O. und Heintzel, H. l.e., 297-305).

Alanylglycine C₅H₁₀O₃N₂ i.e. CHMe(NH₂).CO.NH.CH₂.CO₂H and the carbethoxy-derivative.

Fischer, E. und Axhausen, W. Liebigs Ann. ('hem., Leipzig, 340, 1905, (128-

d-Alanylglycine C₅H₁₀O₃N₂

Fischer, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2914-2925).

Phenylalanylglycine C₁₁H₁₄O₃N₂ Fischer, E. loc. cit. α-Aminobutyrylglycine C₆H₁₂O₂N₂ and α-bromobutyrylglycine.

Acids.

Fischer, E. und Raske, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (180-190).

 $\label{eq:local_local_local_local} Leucylglycine \ C_8H_{16}O_3N_2 \ \textit{i.c.} \\ \text{CHMe}_2.\text{CH}_2.\text{CH}(\text{NH}_2).\text{CO.NH.CH}_2.\text{CO}_2\text{II} \\ \text{The copper salt and carbethoxyl derivative; also benzoyl-leucylglycine.}$

Fischer, E. und **Brunner**, A. *l.c.*, (142-152).

Lencylalanylglycine C₁₁H₂₁O₄N₃ Isomerides and their benzoyl derivatives.

Fischer, E. und Axhausen, W. l.c., (128-142).

Alanylleucylglycine C₁₁H₂₁O₄N₃ Fischer, E. und Brunner, A. l.c., (142-152).

 $\begin{array}{cccc} \textit{Leucyldiglycylglycine} & C_{12}H_{22}O_5N_4 \\ \textbf{Fischer,} & E. & Berlin, Ber. & D. & chem. \\ \textbf{Ges., 38, } 1905, (605-619). \end{array}$

Phenylglycylglycine C₁₀H₁₂O₃N₂ i.e. PhCH(NH₂).CO.NH.CH₂.CO₂H and the copper salt.

Fischer, E. und Schmidlin, J. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (190-204).

BENZOYLAMINOACETIC ACID
NHBz.CH₂.CO₂H
(Hippuric acid).
Hippuryl chloride
C₆H₅.CO.NH.CH₂.COCl

Fischer, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (605-619).

Einwirkung von Hippurylchlorid auf die mehrwerthigen Phenole. *l.e.*, (2926–2934).

Hippury/pyrocatechol C₁₅H₁₅O₄N i.e. PhCO.NH.CH₂.CO.O.C₆H₄(OH)

a- and β-Hippury/tresorcinol C₁₅H₁₂O₄N Dihippury/tresorcinol C₂₄H₂₀O₆N₂ Hippury/thydroquinone C₁₅H₁₃O₄N Dihippury/thydroquinone C₂₄H₂₀O₆N₂ Anhydrohippury/thydroquinone C₂₄H₂₀O₆N₂ C₁₅H₁₁O₃N

Fischer, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2926-2934).

DIMETHYLAMINOACETIC ACID NMe₂.CH₂.CO₂H

Methylochloride of the ethyl ester (Betaine ethyl ester hydrochloride)

Me₃NCl.CH₂.COOEt and its platinichloride.

Koeppen, A. l.c., (167-169).

Phenylaminoacetic acid NHPh.CH₂,CO₂H

Lippmann, E. Zur Darstellung von Phenylglycin. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1173-1174).

Carboxyphenylaminoacetic acid.

Mielecke, W. Indoxylbildung aus Acylphenylglycin-o-carbonsäuren. Diss. Halle a. S., 1904, (59).

$$\label{eq:definition} \begin{split} & \textit{Dinitroearboxyphenylaminoacetic acid} \\ & [1:3:5:2] \\ & \texttt{CO}_2\texttt{H.C}_6\texttt{H}_2(\texttt{NO}_2)_2.\texttt{NH.CH}_2.\texttt{CO}_2\texttt{H} \end{split}$$

Purgotti, A. e Lunini, B. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, ii, 1903, (324-335).

 $\begin{array}{c} P_{\rm HENYLGLYCINOACETIC\ ACID} \\ C_{10}H_{11}O_4Ni.e.CO_2H.CII_2.NPh.CH_2.C\bar{O}_2H \\ \text{and its methyl and ethyl esters.} \end{array}$

Mouilpied, A. T. de. The condensation of phenylglycinoacetic esters in presence of sodium alkyloxides. [Also the condensation of the ethyl ester with benzaldehyde and with oxalic esters in presence of alkyloxides.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (435–450); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (63-64).

o-Tolylglycinoacetic acid $\begin{array}{c} \text{C}_{11}\text{H}_{13}\text{O}_4\text{N} \ \textit{i.e.}\\ \text{CO}_2\text{H}.\text{CH}_2.\text{N}(\text{C}_6\text{H}_4\text{Me}).\text{CH}_2.\text{CO}_2\text{H}\\ \text{and its ethyl ester.} \end{array}$

Moulipied, A. T. de. The condensation of phenylglycinoacetic esters in presence of sodium alkyloxides. *l.e.*, (435-450); [abstract] Proc. *l.e.*, (63-64).

URAMIDOACETIC ACID
NH₂.CO.NH.CH₂.CO₂H
α-Naphthyluramidoacetic acid
CO₂H.CH₂.NH.CO.NH.C₁₀H₇

Diphenyluramidoacetic acid CO₂H.CH₂.NH.CO.NPh₂ and α-Naphthyluramidoacetylglycine.

Neuberg, C. und Manasse, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905,

(2359-2366).

 $\begin{array}{c} \text{Methylguanidoacetic acid} \\ \text{HN}: \text{C(NH_2),NMe.CH}_2.\text{CO}_2\text{H} \\ \text{Lactam} \quad \text{C}_3\text{H}_7\text{ON}_3 \\ \text{i.e. HN}: \text{C} < & \text{NMe.CH}_2 \\ \text{NH. CO} \end{array}$

(Creatinine).

Korndörfer, G. Kreatinin. Arch.
Pharm., Berlin, 242, 1904, (641–648).

Thioacetic acid CH₃.CS.OH Thioacetamide CH₃.CS.NH₂

Benzenesulphonethioacetamide, o-, mand p-toluenesulphone- and a- and β-naphthalenesulphonethioacetamide.

m-Phenylenedisulphone-thioacetamide.

Tröger, J. und **Hille**, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (201–235).

ACID $C_3H_6O_2$ Propionic acid.

Francis, F. E. The action of nitrogen sulphide on . . . [propionic acid]. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1836–1840); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (258).

Viard, G. $[Cu(C_3H_5O_2)_23CuAs_2O_4]$ Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (286–288).

 $\begin{array}{c} {\rm Calcium~chloride~propionate} \\ {\rm CaCl}({\rm C_3H_5O_2}) + {\rm CaCl}_2 + 2{\rm C_3H_6O_3} + 4{\rm H_2O} \\ {\rm Aluminium~chloride~propionate} \\ {\rm Al_2Cl_2({\rm C_3H_5O_2})_4} \end{array}$

Benrath, A. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (228-237).

PROPIONAMIDE.

Franchimont, A. P. N. and Friedmann, H. The amides of α- and β-aminopropiouic acid. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (475-477), English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (385-387), (Dutch).

PROPIONITRILE Et.CN

Homfray, I. F. [A supposed compound of ethyl cyanide and ethyl alcohol.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1430–1443); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (225–226).

Bromopropionic acid.

Bajdakovskij, L. Action du zinc sur un mélange de l'aldéhyde salicylique et de l'éther α-brompropionique; synthèse de α-méthylcumarine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (902-905).

1310

Bajdakovskij, L. Action du zinc sur un mélange de l'aldéhyde cinnamique et de l'éther α-brompropionique. (Russ.) l.c., (896-902).

l-Bromopropionic acid and l-Bromopropionyl chloride.

Fischer, E. und Warburg, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (168-172).

α- and β-bromo-, αα- and αβ-dibromopropionic acid.

Lossen, W. und Kowski, E. l.c., 342, 1905, (124-138).

α-Nitro-propionic acid HO.CMe(NO).CO₂H Ethyl ester.

Ulpiani, C. Roma, Rend. Acc. Lincei, (Ser. 5), **12**, i, 1903, (439–443).

α-ΑΜΙΝΟΡΒΟΡΙΟΝΙC ACHD (Alanine).

Alanyl chloride.

Hydrochloride CH₃.CH(NH₃Cl).COCI and the d- compound.

Fischer, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (605-619, 2914-2925).

Alanylalanine C₆H₁₂O₃N₂ i.e. NH₂.CHMe.CO.NH.CHMe.CO₂H

and its benzoyl and a-bromoisohexoyl derivatives.

Fischer, E. und Kautzsch, K. l.c., (2375-2385).

l-Alanylglycine C₅H₁₀O₃N₂ i.e. NH₂.CHMe.CO.NH.CH₂.CO₂H

Fischer, E. und Warburg, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (152–168).

Leucylalanine C₉H₁₈O₃N₂ i.e. C₄H₉.CH(NH₂).CO.NH.CHMe.CO₂H

Fischer, E. und Warburg, O. loc.

Dialanylalanine C9H17O4N3

Fischer, E. und Kautzsch, K. l.c., 2375-2385).

Glycylleucylalanine C11H21O4N3

Fischer, E. und **Warburg**, O. *lc.*, (152-168).

Lewylalanylalanine C₁₂H₂₃()₄N₃
Two isomerides.

Fischer, E. and Kautzsch, K. l.c., 2375-2385).

Carbethoxylalanine C₆H₁₁O₄N i.e. EtCO₂.NH.CHMe.CO₂H and the ethyl ester, amide and chloride.

Fischer, E. und Axhausen, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, 128-142).

Phenylglycylalanine C₁₁H₁₄O₃N₂ i.e. PhCH(NH₂).CO.NH.CHMe.CO₂H

Fischer, E. und Schmidlin, J. l.c., (190-204).

β-PHENYLGLYCINOPROPIONIC ACID
C₁₁H₁₃O₄N i.e.
CO₂H.CH₂.NPh.CH₂.CH₂.CO₂H
and its esters.

Mouilpied, A. T. de. The condensation of phenylglycinoacetic esters in presence of sodium alkyloxides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (435–450); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (63–64).

Phthalyl-a-alanine C₁₁H₉O₄N i.e. C₈H₄O₂: N.CHMe.CO₂H

Gabriel, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (630-646).

α-NAPHTHYLURAMIDOPROPIONIC ACID.

Neuberg, C. und Manasse, A. l.c., (2359-2366).

DIAMINOPROPIONIC ACID. $Dipeptide\ C_6H_{14}O_3N_4$ hydrochloride, picrate and methyl ester.

Fischer, E. und Suzuki, U. l.c., (4173-4196).

\$-\$\text{Minopropionic acto}\$\$ \text{NH}_2.\text{CH}_2.\text{CO}_2\text{H}\$\$ \$Phthalyl derivative}\$\$ \text{C}_8\text{H}_4\text{O}_2: \text{N.CH}_2.\text{CH}_2.\text{CO}_2\text{H}\$\$ \$Gabriel, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., \$38, 1905, (630-646).}\$

ACIDS C₄H₈O₂ n-Butyric acid.

Viard, G. [Cu(C₄H₇O₂)₂ 3 CuAs₂O₄]. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (286–288).

Bromobutyric acid.

Lespiau, R. L'acide β -bromobutyrique. *l.e.*, (738-739).

DIBROMOBUTYRIC ACID

a, \(\beta\text{-Dibromobutyric acid p-bromoanilide}\)

CMeHBr.CHBr.CO.NH.Co.NH.R.

β, γ-Dibromobutyric acid anilide CH₂Br.CHBr.CH₂.CO.NHPh

Autenrieth, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2534-2551).

α-ΑΜΙΝΟΒUTYRIC ACID

C₂H₅.CH(NH₂).CO₂H
α-Aminobutyryl chloride

Hydrochloride
CH₃.CH₂.CH(NH₃Cl).COCl

Fischer, E. l.c., (605-619).

 α -Aminobutyryl- α -aminobutyric acid $C_8\Pi_{16}O_3N_2$

Fischer, E. und Raske, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (180-190).

DIOXIMIDOBUTYRIC ACID.

Bouveault, L. et Wahl, A. Non-existence de deux dioximidobutyrates d'éthyle stéréoisomères. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (438–440).

Nichtexistenz der zwei stereoisomeren Dioximido-buttersäureester Nussberger's. Berlin, Ber. D. chem. (les., **38**, 1905, (926-931).

Monoacetate of ethyl dioximidobutyrate, $C_8H_{12}O_5N_2$

Bouveault, L. und Wahl, A. l.c., (926-931).

β- IMINOBUTYRIC ACID.

Oxynaphthylbenzyliminobutyric acid.

Ethyl ester

HO.C₁₀H_θ.CHPh.N: CMe.CH₂.CO₂Et

Betti, M. e Foà, V. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte Ia, 1903, (27-35).

Isobutyric Acid CHMe2.CO2H

αβ-Dibromo-Isobutyric acid.

Anilide
CH₂Br.CBrMe.CO.NHPh

Autenrieth, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2534–2551).

 $\begin{array}{c} \alpha\text{-Naphthalenesulphone-isobutyro-}\\ \text{Nitrile}\\ C_{10}H_7SO_2.CMe_2.CN \end{array}$

Tröger, J. and **Vasterling**, P. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (323-340).

ACIDS C: H16 O2 n-Valeric acid.

8-GUANIDO-α-AMINO-n-VALERIC ACID C₆H₁₄O₂N₄

(Arginine).

Cathcart, E. P. Occurrence of inactive arginine. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (1904), (xv).

The formation of inactive arginine by enzymes from proteids which yield optically active arginine on hydrolysis with acids. *l.c.*, (xxxix-xl). Diaminovaleric acid $C_5H_{12}I_2N_2$ Preparation from B-vinylaerylic acid and the picrates.

Fischer, E. und Raske, K. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3607-3612).

Active valeric acid.

Tijmstra, Bz. S. On [an improvement from the experimental point of view of] W. Marekwald's asymmetric synthesis of optically active valeric acid. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (465-168), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (459-461), (Dutch); Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2165).

AMINOVALERIC ACID.

Fischer, E. und Warburg, O. Spaltung des Leucins in die optisch-activen Componenten mittels der Formylverbindung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3997-4005).

ACIDS C6H12O2 n-Hexoic acid.

Henri, L. Quelques composés se rattachant à l'acide caproïque normal. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (348-361).

> €-AMINOHEZOIC ACID CO₂H[CH₂]₅.NH₂

Braun, J. von und Steindorff, A. Amylamin. [e-Lencin.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (169-179).

Isohexoic acid Me₂CH₂CH₂CO₂H a-Amino-isohexoic acid (Leucine).

Hugounenq et Morel, A. Sondure de la leucine naturelle à l'acide carbonique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (150-

Warburg, O. Spaltung des Leucinäthylesters durch Pankreasferment. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (187-188).

> d- and l-leucine Formyl d-, l- and dl-leucine.

Fischer, E. und Warburg, O. l.c., (3997-4005).

> Leucul chloride C4H9.CH(NH2).COCI Hydrochloride.

Fischer, E. l.c., (605-619).

Glycyl-leucine C₈H₁₆O₃N₂ i.e. NH2 CH2.CO.NH.CH(C4H9).CO2H

Fischer, E. und Warburg, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (152-

Alanyl-leucine Coll1803N2 i.e. CHMe(NH₂).CO.NH.CH(C₄H₉).CO₂H Two isomerides and their phenylisocyanates.

Fischer, E. und Warburg, O. l.c., (152-168).

Leucyl-glycyl-leucine C14H27O4N3

Fischer, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2914-2925).

> URAMIDO-HEXOIC ACID XH₂.CO.NH.CH<CO₂H CH₂ CHMe₂

Hugounenq et Morel, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (150-151; 859-861).

> PHENYLURAMIDO-HEXOIC ACID Me₂CH.CH₂.CH<CO₂H NH.CO.NHPh

Hugounenq et Morel, [A.]. Urées substituées de la leucine (1) naturelle. l.c., (859-861).

a-Naphthyluramidohexoic acid.

Neuberg, C. und Manasse, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2359-

UREIDO-BIS-HEXOIC ACID $CO(NH.CH < \frac{CH_2.CHMe_2}{CO_2H}$ and its ethyl ether.

Hougounenq et Morel, [A.]. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (505-506; 859-861).

CARBIMIDOHEXOIC ACID

Ethyl ester CO.N: CH(CO₂Et).CH₂.CHMe₂

Hugounenq et Morel, [A.]. Carbamide de la (l) leucine naturelle. l.c. (505-506).

Isohexoic acid

AMINO-ISOHEXOIC ACID C6H13O2N

Iso'encine .

Ehrlich, F. Ueber den neuen optischaktiven Nichtzucker, das Isolencin. Nebst Berichtigung. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1904, Techn. Tl, (775-803, 944).

Methylethylpropionic acid.

AMEGHEXOIC ACID Et.CHMe.CH(NII₂),CO₂H and its ethyl ester and benzoyl derivative.

Bouveault, L. et Locquin, R. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, (115-117).

Diethylacetic acid CHEt2.CO2H

Benzenesulphone-diethylacetonitrile PhSO₂.CEt₂.CN

Also the corresponding p-chlorobenzene-, β-naphthalene-, 4-cumene-, p-ethoxybenzene- and o-methoxybenzene- sulphone-diethyl-acetonitriles.

Tröger, J. und **Vasterling**, P. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (323-340).

DIAMINOHEXOIC ACID $C_6H_{14}O_2N_2$ i.e. $NH_2[CH_2]_4.CH(NH_2).CO_2H$ (Lysine).

Winterstein, E. Verfahren zur Isolierung des Lysins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (77-78).

Siegfried, M. Lysin. l.c., 43, 1905, (363-364).

Lysine methyl ester $C_8H_{13}O_2N_2.CH_3$ and Lysine anhydride $C_{12}H_{24}O_2N_4$

Fischer, E. und **Suzuki**, U. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4173–4196).

Lysyl-lysine $C_{12}H_{26}O_3N_4$ and the picrate and hydrochloride.

Fischer, E. und Suzuki, U. loc. eit.

ACID C7H14O2

n-Heptoic acid CH3.[CH2]5.CO2H

Lumsden, J. S. Heptoic acid and its methyl, ethyl and propyl esters, acid chloride, anhydride, amide and avilide; their melting points, boiling points, specific gravities, molecular volumes and refractive indices; also the solubility and affinity constant of the acid.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (90-98); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (14).

1310

$\begin{array}{ccc} \text{ACID} & C_{13}H_{26}O_2 \\ \text{Tridecoic acid.} \end{array}$

Le Sueur, H. R. [Tridecylic acid and its α-bromo-derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1888–1906); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (285).

ACID $C_{14}H_{\odot}O_{2}$ Myristic acid.

α-Bromo-derivative.

Le Sueur, H. R. [α-Bromomyristic acid.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1888–1906); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (285).

ACID $C_{15}H_{30}O_2$ Pentadecoic acid.

Le Sueur, H. R. [Pentadecylic acid, and its silver salt, methyl and ethyl esters, amide, and α-bromo-derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1888-1906); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (285).

ACID $C_{16}H_{32}O_2$ Palmitic acid.

Cohn, R. Hydrolyse des palmitinsauren Natriums. Berlin, Ber. D chem. Ges., 38, 1905, (3781-3784).

 $\begin{array}{c} \text{Dipalmitin} \\ \text{C_3H_5(OH)(O.CO.C_{15}$H_{31})_2$} \\ \text{α- and β-acetyldipalmitin and the} \\ \text{α-chlorohydrin} \quad \text{$C1.C_3$H_5(C_{16}H_{31}$O_2)_2$} \\ \text{Grün, Ad.} \quad \textit{$l.e.$}, \; (2284-2287). \end{array}$

ACID $C_{17}H_{34}O_2$ Heptadecoic acid.

Demjanov, N. Ja. et Kočergin, S. M. Sur l'acide heptadécylique (margarique) synthétique normal et ses dérivés. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb. 623-624).

Naturally occurring isomerides.

Holde, D. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1247-1258); Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **23**, 1905, (36-44).

ACID C₁₈H₃₆O₂ Stearic acid.

Böhme, R. Lichesterinsäure und eine neue daraus gewonnene Iso-Stearinsäure. Diss. Leipzig, 1902, (34).

Petersen, J. Reduktion der Oelsäure zu Stearinsäure durch Elektrolyse. [Uebers.] Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (549-553).

PARAFFIN ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS,

Wikman, V. V. Action du cyanate d'ammonium sur les cétoacides $C_nH_{2n-2}O_3$. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. (Dišč., **36**, 1904, (procept. 1332–1333).

$\begin{array}{ccc} \mathit{ACIDS} & C_n H_{2n} O_3 \\ & \mathsf{ACID} & C H_2 O_3 \\ & Carbonic & acid. \end{array}$

Siegfried, M. Bindung von Kohlensäure durch amphotere Amidokörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (85–96); 46, 1905, (401–414).

Upson, H. T. The molecular rearrangement of aminophenylalkyl carbonates. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (13–43).

Diphenyl ether Ph₂CO₃

Fosse, R. Action d'une trace de quelques sels et des alcalis caustiques sur l'éther diphénylcarbonique. Paris, C.R. Acad. sci., 139, 1904, (141-143).

Thiocarbonic acid.

Benzoylimino-thiocarbonic acid.

Dimethyl ester

NBz : C(SMe).OMe

Johnson, T. B. and Menge, G. A. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (358-372).

Dithiocarbonic acid.

Čugajev, L. A. Méthode de préparation des combinaisons yanthogéniques. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1904, (1253-1258).

Holmberg, B. Estersäuren von schwefelsubstituierter Kohlensäure nit aliphatischen Alkoholsäuren. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (264– 295).

Tröger, J. und Volkmer, F. Einwirkung von äthylkanthogensaurem Kalium auf monohalogensubstituierte Fettsäuren sowie Fettsäurederivate. *l.e.*, **70**, 1904, (442–418).

Methyl thujyl ester C₁₀II₁₇O.CS₂Me and the isomeric methyl bornyl ester.

Also ethyl bornyl xanthate $C_{10}H_{17}O.CS_2Et$ and diphenylbornyliminoxanthide.

Čugajev, L. A. St. Peterburg, Žurn russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (988– 1052).

Ethylkanthogenacetic acid CO₂H.CH₂.S.CS.OEt and its salts and esters.

Holmberg, B. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (264-295).

Bornyl dixanthide (C₁₀H₁₇O.CS)₂S₂ Čugajev, L. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (988– 1052).

> Carbanic acid NH₂CO₂H Ethyl ether NH₂CO₂Et (Urethane.)

Acetyl derivative NHAc.CO₂Et. Also the bromoacetyl-, propionyl-, α-bromopropionyl-, α-bromosobutyryl-, cinnamoyl- and αβ-dibromoβ-phenylpropionyl-derivatives.

Diels, O. und Heintzel, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (227–305).

Phenylearbamic acid.

Jaeger, F. M. [Crystallographic description of] some derivatives of phenylcarbamic acid. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (127-136), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afl. K. Akad. Wet., **19** [1905], (124-133), (Dutch).

Quinoneoximephenylearbamic acid hydrazone

 $\begin{array}{c} \mathrm{C_{13} \ddot{H_{12}} O_2 N_4} \ i.e. \\ \mathrm{NOH: C_6 H_4: N.NH.CO.NHPh} \end{array}$

Borsche, W. Liebigs Ann. Chem Leipzig, 343, 1905, (176-207).

Thiogarbanic acid.

Dithiogarbanic acid NH2.CS.SH

Michel, F. Dithiocarbamate sekundärer aromatischer Basen und eine Verbindung des Formaldehyds mit dem Indigo. Diss. Erlangen, 1903, (26).

Frassetti, P. Aethylen-xanthogenat und Aethylen-sulfocarbonat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (488–492).

Billeter, O. Sur l'autoxydation des dialcoylxanthogénamides. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Winterthur, 87, 1905, (61-

65); Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **18**, 1904, (274-276).

Dihydrocarryl ester C₁₀H₁₇O.CS.NH₂

Two isomerides. And the isomeric bornylxanthamide.

Čugajev, L. Å. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (988–1052).

DIMETHYLTHIOCARBAMIC ACID.

Ethyl ester.

Billeter, O. Phénomène d'autoxydation. L'action de l'air en présence de la soude sur le diméthylxanthogénamide EtO.CS.NMe₂ Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (436-437).

UREA CH4ON2 (Carbamide).

Gaze, R. Harnstoff, Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (78-79).

Krummacher, O. Lösungswärme und Löslichkeit des Harnstoffs, ein Beitrag zur Energiebilanz. Zs. Biol., München, 46, 1905, (302–321).

Šestakov, P. I. Action des hypochlorites sur l'urée; synthèse nouvelle d'hydrazine. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (1-7).

Stieglitz, J. und **Noble**, R. W. Isoharnstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2243–2244).

as-DIMETHYLUREA NH2.CO.NMe2

Fawsitt, C. E. The kinetics of chemical changes which are reversible. The decomposition of as-dimethylcarbamide [with acids and alkalis]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (494-500); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (115-116).

PHENYL-see-AMYL-UREA C₃H₂.CHMe.NH.CO.NHPh and PHENYL-DIAMYL-UREA (C₃H₂.CHMe)₂N.CO.NHPh

Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (113-115).

PHENYL-ISOHEXYL-UREA CHMe₂.[CH₂]₃.NH.CO.NHPh

Sabatier, P. et **Senderens**, J. B. *l.c.*, **140**, 1905, (482-486).

PHENYL-DIISOHEXYL-UREA (CHMe₂.[CH₂]₃)₂N.CO.NHPh

Sabatier, P. et Senderens, J. B. loc. eit.

α- CAMPHYLUREA
C₁₁II₂₀ON₂ i.e. C₁₀II₁₇.NH.CO.NH₂

Forster, M. O. and Fierz, H. E. [α-Camphylcarbamide, s-camphylphenylcarbamide, s-camphylphenylcarbamide, s-camphyl-p-tolylcarbamide and s-dicamphylcarbamide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (722–737).

 $O ext{-EthyLisourea}$ ($Ethyl ext{-}\psi ext{-}urea$). Hydrochloride $\operatorname{NH}_2 ext{-}\operatorname{C(OEt)}$: NH HCl

Stieglitz, J. and **Noble**, R. W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2243–2244).

O-Propylisourea. Hydrochloride NH₂.C(OC₃H₇): NH HCI

Stieglitz, J. und Noble, R. W. loc. cit.

Benzovlphenylethyl-y-urea NBz: C(OEt).NHPh m-chloro-derivative NBz: C(OEt).NHC₆H₄Cl and the m-nitro-derivative.

Johnson, T. B. and Menge, G. A. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (358-372).

p-Oxyphenylethyl-\psi-urea.

Benzoyl derivative of the methyl ether

BzN: C(OEt).NH.C₆H₄OMe

Johnson, T. B. and Menge, G. A. loc, cit.

BENZOYL-ψ-CUMYLMETHYL-ψ-UREA NBz: C(OMe).NH.C₆H₂Me₃

and BENZOYL-4-CUMYLETHYL-4-UREA.

Johnson, T. B. and Menge, G. A loc. eit.

p-Tolylethyl-\psi-lirea.

Benzoyl derivative

NBz: C(OEt).NHC₇H₇

Johnson, T. B. and Menge, G. A. loc. cit.

THIOUREA CH4N2S

Brittlebank, C. Thioharnstoffcuprosalze. Diss. Strassburg i. E., 1905, (89).

Hugershoff, A. Bildungs- und Zersetzungs-Erscheinungen bei Thioharnstoffen. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (57-60).

Einwirkung von Brom auf aromatische Thioharnstoffe. l.e., (61–72).

Meyer, V. I. Thioharnstoff und seine Verbindungen mit den Salzen zweiwertiger Metalle. Diss. Berlin, 1905, (59, mit 1 Taf.).

Einwirkung von Opfermann, E. Formaldehyd auf Thioharnstoffe. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (1075-1076).

Pfeiffer, G. Substituierte Thioharnstoffe. Thiosemicarbazide und Thiotriazolone. Diss. Zürich, 1904, (43).

Urban, W. Alkylierte d - sec. - Butyl -Thioharustoffe und -Harnstoffe. Drehungsvermögen. Diss. Marburg, 1903, (71).

SEMICARBAZIDE NH₂.CO.NH.NH₂

Borsche, W. Darstellung der Hydrazide aromatisch substituirter Carbaminsäuren aus Semicarbazid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (831–837).

Merkwitz, C. Neue Reaktion der Semicarbazone. Diss. Göttingen, 1904, (72).

E. Opfermann, Semicarbazide. Einwirkung von Formaldehyd auf Thioharnstoffe. Diss. Erlangen, 1904, (57).

Sachs, F. und Sachs, L. Aldehydsauerstoff. [Semicarbazide.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (517-526).

> o- and p-Tolylsemicarbazide C, H, NH.CO.NH.NH,

and their compounds with acetone and acetophenone.

β- Naphthylsemicarbazide C₁₁H₁₁ON₃ and its compounds with acetone, salicylic aldehyde, etc.

Borsche, W. l.c., (831-837).

HYDRAZODICARBONAMIDE C2H6O2N4 i.e. CO(NH₂).NH.NH.CO(NH₂)

Wieland, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1415-1461).

> THIOSEMICARBAZIDE NH2.CS.NH.NH2

Phenylpropylidenethiosemicarbazide.

Benzovl derivative NIIBz.CS.NPh.N: CMe,

Johnson, T. B. and Menge, G. A. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (358-372).

> IMINO-UREA HN: C(NH₂)₂ Guanidine.

Cordier, V. v. Wahrscheinliche Stereoisomerie des Stickstoffs beim Guanidinpikrat. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), II, 1, 1905, (105-

Korndörfer, G. Acylderivate des Guanidins. Diss. Marburg, 1903, (82).

Kutscher, F. und Otori, J. Nachweis des Guanidins unter den bei der Selbstverdauung des Pankreas entstehenden Körpern. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (93-108).

Morrell, R. S. and Bellars, A. E. Some compounds of guanidine with . . . [glucose, fructose, galactose, rhamnose and maltose]. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **13**, 1905, (79–81).

Pellizzari, G. und Cantoni, C. Diamido-guanidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (283-284).

Schenk, M. Guanidinpikrolonat. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (427).

DIOXY-GUANIDINE.

Hydrobromide HO.N: C<NH.OH

Wieland, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1445-1461).

> UREA CARBOXYLIC ACID NH2.CO.NH.CO2H Amide NH2.CO.NH.CO.NH2 (Biuret).

Reversibilité de la trans-Rivier, H. formation des pseudodithiobiurets pentasubstitués en dithiobiurets normaux. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (437-439).

Schaer, Ed. Réactions du sucre et du biuret. Arch. Sci. Phys., Genève. (sér. 4), 18, 1904, (278-279).

THIOUREA CARBOXYLIC ACID NH2.CS.NH.CO2H (Thioallophanic acid).

Methylthicallophanic acid. Phenyl ester C₉II₁₀O₂N₂S i.e. PhO.CO.NH.CS.NIIMe

Doran, R. E. and Dixon, A. E. [Carboxyphenylmethylthiocarbamide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (331-343); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (77–78).

Isoamylthioallophanic acid. Phenyl ester C₁₃H₁₈O₂N₂S *i.e.* PhO.CO.NH.CS.NH.C₅H₁₁

(Carboxyphenylisoamylthiocarbamide).

Doran, R. E. and Dixon, A. E. loc.

Phenylthioallophanic acid.

Phenyl ester $C_{14}H_{12}O_2N_2S$ i.c. NHPh CS.NH.CO.OPh

(Carboxydiphenylthiourea).

Doran, R. E. and Dixon, A. E. loc. cit.

Methoxyphenyl ester

C₁₅H₁₄O₃N₂S *i.e.*PhNH.CS.NH.CO.O.C₆H₄OMe
(Carboxyguaia colphenylthiourea).

Doran, R. E. and Dixon, A. E. loc. eit.

NITRILE OF CARBONIC ACID HO.CX Cyanic acid and Cyanuric acid.

Berthelot, [Marcelin]. Expériences sur l'oxydation lente du cyanogène et des eyanures par l'oxygène libre. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (169–177).

Billeter, O. C. Einwirkung von cyansaurem Silber auf Säurechloride. IV. Methylsulfonylisocyanat, CH₃,SO₂,N.CO. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2013–2015).

CARBIMIDE HN: CO

Isocyanic acid.

Phenyl ester PhNCO

Dieckmann, W. und Kämmerer, H. Verhalten der Blausäure gegen Phenylisocyan t. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2977–2986).

Goldschmidt, H. Phenylisocyanat als Reagens zur Feststellung der Constitution tautomerer Verbindungen. *l.c.*, (1096–1098)

Michael, A. Phenylisocyanat als Reagens zur Feststellung der Constitutution tautomerer Verbindungen. l.c., (22–49).

Pilat, S. Intramolekulare Veränderungen der Cyanursäure und ihrer Salze. Inaug. Diss. Krakau, 1905, (37). 24 cm.

 α - Camphyl ester $C_{10}H_{17}.N:C:O$

Forster, M. O. and Fierz, H. E. [a-Camphylearbimide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (722-737).

FULMINIC ACID.

Bennigson, F. Hydroxylaminderivate. I. Knallsäure. Diss. Würzburg, 1905, (79).

Biddle, H. C. Umwandelung von Formhydroxamsäure in Knallsäure; (p-71::5) Erwiderung an L. Wöhler. Berlin, Ber, D. chem. Ges., **38**, 1905, (3858–3859).

Wöhler, L. Die Molekulargrösse der Knalfsäure. *l.c.*, (1351–1359).

Aufklärung des Knallquecksilberprocesses. *l.c.*, (1345–1351).

Cyanamide (HN)₂C or H₂N.CN Calcium-cyanamide.

Erlwein, G. Neues Ausgangsmaterial (Calciumcyanamid) zur Herstellung von Alkalicyaniden. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (646–652).

Feilitzen, H. von. Düngungsversuche mit dem sog. Kalkstickstoff auf Mineralboden und Moorboden und Untersuchungen über die Zersetzung des Calciumcyanamides in verschiedenen Bodenarten, Verh, Ges. D. Natf., Leipzig. 76, (1904), H, 1, 1905, (157–159).

Frank, A. Kalkstickstoff. [Calciumcyanamid.] Zs. Calciumearbidfabr., Berlin, 9, 1905, (45-49); Umschau, Frankfurt a. M., 9, 1905, (324-327).

Cyanamide derivaties.

Schwarz, R. Einwirkung von Bromeyan auf tertiäre Basen. Diss. Göttingen, 1903, (47).

Theoryanic acid HS.CN and metallic sulphocyanides (thiocyanates, rhodanides).

Grossmann, H. Fähigkeit des Rhodanions, komplexe Verbindungen zu bilden im Vergleich zu dem Halogenund dem Cyanion. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (640-643).

—— Komplexbildung des Quecksilberrhodanids. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (356–369).

und Hünseler, F. Verbindungen der Metallrhodanide mit organischen Basen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (361–405).

Kastle, J. H. and Smith, C. R. Oxidation of sulphocyanic acid and its salts by hydrogen peroxide. Amer. Chem, J., Baltimore, Md., 32, 1904, (376–385).

Koppel, I. Chromo-Natriumrhodanid, Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (359-361).

Pollacci, E. Diffusion de l'acide sulphocyanique dans les deux règnes; son

action sur le calomel; études. Turin, 1904, [1903], (164).

Sand, J. und Burger, O. Complexe Molybdänrhodanide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3384–3389).

Spahr, A. Des thiocyanates d'aryles et de leur action sur l'acide thioacétique et le sulfhydrate d'éthyle et du thiocyanate d'acétyle. Neuchâtel, Bul. Soc. Sci. Nat., 30, 1902, (3-51).

Vogelsang, W. Wismut-Salze. [Wismut-Rhodanide.] Diss. Berlin, [1905], (55). 24 cm.

Wolvekamp, M. E. Constitution der sogenannten Dithiocyansäure und Persulfocyansäure. Diss. Würzburg, 1904, (40).

SELENOCYANIC ACID.

Köning, Willy. Einwirkung von Selencyankalium auf organische Dichlorselenoverbindungen. Diss. Rostock, 1902, (50).

ACID C2H4O3

Glycollic Acid HO.CH2.CO2H

2-Dibenzyl-glycollic acid $C_{16}H_{16}O_3$ i.e. $C_6H_4(0.CH_2,CO_2H).CH_2.CH_2Ph$

Kostanecki, St. von, Rost, A. und Szabrański, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (943-944).

ACETYLGLYCOLLIC ACID.

Anschütz, R. und Bertram, W. Anilide und Phenetidide der Acetylglykolsäure und der Acetylsalicylsäure. l.c., 37, 1904, (3975–3977). Berichtigung. Ebenda, 38, 1905, (719).

p-ACETYLPHENOXYACETIC ACID.
p-Chloro- compound
ClCH₂,CO,C₆H₄,O,CH₂,CO₂H

Kunckell, Fr. l.c., 38, 1905, (2009-2011).

Theographic acid IIS.CH₂.CO₂H
Alkylo-bromides of alkyl-thioglycollic

(thetine bromides).

Dimethylthetine bromide 1-menthyl ester Mc28Br.CH2.CO2.C4.H19

and its aurichloride, platinichloride, hydroxide and nitrate.

Smiles, S. An asymmetric synthesis of quadrivalent sulphur. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (150–161); abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (92–93).

dl-Methylethylthetine bromide l-menthyl ester

MeEtSBr.CH₂.CO₂.C₁₀H₁₉ and its platinichloride.

Smiles, S. loc. cit.

Dicthylthetine bromide l-menthyl ester Et₂SBr.CH₂.CO₂.C₁₀H₁₉ and its platinichloride.

Smiles, S. loc. cit.

Dithiocarbondialycollic acid C₅H₆O₅S₂ i.e. CO: (SCH₂.CO₂H)₂ and its salts.

Holmberg, B. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (264-295).

Trithiocarbondiglycollic acid C5H6O4S3

i.e. CS: (S.CH₂.CO₂H)₂ and its salts and esters.

Holmberg, B. loc. cit.

 $Sulphothio earbon digly collic acid \\ C_5H_6O_5S_2 \\ i.e. \ CS{<} S.CH_2.CO_2H \\ O.CH_2.CO_2H$

Holmberg, B. loc. cit.

Xanthogenacetic acid C₅H₈O₃S₂ i.e. EtO.CS.S.CH₂.CO₂H

Biilmann, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (351–372).

> Methyl ester C₂H₅O.CS.S.CH₂.CO₂Me Xanthogenacetamide C₂H₅O.CS.S.CH₂.CONII₂ Xanthogenacetonitrile C.H₂O.CS.S.CH₃.CN

Tröger, J. und Volkmer, F. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (142-448).

> Methyl canthogenacetic acid CO₂II.CII₂.S.CS.OMe and its salts and esters.

Holmberg, B. l.e., **71**, 1905, (264-295).

ACID C₃H₆O₃ Lactic acid.

Auger, V. Sur l'acide acétyl-lactique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (938–939).

Jungfleisch, E. Méthode de dédoublement de l'acide lactique de fermentation en ses composants actifs sur la lumière polarisée. *l.e.*, **139**, 1904, (56-59).

Jungfleisch, E. L'acide lactique droit et l'acide lactique gauche ne se conduisent pas semblablement dans les réactions. l.c., (203-206).

et Godehot, M. Sur l'acide lactique droit. l.c., 140, 1905, (719-721).

--- Sur l'acide lactyllactyllactique et le dilactide de l'acide lactique inactif. l.e., (502-505).

_____ Sur le dilactide droit. l.e., **141**, 1905, (111-113).

Laxa, O. Einwirkung der Milchsäure auf Kasein und Parakasein. (Čechisch) Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., 14, 1905, (10).

McKenzie, Alexander. Studies in asymmetric synthesis. III. The asymmetric synthesis of l-lactic acid. The optical activity of fermentation lactic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 1373–1383); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (224).

Möslinger. Die Milchsäure im Wein, ihre Entstehung, Beurteilung und technische Bedeutung. D. Weinztg, Mainz, 40, 1903, (833-834, 845-846, 856).

Raper, H. S. Formation of fatty acids [formic, acetic, propionic, butyric and isobutyric acids] from lactic acid when fused with caustic alkalies. J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, (216–220).

Utz, F. Flüchtigkeit der Milchsäure mit Wasserdämpfen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (363–364; 1174).

Acetyl derivative CII₃.CH(OAc).CO₂H

Anschütz, R. und Bertram, W. Acetyl - gährungsmilchsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3971–3974). Berichtigung. Ebenda, 38, 1905, (719).

Auger, V. Sur l'acide acétyl-lactique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (938-939).

β-Nitro-lactic acid NO₂.CH₂.CH(OH).CO₂H

Hills, H. B. and Black, O. F. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (228-242).

α-ONY-β-ΑΜΙΝΟ-PROPIONIC ACID NH₂. CH₂. CH(OH). CO₂H (Isoserine).

Koelker, W. F. Lencylisoserin. Diss. Berlin, 1905, (31).
(p-7195)

 $\begin{array}{c} Isoserylisoserine~ (^{\bullet}_{6}\Pi_{12} \Omega_{5}N_{2}\\ \text{and the methyl ester}\\ \text{NH}_{2}.\text{CH}_{2}.\text{CH}_{(OH)}.\text{CO}, \text{NH}, \text{CH}_{2}.\text{CH}_{(OH)}.\\ \text{CO}_{9}\text{Me} \end{array}$

Fischer, E. und Suzuki, U. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **30**, 1905, (4173-1196).

 $\begin{array}{c} Leueylisoserine \ C_9H_{18}O_4N_2\\ i.e. \ C_4H_9.CH(NH_9).CO.NH.CH_2.CH(OH). \end{array}$

Two isomerides and their phenylisoevanates.

Fischer, E. and Koelker, W. F. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (172-180); Koelker, W. F. Diss. Berlin, 1905, (31).

β-Oxy-α-amino-propionic acid CH₂(OH),CH(XII),CO₂H (Serine),

 $\begin{array}{c} \textit{Methyl ester } C_4H_5O_3N\\ \textit{Serine anhydride } C_6H_{10}O_4N_2 \end{array}$

Two isomerides.

Fischer, E. und **Suzuki** U. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4173–4196).

Serylserine C₆H₁₂O₅N₂

Fischer, E. und Suzuki, U. l.e., (4173-4196).

THOLACTIC ACID and THOHYDRACRYLIC ACID.

α-Disulphidodipropionic acid
CHMe(CO₂H).S₂.CHMe.CO₂H
and the β-isomeride
S₂[CH₂.CH₂.CO₂H]₂

Biilmann, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (351–372).

a-Nanthogen-propionic acid C₆H₁₀O₃S₂ i.e. EtO.CS.S.CHMe.CO₂H

Tröger, J. and Volkmar, F. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (442-148); Holmberg, B. l.e., 71, 1905, (264-295); Billmann, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (351-372).

Also β-xanthogenpropionic acid CO₂H.CH₂.CH₂.S.CS.OEt

Holmberg, B. loc. cit.; Billmann, loc. cit.

β-Sulphydro-α-amino-propionic acid HS.CH₂.CH(NH₂).CO₂H Cystein.

Neuberg, C. and Mayer, P. Cystein Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem. Strassburg, 44, 1905, (472-497).

2 z 2

1310

α-SULPHYDRO-β-AMINO-PROPIONIC ACID NH₂.CH₂.CH₂.CH(SH).CO₂H (Isocystein),

Hydrochloride C3H7O2NS,HCl

Gabriel, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (630-646).

β-DISULPHIDO-DI-α-AMINODIPROPIONIC

 $\begin{array}{c} \text{ACID} \\ \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_4\text{N}_2\text{S}_2 \\ i.e. \ \text{S}_2(\text{CH}_2,\text{CH}(\text{NH}_1),\text{CO}_2\text{H})_2 \\ (Cystine). \end{array}$

Fischer, E. und Suzuki, U. Cystin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (405-411).

Friedmann, E. Die physiologischen Beziehungen der schwefelhaltigen Eiweissabkömmlinge. I. Konstitution des Cystins. Π. α-Thiomilchsäure, ein Spaltungsprodukt der Keratinsubstanzen. Diss. Strassburg, 1902, (57).

Neuberg, C. und Mayer, P. d-, 1und r-Proteincystin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (498-510).

Mörner, K. A. H. Spaltungsprodukte des Cystins. *l.c.*, **42**, 1904, (349–364).

 $\alpha\text{-}\mathrm{Distliphido}\text{-}\mathrm{Di}\text{-}\boldsymbol{\beta}\text{-}\mathrm{amino}\text{-}\mathrm{difropionic}$

 $S_2(CH_1CO_2H).CH_2.NH_2)_2$ (Isocystine)
and the hydriodide.

Gabriel, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (630-646).

ACIDS $C_4H_3O_3$ α -Oxybutyric acid.

Theo-a-oxybutyric acid $C_2H_5.CH(SH).CO_2H$

Biilmann, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (351–372).

> α-Xanthogenbutyric acid EtO.CS.S.CHEt.CO₂II and its ethyl ether.

Billmann, E. loc. cit.; Tröger, J. und Volkmar, F. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (442-448).

β-0xybutyric acid.

Sternberg, W. Die rechtsdrehende β-Oxybuttersäure und ihre Wirkung. Centralbl. Stoffwkrankh., Göttingen, 4, 1903, (273-275).

γ -Oxybutyric acid.

CILLORO-OXY-BETYRIC ACID.

Ethyl ether EtO.CH₂.CHCl.CH₂.CO₂H

amide EtO.CH₂.CHCl.CH₂.COXH₂

and nitrile EtO.CH₂.CHCl.CH₂.CN

Lespiau, R. Action de l'acide cyanhydrique sur l'épiéthyline. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (436-437).

a-Oxyisobutyric acid.

Xanthogen-isobutyrie acid C₇H₁₂O₃S₂ i.e. EtO.CS.S.CMe₂. CO₂H.

Troger, J. und Volkmar, F. loc. cit.

ACIDS $C_5H_{10}O_3$ γ -Oxyvaleric acid.

Oemisch, P. δ-Jod-γ-Valerolakton. Diss. Leipzig, 1902, (34).

δ-Oxyvaleric acid.

δ-Oxy-α-amino-valerio acid.

Sörensen, S. P. L. Synthesis of the amino acids. V. α-Amino-δ-oxyvaleric acid. Kjöbenhavn, Medd. Carlsb., 6, 1905, (125-176).

ACIDS $C_6H_{12}O_3$ β -Oxyhexoic acid.

γ-Trichloro-β-oxy-α-ethylbutyric acid CCl₃.CH(OH).CHEt.CO₂H

Doebner, O. und Segelitz, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1305, (2733-2737).

γ-**0**xyhexoic acid HO.C'H₂.C'Me₂.C'H₂.CO₂H Lactone.

Blanc, G. Sur la 3.3. diméthylbutyrolactone. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (203–204).

e-Oxy-n-hexoic acid. Phenyl ether PhO.[CH₂]₅.CO₂H (Phenoxycaproic acid).

Braun, J. von und Steindorff, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (956-966).

Nitrile C₆H₅O.(CH₂)₅.CN

Braun, J. von und Steindorff, A. l.c., (169-179).

ACID $C_8H_{16}O_3$

Oxyoctoic acid CHMe₂,CH₂,CMe(OH),CH₂,CO₂H

Marko, D. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (544-549);

J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (258-263).

ACID C1 H 03

Oxytridecoic acid

Le Sueur, H. R. [α-Hydroxytridecylic acid.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1888–1906); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (285).

ACID C14H2O3

Oxytetradecoic acid

α-Hydroxymyristic acid and the action of heat on it; also its amide and lactide, C₂₈H₅₂O₄

Le Sueur, H. R. loc. cit.

ACID C₁₅H₃₀O₃

Oxypentadecoic acid C₁₄II₂₈(OH).CO₂H

The action of heat on α-hydroxypentadecylic acid. Also its silver salt, amide and lactide, C₃₀H₅₆O₄

Le Sueur. loc. cit.

ACID C16 H32 O3

Oxypalmitic acid C₁₅H₃₀(OH).CO₂H

The action of heat on α-hydroxypalmitic acid. α-Hydroxypalmitamide and the lactide, C₃₂H₅₀O₄

Le Sueur, H. R. loc. cit.

ACID C17H34O3

α-Oxymargaric acid C₁₅H₃₂(OH).CO_H

The action of heat on α -hydroxymargaric acid. α -Hydroxymargaramide and the lactide $C_{34}H_{64}O_4$.]

Le Sueur, H. R. loc. cit.

ACIDS C_nH_{2n-2}O₃ ACIDS C₂H₂O₃

Glyoxylic acid CHO.CO2H

Calcium and basic calcium, zinc, manganese and lead salts.

Debus, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (322–360). o-Nitrophenylhydrazone and its salts, o-bromophenylhydrazone, and o-iodophenylhydrazone.

Busch, M. und Wolbring, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 1905, 71, (366–381).

ACIDS C3H4O3

Pyruvic acid CH₃.CO.CO₂H (Brenztraubensäure).

Mörner, K. A. H. Brenztraubensäure unter den Spaltungsprodukten der Proteinstoffe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (121–131).

Formylacetic acid

(Aldehydoacetic acid).

Bywaters, H. W. Einwirkung von Hydrazinen auf Formylessigester. Diss. Würzburg, 1902, (55).

Phenylhydrazide of the phenylhydrazone.

Reitter, H. und Bender, F. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (373-379).

ACID C4H6O3

Acetoacetic acid.

Brühl, J. W. and Schröder, H. The desmotropic form of substances of the ethyl acetoacetate type in the homogeneous state and dissolved in neutral media. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (164-165).

— — Natracetessigester und Bildung analoger Salze in Lösungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (220–226).

Favrel, G. Action des chlorures diazoïques sur les éthers acétylacétiques chlorés L. Nancy, Bul. soc. sci., (sér. 3), 5, 1904, (1-6).

Hantzsch, A. Producte aus Hydroxylamin und Isonitroso-acetessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1431).

Hörlein, H. Tautomericerscheinungen bei Verbindungen vom Typus des Acetessigesters. Diss. Jena, 1905, (40).

Michael, A. Bildung und Constitution des Natracetessigesters. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1922-1937, 2083-2096).

Mussett, J. A. Konstitution des Kondensationsproduktes aus Orcin und Acetessigester. Diss. Tübingen, 1902, 40.

Ruhemann, S. and Merriman, R. W. The action of propiolyl chloride on . . . [ethyl sodioacetoacetate]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1383-1395); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (224-225).

Solonina, A. A. Action de l'éther sodiumacétacétique sur les dibromides des hydrocarbures. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (947-988, 1209-1244).

$\begin{array}{ccc} \textbf{ACID} & \textbf{C}_{\text{S}}\textbf{H}_{\text{S}}\textbf{O}_{\text{3}} \\ \textbf{Acetylpropionic} & \textbf{acid} \\ \textbf{CH}_{\text{5}}.\textbf{CO}.\textbf{CH}_{\text{2}}.\textbf{CH}_{\text{2}}.\textbf{CO}_{\text{2}}\textbf{H} \end{array}$

Levulie acid. Levulinie acid.

Erlenmeyer, E. jun. Bildung von Lävulinsäure und von Alkohol aus Zucker. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (382–384).

Ludwig, Λ. δ- und β- Anisallävulinsäure. Diss. Strassburg i. E., 1905, (41).

$\text{ACID} \quad C_6 H_{16} 0$

α-Propionylpropionic acid CH₃.CH₂.CO.CHMe.CO₂H

Ketoacctal of the ethyl ester CH₂.CH₂.C(OEt)₂.CIIMe.CO₂Et

Tschitschibabin, A. E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (561-566).

Sec-Butylglyoxylic acid EtCHMe.CO.CO.II

and the semicarbazone and oxime of the ethyl ester.

Bouveault, L. et Locquin, R. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (115-117).

ACID C.H.40;

Acetylhexoic acid MeEtCH.CHAc.CO₂H Ethyl ester.

Bouveault, L. et Locquin, R. l.c., (115-117).

ACID C10 H1 O3

Acetyloctoic acid CII₃.CO.[CII₂]₃.CMe₂.CH₂.CO₂H and the semicarbazone.

Wallach, O. und Köhler, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (94-116). ACID C1 H3403

Ketostearic acid CH₃.[CH₂]₇.CO [CH₂]₃.CO₂H and the oxime and salts.

Saytzeff, N. und Saytzeff, Al. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (422-427).

SULPHONIC ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

Methane sulphonic acid. ANHYDRIDE (CH₃.SO₂)₂O

Billeter, O. C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2015-2020).

METHYLSULPHONYLISOCYANATE CH₃.SO₂.N: CO

Billeter, O. C. loc. cit.

PARAFFIN ACIDS WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2n}\textbf{0}_{4} \\ \textbf{ACID} & \textbf{C}_{2}\textbf{H}_{6}\textbf{0}_{4} \end{array}$

Glyceric acid CH2(OH).CII(OH).CO2II

Frankland, P. F. and Done, E. The resolution of inactive glyceric acid by fermentation and by brucine. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (618-625); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (132).

Dimethyl ether CH₂(OMe). CH(OMe). CO₂H (Dimethoxypropionic acid).

Frankland, P. F. and Gebhard, N. L. The . . . [methyl, ethyl, propyl. n-butyl, n-heptyl and n-octyl salts and amide and methylamide] of dimethoxypropionic acid derived from d-glyceric acid. l.e., (864-878); [abstract] Proc. l.e., (189).

Neuberg, C. und Silbermann, M. Die Konfiguration der Glycerinsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (131-146).

ACID C4HO4

βγ-Dioxybutyric acid.
Mono-ethyl ether
EtO.CH₂.CH(OH).CH₂.CO₂H
and its ester
EtO.CH₂.CH(OH).CH₂.CO₂Et
and nitrile
EtO.CH₂.CH(OH).CH₂.CX

Lespiau, R. Action de l'acide cyanhydrique sur l'épiéthyline. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (436-437).

ACID C₁₀H₃₀O₄ Dioxystearic acid.

Saytzeff, N. und Saytzeff, Al. Das Verhalten einiger Salze der aus Oelsäure durch Oxydation mittels Kaliumpermanganat dargestellten Dioxystearinsäure beim Erhitzen auf hohe Temperaturen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (422-427).

$\begin{array}{ccc} ACIDS & C_nH_{2n-2}O_4 \\ & ACID & C_2H_2O_4 \end{array}$

Oxalic acid CO2H.CO2H

Abegg, R. Das Oxalat-Jon. Nach der Breslauer Diss. von Hans Schäfer für die Z. anorg. Chem. bearb. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (293–323).

— und **Spencer**, J. F. Thallium-oxalate. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (#06-414).

Cameron, A. T. [Constitution of the chromo-oxalates.] Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (722-737).

Dupré, P. V. Ammonium oxalate, its formula and stability. London, Anal., 30, 1905, (266-273).

Durrant, R. G. [Potassium cobaltic oxalate $[K_2Co(C_2O_4)_2, 2H_2O]_2O$ and the existence of analogous ammonium and calcium salts.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1781–1791); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (251).

Frehse. Falsification de l'acide oxalique par le chlorure de sodium; déplacement des acides minéraux par l'acide oxalique. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (334–335).

Jodlbauer, A. und Tappeiner, H. von. Das photochemische Verhalten des Quecksilberoxalats (Eder'sche Lösung, bei Abwesenheit von Sauerstoff und bei Anwesenheit gewisser fluorescirender Stoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2602–2609).

Kempf, R. Oxydationen mit Silberperoxyd. I. Die Oxydation von Oxalsänre. *l.c.*, (3963–3971).

Kistiakovskij, V. A. Sur un sensibilisateur et un inducteur de la réaction d'oxydation du sublimé par l'acide oxalique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 919-920).

Moissan, H. Nouvelle synthèse de l'acide oxalique

[2 KH+2CO₂=K₂C₂O₄+H₂]. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1209–1211).

Neviadomskij, A. M. Accéleration de la réaction d'oxydation de l'indigo par l'acide chronique au moyen de l'acide oxalique. (Russ.) St Peterburg, Žurn, russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.verb. 341-312).

orlov, N. A. Sel double de l'oxalate de cobalt et de l'oxalate de lithium. (Russe) Farmacevt. Žurn., St. Peterburg, 1904, (373-375).

Pfeiffer, P. Zur Bestimmung der ('onfiguration stereoisomerer Chronsalze; (in Gemeinschaft mit A. Frieschmann). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (283–305).

Zur Chemie der Tetramminchromsalze. (Experimentell bearb. von 8. Basci.) [Oxalsäurederivate.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3952–3601).

Sheppard, S. E. and Mees, C. E. K. The molecular condition in solution of ferrous oxalate. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (189-193); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (10).

Skrabal, A. Zur Kinetik der Permanganat-Oxalsäure-Reaktion. Zs. anovg. Chem., Hamburg, **42**, 1904, (1–59).

Soltsien, P. Sublimierte Oxalsäure als Urtitersubstanz. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (211).

Stähler, A. Zur Kenntniss des Titans. 11. (Zum Teil gemeinsam mit Heinz Wirthwein.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2619-2629).

Ethyl ester.

Berg, P. Kondensation des Aethylencyanid mit Oxalester. Diss. Tübingen, 1905, (61).

Nottbohm, E. Kondensations-Produkte aus Oxalsäureester mit p-Amidoacetophenon und Abkömmlingen desselben. Diss. Tübingen, 1903, (49).

Sielisch, J. Kondensation von Methyläthylketon mit Oxalester. Diss. Berlin, 1905, (39).

DHYDRAZIDE [CO.XII.XH₂]₂

Bülow, C. Condensationsproducte des Oxalsäuredihydrazids. I. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3914-3917).

The diacetyl, hexacetyl, and dibenzoyl derivatives.

Stollé, R. und Kind, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (423-

ANHYDRIDE. Ethyl ester O(CO.CO2EU2

Mol, D. [The preparation of ethyloxalanhydride.] Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (336–337), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], 283-284), (Dutch .

OXALURIO ACID. Amide C.H.O.N. i.e. NH2.CO.NH.CO.CO.NH2

Schenck, M. Oxaluramid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (459-161).

ACID C3H4O4

Malonic acid CH₂(CO₂H)₂

Busch, M. und Wolbring, W. Reaktion zwischen Diazoniumverbindungen und Malonsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (366-381).

Conrad, M. und Zart, A. Cyandialkylacetylharnstoffe und die Amide substituirter Malonsäuren und Cyanessigsäuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (335–350).

Michael, Arthur. Vorgänge bei den Synthesen mit Natrium-Malonester und verwandten Verbindungen. Berlin, Ber. D, chem. Ges., 38, 1905, (3217-3234).

Otto, H. Kondensationsprodukte des Citrals und Citronellals mit Malousäure. Diss. Halle a. S., 1904, (29).

Ruhemann, S. and Merriman, R. W. The action of phenylpropiolyl chloride on ... [ethyl sodiomalonate]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1383-1395); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (224-225).

Staudinger, H. Einwirkung von Natriummalonester auf Aethoxybernsteinsäureester und Aethoxybenzyl-malonester.— I. Anlagerung des Malonsäureäthylesters an Fumarsäureäthylester. Umsetzung des Aethoxybernsteinsäureäthylesters mit Malonsäureäthylester.-H. Anlagerung von Malonsänreäthylester an Benzalmalonsäureäthylester. Umsetzung von Aethoxybenzylmalonsäureäthylester mit Malonsäureäthylester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, (99-117).

NITROMALONIC ACID NO2.CH(CO2H)2 Ethyl ester.

Ulpiani, C. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), **12**, i, 1903, (439–443).

e Pannain, E. Azione formaldeide sull'etere nitromalonico e sulla nitromalonamide. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 13, 1903, (379 - 393).

METHYL ESTER OF THE DIANILINO-DERIVATIVE

CO2Me)2C(NHPh)2 and the corresponding ethyl ester. Also the Methyl ether of DI-O-TOLUIDINO-MALONIC ACID.

Schmitt, Ch. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (48–49).

SEMINITRILE ('N.CH2.CO2H Cyanoacetic acid.

Guareschi, 1. Condensazione delle aldeidi coll'etere cianacetico. Torino, Atti Acc. sc., 38, 1903, (290-300).

Michael, A. und Eckstein, O. Bildung von C-Acylderivaten Cyanessigester durch Anwendung von Pyridin und Chinolin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (50-53).

Weissbach, 11. Phenylhydrazoncvanessigester und seine Homologen, sowie Benzolazocyanessigester. Diss. Leipzig, 1903, (IV + 31).

Werner, G. Kondensationen von Diazobenzolimid mit Cyaniden und Cyanessigester. Diss. Tübingen, 1903, (33.

Cyanoacetamide. Ethylpropyl and dibenzyl derivatives.

Conrad, M. und Zart, A. Liebigs Aun. Chem., Leipzig, 340, 1905, (335-350).

ACID C.H.O. Succinic Acid.

Potassium hydrogen salt.

Cameron, A. T. Variations in the crystallisation of potassium hydrogen succinate due to the presence of other metallic compounds in the solution. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (149-451).

Hildebrand, W. Condensation des Acetylacetons mit bernsteinsaurem Natrium unter Mitwirkung von Essigsäureanhydrid. Diss. Strassburg, i. E., 1902, (51).

Seiler, R. Phenylhydrazinderivate der Bernsteinsäure. Diss. Rostock, 1902, (40). 22 cm.

ETHYL ESTER.

Kasansky, A. Verhalten von Bernsteinsäureäthylester zu Jodallyl in Gegenwart von Zink. Synthese des 7-Diallylbutyrolaktons und seine Eigenschaften. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (249-257).

Wernher, G. Kondensation von Valerolakton und Bernsteinsäureäthylester mit Natriumäthylat. Diss. Strassburg i. E. 1902, (33).

Succinimide v, 1660.

SUCCINONITRILE C2 II4(CN)2

Bruni, G. und Manuelli, A. Eigenschaften des Aethylencyanids (Bernsteinsäurenitrils) als Lösungs- und Jonisierungsmittel. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (860-862).

Bromosuccinic acid.

Dubreuil, L. Action des bases pyridiques et quinoléiques sur les éthers bromosuccinique et bibromosuccinique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (870-871).

Suckert, F. Zersetzung der Brombernsteinsäure und ihrer Salze in wässeriger Lösung. Diss. Freiburg i. Br., 1904, (68, mit 4 Taf.).

AMINOSUCCINIC ACID.

Berti, Pio. Matières aspartiques. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (1163–1186).

Asparagine.

Piutti, Arnaldo. Densité des asparagines. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (515-526, av. 1 fig.).

Phenylglycylasparagine C₁₂H₁₅O₄N₃

Fischer, E. und Schmidlin, J. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (190-204).

Diaminosuccinic acid $C_4H_8O_4N_2$

Diethyl ester

and the diacetyl and dibenzylidene derivatives.

Tafel, J. and Stern, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1589–1592).

Isosuccinic acid CH3.CH(CO2H)2

SEMINITRILE CH₃.CHCy.CO₂H (α-Cyanopropionic acid).

Beccari, L. Sulla reazione dell'etere α-cianopropionico con l'aldeide benzoica. Torino, Atti. Acc. sc., **38**, 1903, (547-555).

ACIDS $C_5H_8O_4$

Glutaric acid CO2H.[CH2]3CO2H

Perkin, W. H. jun. and Tattersall, G. . . . The conversion of glutaric acid into trimethylenedicarboxylic acid. [Ethyl β-chloroglutarate and α-bromoglutarate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (361–367); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (90–91).

Vanzetti, L. e Coppadoro, A. Sintesi elettrolitica dell'acido glutarico. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5^a), 12, 2^o semestre, 1903, (209-215).

AMINOGLUTARIC ACID C₅H₉O₄N (Glutamic acid).

Andrlik, K. Das optische Drehungsvermögen der Glutaminsäure. [5. Intern. Kongress für angew. ('hemie. 3.] Berlin, 1904, (452–462).

Darstellung der Glutaminsäure aus den Melasse-Abfall-Laugen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (450–452).

Osborne, T. B. und Harris, I. F. Proteinkörper des Weizenkornes. 1. Das in Alkohol lösliche Protein und sein Glutaminsäuregehalt. [Uebers.] Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (516–525).

a-Naphthyl isocyanate

(a-Naphthyluramidoglutaric acid).

Neuberg, C. und Manasse, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2359-2366).

ACIDS C6H10O4

Adipic acid CO₂H[CH₂]₄CO₂H

α-ΑΜΙΝΟΑDIPIC ACID
CO₂H.CH(NH₂).[CH₂]₃.CO₂H
and its salts.

Dieckmann, W. l.c., (1654-1661).

β-Methylglutaric acid CO₂H.CH₂.CHMe.CH₂.CO₂H

Ethyl esters of α-cyano- and α-bromoderivatives.

Darbishire, F. V. and Thorpe, J. F. [Ethyl α-cyano-β-methylglutarate and its

hydrolysis. Ethyl a-bromo-\(\textit{\beta}\)-methylghtarate and the action of diethylaniline on it.] London, J. Chem. Soc., \(\textit{\beta}\)7,1905. (1714-1721).

Oxyacetylbutyric acid HO.CH₂.CH₂.CHAc.CO₂H

Acetyl derivative of the methyl ether AcO.CH₂.CH₂.CHAc.CO₂Me and of the ethyl ether.

Haller, A. et March, F. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (99-101).

ACIDS $C_7H_{12}O_4$ Pimelic acid.

Hay, F. W. Elektrolyse und trockene Destillation einiger Salze der Pimelinsäure. Diss. Leipzig, 1903, (30).

NITRILE NC.CH2.[CH2]3.CH2.CN

Hamonet, J. L. Synthèse du glycol pentaméthylénique ÖH(CH₂)₅OH, du nitrile, et de l'acide piméliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (59–61).

> α-Aminopimelic acid CO₂H.CH(NH₂).[CH₂]₄.CO₂H

Dieckmann, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1654–1661).

Methyladipic acid.

 α' -AMNO $-\beta^2$ -METHYLADIPIC ACID ('O₂H.CH(NH₂).CH₂.CHMe.CH₂.CO₂H and the benzoyl derivative.

Dieckmann, W. loc. cit.

Diethylmalonic acid CEt2(CO2H)2

DIETHYLMALONANILIC ACID CO₂H.CEt₂.CO.NHPh

Conrad, M. und Zart, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (335– 350).

Diethylmaloxuric acid.

 $\begin{array}{c} \text{Amide} \\ \text{CO.NH}_2 \\ \text{CO.NH,CO.NH}_2 \end{array}$

Conrad, M. und Zart, A. loc. cit.

ANILIDE OF THE SEMINITRILE CN.CEt..CO.NHPh.

(Diethyleyanoacetanilide).

Conrad, M. und Zart, A. loc. cit.

URETHANE OF THE SEMINITRILE CN.CEt₂.CO.NH.CO₂Et

Cyanodiethylacetylearbamic ester.

Conrad, M. und Zart, A. loe. cit.

αβ-Dimethylglutaric acid

Ethyl ester of a-bromo-derivative.

Darbishire, F. V. and Thorpe, J. F. [Ethyl α-bromo-α'β-dimethylglutarate and the action of diethylaniline on it.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1714–1721).

ACIDS $C_8H_{14}O_4$

αα-Dimethyladipic acid CO₂H.CMe₂.CH₂.CH₂.CH₂.CO₂H

Blanc, G. Nouvelle synthèse de l'acide αα-diméthyladipique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (65–67).

ββ-Dimethyladipic acid CO₂H.CH₂.CM₂.CH₂.CH₂.CO₂H

Blanc, G. Synthèse de l'acide ββ-diméthyladipique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (800-802).

Noyes, W. A. and Doughty, H. W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (917-950).

Methyl-propyl-succinic acid CO₂H.CHMe.CH(C₃H₇).CO₂H

Čugajev, L. A. et Šlezinger, N. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1258-1268).

Isoamylmalonic acid

Amide of the seminitrile. CHMe₂[CH₂]₂CH(CN).CO.NH₂

Guareschi, I. Condensazione delle aldeidi coll'etere cianacetico. Torino, Atti Acc. sc., 38, 1903, (290–300).

ACIDS C9H16O4

Azelaic acid (CH₂)₇(CO₂H)₂
Diphenyl ester (O₂Ph.[CH₂]₇,CO₂Ph
and dithioazelaic acid
HS.CO.[CH₂]₇,CO.SH.

Bouchonnet, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1599–1601).

Trimethyladipic acid.

Noyes, W. A. und Doughty, H. W. Berichtigung betrelfs Dimethyl- und Trimethyl-Adipinsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (947-950).

ACIDS C₁₀H₁₈O₄ Heptylmalonic acid. Amide of the seminitrile CH₂[CH₂]₆.CHCy.CONH₂

Guareschi, I. Torino, Atti Acc. sc., 38, 1903, (290-300).

705

ACIDS C₁₂H 0. Tetraethylsuccinic acid.

Walker, J. and Walker, A. P. Tetraethylsuccinic acid [its anhydride and esters: also its affinity constant.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (961-967): [abstract.] London. Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (210).

NITROMALEIG ACID $CO_2H.C(NO_2): CH.CO_2H$

Salt: $CO_2Et.C(NO_2): CH.CO_2K$

 $\overline{\mathbf{N}}$ ITROMALEAMIC ACID $\mathbf{N}\mathbf{H}_2.\mathbf{CO}.\mathbf{C}(\mathbf{N}\mathbf{O}_2): \mathbf{CH}.\mathbf{CO}_2\mathbf{H}$

Hill, H. B. and Black, O. F. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (228-242).

Diketobutyric acid

Monophenylhydrazone of the ethyl ester CH₃.C(N₂HPh).CO.CO₂Et

Bouveault, L. et Wahl, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (134–136).

Dioxime of the cthyl ester CH₃.C(NOH).C(NOH).CO₂Et

Bouveault, L. et Wahl, A. Sur la non-existence de deux dioximidobutyrates d'éthyle stéréoisomères. *l.e.*, 140, 1905, (438-440).

ACIDS $C_7H_{10}O_4$

αβ-Diacetylpropionic acid CH₃.CO.CH₂.CH(CO.CH₃).CO₂H

Koršun, G. V. Action de l'hydrazine sur l'éther diacétopropionique. (Russ.) St. Peterburg, Žuru. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1321– 1325)

Action du phénylhydrazine sur l'éther diacétopropionique. (Russ.) l.c., (proc.-verb. 1326-1327).

Action de l'éther diacétopropionique sur l'hydrazine et sur le phénylhydrazine. (Russ.) *l.e.*, **37**, 1905, (16–35).

Action du phénylhydrazine sur l'éther diacétopropionique. (Russ.) l.e., **37**, 1905, (36-43).

ACIDS C₁H₁₂O₄ αβ-Diacetylbutyric acid.

Koršun, G. V. Synthèse de l'éther αβ-diacétobutyrique et de l'éther 2,3,5,-tri-méthylpyrrol-1-monocarbonique. (Russ.) l.e., (224-230).

PARAFFIN ACIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & \textbf{C}_n\textbf{H}_{2n}\textbf{0}_5 \\ \textbf{ACID} & \textbf{C}_4\textbf{H}_3\textbf{0}_5 \\ \textbf{Erythric acid} \end{array}$

HO, CH₂, CH/OH), CH(OH), CO₂H γ -Ethyl ether EtO, CH₂, CH(OH), CH(OH), CO₂H

Lespieau. Sur l'acide oxéthylerotonique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (723-724).

Lactone.

Lespieau. Synthèse de la lactone de l'acide érythrique. *l.c.*, **141**, 1905, (42-43).

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_{11}H_{2^{11}-2}O_5 \\ & ACID & C_4H_bO_5 \end{array}$

Malic acid CO2H.CH2.CH(OH).CO2H

Cantoni e Veratietti. Proprietà chimico-fisiche dei malati alcalinoterrosi. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2^a, 1903, (139-145).

Ladenburg, A. und Herz, W. Benzylimide der Aepfelsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (152).

Lutz, O. Benzylmalimide von Giustiniani. *l.e.*, (34-38).

McKenzie, A. and Thompson, H. B. [Racemisation of malic acid by alkali.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1004–1022); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (184).

THIOMALIC ACID

C₄H₆O₄S

i.e. CH₂(CO₂H),CH(SH),CO₂H

Biilmann, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (351-372).

Esters and salts.

Rosenheim, A. und Stadler, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2687) -2690).

 $\begin{array}{c} {\rm XANTHOGENSUCCINIC} \quad {\rm ACID} \\ {\rm EtO.CS.S.CH(CO_2H).CH_2.CO_2H} \end{array}$

Biilmann, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (351–372).

AMINOMALIC ACID.

Neuberg, C. und Silbermann, M. Synthese der Oxyaminobernsteinsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (147-156).

ACIDS C. $H_{16}O_5$ β -Ethylmalic acid

CO₂H.CH(OH).CHEt.CO₂H and its salts.

Doebner, O. und Segelitz, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2733-2737).

Dioxyacetylbutyric acid-

Diacetyl derivative of the methyl ester AcO.CH₂.CO.CH₄(CO₂Me⁴.CH₂.CH₂.CH₂.OAc

Haller, A. et March, F. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (99-101).

$\begin{array}{c} \text{ACID} \ C_{\text{S}} H_{14} O_{\text{5}} \\ \text{Butodiglycollic} \ \text{acid} \end{array}$

and its salts.

Lossen, W. und Smelkus, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (139-155).

$\begin{array}{ccc} ACIDS & C_nH_{2n-4}O_5 \\ & ACID & C_3H_2O_5 \end{array}$

Mesoxalic acid CO(CO2H)2

Fenton, H. J. H. [Preparation of mesoxalic acid.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (805-818).

Ganghofer, A. Mesoxalsäurephenylhydrazon und Derivate desselben hergestellt aus Diazobenzolchlorid und Malonsäureester. Diss. Tübingen, 1903, (62).

Schmitt, Ch. Nouveaux dérivés des éthers mésoxaliques Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, 18-19).

Preparation of the ethyl ester.

Schmitt, Ch. l.c., 140, (1100-1401).

ACID C₄H₄O₅ Oxaloacetic acid CO₂H₂CO₂CH₂CO₂H

Endres, Anton. 1. Nitrierung mittelst Aethylnitrat.—II. Kupferverbindung des Oxalessigesters. Diss. Würzburg, 1902, (69).

Simon, L. J. et Conduché, A. Action de l'éther oxalacétique sur l'aldéhyde benzylique en présence des amines primaires. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (211-212).

Simon L. J. et Conduché, A. Action de l'éther oxalacétique sur les aldéhydes aromatiques en présence de la β-naphtylamine. *Le.*, (297-299).

ACID C5H6O5

Formylsuccinic acid.

Böklen, Emil. Formylbernsteinsäuremethyl- und aethylester. Diss. Tübingen. 1903, (V+30).

SULPHONIC ACID WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

ACID C₅H₆O₅S Sulphopropionic acid

AMINOSULPHOPROPIONIC ACID

C₃H₇O₅NS i.e.

NH₂.CH₂.CH(SO₃H).CO₂H (Isocysteinic acid).

Gabriel, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (630-646).

ACID C₄H₈O₅S Sulphoisobutyric acid

SO₃H.CMe₂.CO₂H

Moll van Charante, J. Sur l'acide sulfo-isobutyrique et quelques-uns de ses dérivés. (Hollandais) Leiden (A.H. Adriani), 1904, (112), 24 cm.; [extrait] Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (69-104), (Français).

PARAFFIN ACIDS WITH SIX OXYGEN ATOMS

ACIDS C_nH_{2n}O₆
ACID C₇H₁₄O₆

Digitalonic acid

Kiliani, H. Digitalonsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3621-3623)

ACIDS $C_nH_{2n-2}O_6$ ACID $C_4H_6O_6$ Tartaric acid.

Ganassini, D. Una reazione caratteristica dell'acido tartarico libero. Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (513–516).

Ley, H. Eine neue Weinsäure-Bestimmungsmethode. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (119).

Obermaier, G. Strukturverhältnisse der isomeren Weinsäuren. Südd. Apoth-Ztg, Stuttgart, 43, 1903, (491–492). Rasch, H. Die Weinsäureindustrie. [Chemische-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 3.] Berlin, 1905, (862-873).

Root, Jay E. Electrolysis of cobalt and nickel tartrates. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (1-12).

Ethyl ester.

Patterson, T. S. The influence of solvents on the rotation of optically active compounds. Part VIII. Ethyl tartrate in chloroform. London, J. Chem. Soc., **37**, 1905, (313–320); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (78).

Diphenylenetartramide C₆H₄.C(OH).CO.NH₂ C₆H₄.C(OH).CO.NH₂

Japp, F. R. and Knox, J. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (681–701).

Racemic acid.

d-Amylphenylhydrazide and its resolution.

Neuberg, C. und Federer, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (868-874).

ACIDS C5H3O6

αβ-Dioxyglutaric acid.

Salts and Quinine salts.

Kiliani, H. und Loeffler, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3624) 3626).

αγ-Dioxyglutaric acid.

Calcium, zinc and copper salts and the lactone $(C_5H_6O_5)_2.H_2O$

Kiliani, H. und Herold, F. l.e., (2671-2676).

ACID C6H10O6

γδ-Dioxypropylmalonic acid.

Traube, W. γ, δ-Dioxypropylmalonsäure. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (38-41).

ACID C7H12O6

Kraus, P. Dimethyldioxyglutarsäure und einige Derivate derselben. Diss. Strassburg i. E., 1902, (37).

$\begin{array}{ccc} ACIDS & C_nH_{2n-4}O_6 \\ & ACID & C_3H_2O_6 \end{array}$ Tricarballylic acid.

Schroeter, G[eorg]. β-Amino-tricarballylsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3181–3189).

ACID C9H14O6

Hexane tricarboxylic acid. Ethyl ether

CO₂Et.CHMe.C(C₃H₇)(CO₂Et)₂

Čugajev, L. A. et Šlezinger, N. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1258–1268).

ACID C10H1.O6

Heptane tricarboxylic acid.

Sokolovskij, S. Action du zinc sur un mélange des éthers orthoformique et brompropionique; synthèse de l'acide triméthylisobutantricarbonique symétrique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (889– 896).

$\begin{array}{ccc} ACIDS & \mathbf{C}_{\mathbf{n}}\mathbf{H}_{2\mathbf{n}-6}\mathbf{0} \\ & \mathbf{ACID} & \mathbf{C}_{4}\mathbf{H} & \mathbf{0}_{6} \end{array}$

Diformyl dicarboxylic acid

HYDRATE CO_2H , $C(OH)_2$, $C(OH)_2$, CO_2H

(Dioxytartaric acid).

Fenton, H. J. H. Soluble forms of metallic dihydroxytartrates. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, (73-75).

$\begin{array}{ccc} \text{ACID} & C_5H_{10}O_6\\ \\ \text{Diacetyl succinic acid.} \end{array}$

Bülow, C. Condensationsproduct aus Semicarbazid und Diacetbernsteinsäureester. Berlin, Ber. D. chem. (ies., 38, 1905, (2366–2375).

ACID $C_{14}H_{22}C_6$

Ethylenebismethylacetoacetic acid $C_2H_4(CHMe.CHAc.CO_2H)_2$

Diethyl ester.

Solonina, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (947-988; 1209-1214).

SULPHONIC ACIDS WITH SIX OXYGEN ATOMS.

Methionic acid

 $\mathrm{CH_2}(\mathrm{SO_3H})_2$

Methyl and ethyl esters, chloride, anilide, etc.

Schroeter, G. and Herzberg, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3389-3393).

PARAFFIN ACIDS WITH SEVEN OXYGEN ATOMS.

ACIDS $C_nH_{2n-2}O_7$ ACIDS $C_nH_{10}O_7$

Glycuronic acid CHO.[CH.OH]4.CO2H

Giemsa, G. Schmelzpunkt des Glukuronsäuresemikarbazons. (Erwiderung an E. Fronnu.) Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904. (548).

Lépine, R. et Boulud. Sur l'acide glycuronique du sang. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (453-456).

Neuberg, C. Die Physiologie der Pentosen und der Glukuronsäure. Ergebu. Physiol., Wiesbaden, **3**, Abt. I, 1904, (373-452).

Neuberg, C. und Neimann, W. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (97-113; 114-126; 127-133); Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, (414-143).

Compound with p-nitrophenylhydrazine $C_{18}H_{22}O_5N_6$

Medwedew, An. K. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1646–1650).

Trioxyadipic acid.
CO₂II.[CH.OH]₃.CH₂.CO₂H
and its zinc and copper salts.

Kiliani, H. l.e., (3621-3623).

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_nH_{2n-4}\mathbf{0}_7 \\ & ACID & C_0H_n\mathbf{0}_7 \\ & Citric~acid. \end{array}$

Laible. Ausscheidung eines schwerlöslichen Magnesiumzitrats aus Liquor Magnesii citrici. Südd ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (177–178).

Mazé, P. et Perrier, A. Production de l'acide citrique par les citromyces. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (553-575).

Rasch, H. Die Zitronensäurefabrikation. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 3.] Berlin, 1905, (874–877).

Schroeter, G. Symmetrische Dialkylester der Citronensäure Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3190-3201).

Methyl esters
CO₂H.CH₂.C(OH)(CO₂H·.CH₂.CO₂Me
and (CO₂Me,CH₂)₂C(OH).CO₂H
The nitrile and amide of the dimethyl
ester. The acetyl derivative of the

dimethyl ester (CO₂Me.CH₂)₂.C(OAc).CO₂H The dicthyl ester and its amide.

Schroeter, G. l.c., (3190-3200).

CITRIC DIANILIDIC ACID C₁₈H₁₈O₅N₂ i.e. CO₂H.C(OH)(CH₂.CO.NHPh)₂

Bertram, W. l.c., (1615-1625).

PARAFFIN ACIDS WITH EIGHT OXYGEN ATOMS,

 $\begin{array}{ccc} ACID & C_nH_{2^n-2}\mathbf{0}_{\delta} \\ & ACID & C_{\delta}H_{10}\mathbf{0}_{\delta} \\ & Saccharic \ acid. \end{array}$

Kiliani, H. und Loeffler, P. Constitution der Metasaccharinsäure. *l.e.*, (2667– 2670).

Loeffler, P. Einwirkung von Kalkhydrat auf Milchzucker. Konstitution von Parasaccharin. Diss. Freiburg. i. B., 1904, (II + 35).

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_nH_{2n-4}O_{\delta} \\ & ACID & C_{\epsilon}H_{\delta}O_{\delta} \end{array}$

αγ-Dioxypropane ααγ-tricarboxylic acid C(OII)(CO₂II)₂.CH₂.CH₁(OH).CO₂II
Salts and lactone.

Kiliani, H. und Herold, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2671-2676).

 $ACIDS = C_nH_{2n-6}O_8$ ACID $C_6H_6O_8$

Ethane tetracarboxylic acid

DINITRILE [.CHCy,CO₂H]₂

(Dieyanosuccinic acid).

Engler, P. and Meyer, J. Dicyanbernsteinsäureäthylester. l.c., 2486– 2488).

ACID C7H8O8

Propane tetracarboxylic acid (CO₂H)₂CH.CH₂.CH(CO₂H)₂

Ethyl ester.

Perkin, W. H. jun. The action of ethyl dibromopropanetetracarboxylate on the disodium derivative of ethyl propanetetracarboxylate. A correction. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (358–361); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (90).

SULPHONIC ACIDS WITH NINE OXYGEN ATOMS.

Acids.

ACID CSHSOSS

Propane trisulphonic acid.

Schober, W. B. Propanetrisulphonic acid. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, ([165]-167).

PARAFFIN ACIDS WITH TEN OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} ACID & C_nH_{2^{n-1}}O_{10} \\ & ACID & C_9H_1O_{10} \end{array}$

 $\begin{tabular}{ll} \textbf{Methylene-bis-oxalacetic} & acid \\ & & & & & & & & \\ & & & & & & & \\ & & & & & & & \\ & & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & \\ & & \\ & & \\ & & \\ &$

Tetraethyl ester.

Blaise, E. E. et Gault, H. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (137-139).

PARAFFIN ACIDS WITH TWELVE OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} ACID & C_nH_{2^n-10}O_{12} \\ & ACID & C_9H_8O_{12} \end{array}$

Propane hexacarboxylic acid.

Dimethyl diethyl ester of the dinitrile (CO₂Et)₂C(CHCy.CO₂Me)₂

Schmitt, Ch. l.c., 140, (1400-1401).

SULPHONES.

SULPHONE $C_{12}H_{22}O_2S$ Di-R-hexylsulphone $C_6H_{11}.SO_2.C_6H_{11}$

Borsche, W. und Lange, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2766-2769).

1320 UNSATURATED OPEN CHAIN ACIDS.

Blaise, E. E. et Luttringer, A. Migration de la liaison éthylénique dans les acides non saturés acycliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (148–150).

Celtner, I. et Reformatskij, S. Action du magnésium sur les éthers des bromacides et sur un mélange de ces éthers avec les aldéhydes. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb. 1297–1298).

Harries, C. Einwirkung des Ozons auf organische Verbindungen. (1.Abh.) II. Isomerie der Oel- und Elaidinsäure; von Carl Thieme. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (311–375).

Lossen, W. Beiträge zur Kenntnis halogenirter aliphatischer Säuren. 2. Ueber gebronte Propionsäuren; von Eugen Kowski.—3. Ueber α-Brombuttersäure und Butodiglycolsäure von Hugo Smelkus.—4. α- und β-Bromisobuttersäure; Methacrylsäure; von Oscar Gerlach.—5. Brommethacrylsäure und Isobrommethacrylsäure; von Fritz Morschöck und Carl Dorno.—Anhang zur Kenntnis des Alleus (Dorno). l.e., 342, 1905, (112–155, 157–190).

Moureu, Ch. Les récents travaux sur les composés acétyléniques. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, (722-732).

Olig, A. und Tillmans, J. Das mittlere Molekulargewicht dernichtflüchtigen Fettsäuren holländischer Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (728-730).

Reformatskij, S. N. Substitution des groupes méthoxyle et éthoxyle par les radicaux. Synthèse des acides polybasiques. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (881-889).

Staudinger, Hermann. Einwirkung von Natriummalonester auf Aethoxybernsteinsäurecster und Aethoxybenzylmalonester.—I. Anlagerung des Malonsäureäthylesters an Fumarsäureathylester. Umsetzung des Aethoxybernsteinsäureäthylesters mit Malonsäureäthylester. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, (99–117).

ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_{\rm u}H_{2n-2}O_2 \\ & ACID & C_{\rm 3}H_4O_2 \\ & Acrylic & acid. \end{array}$

α-Chloro-β-iodoacrylic acid.
Iodosochloroacrylic acid.

C'HLOROACRYLIC ACID IOHOSOCHLORIDE.

Thiele, J. und Peter, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2842-2846).

α-Phthalimido- β -ethyl- ψ -thiouramidoacrylic acid NH₂, C(SEt): N. CH: C(N. C $_{\theta}$ H₄O $_{\phi}$. CO $_{\phi}$ H

Johnson, T. B. and Clapp, S. H. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (130-145).

ACIDS C4H6O2

Autenrieth, W. Die fünf isomeren Säuren ('₄H₆O₂. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2534–2551).

Isocrotonic acid.

Anilide CHMe: CH.CO.NHPh

Autenrieth, W. loc. cit.

Vinylacetic acid.

Anilide CH₂: CH.CH₂.CO.NHPh Autenrieth, W. loc. cit.

Methacrylic acid.

Zine, cadmium, strontium, lead and copper salts.

Lossen, W. und Gerlach, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (157– 162).

Guanidyl-methacrylic acid (NH₂)₂C:N.CH:CMe.CO₂H

Johnson, T. B. and Clapp, S. H. Amer. Chem. J., Baltimore, **32**, 1904, (130-145).

ACIDS $C_5H_8O_2$

Pentenoic acid.

Feuchter, Heinrich. Propionylphenylessigester und seine Reaktionsprodukte mit Phosphorpentabromid und Phosphorpentachlorid. Pentensäurederivate. Diss. Tübingen, 1903, (75).

ACIDS $C_6H_{10}O_2$

Pyroterebic acid CMe₂:CH.CH₂.CO₂H
(Dimethylvinylacetic acid).

Blaise, E. E. et Courtot, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (292-294).

α-Methyl-γδ-pentenoic acid.

Fueg, Gustav. α-Methyl-γδ-Pentensäure. Diss. Basel, 1901, (59).

ACID $C_7H_{12}O_2$ Heptenoic acid

C3H5.CHEt.CO2H Ethyl ester.

Perkin, W. H. jun. and Pickles, S. S. [Ethyl ethylallylacetate and action of magnesium methyliodide on it.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (655-660).

$ACID \quad C_{18}H_{34}O_2$

Oleic acid C₁₅H₃₁.CH:CH.CO₂H

Charitschkoff, K. W. Verwendung von Benzin und Alkohol zur Abscheidung der Oelsäure aus einer Mischung mit festen Fettsäuren. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (106–109).

Guth, Ferdinand. Synthetisch dargestelle einfache und gemischte Glycerinester fetter Säuren [Oelsäure]. Diss. Rostock, 1902, (36).

Marcusson, J. Das Verhalten der Oelsäure unter versehiedenartigen Oxydationsbedingungen. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 10, 1903, (221-223, 247-248).

Petersen, J. Reduction of oleic acid to stearic acid by electrolysis. (Danish) Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., 1905, No. 2, (137-149); Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (549-553).

Oleic acid is a product of distillation of lac resin.

Etard, A. et Wallée, E. Sur la pyrolyse de la gomme laque. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1603–1606).

Elaidic acid.

Ozonide $MeCH(CH_2)_7 < \stackrel{CH.(CH_2)_7CO_2\Pi}{\dot{O}_3}$

Harries, C. und Thieme, C. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (354–360).

Ricinoleic acid.

Chonovskij, B. F. Sur quelques réactions de l'acide ricinoléinique. (Russ.) Kazanĭ, 1905, (76). 24 cm.

ACIDS $C_nH_{2n-4}O_2$ ACID $C_5H_6O_2$ β -Vinylacrylic acid.

Fischer, E. und Raske, K. Verwandlung der β-Vinyl-acrylsäure in Diaminovaleriansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3607–3612).

$\textbf{ACID} \quad \textbf{C}_{12} \textbf{H}_{20} \textbf{O}_2$

Dodecinoic acid (CMe₂:CH.CH₂)₂CH.CO₂II

Solonina, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (947–988; 1209–1244).

ACID $C_{17}H_{30}O_2$ Elaeomargaric acid.

Kitt, M. Elacomargarinsäure. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **11**, 1901, (190–191).

Kitt, M. Chinesisches Holzöl (Elaeococcaöl.) Jahresbericht der Deutschen Handelsakademic in Olmütz . . . **11**, (1904–5), 1905, (35–43).

ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

> ACIDS CnH2n-203 ACID C4H6O3 γ-Oxycrotonic acid

HO.CH₂.CH : CH.CO₂H Ethyl ether EtO.CII2.CH: CH.CO2II and its nitrile EtO.CH₂.CH: CH.CN

Lespieau. L'acide oxéthylcrotonique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (723-724).

> ACID C5HO3 Oxypentenoic acid CH₃.CH(OH).CH: CH.CO₂H

Kiliani, H. und Loeffler, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2667-2670).

> ACIDS C_nH_{2n-4}O₃ ACIDS C₄H₄O₅ Mucobromic acid CHO.CBr : CBr.CO.H

Hill, H. B. and Black, O. F. Action of potassic nitrite on mucobromic ester. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (228-242).

Langhammer, O. Kondensation von Mucobromsäure und Mucochlorsäure mit einigen primären aromatischen Aminen. Diss. Berlin, [1905], (63).

> ACIDS $C_{10}H_{16}O_3$ Acetyloctenoic acid CMe2: CH.CHMe.CHAc.CO211 Ethyl ester.

Solonina, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ, fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (947-988, 1209-1244).

> γ-0xy-γγ-diallylbutyric acid $C(C_3H_5)_2(OH).CH_2.CH_2.CO_2H$ Barium salt and ethyl ester.

Kasansky, A. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (249-257).

> $ACIDS \quad C_nH_{2n-6}O_3$ ACID C14H22O

Acetyldodecenoic acid $CH_3.CO.C(CH_2.CH : CMe_2)_2.CO_2H$ Ethyl ester.

Solonina, A. A. St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (947-988, 1209-1244).

(p-7195)

ACIDS WITH FOUR ONYGEN ATOMS.

> ACIDS C.H. Cu-404 ACID C4H4O4

Fumaric acid CO₂H.CH: CH.CO₂H

Dorp, W. A. van and Dorp, G. C. A. van. On the chlorides of maleic acid and of fumaric acid; [their preparation] and some of their derivatives. (Dutch) Amsterdam, Versl. Wis Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (258-261).

Chloroiodofumaric acid.

CHLOROFUMARIC ACID iodosochloride.

Thiele, J. und Peter, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2842-2846).

Maleic acid.

Ueber den Halbaldehyd Fecht, II. der Maleinsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1272–1274).

> Dibromo-Maleic acid. $BrC(CO_2H): BrC(CO_2H)$

and its salts, acid and neutral esters, etc.

DICHLORO-MALEIC ACID and its salts and esters. Also their compounds with aniline and anilido-derivatives.

Salmony, A. und Simonis, II. l.c., (2580-2601).

ACID C₅H₆O₄ Glutaconic acid CO.H.CH: CH.CH2.CO2H

Perkin, W. H. jun. and Tattersall, G. Glutaconic acid . . . [its anhydride and decomposition products, also its anilic acid]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (361–367); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (90–91).

Thorpe, J. F. The constitution of glutaconic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1669–1685); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (239).

Itaconic acid.

Bock, Karl. Kondensation von Benzaldehyd mit Itakonsäure. Diss. Strassburg i. E., 1902, (56).

Hiskij, L. Addition de l'acide brom-hydrique à l'anhydride itaconique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1563-1564); **37,** 1905, (116-118).

Kraencker, Jakob. Die Isobutylitaconsäure und deren Verhalten gegen Brom. Diss. Strassburg i. E., 1902, (34).

Scheen, O. Die Methylitaconsäure und ihr Verhalten gegen Natronlauge und Brom. Diss. Strassburg i. E., 1902, (53).

Schwärtzlin, A. Oxydation der Dimethylitaconsäure und der Dimethylaticonsäure mit Kaliumpermanganat. Diss. Strassburg, 1903, (43).

Szameitat, A. Einwirkung von Am--moniak auf Itacon- und Teraconsäure. Diss. Strassburg i. E., 1904, (45).

Methyl ester-crystallography, etc.

Anschütz, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (690-693).

 $\begin{array}{ccc} Itaconamide & CO_2H.C_3H_4.CONH_2\\ & \text{and the } diamide\\ & CH_2:C(CONH_2).CH_2.CONH_2 \end{array}$

Foà, Jone. Azione dell'ammoniaca sulla anidride itaconica. Napoli, Rend. Acc. sc., (serie 3*), 9, 1903, (112-117).

Citraconic acid.

Mono-methylamide C₆H₉O₃N and its dibromide. Also methylamine citraconate.

Gulli, Salvatore. Azione della metilammina sull'anidride citraconica. *l.e.*, (164–167).

ACIDS $C_6H_0O_5$ Dillydromuconic acid.

ohl, A. Condensation der Hydromuconsäure mit Benzaldehyd unter Mitwirkung von Essigsäureunhydrid. Diss. Strassburg i. E., 1903, (54).

Methylglutaconic acid

Darbishire, F. V. and Thorpe, J. F. Formation of β-methylglutaconic acid.
. . . London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1711-1721); [abstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (239).

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. [β-Methylglutaconic acid, and its silver salt, anlydride and anilic acid. Ethyl α-cyano-β-methylglutaconate and its hydrolysis.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1685–1711).

Schwab, Julius. Stereoisomere β-Methylglutaconsäuren. Basel. Diss. 1901, (47).

ACIDS C₇H₁₀O₄ αβ-Dimethylglutaconic acid CO₂H.CHMe.CMe: CH.CO₂H

Darbishire, F. V. and Thorpe, J. F. Formation of . . . αβ-dimethylghutaconic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1714–1721); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (239).

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. [αβ-Dimethylglutaconic silver salt, anhydride and anilic acid. Ethyl α-cyano- αβ-dimethylglutaconate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1685–1714; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (239).

βγ-Dimethylglutaconic acid CO₂H.CH₂.CMe: CMe.CO₂H

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. [βγ-Dimethylglutaconic acid. Ethyl α-cyano-βγ-dimethylglutaconate and its hydrolysis.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1685–1714).

ACIDS C8H12O4

αβγ-Trimethylglutaconic acid CO₂H.CHMe.CMe: CMe.CO₂H

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. [αβγ-Trimethylghutaconic acid, and its ethyl ester, silver salt and anhydride. Ethyl γ-eyano-αβγ-trimethylghutaconate and its hydrolysis.] loc. cit.

β-Methyl-α-ethyl-glutaconic acid CO₂H.CHEt.CMe: CH.CO₂H

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. β-Methyl-α-ethylglutaconic acid, and its silver salt, anhydride and anilic acid. Ethyl α-cyano-β-methyl-α-ethylglutaconate and its hydrolysis.] loc. cit.

β-Methyl-γ-ethyl-glutaconic acid $(^{\circ}O_2H, (^{\circ}H_2, C^{\circ}Me : C^{\circ}Et, C^{\circ}O_2H)$

Rogerson, II. and Thorpe, J. F. β-Methyl-γ-ethylglutaconic acid. Ethyl α-cyauo-β-methyl-γ-ethylglutaconate and its hydrolysis.] loc. cit.

$\begin{array}{ccc} ACIDS & C_nH_{2n-6}O_4\\ & \text{ACIDS} & C_6H_6O_4\\ & Muconic \ acid \end{array}$

 ${\rm CO_2 H.CH: CH.CH: CH.CO_2 H}$

Dinter, A. Anlagerung von Ammoniak an Muconsäure und Oxydation der Δ-β-γ-Hydromuconsäure. Diss. Strassburg i. E., 1902, 600.

Butadiene dicarboxylic acid CH₂: C(CO₂H , C (CO₂H ; CH₂ (Fulgenic acid).

Stobbe, H. Farbe der "Fulgensänren" und "Fulgide". Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, [3673-3682).

— Gelbe Monoarylfulgide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3893-3897).

Chemische Lichtwirkung und Chromatropie. [Butadiendikarbonsäureanhydride.] Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, 1904, H, 1, 1905, 63-65.

Amino-triphenylfulgensäuren. l.c., (4087-4090).

—— und Leuner, K. Farblose Alkylfulgide. *l.e.*, (3682-3685).

Zwei Dimethyl-cumyl-fulgensäuren und eine dritte Isomere. l.c., [3897-3903).

und Eekert, R. Eine Parallele farbiger Furyl- und Phenyl-Fulgide. *l.c.*, (4075–4081).

Butadiene dicarboxylic acids.

Nettel, R. Kondensationsprodukte des Bernsteinsäureesters und Diphenylitaeonsäureesters mit dem Salicylaldehydäthyläther und Anisaldehyd. [Butadiendicarbonsäuren.] Diss. Leipzig, 1903, (55).

 $\begin{array}{c} \text{ACID} \quad C_{16}H_{14}O_4 \\ \alpha, \ \alpha, \ \delta, \ \delta\text{-Tetramethylfulgenic acid} \\ \text{CMe}_2: C(CO_3H).C(CO_3H): CMe_2 \end{array}$

Stobbe, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3673–3682).

ACID C₁₁H₁₆O₄ α-iso-Propyl-δ, δ-dimethylfulgenic acid

CMe₂: C(CO₂H),C(CO₂H): CH,CHMe₂ Stobbe, H. und Leuner, K. l.c., (3682-3685).

ACIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS,

 $\begin{array}{ccc} \mathit{ACIDS} & C_n H_{2^n-6} O_5 \\ \mathit{ACIDS} & C_6 H_0 O_5 \end{array}$

Oxalocrotonic acid

Prager, B. Azoderivate des Oxalcrotonsäureesters. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, 1360–392).

(p-7195)

Formylglutaconic acid.

Hesse, Paul. Formylglutaconsäureester. Diss. Würzburg, 1902, (49.

ACIDS WITH SIX ÖXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} \mathit{ACID} & C_n H_{2^n-4} 0_6 \\ \mathit{ACID} & C_4 H_4 0_6 \end{array}$

Dioxymaleic acid CO₂H.COH): C(OH).CO₂H

Fenton, H. J. H. Dihydroxymaleic acid. [Condensation of the acid with ammonia and the behaviour of the acid and its esters towards hydrazines.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (805–818); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (168).

$\begin{array}{ccc} ACID & \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2^{n-s}}\mathbf{O}_{3} \\ & \mathbf{ACID} & \mathbf{C}_{7}\mathbf{H}_{5}\mathbf{O}_{3} \end{array}$

Carboxymethylglutaconic acid (O₂H.CH.CO₂H .CMe: CH.CO₂H

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. [Ethyl α -carbethoxy- β -methylglntaconamide

NH₂.CO.CH.CO₂Et).CMe : CH.CO₂Et]. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905 [1685-1714].

$\begin{array}{c} ACIDS\ WITH \\ EIGHT\ OXYGEN\ ATOMS. \end{array}$

 $\begin{array}{ccc} ACID & \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-\epsilon}\mathbf{0}_{3} \\ & \mathbf{ACID} & \mathbf{C}_{6}\mathbf{H}_{4}\mathbf{0}_{3} \end{array}$

Ethylene tetracarboxylic acid

 $(CO_2H)_2C:C(CO_2H)_2$

Diels, O. und Heintzel, H. Condensation einiger Ester mit Urethan und Glykocollester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 297-355).

Tricthyl ester of the mononitrile (CO₂Et)₂C: CCy.CO₂Et

Schmitt, Ch. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1400-1401).

1330 BENZENOID ACIDS.

Alway, F. J. The preparation of aromatic nitroso compounds. Amer. (hem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, 385-392).

Anselmino, O. Salzbildung von aromatischen Basen mit Dikarbonsäuren. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (422-426).

3 12

Borsche, W. Darstellung der Hydrazide aromatisch substituierter Carbaminsäuren aus Semicarbazid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, [831–837].

Bougault, J. Action de l'iode et l'oxyde jaune de mercure sur les acides à fonction éthylénique. Séparation des somères. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1994, (864-867).

Bülow, C. Cumarinderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (174).

Eykman, J. F. Synthese der aromafisch substituierten Bernsteiusäuren CHXY.CH(CO₂H).CH₂.CO₂H mit Hilfe der Parakonsäuren. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (229– 231).

Frébault, A. Hydrogénation du benzonitrile et du paratolunitrile. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (1036–1038).

Funk, C. und Kostanecki, St. von. [2- Methoxy-stilbencarbonsäuren.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (939).

Graebe, C. Bildung aromatischer Methoxysäuren und von Anisol. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (204–212).

und Martz, E. Methylathersäuren von Hydrochinonearbonsäure, Protocatechusäure und Gallussäure. *l.e.*, (213–221).

Hällström, J. A. af. Kernsynthetische Gleichgewichte zwischen Phenolen, Bicarbonaten und Phenolearbonsäuren in wässriger Lösung. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2288-2290).

Houben, J. Synthesen von ('arbonsäuren. 11. l.c., (3796-3801).

Kipper, II. Verwendung von Phenyläther bei der Friedel-Crafts'schen Reaction. *I.c.*, (2490–2493).

Kostanecki, St. von und Sulser, J. Stilbenderivate. l.e., (941-942).

Locatelli, Ugo. Einige neue Purpursäuren. Diss. Göttingen, 1903, (60).

Mettler, C. Elektrolytische Reduction aromatischer Carbonsäuren zu den entsprechenden Alkoholen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1745-1753).

Mohr, E. Die Hofmannsche Reaktion. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 72, 1905, (297–306).

Mohr, O. Die Lossensche Umlagerung. l.c., 71, 1905, 133-149) Obarski, E. Umwandlung aromatischer Säureazide in Phenyleyanate. Diss. Rostock, 1903, (37).

Reinicke, G. Einwirkung von Natriummalonester auf Natrium-alze ungesättigter Säuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (80-98).

Rosenheim, A. und Schnabel, R. Einwirkung von Zinntetrachlorid und Titantetrachlorid auf organische, hydroxylhaltige Körper. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2777-2782).

Ruhig, F. Einwirkung von Aether und Aluminiumchlorid auf α-Naphtylamin. [Säurederivate.] Diss. Giessen, 1905, (39).

Schulz, I. A. B. Beziehung einiger aromatischer Verbindungen zur Benzoesäure- bezw. Hippursäurebildung und eine neue Methode zur Bestimmung von Salizylsäure neben Benzoesäure bezw. Hippursäure. Breslau, Mitt. landw. Inst., 3, 1905, (515–543).

Schulz, M. Einige neue α-Cyanbenzylund -methyl-Aniline und aus solchen dargestellte α-Carbonamide und μ-Cyanazomethine. Diss. Berlin, 1905, (64).

stollé, R. und Münch, E[d.]. Ueber die Metallverbindungen der Aldehydund Keton-Kondensationsprodukte der Säurehydrazide und ihr Verhalten gegen Säurechloride und Jod. J. prakt. Chem., Leipzig, (X.F.), 70, 1904, (393–411).

Sudborough, J. J. and Davies, T. H. Diortho-substituted benzoic acid. Part VI. Conversion of methyl into ethyl esters. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (87).

Tröger, J. und Vasterling, P. Einwirkung von Halogenalkylen auf die Natriumverbindungen von arylsulfonierten Acetonitrilen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (323-340).

und Volkmer, F. Einwirkung von Phenylhydrazin auf arylthiosulfonierte Acetessigester. *l.c.*, **70**, 1904, (375-392).

Zincke, Th. I. Einwirkung von concentrirter Salpetersäure auf p-Xylidin-5-sulfosäure; von E. Ellenberger. H. Einwirkung von Salpetersäure auf m-Xylidinsulfosäure; von A. Maué. 1H. Einwirkung von Salpetersäure auf o-Toluidin-5-sulfosäure; von Ph. Malkomesius. IV. Einwirkung

von Salpetersäure auf verschiedene Amidosulfosäuren des Benzols und Toluols; von A. Kuchenbecker. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (202-241).

AMINO-ACIDS.

Langguth, St. Reduktion aromatischer Aminosäuren zu den eutsprechenden Alkoholen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2062-2064).

List, G. Relative Basicitätsdifferenz der beiden Amidogruppen substituirter Diamine. [Amidosäuren.] Diss. Tübingen. Leipzig, [1905], (59).

Posner, T. β-Aminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2316–2325).

THIO-ACIDS.

Ulpiani, C. e Ciancarelli, U. Preparazione dei tioacidi aromatici e delle loro amidi. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5^a), **12**, 2^g semestre, 1903, (219–228).

SULPHONIC AND SULPHINIC ACIDS,

Billeter, O. C.
Anhydriden der Sulfonsäuren durch
Einwirkung von Sulfochloriden auf
eyansaures Silber. Berlin, Ber. D.
chem. Ges., 38, 1905, (2015–2020).

Bucherer, H. Th. Einwirkung schwefligsaurer Salze auf aromatische Amido- und Hydroxylverbindungen. 2. Mitt; 3. Mitt. Mitbearb. von A. Stohmann. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1901, (345–364); 71, 1905, (433– 451).

Chattaway, F. D. Nitrogen halogen derivatives of the sulphonamides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (145-171); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (7).

Engels, O. Einwirkung von Amidosulfonsäure auf p-Xylidin und as-m-Xylidin. Diss. Erlangen, 1903, (31).

Goldberg, J. Nouveau mode de formation des acides sulfiniques. Δreh. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (119).

Herrmann, M. Sulfurierung des m-Nitrotoluols. Diss. k. techn. Hochschule, München. 1901, (42).

Hill, A. E. Die aromatischen Sulfinsäuren und Aldehyde, Diss. 1904, (33).

Hille, Waldemar. Arylsulfonierte Säureamide, Nitrile und Thioamide. Diss. Strassburg, 1904, (67).

Peters, W. Verhalten aromatischer Sulfinsäuren gegen Mercurisalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2567–2570).

BENZENOID ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.

$\begin{array}{ccc} ACIDS & C_nH_{2n-8}O_2 \\ & ACID & C_7H_6O_2 \end{array}$

Benzoic acid C6H5.CO2H

Lumsden, J. S. [Benzoie acid and its methyl, ethyl and propyl esters, acid chloride, anhydride, amide and anilide; their melting points, boiling points, specific gravities, molecular volumes and refractive indices; also the solubility and affinity constant of the acid.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (90–98); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (14).

Benzaminoethyl ester C₁₆H₁₅O₃N i.e. C₆H₅,CO.O.CH₂,CH₂,MI,COPh

Gabriel, S. Berlin, Ber. D. chem Ges., **38**, 1905, (2105–2413).

ORTHOBENZOIC ACID. Ethyl ester $C_{13}H_{20}O_3$ i.e. $C_6H_5.C(OEt)_3$

Tschitschibabin, A. E. l.e., (561-566).

Benzamide BzNH₂

Braun, J. von und Steindorff, A. ε-Halogenderivate des Amylamins und einiger ihrer Umwandhungen. l.c., (169–179).

The oxalate, tartrate and succinate.

Henle, Fr. l.c., (1373-1375).

THIODIBENZAMIDE BZNH.CS.C₆H₅

Tochtermann, Leon. Über die Einwirkung von Thionylchlorid auf Thiobenzamid. Kraków, Bull. lutern. Acad., 1905, (4-2).

Chloro- and Bromo-benzoic acids.

Mattisson, Max. Einwirkung von Chlor- und Bromkoenigswasser auf α- und β-Naphtol sowie auf die 3 Orthoxynaphtoësäuren. Lausanne, Thèse. 1904, (78).

NITROBENZOIC ACIDS.

Cohen, J. B. and Armes, H. P. The relation of position isomerism to optical

activity. IV. The rotation of the menthyl esters of the isomeric nitrobenzoic acids. [With appendix by R. P. D. Graham.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1190–1199); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (218).

and McCandlish, D. [Reduction of the three menthyl nitrobenzoates and of menthyl 3:5-dinitrobenzoate and 2:4-dinitrobenzoate with hydrogen sulphide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1257-1272).

CHLORONITROBENZOIC ACIDS.

Cohen, J. B. and McCandlish, D. [Methyl 2-chloro-6-nitrobenzoate, 3-chloro-5-nitrobenzoate, 2-chloro-4-nitrobenzoate and 4-chloro-2-nitrobenzoate, and their reduction with hydrogen sulphide.] Let, (1257-1272).

CHLORODINITROBENZOIC ACIDS.

Engi, Gadient. L'acide binitro-ochlorobenzoïque. Genève, Thèse, 1904, (61).

Kaiser, Robert. Dérivés de l'acide 3, 5-dinitro-4-chlorobenzoïque et une nouvelle dinitrodiphénylamine. Genève, Thèse, 1904, 70).

Purgotti, A. e Lunini, B. Alcuni derivati dell'acido ortoclorodimetadinitrobenzoico: Nota III. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2*, 1903, (324-335).

m- and p-Nitrosobenzoic acid NO.C $_6\mathrm{H}_4$.CO $_2\mathrm{H}$

Alway, F. J. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (385–392).

m-Nitrosobenzoic acid. Ethyl ester.

Alway, F. J. and Gortner, R. A. Molecular weights of the yellow nitroso compounds. *I.e.* (400-403).

7- NITROSOBENZOIC ACID. Ethyl ester.

Alway, F. J. and Pinckney, R. M. l.e.. (398-400).

Aminobenzoic acids.

Cinnamoyl-m- and -p-aminobenzoic acids C₁₅H₁₃O₃N

i.e. PhCH : CH.CO.NH.C₆H₂.CO₂H

Reinicke, G. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (81-99). Dinitro - o-, -m - and -p-tolylaminobenzoic

 $C_6H_4MeXH.C_0H_2|XO_2)_2.CO_2H[2:3:5:1]$

Dinitro-α-naphthylaminobenzoic acid, Phenylethylaminodinitrobenzoic acid

PhNEt.C₆H₂/NO₂)₂CO₂H and Dinitro - o - carboxy - phenylaminobenzoic

$_{6}\mathrm{CO_{2}H.C_{5}H_{4}.NH.C_{6}H_{2}(NO_{2})_{2}.CO_{2}H}$

Purgotti, A. e Lunini, B. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (324-335).

o-AMINOBENZOIC ACID

(Anthranilic acid).

Bader, Walther. Les acides alphylanthraniliques. Genève, Thèse, 1904, 58).

Fiesselmann, G. Einwirkung von Formaldehyd auf Anthranilsäure. Diss. Erlangen, 1903, (32).

Niementowski, S. Sar la condensation de l'acide anthranilique avec l'éther benzoylacétique. (Polish) Kraków, Rozpr. Akad., 45 A, 1905, (133– 144).

Pawlewski, B. Nouveaux dérivés de l'acide anthranylique. (Polish) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (119-111).

— Une réaction caractéristique de l'acide anthranylique. (Polish) 1.c., (397-398).

N-Phenylsulphone CO₂H.C₆H₄.NH.SO₂Ph

N-Chloracetyl and N-nitrobenzylidene derivatives.

Pawlewski, Br. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1683-1685).

p-METHYLAMINOBENZOIC ACID.

Jaffé, M. l.c., 1208-1212).

Johnston, John. Methylation of paninobenzoic acid by means of methyl sulphate. Preliminary note. [p-Methylaminobenzoic acid and its methyl ester p-Dimethylaminobenzoic acid.] London. Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (156).

Phenylaminobenzoic acid C₆H₅.N11.C₆H₄.CO₂H

(Diphenylamine carboxylic acid).

4-Methoxy-phenylaminobenzoic acid, MeO.C₆H₄.XH.C₆H₄.CO₂H and the 1, 2'-dimethoxy-derivative.

Ullmann, F. und Kipper, H. Berlin-Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 2120-2126. NITROAMINOBENZOIC ACIDS.

Cohen, J. B. and McCandlish, D. [Methyl 5-nitro-3-hydroxylaminobenzoate, 3-nitro-5-aminobenzoate, 2-nitro-4-hydroxylaminobenzoate, and 2-nitro-4-aminobenzoate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1257-1272).

Diphenylene-bis-anthranklic acid [$.C_6H_4.NH.C_6H_4.CO_2H$]₂

Kadiera, V. Einwirkung von Schwefelsäure auf Diphenylamin. [Diphenylbenzidin-dicarbousäure etc.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3575-3578).

HYDROXYLAMINOBENZOIC ACID.

Pyman, Frank Lee. o-Hydroxylaminobenzoësäure und ihre Ester und Oxy-γ-Anthranil. Basel. Diss. 1904, (92).

HYDRAZINOBENZOIC ACID.

Blochmann, R. H. o-Hydrazinbenzoë-säure. Diss. Rostock, 1903, (44).

ACIDS C₈H₈O₂

Toluic acids CH₃.C₆H₄.CO₂H NITRILES.

Kattwinkel, P. Einwirkung von Ammoniumpersulfat und anderer Oxydationsmittel auf die Tolunitrile. Diss. Berliu, 1905, (63).

o-Toluic acid.

5-Bromo-o-toluic acid

Konovalov, M. I. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, ±537-539).

m-Toluic acid.

NITRO-m-TOLUIC ACIDS.

Findeklee, W. Nitro-m-toluylsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3553-3558).

4.6 - DINITRO - m - TOLUIC ACID and methyl ester of 4-AMINO - 6 - NITRO - m - TOLUIC ACID.

Errera, G. e Maltese, R. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (277-290).

Phenylacetic acid

C6H5.CH2.CO2H

Ethyl ester of the dichlorotrinitroderivative

C₆Cl₂(NO₂)₃.CH₂.CO₂Et

Ethyl ester of the trinitro-diphenyldiamino-derivative

(NPhH)2C6(NO2)3.CH2.CO2Et

Jackson, C. L. and Smith, P. S. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (168-181).

Chlorophenylacetic acid.

NITRILE.

Hirschberg, L. Kondensation von p-Chlorbenzyleyanid und Säureestern mittels Natriumäthylat. Diss. Rostock. Dresden, 1902, (37).

$\begin{array}{c} \textbf{ACID} \ \ \textbf{C}_9 \textbf{H}_{10} \textbf{O}_2 \\ \textbf{β-Phenylpropionic} \ \ acid \end{array}$

C₆H₅.CH₂.CH₂.CO₂II

β-Amino-β-phenylpropionic acid C_6H_5 . $CH(NII_2)$. CH_2 . CO_2H

 $(Phenyl-\beta-alanine)$

and its salts, acetyl and benzoyl derivatives.

Posner, Th. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2316-2325; 2719).

ACID C₁₂H₁₆O₂ Tert-Butyltoluic acid

C₄H₉.C₆H₃Me.CO₂H[5:3:1] ovalov M. Let Orloy St. Pete

Konovalov, M. I. et Orlov. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (232–237).

ACIDS $C_nH_{2n-10}O_2$ ACID $C_9H_{8} \mapsto_2$ Cinnamic acid.

Erlenmeyer, E. jun. Ueberführung der Allozimmtsäure in Erlenmeyer's Isozimutsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (837–838).

Ueber die Bildung von Liebermann's Isozimmtsäure bei der Trennung der Allozimmtsäure mit Hülfe von Bruein. *l.c.*, (2562-2565).

— Die zweite räumlich isomere Componente der Allozimmtsäure. *l.e.*, (3496–3499).

Trennung der Zimmtsäure in räumlich isomere Componenten. l.c., (3499-3503).

Die Zimmtsäure ans Storax. l.c., (3891–3892).

Michael, A. Claisen'sche Zimmtsäureestersynthese. l.c., (2523–2524).

Herren Störmer und Kippe zur Erwiderung. [Betr. Zimmtsäureestersynthese.] l.c., (4137).

Rabbethge, Oscar. Stereochemische Studien in der Zimmtsäurereihe, Basel, Diss. 1904, 61.

Reinhardt, H. Hetol (zimmtsaures Natron). Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1904, (80-86).

Stoermer, R. und Kippe, O. Claisen'schen Zimmtsäuresynthese. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1953-1958; 3032-3036).

NITROSO and NITRO-CINNAMIC ACID.

Alway, F. J. and Bonner, W. D. Nitrosocinnamic acids and esters. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (392-398).

Réduction électrolytique Marie, ('. des acides nitrocinnamiques. Paris, ('-R. Acad. sci., 140, 1905, (1248-1250).

a-Chlorocinnamic acid.

Sudborough, J. J. and James, T. C. α-Chlorocinnamic acids. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (86-87).

α-AMINO-CINNAMIC ACID.

o-Benzoylaminocinnamie acid.

Reissert, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3415-3435).

ACID C1 H1 O2

Phenylisocrotonic acid.

Reichert, F. Einwirkung von Stickstofftetroxyd auf Phenylisocrotonsäure. Diss. Strassburg, 1903, 25).

> ACIDS C11 H12 O2 2.5-Dimethylatropic acid

 $Me_{c}C_{6}H_{2}C : CH_{2} \cdot CO_{2}H$ and the dibromide.

Bistrzycki, A. und Reintke, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, [839-848].

1,4- and 1.2 - Hydrocinnamylideneacetic acid.

Riiber, C. N. I.c., (27-12-27-18).

ACIDS C. H2n-1202

ACID C H.O.

Phenylpropiolic acid C.H. C.CO.H

CHLORIDE C. H5.C : C.COCI

Ruhemann, S. and Merriman, R. W. The action of phenylpropiolyl chloride on . . . [sodioacetylacetone, ethyl sodioacetoacetate and ethyl

malonate]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1383–1395); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (224–225).

> ACID $C_nH_{2n-14}O_2$ ACID C11 H 02

Naphthoic acid C₁₀H₇.CO₂H DIAMINO-B-NAPHTHOIC ACID.

Atkinson, E. F. J. and Thorpe, J. F. [I:3-Diaminonaphthalene 2-carboxylic acid and its ethyl ester.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (305-306).

> ACIDS C.H 2n-1602 ACID C16H16O2 Dibenzylacetic acid. NITRILE (C7H7)2CH.CN

Benzenesulphonedibenzylacetonitrile $Ph.SO_2.C(C_7H_7)_2.CN$

and the p-chloro- and p-bromo-, p-ethoxy-, and o- and p-methoxy-derivatives. Also α- and β-naphthalenesulphonedi-

> benzvlacetonitrile $C_{10}H_7.SO_2.C(C_7H_7)_2CN$

Tröger, S. und Vasterling, P. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, 323-340).

> ACIDS C19 H22 O2 Di-o-xylylpropionic acid

> > (Me, C, H3), CMe, CO, H and the m-isomeride.

Bistrzycki, A. und Reintke, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (839-848).

> ACIDS C.H.2n-1602 ACID C16 H1402

Diphenylvinylacetic acid.

Latzko, Wilhelm. By-Diphenylvinylessigsäure und ihre Verwandten. Basel. Diss. 1904, (39).

> ACID C.H. 2n-200. ACID C15H1002

Phenanthrene carboxylic acid. AMINOPHENANTHRENE CARROLYLIC ACID

C6II4.C.CO2H C.H.C.NII (Phenanthranilie acid).

Ethyl ester.

Japp, F. R. and Knox, J. [Ethyl phenanthranilate /10 - aminophenanthrene-9-carboxylate).] London, J. Chem. Sec., 87, 1905, (681-701).

A('II) C_nH_{2n-24}O₂ ACID C₂₀H₁₀O

Triphenylmethane o-carboxylic acid. Methyl ester Ph₂CH.C₆H₄.CO₂Me

Haller, Λ. et Guyot, Λ. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (9-13).

SULPHONIC ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

SULPHONIC ACIDS CnH2n-103S

ACID C6H6O3S

Benzene sulphonic acid C₆H₅.SO₃H Hevne, W o-Biderivate der Benzol-

Heyne, W o-Biderivate der Benzolsulfosäure. Diss. Marburg, 1902, (68).

Kessler, J. Trennung von Aminbasen nit Hilfe von Benzolsulfochlorid und Kalilauge und über einige substituierte Benzolsulfoamide. Diss. Freiburg i. B., 1903, (52).

Räuber, E. Derivate der o-o-Dinitrochlorbenzol-p-Sulfosäure. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1905, (58).

Wegscheider, R. Verseifung des Benzolsulfosaureesters. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), II, 1, 1905, (93-94).

ANHYDRIDE C12H10O5S2

Billeter, O. C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2015–2020).

BENZENE SULPHONAMIDE DERIVATIVES.

Backer, H[ilmar] J[ohannes]. [La métanitrobenzènesulfométhylnitramide, formée par] l'action de l'acide azotique réel sur la benzènesulfométhylamide. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (484–491).

Chattaway, F. D. [Benzenesulphon-dichloroamide; potassium and sodium benzenesulphonehloroamides. Benzenesulphonmethylchloroamide,—ethylchloroamide and benzylchloroamide, methylbromoamide and benzylbromoamide, benzylbromoamide and benzylbromoamide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (145-171).

[Nitrobenzene-m-sulphon-dichloroamide; potassium and sedium nitrobenzene - m - sulphon-chloroamides. Nitrobenzene - m - sulphon - methylamide, - methylchloroamide, - ethylchloroamide, - benzylamide and-benzylchloroamide. Nitrobenzene-m-sulphon-dibromoamide, - methylbromoamide and - benzylbromoamide.] l.c.

Hinsberg, O. Methylirung des Dibenzolsulfonbenzidins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (554).

und Kessler, J. Einwirkung von Alkylenhaloïden auf m- und p-Dibenzolsulfonphenylendiamin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (110-121).

> 5-Nitro-o-toluidide $C_6H_5.SO_2.NH.C_6H_3Me.NO_2$ 5-Nitro-p-xylidide $C_6H_5.SO_2.NH.C_6H_2Me_2.NO_2$ 4-Nitro-a-napithalide $C_6H_5.SO_2.NH.C_{10}H_6.NO_2$

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 921-935.

SULPHONIC ACID C7H.0.8 Toluene o-sulphonic acid.

AMIDE C₆H₄Me.SO₂.NH₂ Derivatives.

Chattaway, F. D. [Toluene-o-sul-phondichloroamide; potassium and so-dium toluene - o-sulphonchloroamides. Toluene-o-sulphondibromoamide; potassium and sodium toluene-o-sulphonbromoamides.] l.e., (145-171).

Toluene p-sulphonic acid. Amide C₆H₄Me.SO₂.NH₂ Derivatives.

Chattaway, F. D. [Toluene-p-sulphon-dichloroamide; potassium and sodium toluene-p-sulphon-hloroamides. Toluene-p-sulphon - methylchloroamide, - ethyl-chloroamide,-propylchloroamide. Toluene-p-sulphon-dibromoamide; potassium and sodium toluene-p-sulphon-bromoamides. Toluene-p-sulphon - methylbromoamide, -ethylbromoamide and -benzylbromo-amide.] l.c.

p-Nitroanilide.

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [Toluene-p-sulphonyl-p-nitroaniline.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1302-1310); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (222).

2-Nitrotoluene-p-sulphonamide NO₂.C₆H₃Me.SO₂.NH₂ Derivatives.

Chattaway, F. D. [2-Nitrotoluene-p-sulphondichloroamide; potassium and sodium 2-nitrotoluene-p-sulphonehloroamides. 2 - Nitrotoluene - p - sulphon-methylchloroamide, -ethylamide and henzylchloroamide, benzylamide and henzylchloroamide. 2-Nitrotoluene-p-sulphondibromoamide, -methylbromoamide, -methylbromoamide, -ethylbromoamide and -benzylbromo-

amide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (145-171).

AMINOTOLUENE SULPHONIC ACID.

Malkomesius, P. Einwirkung von conc. Salpetersäure auf 2,5-Toluidinsulfosäure. Diss. Marburg, 1902, [56].

ACID C8H10O3S

Xylene sulphonic acid C₆H₃Me₂.SO₃H p-Nitroanilide.

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [m-Xylene-4-sulphonyl-p-nitro-aniline.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1302-1310); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (222).

SULPHONIC ACIDS C.H.2n-12O.S

ACIDS C10 H8O3S

Naphthalene sulphonic acids $C_{10}H_7.SO_3H$

Naphthalene 1-sulphonamide $\bar{C}_{10}H_7.SO_2.NH_2$

Chattaway, F. D. [Naphthalene-1-sulphondichloroamide; potassium and sodium naphthalene-1-sulphonchloroamides. Naphthalene-1-sulphonmethylamide, -ethylchloroamide, -ethylchloroamide, -benzylamide and -benzylchloroamide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (145-171).

Naphthalene 2-sulphonamide $C_{10}\Pi_7$, SO_2 , $N\Pi_2$

Chattaway, F. D. [Naphthalene-2-sulphondichloroamide; potassium and sodium naphthalene-2-sulphonehloroamides. Naphthalene-2-sulphon-methylamide,-nethylchloroamide,-propylamide,-propylchloroamide, - benzylamide, - benzylchloroamide und -dibromoamide.] l.c.

p-Nitroanilides.

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [p-Nitroanilides of naphthalenea- and -β-sulphonic acids.] l.e., (921–935).

BENZENOID ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

ACIDS $C_nH_{2n-8}O_3$

ACIDS $C_7H_6O_3$

Oxybenzoic acids C₆H₄(OH).CO₂H

Brunner, H. [L'acide isosalicylique.] Lausanne, Bul. Soc. Sci. Nat., 42, 1901, (XI-XII); [remarques par L. Pelet]. (XII-XIII). Dutoit, Paul. L'acide isosalicylique. l.e., (V1-XI, XIV-XV).

Perkin, A. G. and Nierenstein, M. [Oxidation of m- and p-hydroxybenzoic acids.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1412-1430); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (185-187).

Suter, J. F. Maurice. Les dérivés méthylés des acides oxybenzoïques et synthèse de l'antiarol. Genève, Thèse, 1904, (58).

Mellet, Rodolphe. Action de l'eau régale et de l'eau régale bromhydrique sur les acides para- et meta-oxybenzoïques. Lausanne, Thèse, 1904, (93, av. 1 tab.).

Veillard, Ad. Action de l'eau régale sur les acides oxybenzoïques. Lausanne, Thèse, 1901, (104).

Salicylic acid.

Anschütz, R. und Bertram, W. Anilide und Phenetidide der Acetylglykolsäure und der Acetylsalicylsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3975–3977). Berichtigung. Ebenda, 38, 1905, (719).

Borsche, W. und Gahrtz, G. Aromatische Purpursäuren. VII. 3.5-Dinitrosalicylsäureäthylester und Cyankalium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3538-3512).

Haas, Gustav. Einwirkung von Phosgen auf die Salicylsäure und auf einige ihrer Abkömmlinge. Diss. München, 1905, (48).

Lassar-Cohn und Schultze, F. Einwirkung der Kaliumhypohalogenite auf Dikaliumsalicylatlösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3291–3302).

Mastbaum, H[ngo]. Vorkommen von Salicylsäure in Weinen, sowie in Trauben und anderen Früchten. Vortrag. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 3.] Berlin (D. Verlag), 1901, (624–635).

Tardy. Action de l'acide salicylique sur la térébenthine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **20**, 1901, (57-58).

Tijmstra Bz., S. Carboxylirung der Phenole mittels Kohlensäure. I. Mitt. Salicylsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1375-1385).

Ullmann, F. und Zlokasoff, M. Arylsalicylsäuren und deren Ueberführung in Xanthone. (4. Beitrag zur katalyti(2120-2126).

721 1330

schen Wirkung des Kupfers.) l.c., (2111-2119).

o-, m- and p-Tolyl ethers C₁₄H₁₂O₃
i.e. C₇H₇O.C₆H₄.CO₂H
also the Xylyl ether and β-Xaphthyl
ether.

Ullmann, Fr. und Zlokasoff, M. l.c., (2111-2119).

Oxyphenylaminosalicylic acid.

Dimethyl ether

MeO.C₆H₄.NH.C₆H₃(OMe).CO₂H

Ullmann, F. und Kipper, H. l.c.,

SALICYLAMIDE.

Auwers, K. Benzoylderivate des Salicylamids. *l.e.*, (3256–3259).

Schupp, G. N-Methylolsalicylamid und Benzoylierungs-Produkte des Salicylamids. Diss. München. 1905, (72).

Titherley, A. W. and Hicks, W. L. Labile isomerism among benzoyl derivatives of salicylamide. [o-Benzoylsalicylamide, o-benzoylsalicylamide, o-benzoylsalicylamide, o-benzoylsalicylamide, o-benzoylsalicylamide] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1207–1229); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (219–220, 288–289).

N-BENZOYLSALICYLAMIDE HO.C₆H₄.CO.NH.CO.C₆H₅

DI- and TRI-BENZOYLSALICYLAMIDE.

Einhorn, A. und Schupp, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2792–2798).

N-Piperidylmethyl-salicylamide $C_5H_{10}N.CH_2.NH.CO.C_6H_4.OH$

Einhorn, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (259–260).

 $\begin{array}{c} Salicylonitrile.\\ Carbonate~CO(O.C_6H_4.CN)_2~and\\ ethyl~carbonate~~C_6H_4(CN)O.CO_2Et \end{array}$

Einhorn, A. und **Haas**, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3627-3632).

m-Oxybenzoic acid.
NITRILE.

Böcker, E. Einwirkung von Cyankalium auf Nitrophenole. [Purpurate.] Diss. Göttingen. 1904, (79).

Borsche, W. und Heyde, A. Constitution der aromatischen Purpursäurer. VIII. Pikraminsäure und Cyankalium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3938-3942).

p-Oxybenzoic acid.

Comanducci, Ezio e Marcello, F. Sopra i bromoderivati dell'acido paraossibenzoico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (68-72); Napoli, Atti Acc. sc., (serie 3^a), 9, 1903, (60-64); Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (385-389).

METHYL ETHER MeO.C₆H₄.CO₂H (Anisic acid).

Lumsden, John Scott. The reduction products of anisic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (87–90); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (14).

Vanino, L. und Uhlfelder, E. Darstellung von Anisoylperoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3624).

$\text{ACIDS} \quad C_8 H_8 0_3$

a-Oxyphenylacetic acid

C6H5.CH(OH).CO2H (Mandelic acid).

Japp, F. R. and Knox, J. A condensation product of mandelonitrile. [The action of acetic anhydride on a mixture of benzaldehyde and mandelonitrile.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (701-707); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (153).

SULPHYDROPHENYLACETIC ACID HS.CHPh.CO₂H

Ulpiani, C. e **Ciancarelli**, U. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), **12**, ii, 1903, (219-228).

Trisulphidobisphenylacetic acid S₃(CHPh.CO₂H)₂ and its diamide.

Disulphidobisphenylaeetic acid S₂(CHPh.CO₂H)₂

Ulpiani, C. e Ciancarelli, U. l.c.

ω-Oxytoluic acid

 $\mathrm{HO.CH_2.C_6H_4.CO_2H}$

(m-Methylolbenzoic acid).

Langguth, St. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2062–2064).

ACIDS $C_{\theta}H_{10}O_3$

 α -Oxy- β -phenylpropionic acid.

Murray, Thomas J β-Phenyl-α-Chlormilchsäure und Phenylacetaldehyd. Diss. Leipzig, 1903, (40)

o-Oxy-β-phenylpropionic acid.

Methyl cther
MeO.C₆H₄.CH₂.CH₂.CO₂H
(Methylmelilotic acid)
and the hydrazide.

Pschorr, R. und Einbeck, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2067-2077).

p-Oxy-β-phenylpropionic acid, p-Oxy-α-αμίχο-β-ρημενχιρησοριονία acid HO.C₈H₄.CH₂.CH(NH₂).CO₂H Tyrosine.

Schulze, E. und Winterstein, E. Spezifische Drehungsvermögen einiger aus Pflanzen dargestellten Tyrosinpräparate. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (79–83).

α-Naphthylisocyanate of l-tyrosine.

Neuberg, C. und Manasse, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2359-2366).

ω -Oxy-m-tolylacetic acid.

NITRILE HO.CH₂.C₆H₄.CH₂.CN (Methylolbenzyl cyanide).

Langguth, St. 1.c., (2062–2064).

p-Oxy-2.6-dimethylbenzoic acid $C_6H_2(OH)Me_2.CO.H[H:6:2:1]$

Rabe, P. and Spence, D. Liebigs Am. Chem., Leipzig, **342**, 1995, (328-355).

ACID $C_{11}H_{14}O$

β-Oxy-β-phenyl-valeric acid EtPhC:OH).CH..CO₂H and its salts.

Michnowitsch, P. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (127–130).

> β-Oxy-α-benzylbutyric acid, γ-Trichloro-derivative CCl₂,CH/OH),CH(C₂H₂),CO₂H

Doebner, O. und Kersten, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2737-2712).

ACID $C_{14}H_{56}O_3$ y- β -cumyl-valeric ac

 β -Oxy- β -cumyl-valeric acid C_3H -. C_tH_4 .CH(OH).CHEt. CO_2H

Kališev, A. L'acide α-ćthyl-βcuményléthylènelactique. (Russ) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (905-910). $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_nH_{2n-10}\mathbf{0}_3\\ & \text{ACIDS} & C_9H_8\mathbf{0}_3\\ & \text{Benzoylacetic acid}\\ & C_6H_5.CO.CH_2.CO_2II \end{array}$

Baly, E. C. C. and Desch, C. H. [The ultra-violet absorption spectrum of ethyl benzoylacetate and its aluminium derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (766-784).

Bertini, C. I prodotti di condensazione dell'etere benzoilacetico con aldeide benzoica. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2ª, 1903, (145–152).

Formstecher, F. Reduktionsprodukte des Allylbenzoylessigesters. Diss. Leipzig, 1902, (48).

Niementowski, S. Kondensation der Anthranilsäure mit Benzoylessigester. Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (285– 286).

Einwirkung des Benzoylessigesters auf Anthranilsäure. (3. Mitt.) über Synthesen der Chinolinderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, 12044–2051).

Coumaric acid

Streitberger, F. Einfluss ungesättigter Seitenketten auf das Kuppelungsvermögen von Phenolen und die Färbung der resultierenden Oxyazoverbindungen. Diss. Göttingen. 1904, (72).

a Oxycinnamic acid.

Stoermer, R. und Biesenbach, Th. Kohlensäure und Kohlenoxyd-Spaltung der α-Phenoxy-zimmtsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1958-1969).

p-Tolyl ether $C_6H_5.CH:CHO.C_6H_4Me).CO_2H$

Stoermer, R. und Biesenbach, Th. l.e.

ACIDS $\mathbf{C}_{10}\mathbf{H}_{10}\mathbf{O}_3$

p-Acetylphenylacetic acid.

Ethyl ester of the chloro-compound ClCH₂.CO.C₆H₄.CH₂.CO₂Et

Kunckell, Fr. l.e., (2609-2611).

Propionylbenzoic acid

Daube, A. l.c., (206).

ACID $C_{11}H_{12}O$ Propionylphenylacetic acid.

Feuchter, H. Propionylphenylessigester und seine Reaktionsprodukte mit Phosphorpentabromid und Phosphorpentachlorid. Diss. Täbingen, 1903, (75).

Oxyphenylangelic acid.

LACTONE.

Wedemann, W. Dibromdicyanhydrochinon, Phenylangelicalacton und Isoctenlacton. Diss. Strassburg, 1903, (56).

> $ACIDS = \mathbf{C}_{u}\mathbf{H}_{2u-12}\mathbf{0}_{3}$ $ACID = \mathbf{C}_{14}\mathbf{H}_{16}\mathbf{0}_{3}$

trans-δ-Phenyl-4-keto-6, 7-octene-1acid

PhCH₂.CH : CH.CH₂.CO.[CH₂]₂.CO₂II and its esters, hydrobromide and oxime.

Also the eis-isomeride, its salts and oxime.

Rupe, H. und Speise, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1113-H25).

ACIDS C_nH_{2n-14}O₃ ACID C₁₄H₁₄O:

Cinnamylidene-laevulic acid PhCH: CH.CH: CH.CO.[CH₂]₂,CO₂H and its salts, esters and tetrabromide.

Rupe, H. and Speise, F. l.c.

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-16}\mathbf{0}_{3} \\ & \mathbf{ACID} & \mathbf{C}_{14}\mathbf{H}_{12}\mathbf{0}_{3} \\ & & \mathbf{HO} & CIDE \end{array}$

Benzilic acid HO.CPh2.CO2H

Tarczyński, Stanisław. Condensation de l'acide benzilique avec les phénols diatomiques. (Polish) Kosmos, Lwów, 30, 1905, (169–200); Freiberg i. Schw. Diss. 1904, (56).

> ACIDS $C_nH_{2n-18}O_3$ ACIDS $C_{14}H_{10}O_3$ o-Benzoylbenzoic acid.

A VIVO O BENZOVI BENZOIG ACID

p-AMINO- o-BENZOVI-BENZOIC ACID

p-OXY- o-BENZOYL-BENZOIC ACID.Kliegl, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges.,38, 1905, (284-297).

ACIDS C15H12O

m-Oxy-α-phenyl-cinnamic acid.

Methyl ether
C₆H₄(OMe).CH: CPh.CO₂H

Funk, C. und Kostanecki, St. von. l.c., (939-940).

p-Oxy-α-phenyl-cinnamic acid.

Luecke, H. Nitril der α-Phenyl-poxyzimmtsäure. Diss. Marburg, 4904, (42).

Deoxybenzoin carboxylic acid C₆H₅.CO.CH₂.C₆H₄.CO₂H

Wölbling, H. Einwirkung von Hydrazin auf β-Desoxybenzom-o-carbonsänre resp. deren Lacton (3-Phenylisocumarin). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3845–3853).

ACIDS $C_{16}H_{14}O_3$

Phenylbenzoylpropionic acid.

Dibromo derivative of the ethyl ester

CHPhBr.CBzBr.CO.Et Bertini, C Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (145-152).

ACIDS C17H16O3

α-Benzyl-β-benzoylpropionic acid C₆H₅.CO.CH₂.CH(CH₂Ph).CO.H

Kohler, E. P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1203-1208).

> ACIDS $C_nH_{2n-24}O_3$ ACIDS $C_{18}H_{12}O_3$

Naphthoylbenzoic acid.

Peter, Walter. Les acides naphtoylbenzoïques. Genève, Thèse, 1904, (69).

I-Naphthoyl-2'-benzoic acid $C_{10}H_1$, CO, C_6H_4 , CO_2H and the esters and amide.

Graebe, (4. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (249-259).

erpzig, 340, 1905, (249-259). α-Ναρητηργι-τετrachlorobenzoic acid

 $C_{10}H_7, CO, C_6Cl_4, CO_2H\\ \alpha\text{-Naphthoyl-3-G-dichlorobenzoic acid.}$

Graebe, C. und **Peter**, W. *l.e.*, (259–266).

SULPHONIC ACIDS WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

SULPHONIC ACID C₁₁H_{0.0-12}O₄S SULPHONIC ACID C₁₀H₈O₄S Naphthol sulphonic acid IIO.C₁₀H₆.SO₃H[1:4]

Paul, Ludwig. Zur Geschichte der Naphtolsulfosäuren. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1605–1608).

Aminonaphtholsulphonic acids.

Hollenweger, W. Condensations-fähigkeit der β₁-Amido-α₃-naphtol-β₄-

sulfosäure. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1904, (49).

Noelting, E. Amidonaphtolsulfo-säuren. [In: 5. Intern. Kongress für Amidonaphtolsulfoangew. Chemie. Bd 2.] Berlin, 1904, 1687 - 688).

Aminonaphthol sulphonic acid C10H5(NH2)(OH).SO3H[1:2:6]Na salt (Iconogen).

Piñerúa-Alvarez, E. Sur un nouveau réactif de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1186-1187).

SULPHONE-ACID C13H10O4S

1-Diphenylsulphone 2-carboxylic acid

CO2H.C6H4.SO2.C6H5 and the 5-acetamino-, 4'-chloro- and 4'methyl derivatives.

Ullmann, F. und Lehner, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (729-742).

BENZENOID ACIDS WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

> ACIDS CnH2n-804 ACIDS C: H604 Protocatechuic acid $C_6H_3(OH)_2.CO_2H[4:31]$

Perkin, A. G. and Perkin, F. M. Electrolytic oxidation of . . . [protocatechnic acid]. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (212).

Chloride of the methylene ether $CH_2 < {\stackrel{O}{\bigcirc}} > C_b H_3$.COC1

Perkin, W. H. jun. and Robinson, R. [Piperonyl chloride and the action of ethyl sodioacetoacetate on it. Formation of ethyl piperorylacetoacetate.] 1.c., 287).

Oxysalicylic acid $C_6H_3(OH)_2CO_2H[1:4:6]$ Phenyl methyl ether $MeO.C_6H_3(CO_2H, OPh[1:2:1]$ Methyl B-naphthyl other C, II3 OMe) OC10II7). CO2H 5:2:1]

Ullmann, F. und Kipper, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2120-2126).

Hydroquinone carboxylic acid.

The methyl ester, 5-methyl ether and its ester and the dimethyl ether.

Graebe, C. und Martz, E. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (213)

ACID CaHaO4 Orsellic acid.

Orsellinsäure. Dorschky, Karl. Lakmusfarbstoffe. Diss. Erlangen. 1904, (41).

p-Oxymandelic acid HO.C₆H₄.CH(OH).CO₂H

Zambonini, F. Krystallographische Untersuchung der racemischen und activen p-Methoxy-mandelsäure. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (270-276).

ACID C9H1004

Dioxyphenylpropionic acid.

Phenyl ether C₆H₅,CH(OH),CH(OPh),CO₂H α-Phenoxy-β-phenylhydracrylic acid and the aniline salt.

Stoermer, R. und Kippe, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1953-1958).

> ACIDS CnH2n-1004 ACIDS C.H.O.

Phthalic acid C₆H₄(CO₂H)₂

Ditz, H. Phthalsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (581).

PHTHALIC ANHYDRIDE.

Bauer, Hugo. Einwirkung Organomagnesiumverbindungen auf Phtalsäureanhydrid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (240-241).

Max. Kondensation von Phtalsäureanhydrid mit Phenylmethylpyrazolon. Diss. k. techn. Hochschule, München, 1905, (60, mit 1 Taf.).

Weinschenk, A. Kondensation von Epichlorhydrin mit Phtalsäureanhydrid unter dem Einfluss tertiärer Basen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1311).

PHTHALYL CHLORIDE.

Deseniss, Max. Einwirkung von Phtalylchlorid auf Acetylaceton, Diss. Einwirkung von Tübingen, 1905, 65).

Wand, F. P. Kondensationsprodukt von Phtalylchlorid und Natriumphenyl-malonester und einige Spaltungsreaktionen derselben. D.ss. Leipzig, 1902,

> AMINOETHYLPHTHALIC ESTER ACID C10H11O4N

i.e. CO2H.C6H4.CO.O.CH2.CH2.NH2 Gabriel, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2389-2401).

Aminopropylphthalic ester acid CO₂H₂C₄H₄CO₂O₃C₅H₆NH₂

Gabriel, S. l.c.

β-Bromoethylphthalanic acid C₁₆H₁₅O₃NBr i.e. CO₂H.C₆H₄.CO.NH.CH₂.CH₂Br Gabriel, S. l.e.

Isophthalic acid.

Goodwin, W. and Perkin, W. ll. jun. The reduction of isophthalic acid. Part II. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (841–855); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 187).

Perkin, W. H. jun. and Pickles, S. S. The reduction of isophthalic acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (293-313); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (75-76).

NITRO-0-, m-, and p-PHTHALIC ACIDS.

Cohen, J. B. and McCandlish, D. [Methyl 3-nitro-1:2-phthalate, 4-nitro-1:2-phthalate, 5-nitro-1:3-isophthalate and 2-nitro-1:4-terephthalate, and their reduction with hydrogen sulphide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1257-1272).

4-Amino-6-nitro-isophthalic acid and its acetyl derivative.

Also the dimethyl ether NH₂,C₆H₂(NO₂)(CO₂Me)₂

Errera, G. e Maltese, R. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (277-290).

ACID $C_9H_5O_4$

Methylphthalic acid.

Findeklee, W. Isochinolinderivate aus 1.3.4-Methyl-phtalsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3542-3553); Diss. Berlin, 1905, (52).

Phenyl-malonic acid C₆H₅.CH(CO₂H)₂

Seminitrile $C_6H_5.CH(CN).CO_2H$

NITRILE C6H5.CH(CN)2

Hessler, John C. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (119-130).

ETHYL ESTER OF THE IODODINITRO-DERIVATIVE (NO₂)₂C₆H₂I.CH (CO₂Et)₂

Jackson, C. L. and Langmaid, J. F. l.e., (297-308).

ACIDS $C_{10}H_{10}O_4$ Oxybenzoylpropionic acid.

1330

Phenyl ether C₁₆H₁₄O₄ i.e. C₅H₅,O,C₅H₄,CO,C₄H₄,CO₂H p-Phenoxy-β-benzoylpropionic acid).

Kipper, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2490-2493).

ACIDS $C_{11}H_{12}O_4$

Phenylethylmalonic acid

Ph.('H₂.('H₂.('H₃('O₂H)₂ Ethyl ester of the β-imino-derivative of the seminitrile

 $C11_2Ph.C(:X11).CH(CX).CO_2Et$

Atkinson, E. F. J. and Thorpe, J. F. Ethyl α-cyano-β-imino-γ-phenyl-n-buty-rate and its conversion into ethyl 1:3-diaminonaphthalene - 2 - carboxylate.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 305–306).

Oxyphenylacetylpropionic acid

PhCH(OH).CHAc.CO₂H Ethyl ester of the phenyl ether of the thio-acid

CHPh(SPh).CHAe.CO2Et

Ruhemann, S. [Ethyl phenylthicl-benzylacetoacetate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (17-25).

Benzylidenemalonic acid.

Ethyl ester acid Ph.CH : C(CO₂H).CO₂Et

Reinicke, G. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (81–99).

ACID $C_{12}H_{12}O_4$

Dihydrocinnamylidenemalonic acid.

Erlenmeyer, E. jun. und Kreutz, Ad. I.2-Hydrocinnamyliden-malonsäure und 1.2-Hydrocinnamyliden-essigsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3503–3505).

Oxybenzylideneacetylpropionic acid.

Methyl ether.

Ludwig, Λ. δ- und β-Anisallävuliusäure. Diss. Strassburg, 1905, (41).

ACID $C_{15}H_{15}O_4$

Diacetylethylphenylpropionic acid. ('H₂Ac,C'H₂,C'₆H₄,C'H₂,C'HAc,CO₂H[1:4]

Solonina, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (947–988; 1209–1244).

$\begin{array}{c} {\it ACIDS} \ C_n H_{2n-14} {\bf 0}_4 \\ {\it ACIDS} \ C_{12} H_{16} {\bf 0}_4 \\ \\ Cinnamylidene-malonic \ acid. \end{array}$

Schmidt, Gerhard. Cinnamylidenmalonsäure und Allocinnamylidenmalonsäure. Diss. Halle a. S., 1904, (46)

ACID $C_{14}H_{14}O_4$ Cinnamoyllevulic acid.

Speiser, F. Cinnamoyllaevulinsäure und ihre Reduktionsprodukte. Basel Diss. 1904, (53).

- δ-Phenyl- α,α-dimethyl-fulgenic acid CHPh: C(CO₂H),C(CO₂H); CMe₂

Stobbe, H. Berlin, Ber. P. chem. Ges., **38**, 1905, (3893-3897).

ACIDS C15 H16 O4

δ-Phenyl- α,α, δ-trimethyl-fulgenic acid

 $CMe_2 : C(CO_2H), C(CO_2H) : CMePh$ Stobbe, II. *l.c.*, (3673-3682).

δ-p-Tolyl-α,α-dimethyl-fulgenic acid Stobbe, II. l.c., (3893-3897).

ACID C17H20O4

 $\begin{array}{lll} & \text{δ-Cumyl-α,α-dimethyl-fulgenic} & acid\\ & \text{$('_3\Pi_7,C_6H_4,CH:C(CO_2H),C(CO_2H):CMe_2)$} \end{array}$

Two stereoisomerides.

Stobbe, H. und Leuner, K. l.c., 3897-3903).

ACIDS CnH2n-1804

ACIDS $C_{14}H_{16}O_4$ Oxybenzoylbenzoic acid

Phenyl ether C₂₀H₁₄O₄ i.e. CO₂H.C₆H₄.CO.C₆H₄.OPh (p-Phenoxybenzoylbenzoic acid).

Kipper, II. l.c., (2490-2493).

ACIDS C15H12O4

2.4-Dioxystilbene β-carboxylic acid (HO)₂C₆H₃.CH : CPh.CO₂H Dimethyl ether.

Kostanecki, St. von und Sulser, J. l.e., (911-942).

Diphenylmethane dicarboxylic acid.

DINITRO-DERIVATIVE

 $\begin{array}{c} \mathrm{CH_2(C_6H_3(NO_2),CO_2H)_2} \\ \mathrm{and\ its}\ ethyl\ ester. \\ \mathrm{Also\ the\ diamino-acid} \\ \mathrm{CH_2(C_6H_3(NH_2),CO_2H)_2} \\ \mathrm{and\ its}\ ethyl\ ester. \end{array}$

Duval, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (198–201).

ACIDS $C_{16}H_{14}O_4$

Phenylbenzylmalonic acid PhCH₂.CPh(CO₂H)₂

NITRILE PhCH₂.CPh(CN)₂ and seminitrile PhCH₂.CPh(CN)CO₂H

Ethyl ester.

Hessler, J. C. Phenylmalonic nitrile. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (119–130).

β -Oxy- α -benzoyl - β -phenylpropionic acid

C₆H₅.CH(OH).CHBz.CO₂H

Ethyl ester of the phenyl ether of the thioderivative

C₂₄H₂₂O₃S *i.e.* CHPh(SPh).CHBz.CO₂Et

Ruhemann, Siegfried. [Ethyl phenylthiolbenzylbenzoylacetate, formed by the union of ethyl benzoylacetate with phenyl mercaptan.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (461–468); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (123–124).

AGID $C_{17}H_{16}O_4$ Dibenzylmalonic acid $(C_7\Pi_7)_2C(CO_2H)_2$

Hauser, G. Elektrolyse des Estersalzes der Monobenzylmalonsäure sowie des dibenzylessigsauren Kaliums mit fettsauren Salzen. Diss. k. techn. Hochschule, München. 1901, (51).

DIBENZYLMALONAMIDE $(C_7H_7)_2.C(CO.NH_2)_2$

Conrad, M. und Zart, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (335-350).

$\begin{array}{ccc} ACID & C_nH_{2n-20}O_4 \\ & ACID & C_{16}H_{12}O_4 \end{array}$

Diphenylethylene dicarboxylic acid.

Diaminostilbene dicarboxylic acids,

Amberger, K. Diamidostilbendiearbonsäuren. Diss. Erlangen, 1904, (31).

$\begin{array}{ccc} \mathrm{ACIDS} & C_n H_{2^n-2^2} \mathbf{0}_4 \\ & \text{ACID} & C_{20} H_{18} \mathbf{0}_4 \end{array}$

δδ-Diphenyl-αα-dimethyl-fulgenic acid

 $\mathrm{CMe}_2\colon\mathrm{C(CO_2H)}.\mathrm{C(CO_2H)}:\mathrm{CPh}_2$

Stobbe, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3673–3682).

 $\begin{array}{ccc} A({}^{\circ}IL)S & \mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-24}\mathbf{0}_{4} \\ & \mathbf{ACID} & \mathbf{C}_{20}\mathbf{H}_{16}\mathbf{0}_{4} \end{array}$

3.5-Dioxytriphenylacetic acid

And the dimethoxy- and diethoxy- derivatives and salts.

Liebig, H. von. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (105–172).

Di-p-oxy-triphenylmethane o-carboxylic acid (HO.C₆H₄)₂CH.C₆H₄.CO₂H (Phenolphthalin).

Weehuizen, F. Phenolphthaliu als Reagens anf Blausäure. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (256).

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2^{n}-30}\textbf{0}_{4} \\ \textbf{ACID} & \textbf{C}_{24}\textbf{H}_{18}\textbf{0}_{4} \end{array}$

αδδ-Triphenylfulgenic acid.

o-, m- and p-mitro- derivatives $NO_2.C_6H_4.CH$: $C(CO_2H).C(CO_2H)$: CPh_2 and the corresponding amino-derivatives.

Stobbe, H. und **Küllenberg**, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4081–4090).

SULPHONIC ACID WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

SULPHONIC ACID CnH2n-605S

SULPHONIC ACID $C_6H_6O_5S$ Pyrocatechol sulphonic acid.

Monomethyl ether C₆H₃(OMe)(OH).SO₃H Guaiacol sulphonic acid).

Kühling, O. Einwirkung von verdünnter Salpetersäure auf Guajacolsulfosäure. *l.c.*, (3007–3008).

$\begin{array}{ccc} SCLPHONIC & ACIDS & C_nH_{2^n-\epsilon}O_5S \\ & \text{sulphonic acids} & C_7H_{\epsilon}O_5S \\ & \text{Sulphobenzoic acids}. \end{array}$

Holleman, A. F. [Les acides o. et p. sulfobenzoïques et acides aminosulfobenzoïques, obtenus par] l'action du cyanure de potassium sur le sel de l'acide métanitrobenzènesulfonique. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (194-208).

Taverne, Hermanus Johannes. [Darstellung und Eigenschaften der Monosulfonbenzoesäuren und ihre Nitroderivate.] (Holländisch) Leiden (P.W.M. Trap), 1904, (102). 24 cm.

(D-7195)

IMIDE (Saecharin).

Chattaway, F. D. [Action of chlorine on o-benzoic sulphinide; formation of the chloro-derivative, C₆H₄< $\frac{CO}{SO_2}$ NCl.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1882–1887); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (284–285).

Fahlberg, C. 25 Jahre im Dienste der Saccharin-Industrie unter Berücksichtigung der heutigen Saccharin-Gesetzgebung. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin, 1904, (625–659).

Koehler. Zersetzung des Saccharins in Saccharintabletten. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (227–228).

> o-Sulphaminobenzoio acid NH₂.SO₂.C₆H₄.CO₂H

Bradshaw, H. 2. Orthosulphaminebenzoic acid and related compounds. 3. Some derivatives of phenylglycocollorthosulphonic acid. Diss. . Johns Hopkins University, 1905. Easton, Pa., [1905?], (25).

> Chloro-derivative NHCl.SO₂.C₆H₄.CO₂H and dichloro-derivative NCl₂.SO₂.C₆H₄.CO₂H

Chattaway, F. D. [o-Sulphonehloro-amidobenzoic acid and o-sulphondi-chloroamidobenzoic acid.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1882–1887); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (284–285).

DINITROSULPHOBENZOIC ACID SO₃H.C₆H₂(NO₂)₂.CO₂H

Purgotti, A. e Lunini, B. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, ii, 1903, (324-335).

SULPHONIC ACIDS $C_nH_{2^{n-14}}O_6S$ SULPHONIC ACIDS $C_{10}H_bO_5S$

Naphthoquinone sulphonic acid.

Sachs, F. und Craveri, M. Condensationer with 1.2 Naphtechianasulfone aura-

sacns, F. and Graveri, M. Condensationen mit 1.2-Naphtochinonsulfonsäuretionen mit 1.2-Naphtochinonsulfonsäure-(4) (Ehrlich-Herter'sche Reaction). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3685– 3696).

 $\begin{array}{ccc} SULPHONIC & ACIDS & \mathbf{C_nH_{2n-20}O_5S} \\ & \text{sulphonic acid } \mathbf{C_{14}H_6O_5S} \end{array}$

Anthraquinone sulphonic acid.

Chattaway, F. D. [Anthraquinone-2-sulphondichloroamide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (145-171).

BENZENOID ACIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

ACIDS $C_nH_{2n-8}O_5$ ACIDS $C_7H_8O_5$

Gallic acid $C_6H_2(OH)_3$. $CO_2H[5:1:3:1]$

Perkin, A. G. and Perkin, F. M. The electrolytic oxidation of . . . [gallic acid]. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (212).

Trimethyl ether $C_6H_2(\mathrm{OMe})_3.\mathrm{CO}_2H$

Graebe, C. und Suter, M. Umwandlung der Trimethylgallussäure und der Trimethylpyrogallolcarbonsäure in Derivate des Pyrogalloltrimethyläthers, in Antiarol und in Hexamethoxybiphenyle. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (222-231).

Gallotannic acid

 $CO_2H.C_6H_2(OH)_2.O.CO.C_6H_2(OH)_3$

(Tannin).

Herzig, J. und Tscherne, R. Methyliertes Tannin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (989-991).

Krug, W. H. Tannin. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 1.] Berlin, 1904, (518–519).

Manea, André. Sur les acides gallotannique et digallique. Méthode permettant le dosage de l'acide digallique en présence de l'acide gallotannique. Critique des dosages de l'acide gallotannique. La fermentation gallique. Genève, Thèse, 1904, (47).

Nierenstein, M. Zur Constitutionsfrage des Tannins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3641-3642).

Rosenheim, Otto. The methylation of gallotannic acid. [Formation and hydrolysis of pentamethylgallotannic acid.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (157-158).

Thoms, H. Zur Gerbstoffforschung. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (303–347).

Utz, [F.]. Aufspaltung der Gallusgerbsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (31–32).

Virchow, C. Ausfällbarkeit von Gerbstoffen durch Ammoniumsalze. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (348–552)

Winckel, Max. Der Gerbstoff im Fruchtfleisch des Obstes. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (827-828).

Trioxybenzoic acid

 $C_6H_2(OH)_3$. $CO_2H[5:4:2:1]$

Trimethyl cther.

Rácz, Dezső. Herstellung des Asarylaldehyds und der Trimethoxybenzoesäure und einige neue Derivate des Asarylaldehyds. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (731–733, 776–778).

ACID C3H3O5

Dioxymandelic acid.

Dimethyl ether [4:3:1] $C_6H_3(OMe)_2.CH(OH).CO_2H$

Vanzetti, L. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, ii, 1903, 629-635).

 $ACIDS = \mathbf{C}_n \mathbf{H}_{2^n-10} \mathbf{0}_5$ ACIDS $\mathbf{C}_a \mathbf{H}_b \mathbf{0}_5$

Noropianic acid. Dimethyl ether $C_6H_2(OMe)_2(CHO).CO_2H$

Opianie acid.

Bruns, D. Kondensationsprodukte der Opiansäure. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (49-57).

Oxyterephthalic acid

SEMINITRILE HO.C. H3(CN).CO2 II

Dinitro derivative of the ethyl ester HO.C₆H(NO₂)₂(CN).CO₂Et

 $(4-Cyano-3,\ 5-dinitroethylsalieylate).$

Borsche, W. and Gahrtz, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3538-3542).

Nitrohydroxylamino-derivative of the monoamide (4-4'arbamino-3-hydroxyl-amino-5-nitro-2-oxy-benzoic acid).

Borsche und Gahrtz. l.c.

Dioxybenzoylformic acid.

Dimethyl ether.

Vanzetti, L. L'acido veratroilformice ed il suo prodotto di riduzione. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5°), 12, 2° semestre 1903, (629-635).

ACID C H O

Dioxybenzoylacetic acid (OH)₂C₆H₃.CO,CH₂.CO₂H

Ethyl ester of the methylene ether CH₂: O₂: C₆H₃.CO.CH₂.CO₂Et

Perkin, W. H. jun. and Robinson, R. Ethyl piperonylacetate and its copper derivative. J. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (287).

ACIDS $C_{11}H_{12}O_1$ β -Benzylmalic acid

 $CO_2H.CH(OH).CH(C_7H_7).CO_2H$ and its salts.

Doebner, O. und Kersten, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2737-2742).

ACIDS $\mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-12}\mathbf{0}_{5}$

ACID C10 H 0

Methylphthalonic acid C₆H₃Me(CO₂H).CO.CO₂H

Findeklee, W. l.e., (3542-3553).

ACIDS $C_{11}H_{10}O_5$ Benzyloxalacetic acid.

β-Naphthylaminobenzyloxalacetic acid.

Diethyl ether

CO, Et. CO.CH(CO₂Et).CHPh.NHC₁₀H,

Simon, L. J. et Conduché, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (207-200).

$\text{ACID} \quad C_{17}H_{01}O_{5}$

Cuminylidene-dimethyl oxypyrotartaric acid

 $C_9H_{11}.CH: C(CO_2H).CH(CO_2H).CMe_2OH$

Lactone $C_{17}H_{20}O_4$ α -('umylidene- δ , δ -dimethylparaeonic

 $CM_{e_2}.CH(CO_2H)$ $> C: CH.C_6H_4.C_3H_7$

Stobbe, H. und **Leuner,** K. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3897-3903).

ACID C_nH_{2n-1} O_5

ACID C12H.O5

Phthalylacetoacetic acid

 $C_6H_4: C_2O_2: CAe.CO_2H$

Bülow, C. Phthalylacetessigester, l.c., (1906–1917).

 $(n_{-}7195)$

 $\begin{array}{ccc} ACID & C_nH_{2n-1} \ \mathbf{0}_5 \\ & \text{ACID} & C_{14}H_{11} \ \mathbf{0}_5 \\ & \text{p-Oxydiphenic acid} \end{array}$

 $C_6H_4(CO_2H)$, $C_6H_3(OH)$, CO_2H

Schmidt, J. und Schall, R. Le.,

ACID $C_{15}H_{12}O_5$

2.3'4', 3.3'4' and 4.3'4'-Trioxystilbene β-carboxylic acids

Methyl-methylene ether

 $\mathrm{MeO}_*\mathrm{C}_6\mathrm{H}_4.\mathrm{CH} : \mathrm{C}(\mathrm{CO}_2\mathrm{H}).\mathrm{C}_6\mathrm{H}_3 : \mathrm{O}_2 : \mathrm{CH}_2$

Kostanecki, St. von und Sulser, J. l.c., (941-942).

DISULPHONIC ACIDS WITH SIX OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_nH_{2n-6}O_6S_2\\ & ACID & C_6H_6O_6S_2 \end{array}$

Benzene *m*-disulphonic acid $C_6H_4(SO_3H)_2$ *p*-NITROANILIDE.

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [Benzene-1:3-disulphonylbis-p-nitroaniline.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1302-1310); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (222).

Benzene m-disulphonamide $C_6H_4(SO_2,NH_2)_2$ Derivatives

Chattaway, F. D. [Benzene-m-disulphon-tetrachloroamide,-s-dimethyl-amide,-s-dimethyl-dichloroamide,-tetra-bromoanide and-s-dimethyl-dibromo-amide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (145-171).

 $\begin{array}{ccc} ACID & C_nH_{2n-12}O_oS_0 \\ & ACID & C_{10}H_oO_oS \end{array}$

Naphthalene disulphonic acid.

Naphthalene 2: 7-disulphonamide $C_{10}H_6(SO_2.NH_2)_2$ Derivatives.

Chattaway, F. D. [Naphthalene-2:7-disulphontetrachloroamide; potassium and sodium naphthalene-2:7-disulphondichloroamides.] l.c.

BENZENOID ACIDS WITH SIX OXYGEN ATOMS,

ACIDS CuH2n-1006
ACID CuH606

Dioxyterephthalic acid.
NITROAMINO DERIVATIVE OF THE SEMI-

NITRILE

 $\mathrm{CN.C_6(OH)_2(NH_2/(NO_2).CO_2H}$

3 B 2

4-Cyano-3-amino-5-nitro-2, G-dioxybenzoie acid).

Borsche, W. und Gahrtz, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3538-3542).

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_nH_{2^n-1^2}\mathbf{0}_6 \\ ACIDS & C_{11}H_{10}\mathbf{0}_6 \end{array}$

Dioxybenzoylacetoacetic acid

(OH_{/2}C₆H₃.CO.CHAc.CO₂H Ethyl ester of the methylene ether CH₂: O₂: C₆H₃.CO.CHAc.CO₂Et

Perkin, W. H. jun. and Robinson, R. {Ethyl piperonylacetoacetate and its sodium and copper derivatives.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (287).

Phenyleneacetic malonic acid.

Ethyl ester of the chlorotrinitro derivative

CO₂Et.CH₂, C₆Cl(NO₂)₃, CH(CO₂Et)₂ **Jackson**, C. L. and **Smith**, P. S. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32** 1904, (168–181).

 $\begin{array}{ccc} {\it ACIDS} & C_{\rm n}H_{\rm 2^{\rm n}-14}O_{\rm 6} \\ & {\it ACID} & C_{\rm 16}H_{\rm 16}O_{\rm 6} \end{array}$

Phenylenebismethylacetoacetic

acid
C₆H₄(CH₂,CHAc,CO₂H)₂
Diethyl ester.

The o-, m- and p- compounds.

Solonina, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč.. **36**, 1904, (947-988; 1209-1244).

Diphenylenetartaric acid AMIDE Japp, F. R. and Knox, J. r. p. 707.

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & \textbf{C}_n\textbf{H}_{2n-22}\textbf{0}_6\\ \textbf{ACID} & \textbf{C}_{16}\textbf{H}_{10}\textbf{0}_6\\ \textbf{Biphthalic acid} \end{array}$

CO₂H.C₆H₄.CO.CO.C₆H₄.CO₂H Di- and tetra-chloro derivatives.

Graebe, C. und Peter, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (259-206).

ACID C18 H14 O6

Reissert, A. und Engel, W. Dibenzoyläthan - o - o - dicarbonsäure und ihre Anhydride. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3281-3294).

 $\begin{array}{ccc} ACIDS & C_nH_{2n-24}O_6\\ & ACID & C_{16}H_6O_6 \end{array}$

Anthraquinone dicarboxylic acid. Maffezzoli, F. Anthrachinon-orthodicarbonsäureanhydrid. Diss. Freiburg i. Br., 1904, (48). $ACID = C_n H_{2n-30} O_6$ $ACID = C_{25} H_{20} O_6$

Benzylidene-bis-benzoylacetic acid Ph('H(CBzH,CO,H)_y

Ethyl ester. Tautomeric forms and dehydrobenzylidenebisbenzoylacetic acid.

Bertini, C. I prodotti di condensazione dell'etere benzoilacetico con aldeide benzoica. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2^a, 1903, (145-152).

 $\begin{array}{ccc} {\rm ACID} & C_u H_{2^u-44} \mathbf{0}_6 \\ {\rm ACID} & C_{32} H_{2^u} \mathbf{0}_6 \end{array}$

Diphenylenedibenzoylbutadiene dicarboxylic acid

 $C_6H_4.C: CBz.CO_2H$ Ethyl ester. $C_6H_4.C: CBz.CO_2H$

Japp, F. R. and Wood, James. [Ethyl diphenylenedibenzoylmuconate (ethyl βγ-diphenylene-αδ-dibenzoylbutadiene-αδ-dicarboxylate) and its isomeride (provisionally termed ethyl iso-diphenylenedibenzoylmuconate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (712-715).

SULPHONIC ACIDS WITH SEVEN OXYGEN ATOMS.

 $ACID \quad C_6H_4O_7S$

Dioxyquinone sulphonic acid.

Potassium salt of the nitro-derivative $C_6O_9\mathrm{NSK_3}$

 $i.e. CO < \stackrel{C(OK): C(SO_3K)}{C(XO_2): C(OK)} > CO$

Nietzki, R. und Humann, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (453-454).

BENZENOID ACIDS WITH EIGHT OXYGEN ATOMS.

ACID $\mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2^{n}-12}\mathbf{0}_{8}$

 $\mathbf{ACID} \quad C_{10}H_6O_8$

Dioxyphenylacetic-dicarboxylic acid.

Trimethyl ester $C_6H(OH)_2(CO_2Me)_2,CH_2,CO_2Me$ [5:3:x:y:1]

Haller, A. et March, F. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, 199-101).

BENZENOID SULPHONES.

Hinsberg, O. und Kessler, J. Aminbasen. [Sulfone.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (906-911).

SULPHONE C13H O3S Benzophenone-sulphone

 $C_6H_4 < CO > C_6H_4$

Ullmann, F. und Lehner, A. Benzophenonsulfone. l.c., (729); Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (552-553).

REDUCED BENZENOID 1340 ACIDS AND CYCLIC ACIDS OTHER THAN BENZENOID ACIDS.

Brühl, J. W. und Schröder, H. Die desmotrope Form der Körper vom Typus des Acetessigesters in homogenem Zustande und gelöst in neutralen Medien. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1868-1873).

Buchner, E. und Heide, R. von der. Spiegelbildisomerie bei Carbonsäuren des Cyclopropans. l.c., (3112-3119).

Haller, A. Les acides camphoacétique et β-camphopropionique. Paris, C.-R. Aead. sci., 141, 1905, (13-16).

- et Couréménos, A. acides eyanocamphacétique, cyanocampho-a-propionique, cyanocampho-a-isobutyrique et leurs principaux dérivés. l.c., **140**, 1905, (1430–1435).

Moycho, S. und Zienkowski, F. I. Oxydation des Camphens; Isolirung der Oxydationsproducte. 2. Cyclen. 3. Camphenglycol. 4. Verbindung C₁₀H₁₆O₂. 5. Säure von der Zusammen-setzung C₁₀H₁₄O₃. 6. Camphenkampher-säure. 7. Camphenilsäure. 8. Cam-phenilon. 9. Methylcamphenilol. (Alkohol C₁₀H₁₈O aus Camphenilon.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (17-63).

Rabe, P. I. Ueber 3-Methylcyklohexen-(2)-on-(1)-carbonsäureester-(4). II. Ueber 3, 5-Dimethylcyklohexen-(2)-on-(1)-carbonsäureester-(4), III. Ceber 5-Phenyl-3-methylcyklohexen-(2)-on-(1)-carbonsäureester-(4). *l.c.*, **342**, 1905, (328–355).

— und Rahm, F. Constitution sogenannten Hagemann'schen Esters. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (969–973).

CYCLIC ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS. CYCLIC ACIDS CnH_{2n-2}02 ACID C4HO

Trimethylene carboxylic acid.

ANILIDE CH₂>CH.CO.NHPh and p-BROWOANILIDE.

Autenrieth, W. l.e., (2534-2551).

ACID C:H120

Cyclohexane carboxylic acid

Lumsden, J. S. [Hexahydrobenzoic acid, and its methyl, ethyl and propyl esters, acid chloride, anhydride, amide and anilide; their melting points, boiling points, specific gravities, molecular volumes and refractive indices: also the solubility and affinity constant of the acid.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (90-98); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (14).

Ethyl ester of the α -bromo-derivative.

Perkin, W. H. jun. and Matsubara, K. [Ethyl α-bromohexahydrobenzoate and its conversion into ethyl Δ1-tetrahydrobenzoate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (661-672); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (131).

NITRILE CH₂ CH₂.CH₂ CH.CN

Demanjov, N. Sur le nitrile de l'acide hexaméthylènecarbonique, sur l'amine C₆H₁₁CH₂XII₂ et sur sa transformation en alcool subérique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., 36, 1904, (166-176).

ACIDS C₈H₁₄O Cyclohexylacetic acid

C₆H₁₁.CH₂.CO₂H and its ethyl ester.

Freundler, P. et Damond, E. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (593–594).

 $\begin{array}{c} \textbf{Hexahydro-o-toluic acid} \\ \textbf{CHMe} < & \textbf{CH}_2 \\ \textbf{CH}_2$

Ethyl ester and its a-bromo-derivative $\text{CHMe} < \begin{array}{c} \text{CBr}(\text{CO}_2\text{Et}).\text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 & \text{--CH}_2 \end{array} > \text{CH}_2$

Kay, F. W. and Perkin, W. H. jnn. [Ethyl hexahydro-o-toluate and ethyl α-bromohexahydro-o-toluate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1066–1083).

> Hexahydro-m-toluic acid CHMe<CH₂.CH₂.CH₂CO₂H)>CH₂

Perkin, W. H. jun. and Tattersall, G.

Hexalivdro-m-toluic acid and its ethyl

ester; also its cis- and trans-α-bromoderivatives.] l.e., (1083–1106).

Hexahydro-p-toluic acid CHMe < CH_2 CH_2 CH_2 > CH CO_2 H

Perkin, W. H. jun. and Pickles, S. S. [Hexahydro-p-toluic acid, its ethyl ester and its bromination. 2-Bromohexahydro-p-toluic acid and its ethyl ester. 1:2-Dibromohexahydro-p-toluic acid.] l.e., (639-655).

 $\begin{array}{c} \text{CYCLIC ACIDS } \mathbf{C_nH_{2^{n-4}}\mathbf{0}_2} \\ \textbf{ACID } \mathbf{C_sH_s\mathbf{0}_2} \\ \textbf{Dicyclobutane carboxylic acid} \\ \text{CH}_2 < \overset{\text{CH}}{\text{CH}} > \text{CH,CO}_2\text{H} \end{array}$

Perkin, W. H. jun. and Simonsen, J. Some derivatives of dicyclobutane. [Acid, $C_5H_6O_2$, and its dihydrobromide and dihydrodide.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (256–257).

ACID $C_7H_{10}O_2$ Tetrahydrobenzoic acid

 $\label{eq:hammer_energy} \text{CH}_2 \!\! < \!\! \stackrel{\text{C'H}_2\text{-C'H}}{<\!\! \text{CH}_2\text{-CH}_2} \!\! > \!\! \text{C.CO}_2 \text{II} \quad \textit{Ethyl ester.}$

Perkin. W. H. jun. and Matsubara, K. [Ethyl △¹-tetrahydrobenzoate and the action of magnesium methyl iodide on it.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, 661-672).

$\text{ACIDS} \quad C_{\text{B}}H_{\text{12}}O_{\text{2}}$

Tetrahydro- α -toluic acid ('Me \ll CH₂-CH₂-CH₂>CH₂

Kay, F. W. and **Perkin**, W. H. jun. [Δ⁶-Tetrahydro-o-toluic acid and its oxidation; also its ethyl ester and the action of magnesium methyl iodide on it.] Le., (1066-1083).

Δ^{1} -Tetrahydro-m-toluic acid (*HMe<CH $_{2}$ -C'(CO $_{2}$ H)>CH

Perkin, W. H. jun, and Tattersall, G. Δ¹-Tetrahydro-m-toluic acid and its exidation; also its ethyl ester.] l.e., 1083-1106.

Perkin, W. H. jun. and Tattersall, G. [Δ^c-Tetrahydro-m-toluic acid and its oxidation; also its salts and ethyl ester.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1083–1106); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (217).

Tetrahydro-p-toluic acid CHMe<CH₂.CH₂>C.CO₂H

Perkin, W. H. jun. and Pickles, S. S. L¹-Tetrahydro-p-toluic acid and its ethyl ester.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (639-655).

Cyclohexene-acetic acid CH₂ $\stackrel{CH_2,CH_2}{\sim}$ C:CH.CO₂H or

Wallach, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (40-53).

 $\text{ACID} \quad C_{11}H_{11}O_2$

Hydropinene carboxylic acid. Houben, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3796-3801).

 $\begin{array}{ccc} \text{CYCLIC} & \text{ACIDS} & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2n-12}\textbf{0}_{2} \\ & \text{ACID} & \textbf{C}_{11}\textbf{H}_{10}\textbf{0}_{2} \end{array}$

Dihydronaphthoic acid

 $\begin{array}{c} \text{CH}_{6}\text{II}_{4} < \begin{array}{c} \text{CH}(\text{CO}_{2}\text{H}).\text{CH}.\\ \text{CH}_{2} = -\text{CH} \end{array}$ or $\text{C}_{6}\text{H}_{4} < \begin{array}{c} \text{CH}(\text{CO}_{2}\text{H}).\text{CII}_{2} \\ \text{CH} = -\text{CH} \end{array}$

Pickard, R. H. and Neville, A.

Dextro-\(\) \(\) \(\) \(\) dihydro-1-naphthoic acid and its \(l\)-menthylamine salt, methyl ester, metallic salts, and molecular transformation. I London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1763-1768); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (257).

SULPHONIU ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

SULPHONIC ACID C₆H₁₂O₃S

Hexahydrobenzene sulphonic acid

and the sulphochloride.

Borsche, W. und Lange, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 12766-2769.

CYCLIC ACIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

('Y'CLIC' ACIDS CnH2n-103

ACIDS C H₁₄O₃ Oxyhexahydro-m-toluic acid

Oxynexanydro-m-toruc acid $\text{CHMe} < \frac{\text{CH}_2 \cdot \text{COH}}{\text{CH}_2} - \frac{\text{CH}_2}{\text{CH}_2} > \text{CH}_2$

Perkin, W. H. jun. and Tattersall, G. [α-Hydroxyhexahydro-m-tolnic acid and its salts.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1983-4106).

CYCLIC ACIDS CuH2n-40,

ACID $C_1H_1(0_3)$

Ketohexahydrobenzoic acid

$$CO_2H.CH < \stackrel{CH_2.CH_2}{CH_2.CH_2} > CO$$

Lumsden, J. S [δ-Ketohexahydrobenzoic acid, and its calcium and barium salts and semicarbazone.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (87–90); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (14).

ACID C.H.203

1-Methyl-3-hexanone 4-carboxylic acid.

Ethyl ester

$$CHMe < \frac{CH_2, CO}{CH_2, CH_2} > CH, CO_2 Et$$

Kötz, A. und Hesse, L. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (306-328).

ACIDS C9H14O3

1.4-Dimethyl-3-hexanone 4-carboxylic acid

CHMe CH₂,CO₂ CMe,CO₂H

Ethol ester.

Kötz, A. und Hesse, L. loc. cit.

ACID C16H16O3

Acetyldimethylcyclopentane carboxylic acid

CH₂-CHMe CAc.CO₂H

Ethyl ester.

Solonina, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., **36**, 1904, (947-988; 1209-1244).

ACID C11H18O3

1-Methyl-4-isopropyl-3-hexanone 4-carboxylic acid

$$CHMe < \frac{CH_2.CO}{CH_2.CH_2.CH_2} > CC_3H_7).CO_2H$$

Ethyl ester and its semicarbazone.

Kötz, A. und Hesse, L. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, 306-328). CYCLIC ACIDS $C_nH_{2n-6}O_3$ ACID $C_2H_8O_3$

Cyclohexenone carboxylic acid

Merling, G. Constitution der Cyclohexenonmonocarbonsäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (979-985).

 $\text{ACID} \quad C_{\text{\tiny 0}} H_{\text{\tiny 10}} O_{\text{\tiny 3}}$

3-Methyl-\(\Delta^2\)-cyclohexene-1-one 4-carboxylic acid

$$\text{CH-} \begin{array}{c} \text{CO.CH}_2 \\ \text{CMe.CH} \\ \text{CO}_2 \text{H} \end{array}) > \text{CH}_2$$

Rabe, P. und Rahm, F. l.c., (969-973); Rabe, P. und Spence, D. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (328-355).

ACID C. H12O3

3,5-Dimethylcyclohexenone carboxylic acid

CO < CH₂. CHMe > CH. CO₂H and its esters.

Rabe, P. und Spence, D. loc. cit.

 $\mathbf{ACID} \quad \mathbf{C}_{10}\mathbf{H}_{14}\mathbf{0}_{3}$

Oxidation product of campheneglycol.

Moycho, S. und Zienkowski, Fr. l.c., 340, 1905, (17-63).

 $\mathbf{ACID} \quad \mathbf{C}_{11}\mathbf{H}_{16}\mathbf{O}_3$

Camphocarboxylic acid.

Brühl, J. W. und Schröder, H. Salzbildungen in Lösungen, insbesondere bei tautomerisierbaren Körpern (Pseudosäuren, Pseudobasen.) I. [Kamphocarbonsäure u. Derivate.] Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (1-42); Heidelberg, Verh. nathist. Ver., 8, 1904, (N.F.), (119-164).

ACID C₁₂H₁₅O₃ Camphoacetic acid

 $('_{8}H_{14} < \overset{CH.('H_{2}.CO_{2}H}{\dot{C}O})$

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, 13-16).

ACID C₁₀H_0O₃ Camphopropionic acid

C₁H₁₄< CH.CH₂,CH₂,CO₂H

Haller, A. loc. cit.

 $\begin{array}{ccc} \mathit{CYCLIC} \ \mathit{ACIDS} & C_n H_{2n-12} \mathbf{0}_3 \\ & \mathsf{ACID} & C_{12} H_{12} \mathbf{0}_3 \end{array}$

Acetyldihydroindene carboxylic

acid

[1:2] $C_6H_4 < \stackrel{CH_2}{CH_2} > CAc.CO_2H$ Ethylogester

Solonina, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (947–988, 1209–1244).

 $\begin{array}{ccc} \mathit{CYCLIC} \; \mathit{ACID} & \mathbf{C_nH_{2n-14}0_3} \\ \mathbf{ACID} & \mathbf{C_{14}H_{14}0_3} \end{array}$

5-Phenyl-3-methylcyclohexenone carboxylic acid

 $CO < CH_2.CHPh > CH.CO_2H$

Rabe, P. und **Spence**, D. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (328–355).

 $\begin{array}{ccc} CYCLIC & ACID & C_nH_{2^{n-10}}O_3\\ & ACID & C_{14}H_{1},O_3\\ & \mathrm{PhC:C.CO_2H}\\ & \mathrm{Me\dot{C:\dot{C}},CO,Me} \end{array}$

Ruhemann, S. and Merriman, R. W. [3-Acetyl-1-phenyl-4-methyl-1:3-cyclo-butadiene-2-carboxylic acid and its silver salt.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1383-1395); [abstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (224-225).

Schmidt, J. und Bauer, K. Uebergänge von der Phenanthren- in die Fluoren-Reihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3737-3757).

SULPHONIC ACID WITH FOUR OXYGEN ATOMS. ACID C₁₀H₁₆O₄S

Camphorsulphonic acid

Kipping, F. S. Isomeric salts of the type NR₁R₂H₃. A correction. Isomeric forms of d-bromo- and d-chlorocamphorsulphonic acids. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (628-638); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (124-125).

d-Camphor-β-sulphonyl-p-nitroanhide $C_{10}H_{15}O.SO_2.NH.C_6H_4.NO_2$ and the p-phenylenediamide $C_{10}H_{15}O.SO_2.NH.C_6H_4.NH_2$

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [d-Camphor- β -sulphonyl-p-nitroaniline. d-Camphor- β -sulphonyl-p-phenylenediamine and its diazotisation.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (73-87).

CYCLIC ACIDS WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

CYCLIC ACIDS CnH2n-4O4

ACID C5 H6O4

Cyclopropane 1,2-dicarboxylic acid $C_3\Pi_4(CO_2\Pi)_2$

α- and β-dibromo-derivatives.

Buchner, E. and Wedemann, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1599-1602).

ACID CoH O

Methylcyclopropane dicarboxylic acid

CHMe < CH.CO₂H CH.CO₂H Esters of the dibromo-derivative CHMe < CBr.CO₂H CBr.CO₂H

Jones, D. T. [Methyl and ethyl dibromomethyltrimethylenedicarboxylates and their reduction. The condensation of the ethyl ester with ethyl sodiomalonate.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1062–1066); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (216).

ACID $C_8H_{12}O_4$

Hexahydroisophthalic acid

Goodwin, W. and Perkin, W. II. jun. [cis- and trans-Hexahydroisophthalic acids, their conversion into one another, and the action of bromine on them. The anhydride of the cis-acid. 1-Bromotrans-hexahydroisophthalic acid and its conversion into 1-hydroxy-trans-hexahydroisophthalic acid. 1:3-Dibromotrans-hexahydroisophthalic acid and the action of potash on it.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (8H-855); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (187).

735

Bromo-derivatives.

Perkin, W. H. jun. and Pickles, S. S. [2-Bromo-, 4-bromo-, 2:3-dibromo-, and 3:4-dibromo-hexabydroisophthalicaeid; also 4:5-dibromo-cis-hexabydroisophthalicaeid] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (293-313); [abstract] London. Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (75-76).

ACIDS C₃H₁₄O₄ Camphopyric acid.

Bromo-derivatives.

Gardner, J. A. [cis-Bromocamphopyric acid and its ammonium salt. trans-Bromocamphopyric acid and its barium, silver and ammonium salts and methylester. Bromocamphopyric anhydride and the action of water on it.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1516–1530); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (230).

Cyclohexylmalonic acid

Ethyl ester, and ethyl ester of the SEMINITRILE C₈H₁₁.CH(CN).CO₂Et

Freundler, P. et Damond, E. Paris C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (593-591).

ACIDS C10 H16 O4

Camphoric acid C₈H₁₄(CO₂H)₂

Ekstein, K. Elektrolytische Reduction von Kampfersäureimid und Kampfersäurealkylimid. Diss. Würzburg, 1903, (36).

Camphenecamphoric acid.

The diamide, urethane, diamilide and dinitrile.

Moycho, S. und Zienkowski, Fr. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (17-63).

CYCLIC ACIDS $C_nH_{2n-6}O_4$ ACID $C_0H_6O_4$

Methylcyclopropene dicarboxylic acid

Ethyl and methyl esters.

Jones, D. T. [Ethyl and methyl 1-methyl $-\Delta^2$ -cyclopropene-2: 3-dicarboxylates and their bromination.] London, J.

Chem. Soc., **87**, 1905, (1062–1066); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (216).

Dicyclobutane dicarboxylic acid $^{CH_2} \!\! <\!\! \overset{CH}{\overset{C}{\overset{}{\overset{}{\overset{}{\overset{}{\overset{}}{\overset{}{\overset{}}{\overset{}}{\overset{}}{\overset{}}{\overset{}}}}}{\overset{}{\overset{}}}}} \!\! > \!\! C'(C^{C})_2 \Pi)_2$

Perkin, W. H. jun. and Simonsen, J. Some derivatives of dicyclobutane. [Acid, $C_6H_6O_4$, and its ethyl ester.] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (256-257).

ACIDS C.H 10 O4

Δ²-Tetrahydroisophthalic acid

 $CO_2H.CH < \begin{array}{c} CII:C(CO_2H) \\ CH_2 \longrightarrow CH_2 \end{array} > CH_2$

Perkin, W. H. jun. and Pickles, S. S. [Δ*-Tetrahydroisophthalic acid and its salts, anhydride, anilic acid, and the action of hydrobromic acid and of bromine on it; also its oxidation and conversion into Δ*-tetrahydroisophthalic acid.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (293-313); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (75-76).

△3-Tetrahydroisophthalic acid

$$CO_2H.CH < CH_2.C(CO_2H) > CH$$

Perkin, W. H. jun. and Pickles, S. S. $[\Delta^3$ -Tetrahydroisophthalic acid, its salts and the action of hydrobromic acid and of bromine on it; also its oxidation and its conversion into Δ^2 -tetrahydroisophthalic acid.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (293–313); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (75–76).

A4-Tetrahydroisophthalic acid

$$CO_2H.CH < \frac{CH_2.CH(CO_2H)}{CH_2...CH} > CH$$

Perkin, W. H. jun. and Pickles, S. S. [cis-and trans-Δ⁴-Tetrahydroisophthalic acid.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (293-313); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (75-76).

$\mathbf{ACID} \ C_9 \mathbf{H}_{12} \mathbf{O}_4$

1 - Methylcyclohexane - 3 - one - 1 oxalic acid

$$\begin{array}{c} \text{CHMe} < \stackrel{CH}{\underset{CH_2,CH_2}{\text{CH}_2}} > \text{CH,CO,CO_2H} \\ \text{and the ethyl ester.} \end{array}$$

Kötz, A. und Hesse, L. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (306–328)

ACID C10 H14 O4

Methylacetylhexanone carboxylic acid

$$\begin{array}{ll} \text{CHMe} < & \text{CH}_2. & \text{CH}_2\\ \text{CHAc.CO} > & \text{CH.CO}_2\text{H} \end{array}$$

Ethyl ester.

Solonina, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (947-988; 1209 1244).

CYCLIC ACIDS C.H 2n-804

ACID C.H.O.

Dihydrophthalic acid.

Guareschi, I. Acidi 1, 2.diidroftalici esasostituiti: Nota preliminare. Torino, Atti Acc. sc., 38, 1903, (750).

Dihydroisophthalic acid

Goodwin, W. and Perkin, W. H. jun. [Dihydroisophthalic acid. obtained by the action of potash on 1:3-dibromotrans-hexahydroisophthalic acid.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (841–855); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (187).

Dihydroisophthalic acid $CO_{2}H_{2}CO_{3}H_{4}CO_{5}H$

Perkin, W. H. jun. and Pickles, S. S. Dihydroisophthalic acid (? Δ^{2+1} , obtained by the action of potash on 3:4dibromoliexahydroisophthalic acid.] London. J. Chem. Soc., 87, 1905, 293-313); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (75-76).

Dihydroterephthalic acid.

Condensationsproducte des A1 4 Dihydroterephtalsäuredimethylesters. Diss. Strassburg i. E., 1903, (51).

ACID C1 H16Q4

Camphoroxalic acid

$$C_8H_{14} < \stackrel{C}{:} C(OH).CO_2H$$

 $CuC_{12}\Pi_{14}O_4$; $AgC_{12}\Pi_{15}O_4$; $\begin{array}{l} \operatorname{Ba}(C_{12}\Pi_{15}O_{4})_{2}\,;\,\, \operatorname{Ca}(C_{12}\Pi_{15}O_{4})_{2}\,;\, \\ \operatorname{Fe}(C_{12}\Pi_{15}O_{4})_{3}\,, \end{array}$

Also

 $C_{10}H_{14}O:C(NHC_{16}H_7).CO_2NH_3C_{10}H_7$ and corresponding derivatives from mand p-toluidine, benzylamine, diethylamine, mono- and di-methylamine.

Also the corresponding acids such as $C_{10}H_{14}O : C(NHC_7H_7).CO_2H$ and amines such as C:0H14O: CH.NHC7H2

Hoffman, W. E. jun. Camphoroxalic acid derivatives. Diss. . . . Johns Hopkins University . . . 1905. (43).

CYCLIC ACIDS C.H 2n-1004 ACID C15H O4

Santonic acid.

Semicarbazone

C15H20O3: N.NH.CO.NH2 and other derivatives.

Francesconi, L. e Ferrulli, F. Azione dell'acido nitroso sulle ossime della serie della santonina e acido santolico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1a, 1903, $\pm 188 - 206$).

Parasantonic acid

and its di-bromo-derivative.

Francesconi, L. Sulla parasantonide e sull'acido parasantonico. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5a), 12, 2° semestre, 1903, (201-208, 267-273, 304-311).

CYCLIC ACIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

CYCLIC ACIDS C.H2n-3 05

ACID C6H4O5

Comenic acid.

Ethyl ester amyl ether C5H10.C5H2O2.CO2Et

Ethyl ester isopropyl ether, and ethyl ether of the amide

EtO.C₅H₂O₂.CONH₂

Alcuni derivati del-Gazz. chim. ital., Tamburello, A. l'acido comenico. Roma, 33, parte 2a, 1903, (264-266).

ACID $C_{13}H_{10}O_{5}$

Carboxycamphoacetic acid

$$C_{\delta}H_{14} < \stackrel{C(CC_{2}H).CH_{2}.CO_{2}H}{CO_{2}}$$

Dimethyl cster.

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (13-16).

$$\begin{array}{c} \text{Semintrile} \\ \text{C}_8\text{H}_{14} < \begin{array}{c} \text{C.Cy} \\ \text{C.O.CH}_2\text{.CO}_2\text{H} \end{array}$$

(Cyanocamphoacetic acid) and its methyl and ethyl esters, and amide.

Haller, A. et Couréménos, A. l.c., 140, 1905, 11430-1135).

ACID C14H26O5

Carboxy-a-camphopropionic acid.

$$d$$
- and l -Seminitriles $C_8H_{14} < \stackrel{C.CN}{\overset{C}{\cdot}} C.O.\text{CHMe.CO}_2H$

Cyano-α-camphopropionic acid)
and its methyl and ethyl esters and
amides d and l).

Haller, A. et Couréménos, A. l.c., (1430-1435).

Carboxy-\beta - camphopropionic acid

$$\underset{('_{\delta}H_{14} < \overset{C}{C}(C^{\prime}O_{2}H).CH_{2}.C^{\prime}H_{2}.C^{\prime}O_{2}H }{\overset{C}{C}(C^{\prime}O_{2}H).CH_{2}.C^{\prime}H_{2}.C^{\prime}O_{2}H }$$

Dimethyl ester.

Haller, A. l.c., 141, 1905, (13-16).

 $\textbf{ACID} \quad \textbf{C}_{15} \textbf{H}_{22} \textbf{0}_{5}$

Carboxycamphoisobutyric acid.

$$\begin{array}{c} \text{Seminitrile} \\ \text{C}_{\varepsilon}\text{H}_{14} < \stackrel{\text{C.CN}}{\overset{\text{C.CMe}_2.\text{CO}_2\text{ll}}{\text{ll}}} \end{array}$$

Ethyl ester.

Haller, A. et Couréménos, A. l.c., 140, 1905, (1430-1435).

Santolic acid

CMe₂.CH.CH₂.CO CO₂H.CHe.CH.CH₂.CH.CHMe.CO₂M

Francesconi, L. e Ferrulli, F. Azione dell'acido nitroso sulle ossime della serie della santonina e acido santolico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903,

CYCLIC ACIDS WITH SIX OXYGEN ATOMS.

(188-206).

CYCLIC ACID C"H2"-206

ACID $C_7H_{12}O_6$ Quinic acid.

Rémi, H. Chinasäure. Diss. Berlin, 1905, 59).

CYCLIC ACID CnH2n-606

ACID C. H₁₀O₆

Succinylosuccinic acid.

Roemwolt, G. Zur Natur der farblosen und farbigen Derivate des Succinylobernsteinsäureäthers. Diss. Wirzburg, 1902, (75). CYCLIC ACID CnH2n-1006

ACID $C_{15}H_{20}O_6$

Dioxyparasantonic acid C₁₅H₂₀O₆

and dehydrodioxyparasantonic acid $C_{15}H_{18}O_5$

Francesconi, L. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), **12**, 2° sem., 1905, (204-208, 267-273, 304-311).

CYCLIC ACID C_nH_{2n-16}0₈

 $\text{ACID} \quad C_{15}H_{14}O_6$

Phenylhydroresorcylic acetic acid.

Ethyl ester acid

$$\text{CHPh} < \begin{array}{c} \text{CHI}(\text{CH}_2,\text{CO}_2\text{H}),\text{C(OH)} \\ \text{CHI}(\text{CO}_2\text{Et}) & \xrightarrow{\text{CO}} \end{array} \\ \text{CHI} = \begin{array}{c} \text{CHI}(\text{CO}_2\text{Et}) & \xrightarrow{\text{CO}} \end{array}$$

ISOMERIDE

Reinicke, G. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (81-99).

CYCLIC ACIDS WITH EIGHT OXYGEN ATOMS.

CYCLIC ACID CnH_{2n-8}O₈

 $\textbf{ACID} \quad C_7 H_6 \textbf{0}_3$

Cyclopropane tetracarboxylic acid

$$CH_2 < \frac{C(CO_2\Pi)_2}{\dot{C}(CO_2H)_2}$$
 Ethyl ester.

Perkin, W. H. jun. [Ethyl trimethylenetetracarboxylate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (358-361); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (90).

CYCLIC ACIDS WITH NINE OXYGEN ATOMS.

 $\mathit{CYCLIC}^{\scriptscriptstyle{\mathsf{T}}} \mathit{ACID} - C_{\scriptscriptstyle{\mathsf{B}}} H_{\scriptscriptstyle{2^{n-s}}} O_{\scriptscriptstyle{9}}$

 $\textbf{ACID} \quad \textbf{C}_9 \textbf{H}_{10} \textbf{O}_9$

LACTONE

$$C_9\Pi_8O_8$$
 i.e. CHMe.C(CO₂H) $<$ CH.CO₂H $\stackrel{\circ}{C}$.CO₂H

Jones, D. T. [Lactonic acid, $C_9H_9O_3$, formed by the condensation of ethyl dibromomethyltrimethylenecarboxylate with ethyl sodiomalonate.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1062–1066); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (216).

CYCLIC ACID C.H. 11-11 09 ACID C30 H42 O9

Acids.

Photosantoninic acid.

Francesconi, L. e Maggi, G. Azione della luce e degli alcali sulla santonina e suoi derivati. Acido fotosantoninico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2, 1903, (65-80).

CYCLIC ACID WITH SIXTEEN OXYGEN ATOMS.

ACID C14H12O16

Cyclohexane tetracarboxylic acid

(CO2H)2C.CH2.C(CO2H)2 (CO2H)2C.CH2.C CO2H)2 Ethyl ester.

Perkin, W. H. jun. [The "ethyl hexamethyleneoctocarboxylate" described by Gregory and Perkin is really tri-methylenetetracarboxylate.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (358–361); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (90).

1350 UNCLASSIFIED ACIDS.

Andreae, Edward P. Ueber Chitonsäure und Chitarsäure und über die Einwirkung von Diäthylmalonylchlorid auf einige Diamine. Diss. Berlin, 1905, 35.

Bondzyński, St., Dombrowski, St. et Panek, K. Sur un groupe d'acides organiques renfermant de l'azote et du soufre, qui se trouvent dans l'urine normale de l'homme. Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, 477-491).

Boyen, E. von. Montanwachs. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin, 1904, (689-690).

Demjanov, N. Ja. et Cyplenkov, N. S. Huile grasse obtenue de l'anis. (Russ.) St. Peterburg, Zuin. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, proc.-verb. 624-625).

Ehrmann, R. Peroxyprotsäuren. Diss. Strassburg, 1903, (28).

Fischer, O. und Buck, Chr. Harmin [säure]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (329-335).

Junghahn, A. Zur Technologie des Quebracho-Extraktes. Chem. Ind., Berlin, 27, 1904, (617-624).

Otori, J. Die Pikrolonate einiger physiologisch wichtiger Verbindungen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (305-315).

Schindelmeiser, J. Das Gynocardiaöl. [Gynocardiasäure.] Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (164-168).

Schnell, J. Bitterstoffe des Hopfens. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1904, (51).

szigeti, W. Einwirkung von mit säurehaltigen Tinten geschriebenen Schriftzügen auf Papier. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (691).

Thiele, O. Ueber Uroferrinsäure, ein Beitrag zur Kenntnis des nicht oxy-dierten Stickstoffs und Schwefels des normalen menschlichen Harns. Diss. Leipzig. Cöthen, 1902, (63).

Arabinic acid.

Musial, W. Sur le dosage volumétrique de l'acide arabinique. (Polonais) Gaz. cukr., Warszawa, 24, 1905, (534).

Bile acids.

Donath, Gyula. Über Cholinausweis mittelst Polarisationsmikroskop in der cerebrospinalen Flüssigkeit. (Polarisationsmethode.) [Acids C_nH_{2n-8}O₅.Cholic acid.] Orv. Hetilap, Budapest, 49, 1905, (616-619, mit 9 Fig.).

Gullbring, Alf. Die Taurocholein-säure der Rindergalle. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (448-458).

Hammarsten, O. Darstellung kristallisierter Taurocholsäure. l.c., 43, 1904, (127-144).

Pregl, F. Ursache der Schwefelsäure-Fluoreszenzreaktion der Gallensäuren. l.e., 45, 1905, (166-175).

CHOLIC ACID C24H40O5

Beccari, L. Sull'acido colico. Terino, Atti Acc. sc., 38, 1903, (882-893).

Corticic acid.

Zelinskij, N. D. et Gutt, I. F. Synthèse de l'acide corticique au moyen des combinaisons magnésiumorganiques. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb. 630 63I.

Humic acids.

Mayer, A. Humussäuren des Bleisandes und des Ortsteins. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (475-180).

Malkomesius, Ph. und Albert, R. Humussäuren. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F., 70, 1901, (509-515).

Lichen acids.

Hesse, O. Flechten und ihre charakteristischen Bestandteile. (9. Mitt.) J. prakt. Chem., Leipzig, (X.F.), 70, 1901, (449-502). Berichtigung. Ebenda, 70, 1904, (561).

Zopf, W. Flechtenstoffe. (13. und 14. Mitt.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (35–70); **340**, 1905, (276–309).

Lichesteric acid.

Böhme, R. Lichesterinsäure und eine neue daraus gewonneue Iso-Stearinsäure. Diss. Leipzig, 1902, (34).

Nucleic acids.

Levene, P. A. Nucleinsäuren. (7. Mitt.) Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (199-201).

Mandel, J. A. und Levene, P. A. Die Nucleinsäure der Kuhmilchdrüse. l.e., 46, 1905, (155-158).

Steudel, H. Thymusnucleinsäuren. 3. Mitt. *l.e.*, 1905, (332-336).

Resin acids.

Labatut, J. Étude colorimétrique des colophanes. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (43-47).

la colophane. *l.c.*, (136–139).

Levy, P. Amerikanisches Kolophonium. [Abiëtinsäure.] Zs. angew. ('hem., Berlin, **18**, 1905, (1739–1741).

Tschirch, A. Untersuchungen über die Sekrete. 65. Küylenstjerna, K. G. von. Ueber die Galbaaumsänre. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (533–537).

Vesterberg, Alb. Coniferenharz-säuren. V. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4125-4132).

ACID WITH TWO OXYGEN ATOMS,

Hydnocarpic acid C₁₆H₂₈O₂ i.e. C₁₅H₂₇.CO₂H

Power, F. B. and Barrowcliff, M. [Hydnocarpic acid—a homologue of chaulmoogric acid—obtained from the fatty oils of the seeds of Hydnocarpus Wightiana, H. anthelmintica and Taraktogenos Kurzii; also its methyl and ethyl esters and amide.] London, J.

Chem. Soc., **87**, 1905, (884-896); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (175-176).

ACID WITH THREE OXYGEN ATOMS.

Artemisic acid C₁₅H₁₆O₃

Bertolo, Pasquale. Azione dell'acido cloridrico sull'artenisina. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5^a), **12**, 2^s semestre, (273-278).

ACIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

Larixinic acid $C_{10}H_{10}O_5$ is the same as maltol.

Peratoner, A. e Tamburello, A. Identità dell'acido laricico di Stenhouse col maltolo. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2ª, 1903, (478–482).

ACIDS WITH NINE OXYGEN ATOMS.

Stictaic acid $C_{18}H_{14}O_{9}$ i.e. $C_{17}H_{11}O_{8}OMe$

Hesse, O. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (449-502).

ACID WITH TEN OXYGEN ATOMS.

$\underset{i.e. \ C_{27}H_{27}O_{9}(t)Me)}{\textbf{Perlatic acid}} \underbrace{C_{28}H_{30}O_{1-0}}$

Hesse, O. loc. cit.

ACIDS WITH ELEVEN OXYGEN ATOMS.

Gynocardinic acid $C_{13}H_{20}O_{11}$ *i.e.* $C_{12}H_{19}O_{9}$. $C_{2}H$

Power, F. B. and Lees, F. H. [Gynocardinic acid from gynocardin, and its hydrolysis.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (349–357); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (88–89).

ACID WITH TWENTY-SEVEN OXYGEN ATOMS,

Protocetraric acid C₅₄H_{4/O₂₇ and its di- and trimethyl ethers and the triethyl ether (cetraric acid) and diethyl ether}

Hesse, O. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (449-502).

Cetraric acid $C_{54}H_{39}(OEt)_3O_{24}$ (Triethyl)protocetraric acid).

Hesse, O. l.c.

ACID WITH THIRTY-THREE OXYGEN ATOMS.

Fumarprotocetraric acid $C_{62}H_{46}O_{33}$ Hesse, O. l.c.

ACIDS CONTAINING NITROGEN.

Harminic acid C₉H₈O₂N₂

Fischer, O. und **Buck**, Chr. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (329-335).

Histidine C₆H₉O₂N₃

Pauly, Herm. Ueber die Konstitution des Histidins. 1. Mitt. Diazoreaktion. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (508–518).

Schenck, M. Histidin-Cadmium-chlorid. *l.c.*, **43**, 1904, (72–73).

HISTIDINE ANHYDRIDE $C_{12}H_{14}O_2X_6$ and the pierate.

Fischer, E. and Suzuki, U. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4173-4196).

HISTIDYL-HISTIDINE $C_{12}H_{16}O_3N_6$

Fischer, E. and Suzuki, U. l.c.

Yohimboaic acid. Anhydride $C_{20}\Pi_{24}O_3\tilde{N}_2$

Spiegel, L. 1 c., (2825-2833).

Methylyohimboaic acid $C_{27}H_{28}O_4N_2$ Spiegel, I... l.c.

ALDEHYDES.

1400 GENERAL.

Auld, S. M. und Hantzsch, A. Verbindungen von Ketonen und Aldehyden mit Quecksilberoxyd. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (2677-2685).

Čelincev, V. V. et Aleksandrova, V. Action des amines magnésiumsubstituées sur les aldéhydes. Synthèse des aniles. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb. 1558-1560).

Celtner, I. et Reformatskij, S. Action du magnésium sur les éthers des bromacides et sur un mélange de ces éthers avec les aldéhydes. (Russ.) l.c., 37, 1905, (proc.-verb. 1297–1298).

Conduché, A. Nouvelle réaction des addéhydes et l'isomère de leurs oxydes. Paris, C.-R. Acad sei., **140**, 1905, (131-436).

Čugajev, L. A. Réponse à une remarque de M. J. Jocič publiée dans le procès-verbal de la séance de la section de Chimie du 5 Février 1904. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 340-341).

Franke, R. Kondensationen einiger Aldehyde mit 2,5 Dimethylpyrazin. Diss. Breslau, 1904, (47).

Henle, F. Reduction von Carbonsäurederivaten zu Aldehydderivaten. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (1362-1369).

und Schupp, G. Einwirkung von Chlorwasserstoff auf Gemenge von Nitrilen und Aldehyden bezw. Ketonen. *l.c.*, (1369–1371).

Houben, J. Synthese von Aldehyden mit Hilfe von Ameisensäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (667-668).

Kleinstück, M. Kondensationsprodukte aus Aldehyden und Dinitrilea. Diss. Erlangen, 1905, (V+43).

Langer, G. Kondensationen von Aldehydcollidin und-α-γ-Lutidin mit Aldehyden. Diss. Breslau, 1904, (56).

Marie, C. Acides phosphorés dérivés des acétones et des aldéhydes. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **9**, 1904, (335-432).

Speroni, C. Derivati aldeidiei del solfito di anilina. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (113-127).

Stachursky, R. C. Kondensation von Aldehyden mit Ketopinsäureestern. Diss. Freiburg, 1901, (54+1).

Vorländer, D. Addition von Säuren und Salzen zu αβ-ungesättigten Ketonen. Verbindungen der Aldehyde mit Halogenwasserstoff (mit C. Siebert). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (1–80).

Wallach, O. Terpene und ätherische Oele. (75. Abh.) Ueberführung von Ketonen und Aldehyden in Basen. (Mit. Karl Hüttner und Johannes Altenburg) II. Umsetzung von Aldehyden mit ameisensauren Salzen von Basen. 1.c., 343, 1905, (54-74).

Wohl, A. Amido-acetale und Amido-aldehyde. Berlin, Ber. D. ehem. Gcs., 38, 1905, (4154-4157).

und Losanitsch, M. S. Freie Amido-aldehyde. l.c., (4170-4172).

Zelinskij, N. D. Préparation simple des aldéhydes. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 194–197).

1410 PARAFFIN-ALS.

Bouveault, L. Modes de formation et de préparation des aldéhydes de la série grasse. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (370-376).

Čičibabin, A. E. Synthèse des bases pyridiques en partant des aldéhydes saturés et de l'ammoniaque. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšć., **37**, 1905, (1229–1253).

Darzens, G. Synthèse des aldéhydes à l'aide des acides glycidiques substitués. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (1214-1217).

Gabutti, E. Reazione differenziale fra il crotoncloralio ed il butilcloralio. Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (777-778).

Harries, C. Einwirkung des Ozons auf organische Verbindungen. (1. Abh.) III. Ermittelung der Constitution einiger Kohlenwasserstoffe durch Ozon; von Hans Türk. I. Constitution des Diallyls. Neue Bereitungsweise des Succindialdehyds. Liebigs Ann. Chem. Leipzig, 343, 1905, (311–375, mit I Taf.).

Law, H. D. Electrolytic oxidation of aliphatic aldehydes. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (198–206); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (7-8).

Lunjak, A. I. Produits de condensation des aldéhydes avec le phénol. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1904, (301–311).

Mazé, P. et Perrier, A. Mécanisme de la combustion respiratoire. Production d'acide citrique par les citromyces. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (311– 313).

Perrier, G. et Prost, E. Isomère de l'acétone trichlorée. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (146-148).

Reinking, K., Dehnel, E. und Labhardt, H. Zur Constitution der aldehydschweftigsauren Salze und der hydroschweftigen Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1069-1080).

PARAFFIN ALDEHYDES WITH ONE OXYGEN ATOM. ALDEHYDES C"H". 0

ALDEHYDE CH O Formic Aldehyde.

Auerbach, F. Formaldeliyd und Formiatbildung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2833-2836).

Baumann, L., Thesmar, G. et Frossard J. L'hydrosulfite de soude formaldéhyde-Mülhausen, Bufl. Soc. ind., **74**, 1904, (348–360).

Blank, O. Formaldehyd. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berin, 1904, (578–587).

Bone, W. A. and Smith, H. L. The thermal decomposition of formaldehyde . . . [between 400° and 1125°). London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (910–916); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (171).

Chapman, D. L. and Holt, A. jun. The synthesis of formaldehyde. le., (916-921); [abstract] Proc. l.c., (171).

Ellrodt, G. Desinfektionsfähigkeit des Formalins in verschiedenen Lösungen. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (155–156).

Euler, H. und Euler, A. Formaldehyd und Formiatbildung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2551–2560).

Fiesselmann, G. Einwirkung von Formaldehyd auf Anthranilsäure. Diss. Erlangen, 1903, (32).

Fresenius, W. and Grünhut, L. Handelsanalyse von Formaldehyd. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (13-24).

Goldschmidt, C. Reaktionen mit Formaldehyd. [Kondensationen.] Chem-Ztg. Cöthen, 29, 1905, (363).

— Künstliche Bereitung von Siegellack und Kopalharz. [Formaldehydharz.] l.c., (33).

——— Künstliche Bereitung von Kopalharz [aus Formaldehyd, Monomethylanilin und Salzsäure.] l.c., (444

Formaldehydlösungen. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (643).

Henriet, H. Formaldéhyde atmosphérique. Paris. C.-R. Acad. sci., 139, 1994, (67-68).

Körber. Verhalten des Formaldehyds gegenüber verschiedenen Lösungsmitteln. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (608).

Law, H. D. Electrolytic oxidation of . . . [formaldehyde]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (198-206); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (7-8).

Nastiukov, A. M. Action du formaline sur la naphte et sur ses produits de distillation. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz-chim. Obšč., **36**, 1904, (881– 898).

Paniline. Russ.) l.c., (proc.-verb. 1125–1126).

Opfermann, E. Einwirkung von Formaldeliyde auf Thioharnstoffe. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (1075-1076).

Osann, A. Krystallform des formaldehydsulfoxylsauren Natriums (Rongalit C). Berlin, Ber. D. chem Ges., 38, 1905, (2290-2291).

Prud'homme, M. Action de l'aldéhyde formique et du bisulfite de soude sur les diamines. Müllausen, Bull. Soc. iud., 75, 1905, (43-44).

Smith, B. H. A comparative study of methods of determining formaldehyde. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (570-574).

Thimme, K. Einwirkung von Chlorwasserstoff auf wässerige Formaldehydlösung und Trioxymethylen-Reaktionen der Chlormethylalkyläther. Diss. Marburg, 1904, (89).

Trillat, A. Formation de l'aldéhyde formique dans la combustion du tabac. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1901, (742-741).

Propriétés antiseptiques des fumées; essais de désinfection avec les vapeurs dégagées du sucre par la chaleur. *l.c.*, **141**, 1905, (215–217).

Formaldoxime.

o-Chlorophenylazo- and hydrazo-derivatives, also α- and β- naphthylazo, phenylazo, o-anisylazo and xylylazo derivatives.

Busch, M. und Wolbring, W. J. prakt. Chem. Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (366-381).

ALDEHYDE C_2H_4O Acetic Aldehyde.

Bone, W. A. and Smith, H. L. The thermal decomposition of acetaldehyde . . . [between 400° and 800°]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (910–916); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (171).

Bugarszky, S. Einwirkung von Brom auf Acetaldehyd in wässeriger Lösung, Math.-natw. Ber. Ungarn, Leipzig, 20, (1902), 1905, (1-29). Favorskij, A. E. Procès de formation de l'aldéhyde acétique par l'action du chlorure de zinc ou de l'acide sulfurique sur l'éthylèneglycol. (Russ.) St. Peterburg, Žurn, russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 756-759).

Freundler, P. Bromuration de la paraldéhyde. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1693-1694).

Ipatjev, V. N. et Černiavskij, V. N. Formation de l'aldéhyde acétique par le procédé de Schützenberger. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. liz.-chim. Obsč., 36, 1904, (proc.-verb. 763-764).

Law, H. D. Electrolytic oxidation of . . . [acetaldehyde]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (198-206); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (7-8).

Seyewetz et Bardin. Action du sulfite de soude sur l'éthanal. Paris, C.-R. Acad. Sci., **141**, 1905, (259-260).

Additive compound with chlorine.

McIntosh, D. The basic properties of oxygen at low temperatures. Additive compounds of the halogens with organic substances containing oxygen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (784-794); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (64, 120).

Trichloromercuriacetic aldehyde.

Biltz, H. Einwirkung von Acetylen auf Mercurichloridlösungen. [Trichlormercuriacetaldehyd.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (133-136).

Hofmann, K. Λ. Trimercuraldehyd, Erwiderung an Hrn. Heinrich Biltz. *l.c.*, (663).

Phenylhydrazone.

Robertson, W. Solubility as a measure of the change undergone by isodynamic hydrazones: (2) acetaldehydephenylhydrazone. l.e., (1298–1302); [abstract] Proc. l.e., (181).

BENZOYLHYDRAZONE CH3.CH: N.NHBz

Stollé, R. und **Münch**, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1901, (393–422).

TRICHLOROACETIC ALDERYDE

(Chlorul).

Berg, L. M. [Zersetzung des Chloralhydrats unter dem Einflusse von Lieht und Luft.] (Holländisch) Alkmaar, 1905, (63-71).

1410

Dinesmann, A. Condensation de chloral avec les hydrocarbures aromatiques sous l'influence du chlorure d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (201-203).

Enklaar, J. E. Action des bases sur l'hydrate de chloral. Rev. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (419-443).

Schaer, E. Anwendung des Chloralhydrats in seinen hochprozentigen Lösungen bei forensischen Untersuchungen, Arzuei- und Nahrungsmittelprüfungen und technischen Expertisen.

[In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin, 1904, (37–51).

Schoorl, N. und Berg, L. M. van den. Zersetzung einiger pharmazeutischer Präparate unter dem Einflusse von Licht und Luft. 5. Choralhydrat. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (387-121).

n-Propyl alcohola'e CCl₃.CH(OH).OC₃H₇

Vitoria, E. Bruxelles, Bul. Acad. roy., 1904, (1087-1123).

DICHLOROACETIC ORTHALDEHYDE

Derivatives

 $\begin{array}{c} [\mathrm{CHCl_2}.\mathrm{CH}(\mathrm{OEt})]_2\mathrm{O} \ \mathrm{and} \\ \mathrm{CHCl_2}.\mathrm{CH}(\mathrm{O.CH}(\mathrm{OEt}).\mathrm{CHCl_2})_2 \\ \mathrm{dichloroacetals} \colon \ \mathrm{CHCl_2}.\mathrm{CH}(\mathrm{OEt})_2 \, ; \\ \mathrm{CHCl_2}.\mathrm{CH}(\mathrm{OMe})_0\mathrm{OEt} \, ; \\ \mathrm{CHCl_2}.\mathrm{CH}(\mathrm{Ole})(\mathrm{OEt})_3 \, ; \\ \mathrm{CHCl_2}.\mathrm{CH}(\mathrm{Ole})(\mathrm{OEt})_4 \, ; \end{array}$

and CHCl₂.CH(OEt)[OC₃H₇]. **Oddo**, G. e **Mameli**, E. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, ii, 1903, (373–419).

Bromoacetic orthaldehyde. Ethyl ether CH₂Br.CH(OEt)₂ (Bromoacetal) and the methyl ether CH₂Br.CH(OMe)₂

Freundler, P. et Ledru. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (794–796).

ALDEHYDE C₃H₆O Propionic aldehyde.

Law, H. D. Electrolytic oxidation of propaldehyde London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (198-206); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (7-8).

ALDEHYDES C₄H₈0 Butyric aldehyde Tetrabromo derivative CH₂Br.CHBr.CBr₂.CHO

Freundler, P. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1693-1694).

(D-7195)

Freundler, P. et Ledru. Acétal bromé. l.c., (794-796).

Amino derivative.

Wohl, A. Schäfer, K. und Thiele, A. Amido-butyraldehyd und das Pyrrolidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4157-4161).

Isobutyric aldehyde CHMe2.CHO

Law, H. D. Electrolytic oxidation of . . . [isobutaldehyde]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (198–206); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (7-8).

ALDEHYDE C₅H₁₀O Isovaleric aldehyde.

Compounds $C_5H_{10}O(NH_2Ph)_2H_2SO_3$ and $C_5H_{10}O(NH_2Ph)_2SO_2$

Speroni, C. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, i, 1903, (113-127).

ALDEHYDE C7H14O

Heptoic aldehyde C₃H₇.CHEt.CHO

Compounds $C_7H_{14}O(NH_2Ph)_2H_2SO_3$ and $C_7H_{14}O(NH_2Ph)_2SO_2$

Speroni, C. loc. cit.

ALDEHYDE C₉H₁₈O Ennoic aldehyde CH₃,[CH₂]₈,CHMe,CHO

Darzens, G. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1214-1217).

ALDEHYDE C₁₀H₂₀O Decoic aldehyde C₂H₁₅.CMell.CHO

Darzens, G. loc. cit.

ALDEHYDE C₁₂H₂₄O Dodecoic aldehyde C₉H₁₉.CMeH.CHO

Darzens, G. loc. cit.

ALDEHYDE C₁₃H₂₆0 Tridecoic aldehyde.

Le Sueur, H. R. [Tridecylic aldehyde, and its semicarbazone, oxime, hydroxycyanide and polymeride.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1888–1906); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (285).

ALDEHYDE C₁₄H₂₅O Myristic aldehyde.

Le Sueur, H. R. [Myristic aldehyde, and its semicarbazone, oxime, hydroxycyanide and polymeride.] loc. cit.

2 0

ALDEHYDE C₁₅H₃₀O Pentadecoic aldehyde.

Le Sueur, H. R. [Pentadecylic aldehyde, and its semicarbazone, oxime, hydroxycyanide and polymeride.] loc. cit.

ALDEHYDE C₁₆H₃₂O Palmitic aldehyde

Le Sueur, H. R. [Palmitic aldehyde and its semicarbazone, oxime, hydroxycyanide and polymeride.] loc. cit.

PARAFFIN ACIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.

ALDEHYDE $C_nH_{2n}O_2$

ALDEHYDE $C_2H_4O_2$

Glycollic aldehyde CH₂(OH).CHO

Fenton, H. J. II. [Formation of glycollic aldehyde from dihydroxymaleic acid.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (805-818).

ALDEHYDE C₁H_{2n-2}O₂ ALDEHYDE C₂H₂O₃ Glyoxal

a-Chloroglyoxal

Phenylhydrazone and osazone.

Dieckmann, W. und Platz, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2986-2990).

GLYOXAL-OSAZONE Dibenzoyl derivative BzNH.N:CH.CH.N.NHBz

Stollé, R. und **Münch**, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (393-422).

ALDEHYDE C3H4O2

Methylglyoxal Cll₃.CO.CH:O and the acetal CH₃.CO.CH/OEt)₂

Harries, ('. und Türk, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1630–1636).

α-Chloro-β-METHYLGLYOXAL

α-phenylhydrazone and osazone.

Dieckmann, W. und Platz, L. l.c., (2986-2990).

ALDEHYDE C₄H₆O₂ Succinic dialdehyde

bis-Diphenyl, methylphenyl and benzylphenyl hydrazones.

Henle, Fr. l.c., (1362-1369).

PARAFFIN ALDEHYDES WITH THREE OXYGEN ATOMS.

ALDEHYDES C.H.211-403

ALDEHYDE C₃H₂O₃

Mesoxalic dialdehyde CHO.CO.CHO and the hydrate.

Harries, C. und Türk, H. l.c., (1630-1636).

Bis-Phenylhydrazone.

Henle, F. und Schupp, G. l.e., (1372-1373).

ALDEHYDE C₄H₄O₃ Maleic semi-aldehyde

and the PHENYLHYDRAZONE and OXIME.

Fecht, H. l.c., (1272-1274).

PARAFFIN ALDEHYDES WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

ALDEHYDE CuH2u-404

ALDEHYDE C3H2O4

Mesoxalic semi-aldehyde CO₂H.CO.CHO

Fenton, H. J. II. [Formation of mesoxalic semialdehyde, and its condensation with urea; also its conversion into tartronic acid.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (805–818); London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (512).

1420 UNSATURATED OPEN CHAIN-ALS.

Lockemann, G. und Liesche, O. Akroleindarstellung nach dem Borsäureverfahren. J. prakt. chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (174-196).

Chloromalonic aldehyde.

Dieckmann, W. und Platz, L. Chlormalonaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (339).

Platz, L. W. Chlormalonaldehyd. Diss., München, 1905, (43).

ALDEHYDES WITH ONE OXYGEN ATOM.

ALDEHYDE C_uH_{2u-2}0
ALDEHYDE C₄H₆0

Crotonic aldehyde.

Seyewetz, et Bardin. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (259-260).

ALDEHYDES WITH TWO OXYGEN ATOMS.

> ALDEHYDES $C_nH_{2n-4}O_2$ ALDEHYDE $C_5H_6O_2$ Glutaconic aldehyde

α-Chloroglutaconic aldehyde

2-Chloropentadien-(1,3)-ol-(1)-al-(5))

CHO.CCI:CH.CH:CH.OH

The dianilide.

Dieckmann, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1650-1654).

Aldehyde C₅H₅O₂Cl CHO.CH:CH.CCl:CH.OH and the compound CHO.CH: CH.CCl: CH.NHPh and its oxime.

METHYLANILINE COMPOUND

C₅H₅OCl.NMePh

and its anilide, p-chloroanilide and phenylhydrazone.

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (193-201).

1430 BENZENOID-ALS.

Bade, F. Condensation von Methylsalicylaldehyd mit Glycocoll. Diss Strassburg i. E., 1903, (43).

Ciamician, G. e Silber, P. [Riduzioni di aldeidi aromatiche per] azioni chimiche della luce. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, i, 1903, (235-242).

Chemische Lichtwirkungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3813–3824).

Claussner, P. Thiele's Xylol-Oxydation und Terephtaladehydgrün. l.c., (2860-2862).

Falk, K. G. Kondensationen des Phtalaldehyds. Diss. Strassburg, 1905, (37).

Heintschel, E. Condensation des Oxy-hydrochinons mit Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem., Ges., 38, 1905, (2878-2883).

Hill, A. E. Aromatische Sulfinsäuren und Aldehyde. Diss. Freiburg i. Br. 1904, (33).

Kipke, F. Kondensationsprodukte von Piperonal und Piperonylacroleïn. Diss. Breslau, 1904, (56).

Klages, H. Phenyl-methyl-äthylenoxyd und seine Umwandlung in Hydratropa-(p-7195) aldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1969-1971).

Leopold, R. Isophtalaldehyd und einige seiner Condensationsprodukte. Diss. Strassburg i. E., 1905, (53).

Leschik, G. Aromatische Aldehyde. Diss. Freiburg i. Br., 1904, (32).

Lippmann, E. und Fritsch, R. Condensationen von Aldehyden mit Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1626-1630).

Murray, T. J. β-Phenyl-α-Chlor-milchsäure und Phenylacetaldehyd. Diss. Leipzig, 1903, (40).

Petrenko-Kritschenko, P. Keton- und Aldehydreactionen. Aromatische Aldehyde und Ketone. (Mit Th. Dolgopoloff.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (150-171).

et **Dolgopolov**, F. Caractéristique des aldéhydes et cétones aromatiques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1505–1509).

Praetorius, W. Nachweis intramolecularer Veränderungen durch Aenderung der Körperfarbe bei Nitrophenolen und Aldehydphenolen. Diss. Würzburg, 1902, (56).

Rácz, D. Herstellung des Asarilaldehyds und der Trimetoxybensoesäure und einige neue Derivate des Asarilaldehyds. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (731-733, 746-748).

Schneider, F. J. Kondensationsprodukte des ortho-Phtalaldehyds. Diss. Strassburg i. E., 1905, (59).

Simon, L. J. et Conduché, A. Action de l'éther oxalacétique sur les aldéhydes aromatiques en présence de la β-naphtylamine. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (297–299).

Ullmann, F. et Frey, B. Préparation d'aldéhydes alcoylaminobenzoïques. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (549-550).

Vogdt, K. Kondensationsprodukte des Terephtalaldehyds und ihr Verhalten bei der Reduktion. Diss. Strassburg i. E., 1904, (43).

Wehln, R. Kondensation von Phenacetol mit aromatischen Aldehyden, Diss. Rostock, 1903, (47).

Zoeppritz, R. Synthese aromatischer-Oxyaldehyde und über die Conden-

3 c 2

1430

sationsprodukte aus aromatischen Aldehyden und Aminen. Diss. Tübingen, 1902, (47).

BENZENOID ALDEHYDES WITH ONE OXYGEN ATOM.

$\begin{array}{ccc} ALDEHYDES & C_nH_{2n-8}O \\ & \text{AldeHYDE} & C_7H_6O \\ & \text{Benzoic aldehyde.} \end{array}$

Bachner, L. Kondensation des Phenoxyacetaldehyds mit Benzaldehyd, Furfurol und Acetaldehyd. Diss. Rostock, 1903, (33).

Bock, K. Kondensation von Benzaldehyd mit Itakonsäure. Diss. Strassburg i. E., 1902, (56).

Jorissen, W. P. und Ringer, W. E. Oxydation von Benzaldehyd durch Sauerstoff bei Gegenwart von Essigsäureanhydrid. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 72, 1905, (173–184). (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (19–30).

Kliegl, A. Condensation von Benzaldehyd mit Toluol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (84-87).

Lücker, Ed. Benzaldehyd. Apoth-Ztg, Berlin, **20**, 1905, (1044-1045).

Simon, L. J. et Conduché, A. Action de l'éther oxalacétique sur l'aldéhyde benzylique en présence des amines primaires. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (211-212).

Compounds $C_7H_6O(NH_2Ph)_2H_2SO_3$; C_7H_6O,NII_2Ph,H_2SO_3 ; and $C_7II_6O(NH_2Ph)_2SO_2$

Speroni, C. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, i, 1903, (113-127).

Acetyl derivative of the hydrazone AcNH.N:CHPh

Benzoyl derivative of the hydrazone BzNH.N;CHPh

Stollé, R. und Münch, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N. F.), 70, 1904, (393–422).

p-Chloro-derivative.

Davis, O. C. M. The action of nitrogen sulphide on . . . [p-chlorobenzaldehyde]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1831–1836); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (258).

m-BROMO and m-CHLORO BENZOIC ALDEHIDE, also their o-nitro derivatives.

Mettler, C. m-Halogen-benzaldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2809-2812).

IODOBENZOIC ALDEHYDE

Semicarbazones of o-, m- and p-iododerivatives

Benzaldehydephenyliodinium halides and their condensation products.

Willgerodt, C. und Rieke, R. Derivat der Jodbenzaldehyde mit ein- und mehrwerthigem Jod. l.c., (1478-1486).

DI-p-BENZOIC ALDEHYDE IODINIUM HYDROXYDE

CHO.C₆H₄.1(OH).C₆H₄.CHO and the chloride, bromide, iodide and periodide; also the diphenylhydrazone and disemicarbarzone.

Willgerodt, C. und Bogel, H. Di-pbenzaldehydjodiniumhydroxyd und seine Derivate. i.c., (3446-3451).

—— p-Jod-benzaldehyd, p-Jod-benzophenon und Abkömmlinge des letzteren mit mehrwerthigem Jod. l.c., (3451-3458).

NITRO-DERIVATIVES.

Davis, O. C. M. The action of nitrogen sulphide on . . [m- and p-nitrobenzaldehyde]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1831–1836); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (258).

Siebert, K. Einwirkung von Phenol und p-Kresol auf o-Nitrobenzaldehyd bei Gegenwart von Salzsäure. Diss. Marburg, 1903, (40).

Zincke, Th. und Prenntzell, W. Einwirkung von o-Nitrobenzaldehyd auf Dimethylauilin bei Gegenwart von Salzsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, [4116-4122].

Weitnauer, H. &-Phenylhydroxylamin und o-Amidobenzaldehyd. Diss. Zürich, 1904, (88).

ALDEHYDES C₀H₀O p-Toluic aldehyde Benzoyl hydrazone

C₂H₂.CH : N.NHBz

Stollé, R. and Münch, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (393-422).

Phenylacetic aldehyde

DIPHENYL and BENZYLPHENYLHYDRAZONES and SEMICARBAZONE.

Henle, Fr. Berlin, Ber. D. chem. Ges. **38**, 1905, (1362-1369).

ALDEHYDE $C_9H_{10}O$ α -Phenylpropanal

(*Hydratropa-aldehyde*) PhCHMe.CHO

and its oxime, phenylhydrazone and semicarbazone.

Claisen, L. und Feyerabend R. l.c., (693-709).

Darzens, G. Paris, C.-R. Acad, sci., 139, 1904, (1214-1217).

ALDEHYDE C₁₀H₁₂O p-Tolylpropionic aldehyde C₇H₇.CMeH.CHO

Darzens, G. l.c.

ALDEHYDES C₁₁H₁₄O p-Ethylphenylpropionic aldehyde Et.C₆H₄.CMeH.CHO

> Phenylvaleric aldehyde C₃H₇.CPhH.CHO

Phenylvaleric aldehyde Ph.CH₂.CH₂.CMeH.CHO

Darzens, G. l.c.

ALDEHYDE $C_nH_{2n-10}O$ ALDEHYDE C_9H_3O Cinnamic aldehyde.

Bajdakovskij, L. Action du zinc sur un mélange de l'aldéhyde cinnamique et de l'éther a-brompropionique. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsc., 37, 1905, (896-902).

o-Benzoylamino derivative of the OXIME, PHENYLIIYDRAZONE and ANILINE.

Reissert, A. Berlin, Ber. D. chem. (res., 38, 1905, (3415-3435).

BENZENOID ALDEHYDES WITH TWO OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} ALDEHYDES & C_nH_{2u-8}O_2\\ & ALDEHYDES & C_7H_6O_2\\ o\text{-Oxybenzoic} & aldehyde\\ & (Salicylie\ aldehyde). \end{array}$

Bajdakovskii, L. Action du zinc sur un mélange de l'aldéhyde salicylique et de l'éther α-brompropionique; synthèse de α-méthylcumarine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (902–905).

Einhorn, A. und Haas, G. Carbonate des Salicylnitrils und Salicylaldehyds. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3627-3632).

Longuinine, W. Etude thermique de l'aldéhyde-salicylique. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (1-6).

Veillard, Ad. Action de l'oxyde d'argent ammoniacal sur les aldéhydes salicylique et 3.5 dibromosalicylique Thèse, Lausanne, 1904, (104).

CARBONATE CO(O.C₆H₄.CHO)₂ and its dioxime and bisphenylhydrazone.

Einhorn, A. und **Haas**, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3627–3632).

Compounds $C_7H_6O_2/NH_2Ph)_2H_2SO_3$ $C_7H_6O_2(NH_2Ph)_2SO_2$ and $C_7H_6O_2,NH_2Ph,H_2SO_3$

Speroni, C. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (113-127).

METHYL ETHER.

Davis, O. C. M. The action of uitrogen sulphide on . . . [o-methoxybenz-aldehyde]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1831–1836); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (258).

p-Oxybenzoic aldehyde.

Zincke, Th. und Mühlhausen, G. Anlagerung von Bromwasserstoff an aromatische Carbonylverbindungen.[p-Oxybenzaldehyd.] Berlin, Ber. D. chein. Ges., 38, 1905, (753-760).

METHYL ETHER (Anisic Aldehyde).

Schick, A. Kondensation von Anisaldehyd mit einfachen und nitrierten Ketonen. Diphenyl-p-Tolylcarbinol. Diss. Freiburg, 1904, (63+1).

 $\begin{array}{ccc} \textit{Hydrochlorides} & C_8H_8O_2, HCl \text{ and} \\ & C_8H_8O_2, 2HCl. \\ \textit{Hydrobromide} & C_8H_8O_2, HBr \end{array}$

Vorländer, D. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1935, (I-80).

BENZENOID ALDEHYDES WITH THREE OXYGEN ATOMS.

> ALDEHYDES $C_nH_{2n-8}O_3$ ALDEHYDE $C_7H_6O_3$

Protocatechuic aldehyde
METHYLENE ETHER (piperonaldehyde).

Davis, O. C. M. The action of nitrogen sulphide on . . . [piperonaldehyde.]

London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1831–1836); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (258).

 $\begin{array}{c} Hydrochlorides \text{ C_8H}_6O_3, HCl} \\ \text{and } \text{ C_8H}_6O_3, 2HCl} \end{array}$

Hydrobromide C8H6O3,HBr

Vorländer, D. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, (1-80).

1440 REDUCED BENZENOID AND CYCLIC-ALS OTHER THAN BENZENOID-ALS.

ALDEHYDES C_nH_{2n-2}O

ALDEHYDE C8H14O

Hexahydro-m-toluic aldehyde $C_6H_{10}Me.CHO$

Čičibabin, A. E. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (418–421).

ALDEHYDE $C_9H_{16}O$ Cyclohexylpropionic aldehyde $C_6H_{11}.CMeH.CHO$

Darzens, G. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1214–1217).

 $\begin{array}{ccc} ALDEHYDES & C_nH_{2^{n-4}}O\\ & ALDEHYDE & C_{10}H_{16}O\\ \\ Tetrahydrocuminal dehyde \end{array}$

CHO.CH < CH₂.CH₂>CH.CHMe₂ and the oxime and semicarbazone.

Wallach, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (1-16).

Citral.

Mannich, C. Das ätherische Oel einer Andropogon-Art aus Kamerun. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (207– 210).

Otto, H. Kondensationsprodukte des Citrals und Citronellals mit Malonsäure. Diss. Ilalle a. S., 1904, (29).

OZONIDE C10H16O5

Harries, C. und Langheld, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (345– 353).

ALDEHYDE $C_nH_{2n-6}O$ ALDEHYDE $C_{10}H_{14}O$ Dihydrocuminic aldehyde

and the semicarbazone.

Wallach, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (1-16).

AMINO-DERIVATIVES.

Sachs, F. und Sachs, L. p-Dimethylaminobenzaldchyde. III. Einwirkung magnesiumorganischer Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (511-517).

Schmidt, O. N-Methyl-o-amidobenzaldehyd. *l.c.*, (200–203).

DIMETHYLAMINOBENZALDEHYDE

The semicarbazide and thiobenzamide.

DIETHYLAMINOBENZALDEHYDE

The semicarbazide and aniline derivative.

Sachs, F. und Sachs, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (517-526).

KETONES.

1500 GENERAL.

Apitzsch, A. Einwirkung von Schwefelkohleustoff und Aetzkali auf Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2888-2899).

Auld, S. M. und Hantzsch, A. Verbindungen von Ketonen und Aldehyden mit Quecksilberoxyd. *l.c.* (2677–2685).

Bloch, S. Additionen mit den höheren Oxyden des Stickstoffs an ungesättigte Ketone und 1-3 Diketone. Diss. München, 1905, (85).

Claisen, L. Synthesen unter Anwendung von Natriumamid. Mit R. Feyerabend.) 1. Anwendung des Natriumannds für die Condensation der Ketone mit Säureestern. 2. Alkylirung von Ketonen unter Anwendung von Natriumamid. 3. Einwirkung von Monochloressigester auf Ketone bei Gegenwart von Natriumamid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (693–709).

Deiglmayr, I. Kondensations-Produkte aus mehrwertigen Phenolen mit substituierten 1, 3- Diketonen. Darstellung von Abkömmlingen des 1, 4-Benzo-Pyranols. Diss. Tübingen, 1903, (94).

Diels, O. und van der Leeden, R. Condensation von Isonitrosoketonen nit Aldoximen: Bildung von Oxdiazinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3357-3371).

Favorskij, A. E. Action de la potasse caustique sur les mélanges des cétones avec le phénylacétylène. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (643-645).

Gorbenko, V. M. Action des acides halogènehydriques sur les cétones. (Russ.) *L.c.*, **36**, 1904, (proc.-verb. 30).

Hambrecht, W. Einwirkung von Schwefelammonium auf fettaromatische Ketone. Diss. Freiburg i. Br. 1903, (39).

Henle, F. und Schupp, G. Einwirkung von Chlorwasserstoff auf Gemenge von Nitrilen und Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1369-1371).

Kühling, O. Condensationsproducte des Alloxans mit gesättigten Ketonen. *l.e.*, (3003-3007).

Kutscheroff, M. Die sogenannte Vanillinreaktion der Ketone. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (622–625).

Leeden, R. van der. Umwandlung von Isonitrosoketonen in Ox-diazine. Diss. Berlin, 1905, (55).

Marie, C. Contribution à l'étude des acides phosphorés dérivés des acétones et des aldéhydes. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (335-432).

Mayr, C. Elektrosynthese aliphatischer und aromatischer Ketoverbindungen. Diss. kgl. techn. Hochschule, München. 1904, (51)

Merk, F. H. Einwirkung von Schwefelammonium auf fettaromatische Ketone. Diss. Freiburg i. Br. 1903, (32).

Metzger, F. I. Reduktion der Ketone. II. Ein Einwirkungsprodukt von Schwefelkohlenstoff und Aetzkali auf Dibenzylketon. Diss. Erlangen, 1904, (42).

Petrenko-Kritschenko, P. Keton- und Aldehydreactionen. Cyklische gesättigte Ketone. (Mit E. Eltschaninoff. Reaction der Ketone mit saurem schwefligsaurem Kalium. (Mit E. Kestner. Aromatische Aldehyde und Ketone. (Mit Th. Dolgopolov.) Liebigs Ann. Chem. Leipzig, 341, 1905, (150-171).

Plaut, G. Isonitrosoketone. Diss. Berlin, 1905, (34).

Schick, A. Kondensation von Anisaldehyd mit einfachen und nitrierten Ketonen. Diss. Freiburg, 1904, (63+1).

Staudinger, H. Ketone, eine neue Körperklasse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1735-1739).

Stewart, A. W. The addition of sodium hydrogen sulphite to ketonic compounds. [Rate of formation of the additive compounds and the hindering

effect produced by various groups.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (185–188); [abstract] Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (13).

Stewart, A. W. A further note on the addition of sodium hydrogen sulphite to ketonic compounds. [Rate of formation of the additive compounds and the influence of various groups on it.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (78-79).

The velocity of oxime formation in certain ketones [acetone, methyl ethyl ketone, methyl propyl ketone, methyl isopropyl ketone, ethyl laevulate, acetonylacctone and pinacolin.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (410-413); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (84).

Thomae, C. Ketonammoniak-Verbindungen. 1. Mitt. Allgemeines und Darstellungsmethoden.—2. Mitt. Methyläthylketonammoniak.—3. Mitt. Diathylketonammoniak.—4. Mitt. Benzophenonammoniak (fiminobenzophenon). Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (291-296, 393-398).

Vorlander, D. Addition von Säuren und Salzen zu αβ-ungesättigten Ketonen. (Mitbearb. von C. Siebert, P. Weissheimer und O. Rolle.)—Aromatische Ketone und Halogenwasserstoff. (Mit C. Siebert.)—Pikrinsäure und α-ungesättigte Ketone. (Mit C. Siebert.)—Hydrohaloïde des Anisalacetophenons. (Mit C. Rolle.)—Einwirkung von Brom auf αβ-ungesättigte Ketone. (Mit C. Siebert.)—Verbindungen des Dimethylpyrons mit Natriummalonester. (Mit P. Weissheimer.) Liebigs Ana. Chem., Leipzig, 341, 1905, (1-80).

Wallach, O. Terpene und ätherische Oele. (75. Abh.) Ueberführung von Ketonen und Aldehyden in Basen. (Mitbearb. von Karl Hüttner und Johannes Altenburg.)—1. Umsetzung von Ketonen mit ameisensäuren Salzen von Basen.—l.c., 343, 1905, (54-74).

Wassmus, T. V. L'action de l'ammoniaque cyanique sur les cétones saturées de la série grasse. (Russe) Farmacevt, Moskva, 1904, (1-6).

Wieland, H. und Bloch, S. Pseudonitrosite ungesättigter Ketone. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (63–85).

1510 PARAFFIN-ONS.

GENERAL.

Bork, I. Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec le méthyléthylcétone, synthèse du méthyléthylphénylacétylénylcarbinol. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (647-650).

Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec le méthylisopropyleétone, synthèse du méthylisopropylphénylacétylénylcarbinol. (Russ.) *l.e.*, (650-652).

Bouveault, L. et Locquin, R. Dérivés de la butyroïne et de la copronoïne. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1699-1700).

Couturier, F. et Vignon, G. Nouvelles α-cétoaldéhydes. *l.c.*, (1695–1697).

Darzens, G. Synthèse des cétones saturées par la méthode de réduction catalytique. *l.c.*, (152-153).

Diels, O. und Plaut, G. Verwendbarkeit der Oximäther für Condensationen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1917–1921).

Fabinyi, R. und Széky, T. Condensation von Brenzcatechin mit Ketonen. l.c., (2307-2312).

Harries, C. und Türk, H. Methylglyoxal und Mesoxaldialdehyd. l.c., (1630-1636).

Kling, A. Méthylacétylcarbinol. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1456–1458).

Mannich, C. Uberführung des Nonylmethylketons in das isomere Octyläthylketon. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (84–86).

Nevěrovič, N. Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec le pinacoline, synthèse du méthylbutylphénylacétylénylcarbinol. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (652-651).

Richard, A. Dérivés halogénés des acétones de la série grasse. Bordeaux, Mém. soc. sci. phys. nat., (série 6), 2, 1902, [1904], (203-300).

Skosarevskij, M. Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec l'acétone, synthèse du diméthylphénylacétylénylcarbinol. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (645-647).

Széky, T. Condensation von Brenzcatechin mit Ketonen. (Ungarisch & Deutsch) Orv.-Termt. Ert., Kolozsvár, 11. Termt. sz., **27**, 1905, (72–89, 1–9).

Thoms, H. und Mannich, C. Kondensation hochmolekularer aliphatischer Ketone zu Verbindungen vom Typus des Mesityloxyds. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (89-91).

Ultee, A. J. Formation of cyanohydrines by] the action of hydrocyanic acid on ketones. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (141-144), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad., 14, [1905], (121-124), (Dutch).

KETONES WITH ONE OXYGEN ATOM.

KETONES $C_nH_{2n}O$ KETONE C_3H_6O Acetone.

Ciamician, G. und Silber, P. Chemische Lichtwirkungen. (9. Mitt.) Aceton und wässrige Blausäure.—Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1671–1675).

Couturier, F. et Meunier, L. Action de l'amalgame de magnésium sur la diméthylcétone. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (721-723).

Fabinyi, R. und Szeki, T. Condensation von Pyrogallol mit Aceton und Methyl-äthyl-keton. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3527-3531).

Gabriel, S. Geschichte des Aminoacetons. le., (752-753).

Gunckell, A. Acetondampfe. Marburg, Sitz.-Ber. Ges. Natw., 1904, (125–137).

Kobozev, L. D. Décomposition de quelques trichlor- et tribromacétates dans l'acétone. (Russ.) St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (247-255).

Landrieu, Ph. Equilibre entre l'acétone et le chlorhydrate d'hydroxylamine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1392–1393).

Marsh, J. E. and Struthers, R. de J. F. Condensation of . . . [acetone] with mercury cyanide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1878-1882);

[abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (248).

Ketones.

Orgler, A. Entstehung von Aceton aus krystallisirtem Ovalbumin. [Internationale Beiträge zur inneren Medicin. 2.] Berlin, 1902, (IH-414).

Trimercury diacetonehydrate $2C_3H_6(),3H_g()$

Trimercuryacetone dichloride, dibromide and diiodide and their salts.

Auld, S. M. und **Hantzsch**, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2677–2685).

CHLORO-DERIVATIVES.

Smiles, S. [Action of methyl sulphide on chloroacetone.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (93-94).

Perrier, G. et Prost, E. Isomère de l'acétone trichlorée. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (146-148).

DICHLOROMETHOXYPROPYLENE

CCl₂: C(OMe)CH₃ and the corresponding

DICHLOROETHOXYPROPYLENE

and CCl₂: C(OC₂H₅).CH₃

Vitoria, E. Bruxelles, Bul. Acad. roy., 1904, (1087-1123).

NITROACETONE CH₃.CO.CH₂.NO₂

Wieland, H. und Bloch, S. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (63-85).

ACETONE MERCABIDE CH₃.CO.C Hg.OH

Auld, S. M. und Hantzsch, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2677-2685).

Additive compounds $C_3H_6OCl_2$; $C_3H_6OBr_2$

McIntosh, D. Additive compounds of the halogens with organic substances containing oxygen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (784-794); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (64 120).

Derivative: C₁₈H₁₈OS i.e. CHPh: CH.CH(SPh).CH₂.CO.CH₃

Ruhemann, S. [Methyl β-phenylthiolγ-benzylidenepropyl ketone, formed by the action of phenyl mercaptan on cinnamylideneacetone.] *l.c.*, (461-468); [abstract] Proc. *l.c.*, (123-124). Derivative: C₂₄H₂₈OS i.e. CHPh: CII.CH(C₅H₁₁).CH₂.CO.CH:CHPla

Ruhemann, S. [Additive compound of cinnamylidenebenzylideneacetone with isoamyl mercaptan.] loc. cit.

Derivatire: C₂₅H₂₂OS i.e. CHPh: CH.CH(SPh).CH₂.CO.CH: CHPh

 $\mathrm{CHPh}:\mathrm{CH}.\mathrm{CH}:\mathrm{CH}.\mathrm{CO}.\mathrm{CH}_2.\mathrm{CHPh}.\mathrm{SPh}$

Ruhemann, S. [Additive compound of cinnamylidenebenzylideneacetone with phenyl mercaptan.] loc. cit.

KETONE C_4H_8O Methyl ethyl ketone.

Richard, A. Préparation électrolytique des dérivés halogénés de la méthyléthylcétone. Bordeaux, Proc.verb. soc. sci. phys. nat., 1901–1902, 1902, (82–85).

Sielisch, J. Kondensation von Methyläthylketon mit Oxalester. Diss. Berlin, 1905, (39).

CHLORO DERIVATIVES CH₃.CHCl.CO.CH₃ and CH₃.CH₂.CO.CH₂Cl.

Kling, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (312-314).

KETONE C₆H₁₂O

Methyl tert-butyl ketone

Pinacolin oxime C₆H₁₃ON CMe(NOH).CMe₃

Scholl, R., Weil, A. O. und Holdermann, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (16-35).

Pinacolin nitrimine (2,2-Dimethylbutane nitrimine) CMe₃ · CMe : N.NO₂ and its alkyl derivatives.

Scholl, R., Weil, A. O. und Holder mann, K. loc. cit.

KETONES $C_8H_{16}O$ Ethyl amyl ketone

γ-BROMO DERIVATIVE C₂H₅.CO.CMe₂.CH₂.CH₂.Br

Blanc, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (65-67).

Octanone

C₃H₇.CH₂.CO.C₃H₇

Bouveault, L. et Locquin, R. l.c. 140, 1905, (1699-1700).

752

Propyl butyl ketone 4-Aminobutyl propyl ketone

NH₂.[CH₂]₄.CO.C₃H₇ Benzoyl and anisoyl amino derivatives.

Braun, J. von und Steindorff, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3094–3107).

KETONE C9H18O

Methyl heptyl ketone

CH₃.CO.C₇H₁₅ Bromo-derivative,

Jowett, H. A. D. Bromomethyl heptyl ketone. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (117).

KETONE $C_{12}H_{24}O$

Dodecanone C₅H₁₁.CH₂.CO.C₅H₁₁

Bouveault, L. et Locquin, R. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1699-1700).

KETONE WITH ONE OYYGEN ATOM AND SULPHUR.

KETONE C3H6OS

Sulphydroacetone

HS.CH₂.CO.CH₃ Xanthogen acetone C₂H₅O.CS.S.CH₂.CO.CH₃

Tröger, J. und **Volkmar,** F. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (442-448).

KETONES WITH TWO OXYGEN ATOMS

KETONES C_nH_{2n}O₂

KETONE C3H6O2

Oxyacetone CH₃.CO.CH₂.OH

(Acetylearbinol. Acetol.)

Kling, A. Sur l'oxydation de l'acétol. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (740–742).

Action des alcalis sur les solutions aqueuses d'acétol. l.c., (1256–1259).

Pastureau. Mode de formation d'acétol et d'acide pyruvique par oxydation directe de l'acétone. *l.e.*, **140**, 1905, (1591-1593).

Methyl. Ether MeO.CH₂Ac and its phenylhydrazone and p-nitrophenylhydrazone. Also the p-nitrophenylhydrazone of the ethyl ether

EtO.CH₂.CMe: N₂H.C₆H₄NO₂

Leonardi, G. e De Franchis, M. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (316-322).

KETONES C₄H₈O₂

Oxymethyl ethyl ketone

 $\mathrm{HO.CH_{2}.CO.C_{2}H_{5}}$

(Propionyl-carbinol)
Oxime; compound with NaHSO₃; semicarbazones.

Kling, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1345–1347).

Methyl oxyethyl ketone

Me.CO.CH(OH).CH₃ (Acetylmethyl-carbinol).

Kling, A. l.c., (1456–1458).

KETONE $C_5H_{10}O_2$

Methyl oxyisopropyl ketone

Chloro Derivative HO.CMe₂.CO.CH₂Cl and its acetyl derivative and osazone.

Smirnov, F. V. St. Peterburg, Žurn. russ, fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1184-1199).

KETONES C8H16O2

Butyroin

C₃H₇.CO.CH(OH).C₃H₇ and its oxime and semi-carbazone

Bouveault, L. et Locquin, R. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1593-1596; 1699-1700).

Oxyisopropyl tert-butyl ketone CMe₃,CO,CMe₂,OH

Priležajev, N. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (872–881).

KETONE $C_{12}H_{24}O_2$

Hexoin

 C_5H_{11} .CO.CH(OH). C_5H_{11}

(Capronoin) and its semicarbazone.

Bouveault, L. et Locquin, R. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1593-1596; 1699-1700).

KETONES C.H.2n-2O2

KETONE C₃H₄O₂

Methylglyoxal

CH₃.CO.CH: O and the acetal CH₃.CO.CH.(OEt)₂

Harries, C. und **Türk**, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1630–1636).

KETONE C5H8O2

Methylene dimethyl diketone CH₃.CO.CH₂.CO.CH₃ (Acetyl-acetone).

Clinch, J. A. Einige anorganische Kolloide und Metallacetylacetonate. Diss. Göttingen, 1904, (56).

Deseniss, M. Einwirkung von Phtalylchlorid auf Acetylaceton. Diss. Tübingen, 1905, (65).

Hildebrand, W. Condensation des Acetylacetons mit bernsteinsaurem Natrium unter Mitwirkung von Essigsäureanhydrid. Diss. Strassburg i. E., 1902, (51).

Peters, W. Stereoisomere Körper aus dem Äthylacetylaceton durch Blausäure-anlagerung. Diss. Strassburg i. E. 1903, (40).

Ruhemann, S. and Merriman, R. W. [Action of phenylpropiolyl chloride on sodiacetylacctone.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1383–1395); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (224–225).

KETONES C7H12O2

Valerylacetic aldehyde

Me₃C.CO.CH₂.CHO and its semicarbazone.

Isovalerylacetic aldehyde Me₂C.CH₂.CO.CH₂.CHO

Couturier, F. et Vignon, G. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1695–1697).

KETONES C₈H₁₄O₂

Hexoylacetic aldehyde Et₂CH.CO.CH₂.CHO

and its semicarbazone.

Also the isomeric

Me₂CH.CH₂.CH₂.CO.CH₂.CHO

Couturier, F. et Vignon, G. l.c., (1695-1697).

Dipropyl diketone C₃H₇.CO.CO.C₃H₇ and its dioxime.

Bouveault, L. et Locquin, R. l.c., (1699-1700).

KETONE $C_{12}H_{22}O_2$ Diamyl diketone $C_5H_{11}.CO.CO.C_5H_{11}$ and its dioxime.

Bouveault, L. et Locquin, R. l.c.

 $\begin{array}{ccc} KETONE & C_{n}H_{2n-4}O_{3} \\ KETONE & C_{5}H_{6}O_{3} \end{array}$

Diformylacetone HEXAETHYLACETAL C₅H₆(OEt)₆

Willstätter, R. und Pummerer, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1461-1472).

1520 UNSATURATED OPEN CHAIN-ONS.

Moureu, Ch. et Brachin, M. Condensation des acétones acétyléniques avec les alcools et les phénols. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (208-210).

— Acétones éthyléniques β-oxyalcoylées et β-oxyphénolées. Action de l'hydroxylamine et de l'hydrazine. l.c., (294–297).

Rupe, H. Reduktion mehrfach ungesättigter Ketone. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Aarau, 87, 1905, (65–67).

Thoms, H. und Mannich, C. Kondensation hochmolekularer aliphatischer Ketone zu Verbindungen vom Typus des Mesityloxyds. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (89-91).

KETONES WITH ONE OXYGEN ATOM.

$\begin{array}{ccc} \mathit{KETONES} & C_n H_{2^{n-2}} \mathbf{0} \\ & \mathsf{KETONE} & C_8 H_{14} \mathbf{0} \\ & \mathsf{Methylheptenone} \end{array}$

 $\mathrm{CMe}_2:\mathrm{CH}.\mathrm{CH}_2.\mathrm{CH}_2.\mathrm{CO}.\mathrm{CH}_3$

Huismann, J. α-Isomethylheptenon und seine Derivate. Diss. Göttingen, 1903, (60).

Rupe, H. und Schlochoff, P. Oxyde aus Methyl-heptenon, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1498-1502).

Wallach, O. Cyklische Basen aus Methylheptenon. l.c., (2603-2806).

Methylheptenone CMe₂: CH.CHMe.CO.CH₃

Solonina, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim; Obšč., **36**, 1904, (947–988; 1209–1244).

KETONE C₈H₁₄O

[From dehydration of oxoctenol]. Priležajev, N. l.c., (872–881).

KETONES C.H_{2n-4}0

KETONE $C_{13}H_{22}O_4$

CH₃.CO.CH(CH₂.CH : CMe₂)₂

Solonina, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ, fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (947–988, 1209–1244).

1530 BENZENOID-ONS.

Auwers, K. und Markovits, Th. von. Vic. m-Xylenol und ein Tetramethyldiphenochinon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (226–237).

Baeyer, A. Dibenzalaceton und Triphenylmethan. (7. Mitt.) *Die basischen Eigenschaften des Kohlenstoffs. Kap. 3: Dibenzalaceton.—(8. Mitt.) Nachtäge und Ergänzungen zur 7. Mitt. *l.c.*, (569–590, 1156–1164).

Battegay, M. Hystazarin. Ersatz von negativen Gruppen durch Hydroxylgruppen in orthosubstituierten Diazoniumsalzen. Diss. Basel, 1904, (80).

Bauer, H. Einwirkung von Organomagnesiumverbindungen auf zweifach ungesättigte Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (688-690).

Beckstroem, R. Derivate des Asarons. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (92–96).

Bertrond, Ev. Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec l'acétophénone. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (657).

Biltz, H. Einwirkung von Semicarbazid auf Benzil, Benzoïn und verwandte Stoffe. (Mit. T. Arnd und C. Stellbaum.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (243–294).

und **Stellbaum**, C. Darstellung von Cuminoïn und Cuminil. *l.c.*, (291–296).

Böttcher, K. Tetrabrom-p-kresolpseudobromid. Diss. Marburg, 1903, (64). Borsche, W. und Ockinga, K. A Beziehungen zwischen Chinonhydrazonen und p-Oxyazoverbindungen. (2. Abh.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (85-109).

Bülow, C. Eine neue Condensationsreaction des Phtalyl-benzoylacetons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1901, (1964-1970).

Ciamician, G. e Silber, P. [Riduzione di chetoni aromatici per] azioni chimiche della luce. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, i, 1903, (235-242).

Darzens, G. Hydrogénation des cétones aromatiques par le nickel réduit. Nouvelle méthode de synthèse des carbures aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (868–870).

Easterfield, P. H. and Bagley, G. Resiu-acids of the Conifere Part I. Chemistry of colophony. Rep. Aust. Ass., Dunedin, 10, 1905, (154-157).

Ehrle, A. Einwirkung des Natriumäthylats auf Bromide des Isosafrols und gebromte Isosafrole. Diss. Rostock, 1904, (49).

Errera, G. Azione della idrossilammina sul metenilbisindandione. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, ii, 1903, (152–160).

Escales, R. Einwirkung von Stickstoffwasserstoffsäure auf Chinon. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (31).

Eykman, J. F. [Monoacetoresorcine (1, 3, 4) und diacetoresorcine (1, 3, 4, 6). Darstellung, physische Konstanten und Derivate, speciell Ester und ihre Oximen.] (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (59–72).

Fischer, O. und Hess, W. Ketonspaltung bei den Triphenylcarbinolen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, I905, (335-338).

Georgievics, G. von. Ketonspaltung bei den Carbinolen. *l.c.*, (884–886).

Abhängigkeit der Farbe und des Beizfärbevermögens der Oxyanthrachinone und ihrer Sulfosäuren von ihrer Konstitution. 2. Abh. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (185-192).

Goffin, O. Reduktion von o-Nitrozimmtsäuremethylketon zu Propylenanthranil. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1901, (59). Graebe, C. Alizarindimethyläther. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (152-153).

und Hess, H. 1, 3-Pyrogalloldimethyläther und 2, 6-Dimethoxychinon. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (232-243).

Hartmann, E. Chinone, Chinole und Chinonimide. Natw. Rdsch., Braunschweig. 20, 1905, (420–423, 429–431, 441–443).

Heymann, S. Nitrophenylketone des m- und p-Xylols, des Mesitylens und Pseudocumols. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1903, (48).

Hildebrandt, A. Di- und Triacetyl-Mesitylen, deren Homologe und Derivate. Diss. Rostock, 1902, (76).

Höring, P. Oxyde von Propenylphenoläthern und die Umlagerung derselben in die isomeren Ketone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2296–2299).

Jackson, C. L. und Mac Laurin, R. D. Derivate des Tetrachlor-o-benzochinons. *l.c.*, (4103-4105).

und Russe, F. W. Verhalten des Tetrabrom-o-benzochinons gegen Ketone und Aldehyde. l.c., (419-421).

Japp, F. R. and Wood, J. Action of hydrazine on unsaturated γ-diketones. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (707–712); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (154).

Jaquerod, A. et Wassmer, E. Points d'ébullition sous diverses pressions de la benzophènone, déterminés au moyen du thermomètre à hydrogène. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (52-78, av. 1 fig.); Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (105-107).

Javelov, Ja. A. Action du cyanate d'ammoninm sur les cétones

C_nH_{2n-7}.CO.C_nH_{2n+1} (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 27-28).

Jilke, T. Ketchalogenverbindungen des Phenols und der Kresole. Diss. Marburg, 1963, (56).

Jüngermann, E. Reactionen des Isoamylanthron-Chlorids und -Bromids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2868-2873).

Jüngermann, E. Derivate des Isoamylanthrons. Diss. Berlin, 1905, (52).

Kauffmann, H. und Grombach, A. Benzol. [Benzoylhydrochiuondimethyläther.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (794-801).

Koch, B. Einwirkung von Phtalylchlorid auf Benzoylaceton und über die Kondensation von Phtalylbenzoylaceton mit Resorcin. Diss. Tübingen, 1903, (55).

Köning, W. Einwirkung von Selencyankalium auf organische Dichlorselenoverhindungen. [Selenoacetophenon.] Diss. Rostock, 1902, (50).

Kohler, E. P. Einwirkung von Organomagnesiumverbindungen auf Cinnamyliden-acetophenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1203–1208).

Kraft, F. Filmaron, die anthelmintisch wirkende Substanz des Filixextraktes. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (469–500).

Lagodzinski, K. Einwirkung von Eisessig-Jodwasserstoffsäure auf Chinone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2301-2306).

1, 2-antraquinone. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (617-622, 637-645, 657-663).

2, 3- dioxyantraquinone. (Polonais) l.e., (717-723, 737-744).

1, 2-Anthrachinon.—I. I, 2-Nitrosoanthrol und dessen Derivate.—II. I, 2-Aminoanthrol und dessen Derivate.—III. I, 2-Anthrachinon.—IV. I, 2-Anthraphenazin.—V. Die Ueberführung des I, 2-Triacetylaminoanthrols in I, 2-Aminooxyanthrachinon.—VI. I, 2-Anthrahydrochinon.—VII. Ueberführung des I, 2-Anthrahydrochinons in Alizarin. Liebigs Am. Chem., Leipzig, 342, 1905, (59-89).

2, 3-Dioxyanthracen. I. 3, 4-Dimethoxy-1'2'-benzoylbenzeësaure. — II. Hystazarindimethyläther. — III. — Hystazarinmonomethyläther. — IV. Hystazarin. — V. 2, 3-Dimethoxyanthracen. — VII. 2, 3-Dioxyanthracen. — VII. Einwirkung von Eisessig-Jodwasserstoffsäure auf das 2, 3-Dimethoxyanthracen. l.c., (90-111).

Léger, A. Méthyluataloémodine et nataloémodine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1464-1466).

Lehner, A. Nouvelles synthèses de la benzophénonesulfone et de ses dérivés. Thèse, Genève, 1904, (70).

756

Liebermann, C. und Lindenbaum, S. Einige mesophenylirte Derivate des Anthracens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1799-1805). Berichtigung. Ebenda, (3802-3804).

— und Mamloek, L. Jod-Jodwasserstoff-Verbindungen stickstofffreier Anthrachinonderivate. l.c., (1784– 1796).

- Lippmann, Ed. und Fritsch, R. Condensationen von Aldehyden mit Ketonen. 1.c., (1626-1630).

Madelung, W. Tetraphenyl-p-xylylen. Beiträge zur Kenntnis des Dimethylenchinons. Diss. Strassburg i. E., 1905, (63).

Mahler, A. Einwirkung von Butyrylchlorid auf Toluol und m-Xylol in Gegenwart von Chloraluminium. [Propyltolylketon und Derivate.] Diss. Rostock, 1903, (32).

Mattisson, M. Synthese von Azoxinderivaten durch Einwirkung von Orthoaninophenol auf die Orthodiketone (Phenanthrenchinon.) Nitrat des Phenanthrechinons. Oxydationsprodukte des Orthoaninophenols. Einwirkung von Chlor-und Bromkoenigswasser auf x- und β- Naphtol sowie auf die 3 Orthoxynaphtoësäuren. Thèse, Lausanne, 1904, (78).

Meisenheimer, J. Salzbildung beim Benzonn. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (874-878).

Menzen, T. Naphtoylbenzoylmethane und ihre Isomeren. Diss. Leipzig, 1903, (43).

Metge, G. Einwirkung von Essigsäureauhydrid und konzentrierter Schwefelsäure auf Dibenzalaceton. Diss. Halle a. S., 1904, (111+48).

Meyer, R. und Spengler, O. Einwirkung von alkoholischem Kali auf Phenanthrenchinon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (440–450, 950– 953)

Mühlhausen, G. p-Dioxydibenzalaceton und p-Oxybenzalaceton. Diss. Marburg, 1904, (69).

Nottbohm, E. Kondensations-Produkte aus Oxalsäureester mit p-Amidoacetophenon und Abkömmlingen desselben. Diss. Täbingen, 1903, (49).

Oesterle, O. A. Chrysophansäure. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (434–442).

Petrenko-Kritčenko, P. et Dolgopolov, F. Caractéristique des aldéhydes et cétones aromatiques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1505–1509).

Philippe, M. Acetylxylol. Diss. Göttingen, 1903, (47).

Posner, T. Konstitution der Phenochinone und Chinhydrone. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II, 1, 1905, (109-111).

Reiss, G. 3, 5- Dimethoxy-benzoylaeetophenon und über chinoide Abkömmlinge des 1, 4- Benzopyranols, Diss, Tübingen, 1903, (63).

Ruhemann, S. and Watson, E. R. The action of organic bases on olefinic ketonic compounds. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (527).

Sachs, F. und Sachs, L. Ersatz des Aldehydsauerstoffs durch zwei einwerthige Kohlenwasserstoffreste mittels der Grignard'schen Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (517–526).

Sautermeister, C. Condensation mehrwertiger Phenole mit 2, 4, Diaethoxybenzoylaceton zu 1, 4, Benzopyranolen und Synthese des Resaceteïns. Diss. Tübingen, 1904, (V + 86).

Scharwin, W. Einwirkung von Essigsäureanhydrid und essigsaurem Natrium auf Phenanthrenchinon. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (1270– 1272).

Schmidt, J. und Leipprand, F. Ueberführung von 4. 5-Dinitro- in 4. 5-Amidooxy-Phenanthrenchinon. l.c., (3733–3737)

Schüler, A. Derivate des 2-Oxy-5w-Chloracetophenous und einige Cumaranone. Diss. Rostock, 1903, (56).

Sluiter, C. H. Structure chimique du dibenzoylméthane et le prétendu isomère de Wislicenus. Amsterdam, 1905, (15–60).

Staudinger, H. Ketone, eine neue Körperklasse. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (1735–1739).

Stern, E. Die chemische Kinetik der Benzoinsynthese (Cyanionenkatalyse). Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1905, (513-559). Teichner, H. und Weil, H. Einfache Darstellung von 2-Oxy-1.4-naphtochinon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3376-3377).

Torrey, II. A. und Hunter, W. H. Einwirkung von Jodkalium auf Bromanil und Chloranil. *l.e.*, (555–556).

Ullmann, F. et Lehner, A. Les benzophénone-sulphones. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (552–553).

Vikman, V. V. Action du cyanate d'ammonium sur les cétones

C_nH_{2n-7}.CO.C_nH_{2n-7}. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 28-29).

Walther, G. Methyläther des 2, 6 Dinitrohydrochinons und einige Derivate. Diss. Basel, 1904, (52).

Wehln, R. Kondensation von Phenacetol mit aromatischen Aldehyden. Diss. Rostock, 1903, (47).

Weihmann, F. O. W. Das 1,1,3-Tribenzoyl-2-Phenyl-Propan, seine Synthese, seine Aufspaltung und seine Reaktion mit Hydroxylaminchlorhydrat. Diss. Leipzig, 1902, (35).

Willgerodt, C. und Bogel, H. p-Jodbenzaldehyd, p-Jod-benzophenon und Abkömmlinge des letzteren mit mehrwerthigem-Jod. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3451-3458).

Willmann, E. A. Synthesen von p-Diakyldioxychinonen durch Ringschluss. Diss. Basel, 1904, (63).

Willstätter, R. und Kalb, L. Chinodde Derivate des Diphenyls. H. 1. Diphenochinon. 2. Oxydation des Benzidins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1232-1241).

Zincke, Th. Einwirkung von Salpetersäure auf Halogenderivate von p-Alkylphenolen. (2. Mitt.) Einwirkung von Salpetersäure auf Bromderivate des p-Kresols. I. Nitrobrom-p-kresole und Nitrobrom-p-toluchinone; von Th. Zincke und W. Emmerich. H. Chinitrole und Chinole aus gebromten p-Kresolen; von Th. Zincke und M. Buff. (3. Mitt.) Einwirkung von Salpetersäure auf Tri- und Tetrabrom-p-äthylphenol; von Th. Zincke und H. Reinbach. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, (309–364).

and Mühlhausen, G. Anlagerung von Bromwasserstoff an aroma-

tische Carbonylverbindungen. [Benzophenon etc.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (753-760).

KETONES WITH ONE OXYGEN, ATOM.

KETONES C_nH_{2n-8}0

KETONE C₇H₆0

Methylenequinone

Tetrabromoderivative O: C₆Br₄: CH₂

Zincke, Th. and Böttcher, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (100-131).

KETONE C₈H₈O Acetophenone.

Marsh, J. E. and Struthers, R. de J. F. Condensation of . . . [acetophenone] with mercury cyanide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1878–1882); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (248).

w-Bromo derivative.

Smiles, S. [Action of methyl, ethyl and amyl sulphides on *w*-bromoacetophenone.] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (93–94).

Derivative:

C₂₁H₁₈OS i.e. CHPh(SPh).CH₂.CO.C₆H₅

Ruhemann, S. [Phenylthiolbenzylacetophenone, formed by the union of benzylideneacetophenone with phenyl mercaptan.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (461–468); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (123–124).

 $\begin{array}{c} Derivative: \\ \mathrm{C_{20}H_{24}OS} \\ i.e.~\mathrm{CHPh(SC_5H_{11}).CH_2.CO.C_6H_5} \end{array}$

Ruhemann, S. [iso-Amylthiolbenzylacetophenone, formed by the union of benzylideneacetophenone with isoamyl mercaptan.] loc. cit.

Sodium isonitroso-acetophenone C₆H₅.CO.CH: N.ONa

Sluiter, C. H. La décomposition de l'isonitroso-acétophénone sodium. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, 365–367; Amsterdam, 1905, (30–14).

Benzylidene-acetophenene.

Sluiter, C. H. [L'oxyéthyl- et l'oxyméthyl benzalacétophénone.] Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (368–371).

KETONES C₉H₁₀O p-iso-Propylidene-quinone

p-1so-Propylidene-quinor $O: C_6H_4: CMe_2$

p-dibromoisopropylidenetetrabromoquinone.

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (75-99).

Phenyl ethyl ketone.

1-Piperidyl-2-isonitroso-ethyl phenyl ketone

 $C_5H_{10}N.CH_2.C(:N.OH).CO.C_6H_5$

Duden, P., **Bock**, K. und **Reid**, H. J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2036-2044).

KETONES $C_{10}H_{12}O$ Phenyl propyl ketone C_6H_5 .CO.CH₂.CH₂.CH₃

Claisen, L. und Feyerabend, R. l.c., (693-709).

Benzylacetone C₆H₅.CH₂.CH₂.CO.CH₃

p-Nitro-and o-p-dinitrobenzyl acetone.

Alber, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (39-54).

$\begin{array}{ccc} \mathit{KETONES} & C_n H_{2^{n-16}} \mathbf{0} \\ \mathit{KETONE} & C_{13} H_{10} \mathbf{0} \\ \mathit{Benzophenone} \end{array}$

p-Iodobenzophenone C₆H₄I.COC₆H₅ p-iodoso and p-iodoxy benzophenone.

Willgerodt, C. und Bogel, Il. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3451-3548).

Benzophenonephenyliodiniumhydroxide C₆H₅,CO,C₆H₄,I(OH),C₆H₅

and the chloride, bromide, iodide etc.
Willgerodt, C. and Bogel, H. loc. cit.

OXIME.

Konovalov, M. I. et Miller, K. Transformation originelle spontanée du benzophénonoxime. (Russ.) St. Peterburg, Žuru. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1125-1126).

p-Phenoxybenzophenone C₆H₅, O, C₆H₄, CO, C₆H₅

Kipper, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2490-2493).

KETONE C₁₄H₁₂O Deoxybenzoin

Derivative:

C₂₇H₂OS₂ i.e. CHPh(SPh).CHPh.CO.C₆H₅

Ruhemann, S. [Phenylthiolbenzyldeoxybenzoin, formed by the union of benzylidenedeoxybenzoin with phenyl mercaptan.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (461-468); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (123-124).

BROMO-DERIVATIVE.

Smiles, S. [Action of dimethyl sulphide on bromodeoxybenzoin.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (93-94).

$\begin{array}{cc} \text{KETONE} & C_{15}H_{14}\text{O} \\ \text{Phenyl phenylethyl ketone} \\ & C_{6}H_{5}.\mathrm{CO}.\mathrm{CH}_{2}.\mathrm{CH}_{2}\text{Ph} \end{array}$

(Benzylacetophenone).

Claisen, L. und Feyerabend, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (693-709).

KETONE C17H18O

3,4,3',4'-Tetramethylbenzophenone $(\text{Me}_2({}^{\iota}_8\text{H}_3)_2({}^{\iota}\text{O}$

and the oxime and phenylhydrazone.

Bistrzycki, A. and Reintke, E. l.c., (839-848).

KETONES $C_nH_{2n-18}O$ KETONE $C_{13}H_{8}O$ Fluorenone

4-Nitro-derivative, its oxime and semicarbazone; 2,7-dinitro and 4,5-dinitro fluorenones.

Schmidt, J. und Bauer, K. l.c., (3737-3757).

dinitro, 2,6,7-trinitro, 2,6,7-triamino fluorenones and their oximes.] *l.e.*, (3758–3763).

——— [Fluorenone dibromide, 2,7-Dibromo and 2,6,7-tribromo fluorenone.] *l.e.*, (3764–3768).

KETONE $C_{14}H_{10}O$ Diphenylketene $Ph_{9}C:CO$

Staudinger, H. l.c., (1735-1739).

KETONE C₁₅H₂₀O
Amylanthrone

ETHOXYAMYLANTHRONE
Oxy and pioxyphenylamylanthrone
and Phenylamylanthrone.

Jüngermann, E. l.e., (2868-2873).

KETONE $C_nH_{2n-24}O$ KETONE $C_{17}H_{10}O$ Benzanthrone.

Bally, O. l.e., (194-196).

KETONES C₁₁H₂₁₁₋₂₆O

KETONE C₂₃H₂₀O

β-Phenyl-β-styryl-propiophenone C₆H₅CO.CH₂.CHPh.CH: CHPh And the oxime and dibromide.

Kohler, E. P. l.c., (1203-1208).

KETONE C24H22O

8-Benzyl-3-styryl-propiophenone C₆H₅.CO.CH₂.CHBz.CH: CHPh And the oxime and dibromide. Kohler, E. P. 1.c., (1203-1208).

> KETONE $C_nH_{2n-32}O$ KETONE $C_{26}H_{20}O$ Benzopinacone C_3H_5 .CO.CPh₃

Meerburg, P. A. . . . Transposition atomique intramoléculaire . . [de la 4.1'.4".4" tétrachlorobenzopinacone en 4.4'.4".4" tétrachlorobenzopinacoline]. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (131-139).

Montagne, P. J. Transposition atomique intramoléculaire . . . [de la 4.4'.4".4"'. tétrachlorobenzopinacone en 4.4'.4".4"'. tétrachlorobenzopinacoline]. l.c., (105-131).

KETONES WITH ONE OXYGEN ATOM AND SULPHUR.

 $\begin{array}{c} \textbf{KETONE} \quad C_{16}H_{16}OS \\ \textbf{Phenylthiolbenzylacetone} \\ \text{CHPh(SPh).CH}_2.CO.CH_3 \end{array}$

Ruhemann, S. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (17–25).

KETONES C₂₂H₃₆OS iso-Amylthiolbenzylbenzylideneacetone

 $\mathrm{CHPh}(\mathrm{S.C_5H_{11}},\mathrm{CH_2},\mathrm{CO.CH}:\mathrm{CHPh}$

Ruhemann, S. loc. cit.

D-7195)

Phenyl β -iso-Amylthiol- γ -benzylidenepropyl ketone CHPh: CH.CH(S.C'₅H₁₁).CH₂.CO.C₆H₅

Ruhemann, S. loc. cit.

759

KETONES $C_{23}H_{20}OS$ Phenylthiolbenzylbenzylideneacetone

 $\mathrm{CHPh}(\mathrm{SPh}).\mathrm{CH}_2.\mathrm{CO.CH}:\mathrm{CHPh}$

Ruhemann, S. loc. cit.

Phenyl β-phenylthiol-γ-benzylidenepropyl ketone

 ${\rm CHPh: CH.CH(SPh).CH_2.CO.C_6H_5}$

Ruhemann, S. loc. eit.

 $\begin{array}{c} \text{KETONE} \quad C_{29}H_{24}OS_2 \\ \text{Diphenylthioldibenzyiacetone} \\ \text{[CHPh(SPh),CH]}_2CO \end{array}$

Ruhemann, S. loc. cit.

KETONES WITH TWO OXYGEN ATOMS.

> KETONES $\mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-4}\mathbf{0}_{2}$ \mathbf{KETONE} $\mathbf{C}_{9}\mathbf{H}_{14}\mathbf{0}_{2}$

Methylethyldiquinole

Tetrabromo and dibromodichloro derivatives.

Zincke, Th. und Buff, M. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (318-354).

KETONE C₁₀H₁₆O₂
Diethyldiquinole
Tetrabromo derivative.

Zincke, Th. und Buff, M. l.c., (318-354).

KETONES $C_nH_{2n-6}O_2$ KETONE $C_7H_0O_2$ Methylquinole

2,3,5,6-tetrabromo 2,3,6,5-tribromoxy and 2,3,5,6-tetrabromomethylquinni role.

Also dibromodichloromethylquinole and dibromodichloroquinnitrole.

Zincke, Th. und Buff, M. l.e., (318-354).

Ethylquinole

2, 3, 6-tribromo and 2, 3, 5, 6-tetra bromo derivatives.

Zincke, Th. und Reinbach, H. l.c., (355-364).

3 D

KETONES $C_nH_{2^{n-6}}O_2$ KETONE $C_6H_4O_2$ o-Quinone.

Pfannenstiel, A. o-Chinou und o- und p-Chinouimine. Diss. München, 1905, (53).

 $\begin{array}{c} \text{Dibromo-diiodo-benzoquinone} \\ C_6O_2Br_2I_2 \end{array}$

Torrey, H. A. und Hunter, W. H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (555-556).

MONOBENZOYL derivative of the DIOXIME HON: C₆H₄: NOBz

Oliveri-Tortorici, R. Monoeteri delle chinondiossime. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (237-240).

Aniline dichlorodianilino-o-benzoquinone

 $(PhNH)_2C_6O_2Cl_2PhNH_2 \\ also$

Chlorodianilino-p-quinone anil (PhNII C₆HClO(: NPh)

Jackson, C. und MacLaurin, R. D. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4103-4105).

Derivative C6H2Cl3.N: C6HCl3: O

orton, K. J. P. and Smith, A. E. [s-Trichlorophenyliminotrichlorobenzoqui-none, its decomposition with sulphuric acid and its reduction.] London, J. (Them. Soc., 87, 1905, 1389-397); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (91-92).

KETONE $C_7H_6O_2$ Toluquinone

NITROBROMO and NITRO-DIBROMO DERIVATIVES.

Zincke, Th. und Emmerich, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, 4309-317).

Benzoyl derivative of the dioxime HON: C.H.We: NOBz

Oliveri-Tortorici, R. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (237-240).

KETONES C. H₁O₂ Ethyl-p-quinone

TRIBROMO DERIVATIVE.

Zincke, Th. und Reinbach, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig 371 L 5, (355-364) 0xyacetophenone

p-phenoxyacetophenone C₆H₅,O,C₆H₄,CO,CH₃

Kipper, H. Berlin, Ber. 1). chem. Ges., **38**, 1905, (2490-2493).

KETONE $C_9H_{10}O_2$

Oxybenzyl methyl ketone ANISYLACETONE

CH₃O.C₆H₄.CH₂.CO.CH₃ and the oxime.

Hoering, P. l.c., (3477-3488).

α-Oxybenzyl methyl ketone CH₃.CO.CHPhOH.

Carapelle, E. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (261-264).

$\begin{array}{ccc} \text{KETONE} & C_{16}H_{12}O_2 \\ \text{$\it p$-Oxylbenzylacetone} \\ \text{Tetrabromo derivative} \end{array}$

C₆H₄(OH).CH₂.CH₂.CO.CH₃

Zincke, Th. und Böttcher, K. Liebigs
Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (100-131).

KETONES $C_n \mathbf{H}_{2n-16} \mathbf{0}_2$

KETONE C₁₀H₁₀O₂ Benzovlacetone

C₆H₅.CO.CH₂.CO.CH₃ Aluminium derivative.

Baly, E. C. C. and Desch, C. H. [The ultra-violet absorption spectrum of benzoylacetone and its aluminium derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (766-784).

METHYL ETHER
(ANISYLIDENE-ACETONE)
MeO.C₆H₄.CH: CH.CO.CH₃

Anisylidene- α -nitroacetone MeO.C₆H₄.CH: $C(NO_2)$.CO.CH₃

Wieland, H. und Bloch, S. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (63-85).

KETONE $C_{11}H_{12}O_2$ Oxystyryl ethyl ketone

ETHYL ETHER EtO.CPh: CH.CO.Et

and guileyl ether MeO.C₅H₄,O.CPh: CH.CO.Et

Moureu, Ch. et Brachin, M. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (208-210).

KETONE C₁₂H₁₄O₂ Phenyl n-propyl methylene diketone

C₆H₅.CO.CH₂.CO.C₃H₇ (Oxystyryl n-propyl ketone).

Moureu, Ch. et Brachin, M. loc. cit.

ETHYL ETHER

EtO.CPh: CH.CO.C₃H₇

and phenyl ether PhO.CPh: CH.CO.C₃H₇
Moureu, Ch. et Brachin, M. loc. cit.

KETONE C₁₄H₁₈O₂ C₆H₄(CH₂,CH₂,CO,CH₃)₅[1:4]

Solonina, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (947–988, 1209–1244).

KETONE $C_nH_{2n-12}O_2$ KETONE $C_{12}H_{12}O_2$ Benzylidene-acetylacetone $CHPh: CAc.CO.CH_3$

Ruhemann, S. [Action of hydrogen sulphide on benzylidene-acetylacetone.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (17– 25).

KETONES $C_0H_{2^{n}-16}O_2$ KETONE $C_{12}H_6O_2$ Diphenoquinone.

Willstätter, R. und Kalb, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1232-1241).

Kalb, L. Diphenochinon und Derivate des Diphenochinondiimins. Diss. München, 1905, (86).

KETONE C₁₄H₁₂O₂ Benzoin

 $C_6H_5.CH(OH).CO.C_6H_5$

Sodium salt and p-nitrobenzoyl derivative.

Meisenheimer, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (874–878).

Semicarbazone Ph.CH(OH).CPh: N.NH.CO.NH₂

Biltz, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (243-294).

α- and β-0ximes and their acetyl and carbanilido derivatives.

Werner, A. und Detscheff, Th. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (69-84).

(D-7195)

KETONE $C_{15}H_{14}O_2$ Phenyl oxyxylyl ketone

 $C_6H_3.CO.C_6H_2Me_2.OH[5:3:1:4]$

and its METHYL and BENZOYL derivatives.

Linari, A. Sintesi di un benzometaxilenolo. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (60-65).

KETONE $C_{16}H_{16}O_2$

3, 5, 3', 5'-Tetramethyldiphenoquinone-4,4'.

Auwers, K. und **Markovits**, Th. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (226-237).

KETONE $C_{20}H_{24}O_2$ Cuminoin

SEMICARBAZONE

 $C_3H_7.C_6H_4.CH(OH).C(C_9H_{11}):$ $N.NH.CO.NH_2$

Biltz, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (243-294).

 $\begin{array}{ccc} \textit{KETONES} & \textbf{C}_n\textbf{H}_{2^{n-18}}\textbf{0}_2\\ \textbf{KETONES} & \textbf{C}_{14}\textbf{H}_{10}\textbf{0}_2\\ \textbf{Benzil}\\ \textbf{C}_s\textbf{H}_s.\textbf{CO.CO.C}_0\textbf{H}_5 \end{array}$

Japp, F. R. and Knox, J. [Condensation of benzil with methyl isobutenyl ketone and with methyl isobutyl ketone.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (673-680); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (152).

Liebig, H. von. Vereinigung von Benzil mit Resorcin. TII: Die nicht fluoreszierenden Körper. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (105– 172).

Monosemicarbazone

PhCO.CPh: N.NH.CO.NH₂

DISEMICARBAZONE
[—CPh: N.NH.CO.NH₂]₂

Eiltz, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (243-294).

Benzil-osazone. Dibenzoyl derivative BzNH.N: CPh.CPh: N.NHBz

Stollé, R. und **Münch**, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (393-422).

DIHYDROCYANIDE CPh(OH).CN CPh(OH).CN

Japp, F. R. and Knox, J. The dihydrocyanides of benzil and phenan-

3 p 2

thraquinone. Second notice. [The acetylation of benzildihydrocyanide and the action of sulphuric acid on it.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (681 701); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (153).

1, 2-Anthrahydroquinone

 $C_6H_4 < CO \longrightarrow C_6H_4$

and the diacetyl derivative.

Lagodzinski, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (59-89).

KETONES $C_{15}H_{12}O_2$ β -Oxybenzoylstyrene

METHYL ETHER CHPh: CH.CO.C₆H₄.OMe

Derivative: CPh(SPh): CH.CO.C₆H₄.OMe

Ruhemann, S. [α-Phenylthiol-β-Methoxybenzoylstyrene, formed by the union of phenyl mercaptan with methoxybenzoylphenylacetylene.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (461–468); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (123–124).

PICRATE C₁₆H₁₄O₂,2C₆H₃O₇N₃ BISHYDROCHLORIDE C₁₆H₁₄O₂,2HCl Also C₁₆H₁₄O₂,HCl

Vorländer, D. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (1-80).

Anisylidene-acetophenone MeO.C₆H₄.CH : CH.CO.C₆H₅

The dinitro derivative and ψ-nitrosite also anisylidene-α-nitroacetophenone

MeO ('sH₄, CH: C(NO₂), CO, C₈H₅

Wieland, H. und Bloch, S. l.e., 340, 1905, (63-85).

KETONE $C_{20}H_{22}O_2$

Cuminil

DISEMICARBAZONE $C_2H_2,C_6H_4,C(:N,NH,CO,NH_2)$ — C_2H_3

Biltz, H. I.e., 339, 1905, (243-294).

KETONES $C_nH_{2n-20}O_2$ KETONES $C_{14}H_8O_2$

Anthraquinone.

Kunzmann, II. Dérivés a-substitués de l'anthraquinone. Thèse, Genève, 1901, (61).

Sachs, H. Derivate des Anthrachinons. Diss. Freiburg i. Br., 1904, (36).

1, 2-Anthraquinone.

Lagodzinski, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (59-89).

Phenanthraquinone $C_6H_4 < CO^{C_6H_4} > CO$

Japp, F. R. and Wood, J. Condensations of phenanthraquinone with . . . [acetophenone and ethyl benzoylacetate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (712–715).

Schmidt, J. und Bauer, K. Uebergänge von der Phenanthren- in die Fluoren-Reihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3737–3757).

Dihydrocyanides

$$C_6H_4 < \frac{C(OH)(CN)}{C_6H_4} > C(OH).CN$$

Japp, F. R. and Knox, J. The dihydrocyanides of benzil and phenanthraquinone. Second notice. Acicular and laminar phenanthraquinonedihydrocyanides, their hydrolysis and acetylation.] London, J. Chem. Soc., \$7, 1905, (681-701); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (153).

4,5-Nitro-amino derivative and its diacetate; also 4,5-nitro-oxy and 4,5-aminooxy derivatives.

Schmidt, J. und Leipprand, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3733-3737).

KETONE $C_{20}H_{20}O_2$

α-Benzoyl-β-trimethacetylstyrene.

Japp, F. R. and Wood, J. Action of hydrazine on. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (707-712); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (151).

KETONE $C_0H_{^{2n-24}}O_2$ KETONE $C_{19}H_{14}O_2$

Diphenylquinoylmethane

DIPHENYL-p-BENZOYLAMINOQUINOYLMETHANE

Thomae, C. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (566-576).

 $\begin{array}{c} \textit{KETONES} & \textbf{C}_0\textbf{H}_{2^{n-26}}\textbf{0}_2 \\ \textbf{KETONES} & \textbf{C}_{20}\textbf{H}_{14}\textbf{0}_2 \\ \textbf{0xyphenylanthrone} \\ \textbf{CO} < \begin{matrix} \textbf{C}_0\textbf{H}_4 \\ \textbf{C}_6\textbf{H}_4 \end{matrix} > \textbf{CPh.OH} \end{array}$

DIPHENYL DERIVATIVE of the ACETAL

Pho.C(OH
$$<_{C_6H_4}^{C_6H_4}>$$
CPh.OPh

Liebermann, C. und Lindenbaum, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1799-1805).

o-Dibenzoyl benzene $\mathrm{C_6H_4Bz_2}$ and its Diffenylhydrazone and azine

Guyot, A. et Catel, J. Paris, C.-R. Acad. sci, 140, 1905, (1348-1350).

KETONE $C_nH_{2n-28}O_2$ KETONE $C_{22}H_{16}O_2$ Dibenzovlstyrene

C₆H₅.CO.CPh: CH.CO.C₆H₅

Japp, F. R. and Wood, J. Action of hydrazine on. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (707-712); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (154).

 $\begin{array}{ccc} KETONES & C_nH_{2^{n-34}}O_2\\ & \text{KETONE} & C_{26}H_{1^*}O_2\\ \textbf{Oxyphenylphenylanthrone}\\ & \text{CO} < \begin{matrix} C_5H_4\\ C_6H_4 \end{matrix} > \text{CPh.C}_6H_4.\text{OH} \end{array}$

and the acetate.

Liebermann, C. und Lindenbaum, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3802-3804).

KETONE $C_{27}H_{26}O_2$ Oxytolylphenylanthrone and the acetate.

Liebermann, C. und Lindenbaum, S. loc. cit.

 $\begin{array}{ccc} KETONE & C_nH_{2n-3\epsilon}O_2\\ & \text{KETONE} & C_{2\epsilon}H_{2\epsilon}O_2\\ & \text{Dibenzoylstilbene}\\ C_6H_5,CO,CPh:CPh.CO,C_6H_5 \end{array}$

Japp, F. R. and Wood, J. Action of hydrazine on. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (707-712); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (154).

KETONES WITH TWO OXYGEN ATOMS AND SULPHUR.

KETONE $C_{14}H_{18}O_2S$ Ethylthiolbenzylacetylacetone $CHPh(SEt).CH(CO.CH_3)_2$

Ruhemann, S. London, J Chem. Soc., 87, 1905, (17-25).

KETONE $C_{17}H_{24}O_2S$ iso-Amylthiolbenzylacetylacetone CHPh(S.C₅H₁₁).CH(CO.CH₃)₂

Ruhemann, S. loc. cit.

KETONE $C_{18}H_{18}O_2S$

Phenylthiolbenzylacetylaceton CHPh(SPh).CH(CO.('H₃)₂

Ruhemann, S. loc. cit.

KETONE $C_{19}H_{20}O_2S$

Benzylthiolbenzylacetylacetone $\mathrm{CHPh}(\mathrm{S.C_7H_7}).\mathrm{CH}(\mathrm{CO.CH_3})_2$

Ruhemann, S. loc. cit.

KETONE $C_{22}H_{26}O_2S$ iso-Amylthiolbenzylbenzoylaceton

CHPh(S.C₅H₁₁).CHBz.CO.CH₃

Ruhemann, S. loc. cit.

KETONE $C_{23}H_{20}O_2S$

Phenylthiolbenzylbenzoylacetone CHPh(SPh).CHBz.CO.CH₃

Ruhemann, S. loc. cit.

KETONES WITH THREE OXYGEN ATOMS.

KETONES $C_n H_{2^{n-b}} O_3$

KETONE $C_{\rm B}H_{\rm B}O_{\rm B}$

Dioxyacetophenone

1,4: DIMETHYL ETHER

(MeO)₂C₆H₃.CO.CH₃ and the phenylhydrazone

Kaufmann, H. und Beisswenger, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (712-793).

KETONE C9H10O

Dioxybenzyl methyl ketone.

METHYLENE ETHER

(CH₂(O₂:)C_bH₃.CH₂.CO.CH₃ and the oxime.

Also the BROMO and DIBROMO-DERIVATIVES

Hoering, P. l.c., (3477-3488).

 $KETONE \quad \mathbf{C_n H_{2n-10} 0_3}$ $\mathbf{KETONE} \quad \mathbf{C_{12} H_{14} 0}$

β-Ethyl-β-styrylpropiophenone (Diphenylmethylhexadienol) and the dibromide and oxime.

Kohler, E. P. l.c., (1203-1208).

1530 764 Ketones.

KETONE $C_n H_{2n-14} O_3$ KETONE $C_{10}H_6O_3$

2-Oxy-1,4-naphthaguinone 4-PHENYLCYANOMETHIDE and its phenylhydrazone, ethyl and methyl ethers.

Sachs, Fr. und Craveri, M. l.c., (3685-3696).

4-p-Nitrophenylcyanomethide and its methul ether 4-Dicarboxethylmethide.

4-Cyanocarboxethylmethide and its oxime and 4-Cyanomethide.

Sachs, Fr. und Craveri, M. loc. cit.

KETONE $C_n H_{2n-16} O_3$ KETONES $C_{13}H_{10}O_3$ p-Dioxybenzophenone

Hydrogen bromide addition product.

Zincke, Th. und Mühlhausen, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (753-760).

2.2-Diethoxy-5,5'-dibromobenzophenone EtO.C₆H Br.CO.C₆H₃Br.OEt

Diels, O. und Bunzel, F. l.c., (1486-1498).

Benzoylhydroguinone

DIMETHYL ETHER $(MeO)_s C_6 H_3 . CO . C_6 H_5$ and the phenyl hydrazone.

Kaufimann, H. und Grombach, A. l.e., (794-801).

KETONES $C_{11}H_{211-20}O_{3}$ KETONE C15H100 Trioxymethylanthraquinone

 $C_6H_3(OH) < \frac{CO}{CO} > C_6MeH(OH)_2$

(Natalemodin) and its triacetyl derivative. Léger, A. Paris, C.-R. Acad. sci.,

> $C_{16}H_{12}O_3$ KETONE Piperonalacetophenone

140, 1905, 11161–1166).

Picrate C₁₆H₁₂O₃,2C₆H₂O₇N₃ Vorländer, D. Liebigs Ann. chem., Leipzig, **341**, 1905, (1-80).

> KETONE $C_{11}H_{211-26}O_{3}$ KETONE $C_{20}H_{14}O_3$ Oxyphenylanthrone

9-Phenyl-9-ethoxy-10-anthrone $_{\rm CO}<_{\rm C_6H_4}^{\rm C_6H_4}>{\rm CPh.OEt}$

Liebermann, C. und Lindenbaum, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1799-1805).

KETONE CnH2n-3403 KETONE C26H16O3

2',4' or 3',5'-Dioxy-9,9-diphenyl-10-anthrone

 $\mathrm{CO} <\!\! \substack{\mathrm{C}_6\mathrm{H}_4 \\ \mathrm{C}_6\mathrm{H}_4 } \!\!\! > \!\! \mathrm{CPh.C}_6\mathrm{H}_3(\mathrm{OH})_2$

and its diacetyl derivative. Liebermann, C. und Lindenbaum, S. l.c., (1799-1805).

KETONES WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

> KETONE CuHon_0O. KETONE C6H4O4 2, 6-Dioxyquinone

2. 6-DIMETHOXYOUINONE, also the 3, 5dichloro and 3-chloro derivatives.

Graebe, C. und Hess, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (232-243).

KETONE $C_nH_{2^{n-16}}O_4$

C14H12O4 KETONE

DIMETHYL ETHER

Anisoin

SEMICARBAZONE

 $MeO.C_6H_4.CH(OH).C(C_6H_4.OMe)$: N.XH.CO.XH2

Biltz, H. l.c., 339, 1905, (243-294).

KETONE CnH2H-18O4 KETONE C14H10O4

DIMETHYL ETHER Anisil

DISEMICARBAZONE

 $[CH_3O.C_6H_4.C(:N.NH.CO.NH_2)-]_2$ Biltz, H. loc. cit.

> KETONES CuH_{2n-20}O 4 KETONES C14H8O4 Alizarin

DIMETHYLETHER C'16H12O4

Graebe, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (152-153).

 $\begin{array}{c} \text{Hystazarin} \\ C_6 H_4 < \stackrel{\text{CO}}{\text{CO}} > C_6 H_2 (\text{OH})_2 \end{array}$

and the diacetate, mono and dimethyl ethers.

Lagodzinski, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (90-111).

KETONE C₁₁H₂₁₁₋₂₈O₄
KETONE C₁₈H₈O₄

Naphthacenediquinone

The dichloride $C_{18}H_8O_4Cl_2$ and oxide $C_{18}H_8O_5$

Voswinckel, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4015–4021).

KETONE $\mathbf{C}_{\mathbf{n}}\mathbf{H}_{2\mathbf{n}-30}\mathbf{0}_{\mathbf{4}}$ \mathbf{KETONE} $\mathbf{C}_{2\mathbf{4}}\mathbf{H}_{18}\mathbf{0}_{\mathbf{4}}$

Diphenoquinhydrone and its sodium salt.

Willstätter, R und **Kalb**, L. l.c., (1232–1241).

KETONES WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

KETONE C₁₅H₂₀₊₂₀O₅
KETONE C₁₅H₁₀O₅

Trioxymethylanthraquinone

MONOMETHYL ETHER

 $C_6H_3(OH) < C_O > C_6H(OH)(OMe)$ Me

(Methyl nataloemodin) and its pentabrono derivative ('16H₇Br₅O₅

and the diacetyl derivative C₁₆H₁₀Ac₂O₅

Léger, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1464-1466).

KETONES WITH SIX OXYGEN ATOMS.

KETONE C₁₆H₂₁₋₂₂O₆ **ΚΕΤΟΝΕ C**₁₆H₁₀O₆

Piperil

DISEMICARBAZONE [CH₂.O₂.C₆H₃.C(:N.NH.CO.NH₂)—],

Biltz, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (243-294).

KETONES WITH EIGHT OXYGEN ATOMS.

> KETONE $C_nH_{2n-18}O_8$ KETONE $C_{14}H_{10}O_8$

Hexaoxybenzil

HEXAMETHYL DERIVATIVE and the monooxime.

Heffter, A. und Capellmann, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3634-3640).

1540 REDUCED BENZENOID AND CYCLIC-ONS OTHER THAN BENZENOID-ONS.

Auwers, K. und Keil, G. Cyclische Ketone aus Chloroform und Phenolen. *l.c.*, (1693–1697).

Bertrond, Ev. Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec le méthylcyclohexanone. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (655-656).

Bunner, H. Le camphre de primevère (Primulacampher). Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (305–307).

Čugajev, L. A. Réaction xanthogénique et son application à la série des terpènes et du camphre. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (988–1052).

Errera, G. Derivati dell'indandione e sintesi dell'α-diortobenzilenpiridina. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, i, 1903, (417–428).

Franke, U. Isomerisierung cyklischer Ketone. Diss. Göttingen, 1903, (93).

Fritzsche, W. Thujonreihe. Diss Göttingen, 1903, (68).

Gittel, W. Einwirkung von Hydroxylamin auf Dimethylhydroresorcin. Zs. Natw., Stuttgart, 77, 1905, (145-174).

Godehot, M. Produits d'oxydation de P'octohydrure d'anthracène, dihydrooxanthranole et hexallydro-anthrone. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (250– 252).

Golubev, P. G. Un camphre obtenu du bornéol provenant de l'huile éthérée du sapin sibérien. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 776-777).

Grimmer, W. Cyclohexanon. Diss. Göttingen, 1904, (47).

Haller, A. Les β-méthyl-ε-alcoyleyclohexanones et les alcools correspondants homologues de la menthone et du menthol. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (127-130).

Des thuyones alcoylées et des combinaisons de la thuyone avec des aldéhydes aromatiques. *l.e.*, (1626–1631).

et Martine, C. Meuthones et menthols obtenus par la réduction de la pulégone par l'action catalytique du nickel réduit. l.c., (1298-1303).

Harries, C. und Johnson, M. Ueberführung des Carvons in α-Phellaudren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1832-1835).

Holleman, A. F., Laan, F. H. van der et Slijper, H. H. Préparation de la cyclohexanone. . . . [par la méthode de M. M. Sabatier et Senderens]. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (19-24).

Jochum, E. 1,3-Dioxy-β-Methylcloromon. Versuche zur Synthese des Kämpferols. Diss. Bern, 1904, (32).

Kempe, W. Pulenon. Diss. Göttingen, 1903, (49).

Kižner, N. M. Cyclobutanone. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb 1556-1557); **37**, 1905, (106-109).

Kötz, A. und Hesse, L. Synthesen mit Carbonestern cyklischer Ketone. (L. Abh.) Synthese des Menthons aus Methylhexanon. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (306–328).

Łagodziński, K. Action de l'acide iodhydrique sur les quinones en présence de l'acide acétique. (Polonais) (hem. pols. Warszawa, 5, 1905, (517–521).

Leroux, H. Décahydronaphtylcétone β et décahydronaphtylamine β. Paris, ('.-R. Acad. Sci., **141**, 1905, (46–47).

Markovnikov, V. V. et Smirnov, V. A. Derivés du β-méthylcyclohexanone. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb. 621).

et **Stadnikov**, G. Dérivés de la heptanaphtylène. (Russ.) *l.c.*, (proc.-verb. 348-349).

Metge, G. Einwirkung von Essigsäureanhydrid und konzentrierter Schwefelsäure auf Dibenzalaceton. Diss. Halle a. S., 1904, (III+18).

Moycho, S. und Zienkowski, F. 1. Oxydation des Camphens; Isolirung der Oxydationsproducte. Neu aufgefundene Oxydationsproducte. 2. Cyclen. 3. Camphenglycol. 4. Verbindung C₁₀H₁₆O₂. 5. Eine nene Säure von der Zusammensetzung C₁₀H₁₄O₃. 6. Camphenkamphersäure. 7. Campheniksäure. 8. Camphenilon. 9. Methylcamphenilol. (Alkohol C₁₀H₁₃O aus Camphenilon. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, 17–63).

Nikitin, V. I. Alcools terpéniques nouveaux obtenus du carvone, du hydrocarvonet et de la fénone. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 780-783).

Romanov, D. Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec le menthone. (Russ.) l.c., 37, 1905, [657-659).

Roy, L. Pulegon und Synthese bicyclischer Systeme. Diss. Berlin, 1905, (55).

Rupe, und Schlochoff, P. Carvon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1719-1725).

Semmler, F. W. Oxime des Pulegons. l.c., (116-148).

Konstitution des Fenchons und seiner Derivate. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1312-1315).

Siede, E. Carbofenchonon. Diss. Göttingen, 1903, (63).

Voswinckel, H. Naphtacenreihe, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1015–4021).

Wallach, O. Terpene und ätherische Oele. (71. Abh. Constitution des Eucarvons und dessen Reductionsproducte; mitbearb. von Hugo Köhler. (72. Ab.) β-Phellandren. Liebigs Ann. Chem. Leipzig, 339, 1905, (94-116); 340, 1905, (1-16).

.e., **343**, 1905, (40-53). Cyklohexanon.

1. Bestandteile der Salbeiöle. 2. Phellandrengehalt des atherischen Oels von Schinus molle L. 3.
Vorkommen eines Alkohols von den
Eigenschaften des Pinocarveols im
ätherischen Oel von Eucalyntus globulus
4. Semicarbazon des d- und 1- Fenchons
und das Vorkommen von 1- Borneolester
im Thujaöl. 5. Darstellung und Verhalten von Methyl (1)- Phenyl (3)-hexen.
6. Bromsubstitutionsproducte des Cyklohexanons und Cyklopentanons.
Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., mathphys. Kl., 1905, (1–16).

KETONES WITH ONE OXYGEN ATOM,

$\begin{array}{ccc} \textit{KETONES} & C_n H_{2n-2} \mathbf{0} \\ \textit{KETONE} & C_6 H_{16} \mathbf{0} \\ \textit{Cyclohexanone} \end{array}$

Tetra- and tribromide, isoxime.

wallach, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (40-53).

KETONES C7H12O

1,2, 1,3 and 1,4 Methylcyclohexanone.

Sabatier, P. et Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (350-352).

l-Methylcyclohexanone CHMe<CH₂.CH₂>CH₂

Perkin, W. H. jun. and Tattersall, G. [. . . And its semicarbazone and oxime.] Loudon, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1083-1106).

KETONE C_oH₁₄0 Dimethylcyclohexanone.

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (127-130).

KETONES C₃H₁₆0
Trimethylcyclohexanone.

Haller, A. l.e., (127-130).

3-Methyl-6-ethyl-cyclohexanone

$$\begin{array}{c} \text{CHMe} < \stackrel{\text{CH}_2,\bar{\text{CO}}}{\text{CH}_2,\text{CH}_2} > \text{CHEt} \end{array}$$

and its semicarbazone.

Haller, A. l.c., (127-130).

KETONES $C_{10}H_{18}O$ Menthone

(3-Methyl-6-isopropyl-cyclohexanone)

$$CHMe < \begin{array}{c} CH_2.CO \\ CH_2.CH_2 \end{array} > CH.C_3H_7$$

Brunel, L. Menthone dérivé des hexahydrothymols. *l.c.*, (792–794).

Haller, A. et Martine, C. Synthèse de la menthone et du menthol. *l.c.*, (130-132).

Kižner, N. M. Addition de l'acide evanhydrique au menthone gauche. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 30-31).

Martine, C. Menthones. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (49-144).

Steindorff, A. Pyrazole aus cyclischen Ketonen und Menthenon. [Konstitution des Menthenons.] Diss. Göttingen, 1903, (73).

Tubandt, C. Inversiousgeschwindigkeit des Menthons. Diss. Halle a. S., 1904, (64).

3-Methyl-6-propyl-cyclohexanone

$$\text{CHMe} < \stackrel{\text{CH}_2,\text{CO}}{\text{CH}_2,\text{CH}_2} > \text{CH.C}_3\text{H}_7$$

and its semicarbazone.

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (127-130).

Thymomenthone

and its oxime and semicarbazone. **Brunel**, L. *l.c.*, (792-794).

Tetrahydroeucarvone

$$\label{eq:continuous_continuous$$

and the semicarbazone.

Wallach, O. und Köhler, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (94– 116).

Tetramethylcyclohexanone.

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 127-130.

Pulego-menthones.

Haller, A. et Martine, C. l.e., (1298-1303).

KETONES $C_{11}H_{20}0$ Ethylthujone

$$C_0H_{14} < \stackrel{CHEt}{:}_{O}$$

Haller, A. l.c., (1626-1631).

3-Methyl-6-isobutylcyclohexanone and its semicarbazone.

Haller, A. l.c., (127-130).

Pentamethylcyclohexanone. Haller, Λ . *loc. cit.*

Cyclohexyl isobutyl ketone

Sabatier, P. et **Mailhe**, A. 7.e., **139**, 1904, 343-346).

$\begin{array}{ccc} \mathit{KETONES} & C_nH_{2n-4}O \\ \mathbf{KETONES} & C_{10}H_{10}O \end{array}$

Camphor.

Bouveault, L. et Blanc, G. Camphène, camphénylone, isobornéol et camphre. l.c., 140, 1905, (93-95).

Bredt, J. Räumliche Konfiguration des Kamphers und einiger seiner wichtigsten Derivate. [In: Festschrift A. Wüllner gewidmet.] Leipzig, 1905, (91-127).

Brühl, J. W. Bemerkungen zu der Abhandlung von H. Rupe und G. Frisell über Cinnamalcampher. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (760–761).

Freund, M. Constitution und Synthese des Camphers. Frankfurt a. M., Jahresber. physik. Ver., **1903-1904**, 1905, (40).

Frisell, G. Cinnamalcampher und seine Reduktionsprodukte. Diss. Basel, 1904, (84).

Kotkovskij, Ja. Action du KOH sur le mélange du phénylacétylène avec le camphre. Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (659-661).

Rupe, H. und Frisell, G. Cinnamalcampher und seine Reduktionsproducte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (104-122.

- Hrn. J. W. Brühl zur Entgegnung. [Betr. refractometrische Messungen der Spaltungsprodukte des Cinnamalcamphers.] l.c., (1171).

Sautermeister, C. Kampfer und seine Synthese. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 45, 1905, (353-355, 361-365).

Walter, G. Erzeugung von künstlichem Kampfer. Umschau, Frankfurt a. M., 9, 1905, (13-15).

Werner, A. und Pfeiffer. Fortschritte in der Chemie der Campher bis Dezember 1904. (hem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (97-102, 124-126, 149-153).

α-Bromo and α-CHLORO-derivatives.

Kipping, F. S. Isomerism of α-bromoand a-chloro-camphor. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (125-126).

('IILOROCA MPHOROXIME

$$C_8H_{14} {<} \overset{\mathrm{C}}{\overset{\cdot}{\mathrm{CHCl}}}$$

and SEMICARBAZONE.

Also chloropernitrosocamphor $C_{10}H_{15}CIN_2O_2$ and isomerides.

Angeli, A., Angelico, F. e Castellana, V. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), **12**, i, 1903, (428–434).

iso Nitroso-derivative

$$C_8\Pi_{14} < C: NOH$$

Forster, M. O. . . . Configuration of isonitrosocamphor and its unstable modification. [The benzoyl derivative,

the o-methyl ether, and the isomeric oximes, C_8H_{14} formed by C(OH)Me,

the action of magnesium methyl iodide on isonitrosocamphor.]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (232-241); [abstract] London, Proc. Chem. Soc, 21, 1905, (22-23).

DIMETHYLAMINOCAMPHOR C_8H_{14} < $\dot{C}O$

Forster, M. O. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (232–241).

α-ΙΜΙΝΟCΑΜΡΗΟR
$$C_8H_{14} < \overset{C: NH}{C}$$

Forster, M. O. and Fierz, H. E. [α-Imino-camphor and the action of hydrogen peroxide and of bornylcarbimide on it;

London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (826-835); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (178).

ACETYL DERIVATIVE.

Forster, M. O. and Judd, H. M. . . . A new formation of acetylcamphor. [The imine, $C_8H_{14} < C_{CO}$

formed by the action of magnesium methyl iodide on α-cyanocamphor; also its picrate and its hydrolysis.] l.c. (368-377); [abstract | Proc. l.c., (116)

HYDROXYMETHYLENECAMPHOR.

Forster, M. O. and Judd, Il. M. [The action of magnesium methyl iodide and magnesium ethyl iodide on hydroxymethylene camphor. Formation of the compounds, $C_{12}H_{18}O$ and $C_{13}H_{20}O$, and their dibromides.] loc. cit.

a-CYANOCAMPHOR.

Forster, M. O. and Judd, H. M. [The action of magnesium methyl iodide and magnesium phenyl bromide on α-cyanocamphor. loc. cit.

Camphorylcarbamides.

phoryl-p-carbamide, camphorylnitroso-4carbamide, camphorylmethyl-p-carbamide, s-camphorylpiperidylcarbamide, camphorylbornylcarbamide, s-dicam-

phorylcarbamide, methyl camphorylcarbamate (camphorylmethylurethane) and ethyl camphorylcarbamate.] l.c., (110-121); [abstract] Proc. l.c., (21).

Camphorylazoimide
$$C_8H_{14} < \frac{CH.N_3}{CO}$$

Forster, M. O. and Fierz, H. E. Studies in the camphane series. Part XX. Camphorylazoimide [its reduction and the action of potassium hydroxide on it]. l.c., (826-835); [abstract] Proc. l.c., (178).

$$\begin{array}{c} \text{CamphoryL-}\psi\text{-semicarbazide} \\ \text{C}_{11} \text{H}_{19} \text{O}_2 \text{N}_3 \\ \text{\textit{i.e.}} \text{ C}_8 \text{H}_{14} < & \begin{array}{c} \text{CH.N(NH}_2) \\ \text{\dot{C}(OH)-NH} \end{array} \end{array} > \text{CO} \end{array}$$

Forster, M. O. and Fierz, H. E. Studies in the camphane series. Part XIX. Camphoryl-\(\psi\)-semi-carbazide. [And its nitrate, caprinitrate and anhydride. Its condensation with benzaldehyde, m-nitro-benzaldehyde, salicylaldehyde, anisaldehyde, piperonaldehyde, vanillaldehyde, cuminaldehyde, cinnamaldehyde, furfuraldehyde, acetone, camphorquinone and benzoquinone with formation of the corresponding semicarbazones.] l.c., (722-737); [abstract] Proc. l.c., (151).

action of hydroxylamine.

Semmler, F. W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1904, (I46-148).

3-Methyl-6-allyl-cyclohexanone

and its semicarbazone.

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (I27-I30).

KETONES C11 H180 Methylthujone C₈H₁₄<CHMe

Haller, A. l.c., (1626-1631).

Methylpinone OXIME ('7H12<\(\cdot\)'He2

Tilden, W. A. and Stokes, J. A. and its methyl ether and benzoyl derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (836–840); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (183).

KETONES C13H22O Propylthujone $C_8H_{14} < \stackrel{CH.C_3H_7}{CO}$

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1626–1631).

Dicyclodihexyl ketone C6H11.CO.C6H11

Sabatier, P. et Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (343-346).

> KETONES C_nH_{2n-6}0 KETONE C10H14O Decahydroketonaphthalene

 $C_6II_8 < \frac{CII_2.CO}{CII_2.\dot{C}H_2}$

and its oxime and semicarbazone. Leroux, II. l.c., 141, 1905, (46-47).

KETONES $C_{13}H_{20}$ **0** Allylthujone $C_8H_{14} < \stackrel{CH.C_3H_5}{\dot{C}O}$

Haller, A. l.c., 140, 1905, (1626-1631).

3-Methyldiallylcyclohexanone and its semicarbazone.

Haller, A. l.c., (127-130).

KETONES CuH2u-100 KETONE $C_{11}H_{12}O$ Methylhydrindeneketone [I:2] $C_6H_4 < \stackrel{CH_2}{\underset{CH_2}{\subset}} CH.CO.CH_3$

Solonina, A. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (947-988, 1209-1244).

> **KETONE** $C_{13} H_{16} O$ Cyclohexyl phenyl ketone C₆H₁₁.CO.C₆H₅

Sabatier, P. et Mailhe, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (343-346).

> $\begin{array}{ccc} \mathit{KETONES} & C_n H_{2n+12} \mathbf{0} \\ \mathbf{KETONE} & C_{14} H_{16} \mathbf{0} \end{array}$ Hexahydroanthrone

$$\begin{array}{c} C_6 II_4 < \stackrel{CO}{C_1 H_2} > C_6 II_{10} \\ \text{or } C_6 II_6 < \stackrel{CO}{C_{11}_2} > C_6 II_8 \end{array}$$

and its dibromo derivative. Godchot, M. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (250-252).

KETONE C19H26O γ-Phenylpropylcamphor

$$C_8H_{14}$$
 $< \stackrel{CO}{CH} _{[CH_2]_2.CH_2Ph}$

Rupe, H. und Frisell, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (104-122).

> KETONE C"H2"-140 KETONE $C_{17}H_{20}O$ Benzylidenethujone

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci . **140**, 1905, (1626–1631).

> KETONE CnH2n-160 KETONE C19H22O Cinnamylidene-camphor

 $C_8H_{14} \begin{array}{c} CO \\ \dot{C}: \lceil CH \rceil_2: CHPh \end{array}$

Rupe, II. und Frisell, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (104-122).

KETONE CnH2n-180

KETONE C13 H8O Fluorenone

C₆H₄>CO

Armstrong, H. E. and Robertson, W. [Fluorenone diphenylhydrazone.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1272– 1297); [abstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (180-181).

NITRO-FLUORENONE.

Schmidt, J. und Bauer, K. Uebergange von der Phenanthren- in die Fluoren-Reihe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3737-3757).

Einwirkung von Salpetersäure auf Fluorenon und die Abkömmlinge der entstehenden Nitroderivale. l.c., (3758-3763).

Bromo-fluorenone.

Schmidt, J. und Bauer, K. Einwirkung von Brom auf Fluoren und Fluorenon. l.c., (3764-3768).

> KETONES C.H 211-200 KETONE C12H14O

Stilbene-acetone

(1, 2-Diphenyl-eyelopentene (1)-one (4))

$$^{\text{CO}}<_{\text{CH}_2, \stackrel{\circ}{\text{CPh}}}^{\text{CH}_2, \stackrel{\circ}{\text{CPh}}}$$

Lippmann, Ed. und Fritsch, R. l.c. (1626-1630).

KETONE C23H260

Dipropylstilbeneacetone

Lippmann, Ed. and Fritsch, R. (1626-1630).

> KETONE C"H2"-2" 0 KETONE C20H1 O

Diphenylisopropylidenecyclopentenone

Japp, F. R. and Knox, J. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (673-680).

KETONE CuH211-240

KETONE C21H150 Distyryl-ethyleneacetone

CO < CH₂.C.CH.CHPh CH₂.C.CH.CHPh

Lippmann, Ed. und Fritsch, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1626-1630).

KETONES WITH TWO OXYGEN ATOMS.

KETONE CnH2n-402

KETONE C ... H 16 O >

8-0xy-8, 9-dihydrocarvone and the oxime and semicarbazone.

Rupe, H. und Schlochoff, P. l.c., (1719-1725).

> KETONES CnH2n-6O2 KETONE C10 H14 O2 Camphorquinone $C_8 H_{14} < C_0$

Armstrong, H. E. and Robertson, W. [Camphorquinone benzylphenylhydrazone, methylphenylhydrazone, and diphenylhydrazone, and their optical rotatory power.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1272–1297); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (180– 181).

Robertson, W. Solubility as a measure of the change undergone by isodynamic dydrazones: (1) camphorquinoue-phenylhydrazone. (2) acetaldehydephenylhydrazone. l.e., (1298–1302) [abstract] Proc. l.e., (181).

KETONES C₁₈H₃₀O₂ Pinacones

from camphenilone
Cis- and cis-trans isomerides.

Moycho, S. und Zienkowski, Fr. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (17-63).

$$\begin{array}{ccc} \mathit{KETONE} & \mathbf{C_nH_{2n-8}O_2} \\ \mathbf{KETONE} & \mathbf{C_{12}H_{16}O_2} \\ \mathbf{Acenaphthenequinone} \end{array}$$

$$C_{10}H_{16} < \stackrel{CO}{\dot{C}O}$$

Mono- and di-oximes, semicarbazone, hydrazone.

Francesconi, L. e Pirazzoli, F. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (36-52).

 $KETONE = \mathbf{C}_{11}\mathbf{H}_{20-14}\mathbf{0}_{2}$ $KETONE = \mathbf{C}_{17}\mathbf{H}_{20}\mathbf{0}_{2}$ $p ext{-}\mathbf{0}$ xybenzylidenethujone

$$C_8H_{14} < \stackrel{CO}{\overset{\cdot}{\cup}} : CII.C_6H_4.OH$$

Methyl ether.

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1626–1631).

 $\begin{array}{ccc} \mathit{KETONE} & C_n H_{2n-18} \mathbf{0}_2 \\ & \mathsf{KETONE} & C_{14} H_{10} \mathbf{0}_2 \end{array}$

Indonecyclomethylacetoethylene

CO—C.C.CO.Me Ċ₆H₄.C.C.Me

Ruhemann, S. and Merriman, R. W. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1383-1395); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (224-225).

 $\begin{array}{ccc} \textit{KETONES} & C_{\rm u}H_{\rm 2u-20}O_{\rm 2} \\ \textit{KETONE} & C_{\rm 17}H_{\rm 14}O_{\rm 2} \\ \textit{Anhydracetonebenzil} \end{array}$

 $\frac{\text{PhC} == \text{CH}}{\text{PhC}(\text{OH}).\text{CH}_2} > \text{CO}$

Japp, F. R. and Knox, J. [Improved method of preparing anhydracetone-benzil.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (673-680).

KETONE $C_{18}H_{16}O_2$

β-Methylanhydracetonebenzil

PhC CHMe CH >CO

Japp, F. R. and Knox, J. [Improved method of preparing β -Methylanhydracetonebenzil.] lov. cit.

KETONES C20H20O2

α-isoPropylanhydracetonebenzil

 $\frac{\text{PhC}: \text{C}(\text{CHMe}_2)}{\text{PhC}(\text{OH}), \quad \text{CH}_2} > \text{CO}$

β-isoPropylanhydracetonebenzil

PhC(OH).CH(CHMe₂) >CO and its

benzylidene derivative.

Japp, F. R. and Knox, J. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (673-680); [atstract] London, Proc. Chem. Soc. **21**, 1905, (152).

KETONE $\mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n-22}\mathbf{0}_{2}$ KETONE $\mathbf{C}_{20}\mathbf{H}_{18}\mathbf{0}_{2}$

 β -iso Propylideneanhydracetonebenzil

PhC —— CH PhC(OH).C(: CMe₂) >CO

Japp, F. R. and Knox, J. (Reduction, and acetyl derivative.) *l.e.*, (673-680); [abstract] Prec. *l.e.*, (152).

KETONE $\mathbf{C}_{^{11}}\mathbf{H}_{^{211}-26}\mathbf{0}_{^{2}}$ **KETONE** $\mathbf{C}_{^{33}}\mathbf{H}_{^{50}}\mathbf{0}_{^{2}}$

Di-phenylpropyl-di-camphor

Two isomerides.

Rupe, H. und Frisell, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (104–122).

 $\begin{array}{ccc} KETONE & \textbf{C}_{11}\textbf{H}_{211-30}\textbf{0}_{2} \\ \textbf{KETONE} & \textbf{C}_{38}\textbf{H}_{46}\textbf{0}_{2} \end{array}$

Di-phenylpropylene-di-camphor Two isomerides.

Rupe, H. und Frisell, G. loc. cit.

KETONES WITH THREE OXYGEN ATOMS.

KETONE $\operatorname{CnH}_{2^{n-14}}\mathbf{0}_{3}$ KETONE $\operatorname{C}_{10}\operatorname{H}_{6}\operatorname{O}_{3}$

Oxymethyleneindandione

 $C_6H_4 < CO > C: CH.OH$

Errera, (†. (†azz. chim. ital., Rom 33, i, 1903, (417-428).

KETONE $C_{17}H_{20}O_3$ Dioxybenzylidene-thujone

METHYLENE ETHER

$$C_8H_{14} < \stackrel{CO}{\overset{\cdot}{C}} : CH.C_8H_3:O_2CH_2$$
(Piperonylidene-thujone)

Also piperonylidene isothujone.

Haller, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1626-1631).

$\begin{array}{ccc} \mathit{KEIONE} & C_{\mathfrak{n}}H_{2^{\mathfrak{n}}-16}O_{3} \\ & \mathsf{KETONE} & C_{14}H_{12}O_{3} \end{array}$

2-Acetyl-5-oxy-4-phenyl-3-methyl-1-ketocyclopentadiene

OH.C.CO.C.CO.Me
PhÜ — ÖMe

Ruhemann, S. and Merriman, R. W. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1383–1395); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (224–225).

KETONE WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

 $\begin{array}{ccc} \mathit{KETONE} & C_n H_{2^n-2^s} \mathbf{0}_4 \\ & \mathit{KETONE} & C_{1^s} H_{1^0} \mathbf{0}_4 \\ & \mathit{Methylene-bis-indandione} \end{array}$

$$C_6H_4 < CO > C : CH.CH < CO > C_6H_4$$

Errera, G. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (417-428).

1550 UNCLASSIFIED KETONES.

Pschorr, R. Thebaïnon, ein durch Reduction von Thebaïn entstehendes Keton. (Mitbearb. von A. Pfaff und F. Herrschmann.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3160-3170).

AMINO COMPOUNDS.

1600 GENERAL.

Andreae, E. P. Einwirkung von Diäthylmalonylchlorid auf einige Diamine. Diss. Berlin, 1905, (35). 22 cm.

Angelucci, O. Constitution der N₂O₂—Gruppe der von den Oximen abgeleiteten Pernitrosoverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (172–182).

Bakunin, M. Nota preliminare [sulle condensazioni tra anidridi organiche e cloridrati di ammine]. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (95–96).

Boriani, U. Sopra una nuova betaina dell'acido [isonicotinico]. Riv. ligure sc. lett. ar., Genova, **12**, 1901, (35–12).

Braun, J. von. Ueber einen neuen Weg zur Umwandlung von primaren Dianinen in gechlorte Amine und in Dichloride. (Mitbearb. von C. Muller.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (2340-2348).

Cain, J. C. Zur Constitution der Ammoniumsalze. *l.e.*, (2715–2716).

Čelincev, V. V. Préparation des combinaisons magnésiumorganiques au moyen des ammoniaques trisubstitués. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 618).

et Aleksandrova, V. Action des amines magnésiumsubstitués sur les aldéhydes. Synthèse des aniles. (Russ.) l.e., (proc.-verb. 1558–1560).

Action du CS₂ et dn CO₂ sur les amines magnésium substitués. (Russ.) *l.c.*, (procverb. 1560–1561).

et Vyšinskaja, L. Action des amines magnésiumsubstitués sur les éthers composés et sur les amides substitués. (Russ.) l.c., (proc.-verb. 1561-1563).

Decker, H. Ammoniumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1144).

Duden, P., Beck K. und Reid, H. J. Die Aldehydammoniake. *l.c.*, (2036–2044).

Eschweiler, W. Ersatz von an Stickstoff gebundenen Wasserstoffatomen durch die Methylgruppe mit Hülfe von Formaldehyd. [Darstellung von Aminen.] L.c., (880–882].

Fourneau, E. Les anesthésiques locaux. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, (850–858).

Gadamer, J. Konstitution der Pseudoammoniumbasen mit Berücksichtigung der Alkaloide und deren Verwandlungsprodukte (Berberin und verwandte Basen). Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (12-29).

Graf, W. Oxonium- und Ammoniumsalze. Diss. Würzburg, 1903, (63).

Grossmann, H. Nomenklatur der Doppelsalze organischer Basen. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (1083).

Hantzsch, A. Oxonium- und Ammonium-Salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2143-2154).

und Graf, W. Additionsprodukte tertiärer Amine. l.c., (2154– 2161).

Henssgen, W. Die Temperaturkoeffizienten der Wärmeleitung der Dämpfe von Aminbasen. Diss. Jena, 1905, (47).

Hinsberg, O. und Kessler, J. Trennung der primären und secundären Aminbasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (906-911).

Houben, J. Einwirkung von Alkylmagnesiumhaloïden auf Amine, Ammonium-, Amin-, und Hydrazin-Salze. *l.c.*, (3017-3021).

Kessler, J. Trennung von Aminbasen mit Hilfe von Benzolsulfochlorid und Kalilauge. Diss. Freiburg, i. B., 1903, (52).

Lepetit, R. Procédé de préparation de nouveaux dérivés d'amines primaires avec l'aldéhyde formique et les bisulfites et de dérivés de l'indigo. Mülhauscn, Bull. Soc. ind., **75**, 1905, (379–382).

Lidov, A. P. Sur l'azotimide, on dimide. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (procept. 1298–1299).

Loewy, A. und Neuberg, C. Diamine. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (355-357).

Marckwald, W. und Meth, R. α-Amido-äthylbenzole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (801).

Menschutkin, N. Einfluss indifferenter Lösungsmittel bei der Alkylierung organischer Basen. *l.c.*, (2465–2466).

Neimann, E. Neue synthese von Diaminen. Diss. Berlin, 1905, (40).

Orlov, E. I. Sur l'introduction dans les amines primaires aromatiques des groupes (-CH₂-OH) et (-CH₂-); préparation des combinaisons ayant les propriétés des imides. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Občč., **36**, 1904, (1303-1311); **37**, 1905, (1255-1269).

Pinner, A. und Franz, A. Einfluss indifferenter Lösungsmittel bei der Alkylierung organischer Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1539–1548).

Röver, E. Einwirkung von Bromeyan auf tertiäre Diamine. Diss. Göttingen, 1904, (52).

Roth, P. B. β- und γ-Halogensubstituierte tertiäre Amine. Diss. Jena, 1905, (39).

Sachs, F. und Sachs, L. Reaction tertiärer Amine mit magnesiumorganischen Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1087-1088).

Schmidt, E. Beziehungen zwischen chemischer Konstitution und physiologischer Wirkung einiger Ammoniumbasen. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (705–714).

Scholl, R. Zur Kenntniss der Nitrimine und Nitriminsäuren. I. Theoretischer Theil. 1. Constitution. 2. Tautomerie. 3. Engere Constitution der Gruppen N₂O₂ und N₂O.OH. II. Experimenteller Theil. (Mitbearb. von A. O. Weil und K. Holdermann.) 1. Zur Kenntniss des Pinakolinoxims. 2. Zur Kenntniss des Pinakolinoxims. (2,2 Dimethylbutannitrimins-3). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (1–35).

Simon, L. J. et Conduché, A. Action de l'éther oxalacétique sur l'aldéliyde benzylique en présence des amines primaires. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (211-212).

Thomae, C. Ueber Ketonammoniak-Verbindungen. Methyläthylketonammoniak. Benzophenonammoniak (Iminobenzophenon). Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905. (291–296, 393–398).

Wallach, O. Zur Kenntnis der Terpene und der ätherischen Oele. (75. Abh.) Ueber die Ueberführung von Ketonen und Aldehyden in Basen. (Mitbearb. von Karl Hüttner, und Johannes Altenburg.)—I. Umsetzung von Ketonen mit ameisensauren Salzen von Basen.—II. Umsetzung von Aldehyden mit ameisensauren Salzen von Basen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (54-74).

Wedekind, E. Der asymmetrische Stickstoff. (19. Mitt. über das fünfwerthige Stickstoffatom.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1838–1844). Amines. 774 1600

Wedekind, E. Neue optisch-aktive Ammoniumsalze und die Konfiguration des Stickstoffs in den quartären Ammoniumbasen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11, 1, 1905, (83–86).

wohl, A. Amido-acetale und Amido-aldeliyde. II. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (4154-4157).

und Losanitsch, M. S. Freie Amido-aldehyde. *l.c.*, (4170–4172).

HYDROXYLAMINE DERIVATIVES

Angeli, A. e Angelico, F. Alcune reazioni del nitrossile. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2^a, 1903, (239-244).

- L'[azione dell l']acido nitroidrossilamminico [sui composti organici], l.c., (245-252).

Bennigson, F. Ilydroxylaminderivate. I. Knallsäure. II. Verhalten der Hydroxylaminkörper gegen schweflige Säure. III. Einige Oxyamidoxime. Diss., Würzburg, 1905, (79).

AMIDINES.

Gattermann, J. Synthesen mit disubstituierten Formanidinen. Diss. Freiburg i. Br., 1904, (34).

Rüggeberg, F. Synthesen mit disubstituierten Formanidinen. Diss. Freiburg i. Br., 1904. (39).

Braun, J. Synthèses dans la série gra-se. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (757-763, 777-781).

Ciamician, G und Silber, P. Chemische Lichtwirkungen, (9. Mitt.) Aldehydammoniak und wässrige Blausäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1671–1675).

Dimroth, O. Einwirkung von Diazoverbindungen auf primäre aliphatische Amine. *l.e.*, (2328–2330).

Gabriel, S. Amino-aceton. l.c., (752–753).

Abkömmlinge des β-Aminoäthyl- und γ-Aminopropyl-Alkohols. *l.e.*, (2389–2404).

Hantzsch, A. Constitution der Ammoniumsalze. l.e., (2161-2164).

Henry, L. Condensation von Nitromethan mit Derivaten des alkylirten Amino-methylalkohols. *l.e.*, (2027–2031).

Mauermayer, T. Methylolmonochloracetamid, Methyloltrichloracetamid und Methylendiamin. Diss. 1905, (48).

Mottek, L. Einwirkung von Aethoxylphosphorchlorur auf seeundäre aliphatische Amine. Diss. Rostock, 1903, (51).

Neuberg, C. Eine neue Synthese der Diamine. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (110–120).

Rossmann, J. Diäthylderivate des Aethylen-, Propylen-und Trimethylendiamins sowie deren Oxydationsprodukte. Diss. Rostock, 1904, (41).

Sabatier, P. et Senderens, J. B. Application aux nitriles de la méthode d'hydrogénation directe par catalyse: synthèse d'annines primaires, secondaires et tertiares. Paris, C.-R. Acad sci., 140, 1905, (482–480).

Schönewald, A. Einwirkung von Sauerstoff auf aliphatische Amine bei Gegenwart von Kupfer. Elektrolytische Nitritbildung. Diss. Berlin, 1905, (47).

Spiegel, L. und Spiegel, T. Borsäuresalze organischer Basen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (350-355).

Thoms, H. und Mannich, C. (2)-Aminoundekan und (2)-Aminononan. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (87–88).

Wedekind, E. Products obtained by the action of tertiary bases on some acid chlorides. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (522-523).

OXIMES.

Dutoit, P. et Fath, A. La polymérisation de quelques oximes aliphatiques. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (358-378).

Tschugaeff, L. Komplexe Verbindungen der α-Dioxime. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (144–169).

1610 AMINO-PARAFFINS.

MONAMINES.

AMINES C_nH_{2n+3}N
AMINE CH₅N

Methylamine MeNH₂ Dimethylamine Me₂NH

and Trimethylamine Me3N

Auld, S. M. und Hantzsch, A. Die angebliche Isomerie von Tetramethylanmoniumjodid-Mercuricyanid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2685– 2886). Hantzsch, A. Molekulargrösse von Salzen in indifferenten Lösungen. [Dimethylammoniumchlorid.] l.e., (1045–1048).

Koeppen, A. Darstellung von Trimethylamin durch Methylirung von Ammoniak mit Hülfe von Formaldehyd. *l.e.*, (882-884).

Norris, J. F. Einwirkung von Brom auf Trimethylamin. *l.e.*, (3904–3906).

Walker, J. and Johnston, J. Tetramethylammonium hydroxide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (955-961); [abstract] London, Proc. Chem.Soc., 21, 1905, (210).

MeNH₂HHgI₃; (MeNH₂HI)₂HgI₂; (MeNH₂HCl)₂HgI₂;

François, M. Iodomercurates et chloroiodomercurates de monométhylamine. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1697–1698).

AMINE C2H7N

Ethylamine NEtH₂ Compound CsNHEt

Rengade, E. l.c., 141, (196-198).

Dibenzenedisulphone Et.N(SO₂,C₆H₅)₂

Hinsberg, O. und Kessler, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (906-911).

Diethylamine C₄H₁₁N i.e. NHEt₂

Lattey, R. T. On the mutual solubilities of diethylamine and water. Phil. Mag., London, (ser. 6), 10, 1905, (397–398).

Wallis, T. Geschwindigkeit der Oxydation von Piperidin und Diaethylamin. Diss. Halle a. S., 1904, (87).

DIETHYLSULPHAMIC ACID NEt2.SO3H

Willcox, O. W. Amer. ('hem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (446-476).

AMINE C₃H₉N Propylamine C₃H₇NH₂

Mulder, A. [Die Darstellung von Ae-n-propylamin, Ae-i-propylamin und Me-n-propylamin nach Hinsberg's Methode.] (Holländisch) Utrecht (J. van Boekhoven), 1905, (14–37), 22 c.m.

Dipropylamine.

Goppelt, L. Einwirkung von Dipropylamin und Piperidin auf Dichloracetal. Diss. Rostock, 1903, (45).

(p-7195)

Mono-, di-, and tri-isopropylamine.

Mailhe, A. Hydrogénation des cétoxines. Synthèse d'annines nouvelles, Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (113-115).

(2-Amino-3-aci-dinitropropane).

Duden, P., Bock, K. und Reid, H. J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905 (2036-2044).

AMINE C₄H₁₁N Isobutylamine

Compound CsNHC4H9

Rengade, E. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (196-198).

Sec-butylamine (EtCMeH).NH₂ and di- and tri- sec-butylamine. Mailhe, A. l.c., (113-115).

AMINES C₅H₁₃N n-Amylamine

ε-Chloroamylamine NH₂.[CH₂]₄.CH₂Cl Benzoyl-ε-chloroamylamine

Cl.[CH₂]₅.NH.CO.C₆H₅

and its compound with calcium chloride.

Braun, J. von und Steindorff, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2336-2339).

 ϵ -Bromo, benzoyl- ϵ -bromo, ϵ -iodo, and benzoyl- ϵ -iodo derivatives.

Braun. J. von und Steindorff, A. l.c., (169-179).

Isoamylamine.

Bidet, F. Équilibre chimique du système: gaz ammoniac et chlorhydrate d'iso-amylamine primaire. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (264–265).

Sec-Amylamine C₃N₇.CHMe.NH₂ and di- and tri- sec-amylamine.

Mailhe, A. l.e., (113-115).

AMINES C₆H₁₅N n-Hexylamine

ζ-Chlorohexylamine NH₂.(CH₂)₆.Cl

Braun, J. von und Müller, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2340-2348).

3 Е

ζ-Рнехоху, спього and вкомо derivatives.

Braun, J. von und Steindorff, A. l.c., (3083-3094).

Iso-Hexylamine CHMe₂.[CH₂]₃.NH₂

Diisohexylamine and Triisohexylamine

Sabatier, P. et Senderens, J. B. Paris, C.-R. Acad sei., **140**, 1905, (482-486).

AMINE $C_7H_{17}N$

Heptylamine C₇H₁₅NH₂ and di- and tri-heptylamine.

Mailhe, A. l.e., (1691–1693).

NH₂.(CH₂)₇.Cl **Braun**, J. von und **Müller**, C. Berlin,
Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2340–2348).

AMINE C₁₇H₃₇N Heptadecylamine

BENZENE-SULPHONE C₁₇H₃₅.NH.SO₂.C₆H₅

Hinsberg, O. und Kessler, J. l.c., (906-911).

AMINO-ALCOHOLS

AMINO-ALCOHOLS C.H 211-13 ON

AMINO-ALCOHOL CH:ON

Methanolamine HO.CH₂.NH₂

FORMYL DERIVATIVE C₂H₅O₂N CHO.NH.CH₂.OH (Methylolformamide)

and the ACETYL DERIVATIVE AcNH.CH₂.OH

Einhorn, A. und **Ladisch**, C. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (264–266).

Chloro, TRICHLORO, BROMO and IODO ACETYL DERIVATIVES.

Einhorn, A. und Ladisch, C. l.e., (277-282); Einhorn, A. und Mauermayer, Th., l.e., (282-310).

lsovaleryl derivative MeCH.CH₂.CO.NH.CH₂OH (N-Methylolisovaleramide).

Einhorn, A. and Spröngerts, E. l.c., (267-276).

DIETHYLACETYL DERIVATIVE Et₂CH,CO.NH,CH₂OH

Einhorn, A. und Spröngerts, E. loc.cit.

DIETHYLMALONYL DERIVATIVE

C₉H₁₈O₄N₂ i.e. Et₂C : (CO.NH.CH₂OH)₂ (N-Dimethyloldiethylmalonamide).

Einhorn, A. und Spröngerts, E. loc.cit.

SUCCINYL DERIVATIVE

C₆H₁₂O₄N₂ i.e. [—CH₂.CO.NH.CH₂OH]₂ (N-Dimethylolsuccinamide).

Einhorn, A. und Ladisch, C. l.e., 277-282).

BENZOYL DERIVATIVE

C₈H₉O₂N i.e. C₆H₅.CO.NH.CH₂.OH (N-Methylol benzamide).

Einhorn, A. Bischkopff, E. und Szelinski, B. l.e., (223-252).

Salicyl derivative C₆H₄(OH).CO.NH.CH₂.OH

Einhorn, A. und **Schupp**, G. *l.e.*, (252–263).

AMINO-ALCOHOL C2H7ON

Ethanolamine HO.C2H4.NH2

ETHYL ETHER C₄H₁₁ON i.e. EtO.C₂H₄.NH₂ (Aminoethyl ether).

Henri, L. [Régularités dans la fusibilité comparée de] l'éther amidé [et de ses homologues]. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (176-183).

Salts, urea, phenylurea etc.

Knorr, L. und Meyer, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3129-3136).

Methylaminoethylether NHMe.CH₂.CH₂.O.C₂H₅ and its salts.

Knorr, L. und Meyer, G. loc. cit.

Diaminodiethylether $\mathrm{C_4H_{12}ON_2}$ i.e.

(NH₂.CH₂.CH₂)₂O and the hydrochloride, salts and diphthalimide derivative.

Gabriel, S. l.c., (3411-3414).

Ethanol-dimethylamine methylmorphol ether and thebaole ether.

Knorr, L. l.e., (3143-3153).

CHOLINE C₅H₁₅O₂N i.c. HO.CH₂.CH₂.NMe₃.OH

Bresler. Beiträge zur Kenntniss der stickstoffhaltigen Substanzen der Rübensäfte. 2. Cholin. 3. Betain. D. Zuckerind., Berlin, **27**, 1902, (1719-1722, 1837-1843); **28**, 1903, (377-383, 472-471, 1268-1272, 1371-1376); **29**, 1904, (1393-1396, 1468-1471, 1499-1503).

Stanek, V. Cholinperjodid und die quantitative Fällung von Cholin durch Kaliumtrijodid. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (280–285); (Čechisch) Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., 14, 1905, (5).

AMINO-ALDEHYDES. AMINO-ALDEHYDES C_nH_{2n+1}ON

Aminopropionic aldehyde C₃H₇ON

β-Ethylaminopropionic aldehyde (EtnH.CH₂.CH₂.CHO)₃

Wohl, A. und Losanitsch, M. S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4170-4172).

γ-Aminobutyric aldehyde

DIETHYL ETHER OF THE ORTHALDEHYDE NH₂.[CH₂]₃.CH(OEt)₂ and its formyl derivative. Also formyl-\(\gamma\)-amino butyric aldehyde.

Wohl, A., Schäfer, K. und Thiele, A. *l.c.*, (4157-4161).

IMINO-ALDEHYDE.

β-Iminodipropionic aldehyde C₆H₁₁O₂N

 $Tetracthylacetal \ \mathrm{NH[CH_2.CH_2.CH(OEt)_2]_2}$

and the β -cthylimino compound.

Wohl, A., Hertzberg, W. und Losa-

nitsch, M. S. l.e., (4161–4169).

AMINO-KETONE.

Aminoacetone CH₃.CO.CH₂.NH₂
COMPOUND C₄H₆N₂

derived from aminoacetone and hydrogen cyanide.

Gabriel, S. l.c., (752-753).

AMINO-OXIME.

Ethenylamino-oxime CH₃.C(NOH).NH₂

Benzene sulphone
C₆H₅SO₂.CH₂.C(NH₂): NOH
o-, m- and p-toluene sulphones
1.3,4-xylenesulphone, ψ-cumenesulphone
α- and β-naphthalene sulphones etc.

Tröger, J. and **Volkmer**, F. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (236–248).

(D-7195)

Aminomethylnitrosolic acid CII₃O₂N₃ i.e.

 $ON.C(NH_2): N.OH$ and its salts and benzoic acid ester.

Wieland, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1145-1461).

DIAMINES.

I)IAMINES $\mathbf{C}_{n}\mathbf{H}_{2n} + {}_{4}\mathbf{N}_{2}$ **DIAMINE** $\mathbf{C}_{2}\mathbf{H}_{3}\mathbf{N}_{2}$

Ethylene-diamine NH2.CH2.CH2.NH2

Chattaway, F. D. Nitrogen halogen derivatives of the aliphatic diamines. [Ethylenetetrachlorodiamine, ethylenetetrabromodiamine, s-diacetylethylenedis-diacetylethylenedichlorodiamine, bromodiamine, s-dipropionylethylenediamine, s-dipropionylethylenedichlorodiamine, s-dipropionylethylenedibromodiamine, s-diphenylacetylethylenedichloros-diphenylacetylethylenedidiamine, s-dibenzoylethylenedibromodiamine, chlorodiamine, s-dibenzoylethylenedibromodiamine, s-di-m-nitrobenzoylethylenedichlorodiamine, s-di-p-nitrobenzoyls-di-p-nitrobenzoylethylenediamine, ethylenedichlorodiamine, s-dibenzenesulphonylethylenedichlorodiamine, dibenzene sulphonyl ethylene dibromo diamine, di-p-toluenesulphonylethylenedichlorodiamine, di-p-toluenesulphonylethylenedibromodiamine, di-m-nitrobenzenesulphonylethylenediamine, and dim-nitrobenzenesulphonylethylenedichlorodiamine.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (381-388); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (61).

Demjanov, N. Tétraméthyléthylènediamine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.verb. 15-16).

DIAMINE $G_3H_{10}N_2$ Propylene-diamine

Nitropropylene-tetramethyldiamne Me₂N.CH₂.CH(NO₂).CH₂.NMe₂

and Nitropropylene-diphenyldiamine (PhNH,CH₂)₂CH,NO₂

Duden, P., Bock, K. und Reid, H. J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2036-2034).

Trimethylene-diamine.

Chattaway, F. D. [Dibenzoyltrimethylenedichlorodiamine, dibenzenesulphonyltrimethylenediamine and dibenzene sulphonyl trimethylene dichloro diamine.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (381-388); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (61).

DIAMINE $C_6H_{16}N_2$ Hexamethylene-diamine

NH₂.\(\(\text{'H}_2\)_6.\(\text{NH}_2\)
Synthesis from benzoylpiperidine.

N, N¹-dibenzoyl and benzenesulphoderivatives.

Braun, J. von und Müller, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2203-2207).

DIAMINE $C_7H_{1\epsilon}N_2$ Heptamethylenediamine $NH_2.(CH_2)_7.NH_2$

Synthesis and benzenesulpho derivative. Braun, J. von und Müller, C. loc. cit.

AMINO ALCOHOL C.H.2n+40N2

Methylolmethylene-diamine

C₂H₈ON₂ NH₂·CH₂·NH.CH₂·OH Dibenzoyl derivative BzNH.CH₂·NBz·CH₂·OH (N-Methylolmethylenedibenzamide).

Einhorn, A., Bischkopff, E. und Szelinski, B. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (223-252).

HYDRAZINES.

Šestakov, P. I. Action des sels hypochlorides sur le carbamide et nouvelle synthèse d'hydrazine. (Russ.) St. Peterburg, 1905, (7). 24 cm.

Acetylhydrazine AcNH.NH₂
Benzylidene derivative AcNH.N:CHPh

Stollé, R. und **Münch**, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (393–422).

Oxalylhydrazine $C_2O_2(NII.NH_2)_2$ Diacetyl derivative $C_2O_2(NII.NHAc)_2$ Hexaavetyl derivative $C_2O_2(NAc.NAc)_2$ and Dibenzoyl derivative

Stollé, R. und Kind, W. l.c., (423–432).

Hippuryllydrazine

QUINONE ONIME IMPTURYLHYDRAZONE $C_{15}\Pi_{14}O_3N_4$ i.e. NOII: $C_6\Pi_4$: N.NII.CO.CH₂NH.CO.C₆H₅

Borsche, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (176-207).

TETRAMINES.

Hexamethylene tetramine C₆H₁₂N₄ (Urotropine).

Wöhlk, A. Urotropin (Hexamethylentetramin). Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (765-766).

1620 AMINO-DERIVATIVES OF UNSATURATED OPEN CHAIN HYDROCARBONS.

AMINES $C_nH_{2n} + {}_2N_2$ AMINE $C_4H_{10}N_2$

Diaminobutylene

 $NMe_2.CH_2.CH: CH.CH_2.NMe_2$ (1,4-Tetramethyldiaminobutone- (Δ^2)).

Willstätter, R. und Schmaedel, W. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1992-1999).

AMINE C₆H₁₄N₂

Hexinene diamine C₆H₁₀(NH₂)₂ **Sidorenko**, K. V. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (898–905).

1630 AMINO DERIVATIVES OF BENZENOID HYDROCARBONS.

Anselmino, O. Isomere Schiff'sche Basen. [Aniline etc.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3989–3997).

Salzbildung von aromatischen Basen mit Dikarbonsäuren. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (422-426).

Baeyer, A. Triphenylmethyl. [Stickstoffhaltige Derivate.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (569).

Barzilovskij, Ja. N. Action du K_3 Fe(C_Y)₆ sur les polyamines aromatiques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (337–348).

Betti, M. Reazione generale di condensazione fra β-naftolo, aldeidi e . . [ammoniaca]: Nota IV. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (17-26).

——— e Torricelli, Λ. Sulla funzione delle basi β-naftol-aldaminiche [HO.C₁₀H_δ.CRH.NH₂]. loc. cit., (I-17).

Bucherer, II. Th. Einwirkung schwelligsaurer Salze auf aromatische Amidoverbindungen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1901, (345-364); 71, 1905, (433-451). Busch, M. und Rinck, A. Produkte der Einwirkung von Organomagnesiumverbindungen auf Alkylidenbasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1761– 1772).

Butterlin, J. Bildung von Indazolen aus bromierten o-methylierten Aminen. Basel, Diss., 1904, (53).

Dürrschnabel, K. und Weil, H. Einwirkung der schwefligen Säure auf die Triphenylmethan-Farbstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3492–3496).

Erdmann, E. Ursolfärberei (Färben von Rauchwaren). Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1377–1382).

Franzen, H. Reduction von Oximeu und Hydrazonen mit Zinkstaub und Eisessig. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1415-1417).

Haller, A. Les produits de condensation du benzène, du toluène et de la diméthylaniline avec le tétraméthyldiamidophényloxanthranol et sur le vert phtalique. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin, 1904, (547-552).

Hunke, L. Einwirkung von tertiären Aminen auf Tetrachlor-p-Kresolpseudobromid. Diss. Marburg, 1904, (56).

Jaeger, F. M. [Crystallographic study of] diphenylhydrazine, hydrazobenzene and benzylaniline, and [of] the miscibility of the last two with azobenzene, stilbene and dibenzyl in the solid aggregate condition. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (466-474), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (387-395), (Dutch).

Jungius, C. L. Die Umlagerung im festen Zustande des Diazoamidotoluols im Amidoazotoluol. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (246– 249).

Kehrmann, F. Farbige und farblose Diimine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3777-3778).

Kipper, H. Verwendung von Phenyläther bei der Friedel-Crafts'schen Reaction. *l.c.*, (2490-2493).

Kirpitschnikoff, S. Ozydation der höheren Ilomologen des Anilins auf der Faser. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (233-234); Textilztg, Braunschweig, 3, 1905, (499-500). Koburger, J. Einwirkung von Aethylendisulfochlorid auf aromatische Aminbasen. Diss. Freiburg i. Br., 1903. (III + 44).

Langhammer, O. Kondensation von Mucobromsäure und Mucochlorsäure mit einigen primären aromatischen Aminen. Diss. Berlin, [1905], (63).

Lemoult, P. Sur l'anilide orthophosphorique et ses homologues; de la nonexistence du composé

C₈H₅AzA—P=(AzC₈H₅)₂. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 190**4**, (206–208).

Rétrogradation de quelques amines secondaires cycliques. l.c., (978-980).

Action du pentachlorure de phosphore sur les amines cycliques tertiaires. Synthèse de matières colorantes et formation de phosphore. *l.c.*, **140**, 1905, (248–250).

List, G. Die relative Basicitätsdifferenz der beiden Amido-Gruppen substituierter Diamine. Diss. Tübingen [1905], (59).

Lumière, A., Lumière, L. et Seyewetz, A. C'onstitution des substances réductrices susceptibles de développer l'image latente sans être additionnées d'alcali. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (341-343).

Manns, J. Kondensation aromatischer o-Amidoketone. Ueber Normal-Propylu. Isopropylanthranil. Diss. Techn. Hochschule, Karlsruhe, 1905, (88).

Mohr, O. Die Lossensche Umlagerung. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (133-149).

Ogloblin, V. N. L'huile d'aniline-toluidine obtenue de la naphte de Caucase. (Russ.) St, Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1904, (680-711).

Pohl, W. Isomerie zwischen Antidiazohydraten und primaeren Nitrosaminen. Diss. Würzburg, 1902, (37).

Pringsheim, H. H. Gefärbte und ungefärbte Diimine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3354–3356).

Prud'homme, M. Action de l'aldéliyde formique et du bisulfite de soude sur les diamines. Müllausen, Bull. Soc. ind., 75, 1905, (43-44).

Raken, H. W. R. [Die Umlagerung aromatischer Nitrosaminen in substituierten p. Nitrosamilinen und deren Geschwindigkeit.] (Holländisch Helder (C. de Boer Jr), 1904, (51). 23 cm.

Reitzenstein, F. und Runge, O. Einfluss der Stellung von Methyl- und Nitro-Gruppen zum Methankoblenstoff auf den Farbcharakter der Triphenylmethanfarbstoffe. J. prakt. Chem. Leipzie, (N.F.), 71, 1905, (57-132).

Sand, J. Salze der Krystallviolettgruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3642-8654).

Schwarz, R. Einwirkung von Bromcvan auf tertiäre Basen. Diss. Göttingen. 1903, (47).

Sluiter, C. II. Le mécanisme [de la transformation de l'acétophénone-oxime en acétanilide, exemple de la] transformation intramoléculaire de Beekmann. Amsterdam (Scheltema en Holkema), 1905, (19-29), 24 cm.; Rec. Trav. chim. Leiden, 24, 1905, (372-376).

Spiegel, L. und Spiegel, T. Borsäuresalze organischer Basen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (350-355).

Stein, R. Carbanilidbildung und Acetylierung von 1,3-Dicarbonylverbindungen. Diss. München, 1905, (71).

Stollé, R. Einwirkung von Ammoniak auf Tetrabrombenzalazin. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, 430-33).

Upson, H. T. The molecular rearrangement of aminophenylalkyl carbonates. Pt. 3. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, 13-43.

Wechsler, E. Uber Beziehungen zwischen Nitroso- und Diazo-Verbindungen und über Diazoäther. [Oxybenzylphenylnitrosamine.] Diss. Würzburg, 1902, (30).

Weinschenk, A. Eine von der Indulinschmelze prinzipiell sich unterscheidende Bezielnung zwischen aromatischem Azoverbindung und aromatischem Amin. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905, (337-339).

Zincke, T. Einwirkung von Salpetersäure auf Amidosulfosäuren: Nitramine, Diazoverbindungen und Indazole. I. auf p-Xylidin-5-sulfosäure; von E. Ellenberger. II. Auf m-Xylidinsulfosäure; von A. Mané. III. Auf o-Toluidin-5-sulfosäure; von Ph. Malkomesius. IV. Verschiedene Amidosulfosäuren des

Benzols und Toluols; von A. Kuchenbecker. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (202-241).

und Würker, W. Einwirkung secundärer aromatischer Amine auf Dinitrophenylpyridiniumchlorid. l.e., 338, 1905, (107-141); 339, 1905, (193-201).

Koeppritz, R. Condensationsprodukte aus aromatischen Aldehyden und Aminen, Diss. Tübingen, 1902, (47).

$\begin{array}{cc} \textit{MONAMINES}.\\ \textit{AMINES} & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2^{n}-5}\textbf{N}\\ & \textbf{AMINE} & \textbf{C}_{6}\textbf{H}_{7}\textbf{N}\\ & \textbf{Aniline} & \textbf{C}_{6}\textbf{H}_{5}\textbf{N}\textbf{H}_{2} \end{array}$

Dobroserdov, D. Action de la vapeur d'aniline sur une dissolution du chlorate d'aluminium. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, 483-485).

German, P. Anilides de l'arabinose et de la rhamnose. (Russ.) St. Peterburg, l.c., (proc.-verb. 1564).

Gilchrist, L. Electrolysis of acid solutions of analine. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([539]-547).

Grossman, H. und Hünseler, F. Verbindungen der Metallrhodanide mit organischen Basen. Zs. anorg. Chem, Hamburg, 46, 1905, (361–405).

 $\begin{array}{lll} \textbf{Gutbier}, & A. & [PdCl_22PhNH_3C1~; \\ PdBr_22PhNH_3Br~; & PdCl_22PhNH_2~; \\ PdBr_22PhNH_2~] & Berlin, & Ber. & D. & chem. \\ Ges., & \textbf{38}, & 1905, & (2105-2111). \\ \end{array}$

Hinsberg, O. Einwirkung von Schwefel auf Anilin und salzsaures Anilin. *l.c.*, (1130-1137).

Hrn. K. A. Hofmann zur Erwiderung [Betr. Einwirkung von Schwefel auf Anilin und salzsaures Anilin. Diese Ber. 38, 1905, (1432).] l.c., (1901–1902).

Hofmann, A. Einwirkung von Schwefel auf Anilin und salzsaures Anilin. *l.c.*, (1432–1433).

Lippmann, L. Reaktion saurer Methylengruppen mit p-Nitrosodialkylanilin. Diss. Berlin, [1905]. (31).

Nastĭukov, A. M. Action du formaline sur l'aniline. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1994, (proc.-verb. 1125-1126).

Sabatier, P. Préparation par catalyse de l'aniline et des alcalis analogues. [În:

5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin, 1901, (617–618).

Schulz, M. Neue a-Cyanbenzyl- und -methyl-Aniline und aus solchen darge-stellte a-Carbonamide und μ-Cyanazomethine. Diss. Berlin, 1905, (64).

Weinland, R. F. Fluorhydrate einiger Anilide und substituierter Aniline. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), II, 1, 1905, (191-193); mit II. Lewkowitz, Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (39-51).

ACETYL DERIVATIVE C₆H₅NH.CO.CH₃ (Acetanilide).

Kahrs, E. Krystallographische Verhältnisse des Acetamid, Acetanilid und ihrer Homologen. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (475-494).

PHOSPHORYL DERIVATIVE PO(NHPh)₃

Lemoult, P. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (206-208).

DICHLOROANILINE.

Noelting, E. und Kopp, E. Amidop-dichlorbenzol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3506-3515).

DHODOANILINE.

 $\mathrm{NH_2.C_6H_3I_2}$ [1:2:4] and its diacetyl derivative $\mathrm{NAc_2.C_6H_3I_2}$

Brenans, P. Paris, C. R. Acad, sci., 139, 1904, (63-65).

NITROANILINES.

Jaeger, F. M. Morphotropische Beziehungen bei den in der Amino-Gruppe substituierten Nitro-Anilinen Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (113-146).

Lloyd, J. A. Nitraniline and Nitrosoaniline als Pseudobasen. Diss. Würzburg, 1903, (68).

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [Benzenesulphonylmethyl-o-, -m- and p- mitroanilines,

C₆H₅.SO₂.NMe.C₆H₄.NO₂, and their reduction.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (73–87).

Mulder, A. Darstelling verschiedener substituierter 2.4 Dinitroanilinen, ihre Oxydations- and Nitrationsprodukte.] (Holländisch) Utrecht (J. van Boekhoven), 1905, (130). 22 cm.

DHODONITROANILINE $NH_2.C_6H_2I_2.NO_2$ [1:2:6:3]

Brenans, P. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (63-65).

TRICHLOROPHENYLNITRAMINE C₆H₂Cl₃.NH,NO₂

1630

orton, K. J. P. and Smith, A. E. [1-Xitroamino-2:4:6-trichlorobenzene and its conversion into s-trichlorophenyliminotrichlorobenzoquinone.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (389-397); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (91-92).

Dibromophenylnitramine $C_6H_3Br_2.NH.NO_2$

Orton, K. J. P. and Smith, A. E. [1- Nitroamino- 2: 6- dibromobenzene and the action of sulphuric acid on it.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (389-397); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (91-92).

DITHIOANILINE $C_{12}H_{12}N_2S_2$ i.e. NH_2 , C_6H_4 , $S.S.C_6H_4$, NH_2 The hydrochloride and acetate, also an isomeride,

Hinsberg, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1130-1137).

Methylaniline C₆H₅NHMe

Goldschmidt, C. Monomethylanilin. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (444).

Valeryl derivative Me₂CH.CH₂.CO.NPh.Me.

Auger, V. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (299-301).

Dimethylaniline PhNMe2

Goldschmidt, C. Dimethylanilin. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1229).

Zincke, T. und Prenntzell, W. Einwirkung von o-Nitrobenzaldehyd auf Dimethylanilin bei Gegenwart von Salzsaure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4116-4122).

Willcox, O. W. [Compound with sulphur trioxide PhNMe₂SO₃ and the compounds of this body with acetone and with malonic ether.] Amer. Chem. J., Baltimore, Md. 32, 1904, (446–476).

p-Bromodimethylaniline dibromide. Br.C₆H₄.NMe₂Br₂

Hantzsch, A. und Grof, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2154-2161).

Ethylaniline C₆H₅.NHEt

Blume, G. und Klöffler, H. Eine einfache Reindarstellung von Monoäthylanilin aus technischem Monoäthylanilin. l.c., (3276).

Kipping, F. S. and Hunter, A. E. l-Phenylethylamine. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (126-127).

Diethylaniline C₆H₅NEt₂ Nitro- and nitroso- derivatives.

Jaeger, F. M. [Isomorphism of paranitrodiethylaniline and paranitrosodiethylaniline.] Amsterdam, Proc Sci K. Akad. Wet., 7, 1905, (658-866, with 1 pl.), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (651-660, with 1 pl.), (Dutch).

Methyl-l-amylaniline C₆H₅.NMe C₅H₁₁ and its compounds.

Jones, H. O. [Methyl-l-amylaniline and its compounds with alkyl iodides-Phenyldimethyl-l-amylammonium iodide; phenylmethylallyl - l - amylammonium iodides; phenylbenzylmethyl-l-amylammonium iodides and camphorsulphonates.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (135-144); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (10).

Propylidene-aniline.

Amann, M. Constitution des bimolekularen Propylidenanilins. Ein Beitrag zur Frage der Existenz stereoisomerer Anilyerbindungen. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1903, [43].

Diphenylamine Ph2NH

Kadiera, V. Einwirkung von Schwefelsäure auf Diphenylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3575-3578).

Kehrmann, F. und Kaiser, R. Ein neues Dinitro-diphenylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 13778-3779); Kaiser, R. Genève, Diss., 1904, (40).

Bay, I. La réaction de la diphénylamine sur l'acide nitrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 1796-797.

Ušakov, A. Les nitrates de diphénylamine. [Russ.] St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (911–912).

Action du peroxyde d'hydrogène sur une solution de diphénylamine dans l'acide sulfurique. (Russ.) l.c., (913-915).

Benzylidene-aniline C₆H₅N: CHPh

Rhomberg, V. Benzylidenanilinnitril. Diss. k. techu. Hochschule, München. 1903, (41).

AMINES C7H9N

Toluidine CH3C6H4NH2

Oberheide, F. Die Isomeriefrage in der Reihe der asymmetrischen Tolylammoniumsalze nebst neuen Beobachtungen über sterische Hinderung. Diss. Tübingen. 1903, (39).

Reinhardt, W. Neue Abkömmlinge des Nitrotoluidins vom Schmelzpunkte 107°. Diss. Erlangen. 1904, (47).

 $\begin{array}{ccc} \text{o- and } p\text{- Toluidine salts} \\ PdCl_22C_7H_7NH_3Cl \;; & PdCl_22C_7H_7NH_2 \\ PdBr_32C_7H_7NH_3Br \;; & PdBr_22C_7H_7NH_2 \end{array}$

Gutbier, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2105-2111).

o-Toluidine.

Holleman, A. F. On the preparation of pure o-toluidine and a method for ascertaining its purity. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (395-397), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (398-401), (Dutch).

Derivative (Me.C₆H₄.NH)₄P.OEt,EtOH

Lemoult, P. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (409-411).

Mono-, DI- and TRI-CHLOROACETYL DERIVATIVES.

Bodroux, F. l.c., 141, 1905, (195-196).

DIBROMO-4-NITRO-O-TOLUIDINE C₆HMeBr₂(NO₂).NH₂

Morgan, G. T. and Clayton, A. [Dibromo-4-nitro-o-toluidine.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (944-951).

3,5-Dinitro-2-nitroaminotoluene and its salts and the N- and O- methyl ester.

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (202-241).

Dimethyl-p-toluidine

3-Вимомитировые и толичения $({}^{\circ}_{6}\mathrm{H}_{2}\mathrm{MeBr}(\mathrm{NO}_{2}).\mathrm{NMe}_{2})$

Morgan, G. T. and Clayton, A. [3-Bromonitrodimethyl-p-toluidine and its reduction.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (944-951).

Benzylamine

C₇H₉N i.e. C₆H₅.CH₂.NH₂ o-Ciilorobenzylamne Cl.C₆H₄.CH₂NH₂

Franzen, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1415-1417).

n-Benzoylbenzylanine C₆H₅.CH₂.NH.CO.C₆H₅

The O-dioxy, O-oxymethoxy, 2,5-dioxy, m-nitro and m-amino, p-oxy, and m-nitro and m-amino-o-oxy derivatives.

Einhorn, A., Bischkopff, E. und Szelinski, B. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (223-252).

Benzylaniline C₆H₅CH₂.NHC₆H₅ ACETYL DERIVATIVE C₇H₇NPhAe

Auger, N. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (299-301).

Benzylethylaniline C7H7NPhEt

Bosch, E. Aethylbenzylanilin. Diss. techn. Hochschule, München. 1904, (48).

Gnehm, R. Aethylbenzylanilin. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (150-151).

Vaubel, W. und Scheuer, O. Benzyläthylanilin und Benzylidenanilin. Žs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (88–89).

Benzylallylaniline C₆H₅.N(C₇H₇).C₃H₅

Jones, H. O. [Action of methyl iodide on benzylallylaniline.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1721-1735); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (237-238).

a-Benzylphenylallylammonium salts.

Harvey, A. W. α-Benzylphenylallylammonium compounds . . . [d-and-l-benzylphenylallylammonium iodides and d-and-l-camphor sulphonates.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1481–1487); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (228–229).

Benzylpropylaniline

PHENYLBENZYLMETHYLPROPYL AMMONIUM 10010E C₁₇H₂₂XI d-and-l-modifications and their d-

camphorsulphonates.

Wedekind, E. und Frölich, E. Berlin,
Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3438-

3446).

Benzyl isobutylaniline

Benzyi Pheny Lisobuty Lmethy L Ammonium 1001de C₁₈H₂₄NI

d-and-l-forms and their bromo camphorsulphonates.

Wedekind, E. und Fröhlich, E. l.c., (3933-3938).

Benzyl-o-toluidine.

Jaeger, F. M. [Crystallographie investigation of] ortho-nitrobenzylortho-toluidine. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (666-668), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (641-643), (Dutch).

AMINES $C_8H_{11}N$ Xylidine.

Gutbier, A. Palladium. [Derivate des Xylidins.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (23–41).

o-Xylidine Me2C6H3NH2

Bacovescu, A. Dérivés de l'orthoxylamine. Genève, Thèse, 1904, (50).

Benzenesulphone-o-xylidine $C_8H_9.XH.SO_2.C_6H_5$ and Dibenzene disulphone-o-xylidine.

Hinsberg, O. und Kessler, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (906-911).

 $\begin{array}{c} \textit{m-Xylidine} \quad C_6H_3Me_2(NH_2) \; [1:3:4] \\ \\ Phosphoryl \; \text{derivative} \\ PO(NHC_6H_3Me_2)_3 \end{array}$

Lemoult, P. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (206-208).

Derivatives $(C_6H_3Me_2.NH)_4P.OMe,MeOH$ and $(C_6H_3Me_2.NH)_4P.OEt,EtOH$

Lemoult, P. l.c., (409-411).

Benzoyl and acetyl derivatives of the 2-and 6-NITRO-m-XYLIDINES.

Errera, G. e Maltese, R. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (277-290).

s-Xylidine C₆H₃Me₂.NH₂ [1:3:5]

Willgerodt, C. und Schmierer, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1472-1478).

p-Xylidine $C_6H_3Me_2.NH_2[1:4:2]$

BENZENESULPHONE-p-XYLIDINE and BENZENESULPHONE ETHYLXYLIDINE.

Hinsberg, O. und Kessler, J. l.c., (906-911).

3,5-Dinitro-2-nitroamino-p-xylene and its salts.

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (202-241).

Ethyl-p-xylidine C₈H₉.NH.C₂H₅

Hinsberg, O. und Kessler, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (906–911).

α-Phenylethylamine CH₃.CHPh.NH₂

Lovén, J. M. Optisch aktive Phenäthylamine (α-Aminoäthylbenzole). J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (307-314).

AMINES C₉H₁₃N Pseudocumidine

Benzenesulphone- ψ -cumidine $C_9II_{11}.NH.SO_2.C_6H_5$

Dibenzenedisulphone-ψ-cumpdine.

Hinsberg, O. und Kessler, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (906-911).

Propylphenylamine C₃H₇.C₆H₄.NH₂

 γ -CHLORO-o-PROPYLPHENYLAMINE CH₂Cl.CH₂.Cll₂.Cl₄.NH₂

Braun, J. von und Steindorff, A. l.c., (850-855).

Isopropylphenyl-dimethyl-amine NMe₂.C₆II₄CHMe₂

(1-Isopropyl-4-dimethylamino-benzene) and the methiodide, methobromide and salts.

Sachs, F. und Sachs, L. l.c., (517-526).

α-Phenylpropylamine PhCHEt.NH₂ C-Ethylbenzylaniline C.H. NH CH(Et) C.H.

C₆H₅.NII.CII(Et).C₆H₅ and its salts.

Busch, M. und Rinck, A. l.c., (1761-1772).

AMINE C10 H15 N

α-Phenylbutylamine C_3H_7 .CHPh.NH₂ C-Propylbenzylaniline C_6H_5 .NH.CH (C_3H_7) . C_6H_5

and its salts.

Busch, M. und Rinck, A. loc. cit.

AMINE C11H17N

Amylphenylamine $CIIEt_2.C_6H_4.NII_2$ -Diethylcarbinyl-4-dimethylaminobenzene

NMe₂.C₆H₄.CHEt₂

and the methiodide and salts and the corresponding NEt₂.C₆H₄.CHEt₂

Sachs, F. und Sachs, L. l.c., (517-528).

AMINE C12H19N

Phenylhexylamine C₅H₁₁.CHPh.NH₂

C-Isoamylbenzylaniline C_6H_5 .NH. $CH(C_5H_{11})$. C_6H_5

Busch, M. und Rinck, A. l.e., (1761-1772).

$\begin{array}{ccc} AMINES & \mathbf{C_nH_{2n-11}N} \\ & \mathbf{AMINE} & \mathbf{C_{10}H_{9}N} \end{array}$

α-Naphthylamine C₁₀H₇.NH₂

Ruhig, F. Einwirkung von Aether und Aluminiumchlorid auf a-Naphtylamin. Diss. Giessen, 1905, (39).

β-Napthylamine C₁₀II₇.NH₂

Simon, L. J. et Conduché, A. Action de l'éther oxalacétique sur les aldéhydes aromatiques en présence de la β-naphtylamine. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (297-299).

Di-β-naphthylamine (C₁₀H₇)₂NH

Schaposchnikoff, W. und Goleff, F. αα-Dichlor-ββ-dinaphtylamin. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (281–283).

 $\begin{array}{ccc} AMINES & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2^{n}-13}\textbf{N} \\ \textbf{AMINE} & \textbf{C}_{13}\textbf{H}_{13}\textbf{N} \\ \textbf{Diphenylcarbinylamine} \\ & \text{Ph}_{2}\text{CH.NH}_{2} \end{array}$

Diphenylanilidomethane C_6H_5 .NH.CH.Ph₂

Busch, M. und Rinck, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1761-1772).

Diphenyl-toluidino-methane

Me.C₆H₄.NH.CHPh₂ o-and p-toluidino compounds.

Busch, M. und Rinck, A. loc. cit.

$\begin{array}{cc} \textbf{AMINE} & \textbf{C}_{14}\textbf{H}_{15}\textbf{N} \\ \textbf{\mathcal{P}-Aminodiphenylethane} \\ \text{$\mathcal{C}\Pi_3.CHPh.C_6H_4.N\Pi_2$} \end{array}$

and the benzoyl derivative.

Busch, M. und Rinck, A. loc. cit.

α-β-Diphenylanilidoethane Ph.NH.CHPh.CH₂Ph and its salts.

Busch, M. und Rinck, A. loc. cit.

AMINE $C_nH_{2n-15}N$ AMINE $C_{14}H_{13}N$ Aminostilbene.

Hilpert, S. Chemische Lichtwirkungen. Reaktionen des 4-Amido-2-nitrostilbens. Diss. Berlin, 1905, (46).

4-Dimethylaminostilbene NMe₂.C₆H₄.CH: CHPh

Sachs, F. und Sachs, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (511-517).

AMINE C_nH_{2n-17}N

Anthramine

 α -C $_{14}$ H $_{9}$.NH $_{2}$ Salts, dihydride and

 α , α -dianthramine $(C_{14}H_9)_2NH$ Dienel, H. *l.c.*, (2862-2867).

AMINE C₁₇H_{2n-19}N
AMINE C₁₇H₁₅N

Phenyl-\alpha-naphthyl-carbinylamine C₁₀H₇.CHPh.NH₂

Phenyl-a-naphthylanilidomethane C₈H₅.NH.CHPh.C₁₀H₇

Busch, M. und Rinck, A. l.e., (1761-1772).

 $\begin{array}{ccc} \textbf{AMINES} & \textbf{C}_{\text{n}}\textbf{H}_{2^{\text{n}}-21}\textbf{N} \\ \textbf{AMINE} & \textbf{C}_{1^{\text{g}}}\textbf{H}_{17}\textbf{N} \\ p\text{-Aminotriphenylmethane} \\ \text{NH}_2.\text{C}_6\Pi_4.\text{CHPh}_2 \end{array}$

Benzoyl derivative; 3-nitro and 3-nitro-4-benzoylaminotriphenylmethane.

Thomae, C. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F.), 71, 1905, (566-576).

AMINO-ALCOHOLS
[See also the corresponding alcohols

1200-1250].

AMINO-ALCOHOL C₀H_{2n-5}ON

AMINO-ALCOHOL C₇H₉ON
o- and m- Aminobenzyl alcohol
NH₇.C₆H₄.CH₂.OH

Mettler, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1745-1753).

 $\begin{array}{ccc} AMINO\text{-}ALCOHOLS & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2^{n}-13}\textbf{0}\textbf{N} \\ \textbf{AMINO\text{-}ALCOHOL} & \textbf{C}_{14}\textbf{H}_{15}\textbf{0}\textbf{N} \\ \textbf{Diphenyloxyethylamine} \\ \textbf{HO.CPh}_{2}.CH_{2}.NH_{2} \end{array}$

Paal, C. und Weidenkoff, E. l.c., (1686-1689).

AMINO-PHENOLS
[See also the corresponding phenols 1230].

AMINOPHENOL C_nH_{2n--5}0N AMINOPHENOL C₆H₇0N

Aminophenol $HO.C_6H_4.NH_2$ $Methyl\ ether\ MeO.C_6H_4.NII_2$ (Anisidine).

Diphenylcarbinylanisidine $C_{20}H_{19}ON$ *i.e.*

MeO.C₆H₄.NH.CHPh₂ (Diphenylanisidinomethane) o- and p- compounds.

Busch, M. und Rinck, A. l.c., (1761-1772).

p-Aminophenol.

Fabre, C. Révélateurs au méthylparamidophénol. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 4.] Berlin, 1904, (346-347).

Lumière, A., Lumière, L. und Seyewetz, A. Herstellung und entwickelnde Eigenschaften des Metochinons, einer Verbindung des Methylparamidophenols (Metol) mit dem Hydrochinon. D. Phot. Ztg, Weimar, 27, 1903, (377–381).

Reverdin, F. und Dresel, A. Dinitroderivate des p-Aminophenols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1593-1599).

Zernik, F. Phenacetin und die übrigen therapeutisch verwendeten Derivate des p-Amidophenols. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (279–280, 288, 295–296).

Dinitro-p-aminophenol $C_6H_2(NO_2)_2(NH_2)(OH)[6:4:2:1]$ (Picramic acid).

Borsche, W. und Heyde, A. Aromatische Purpursäuren. VIII. Pikraminsäure und Cyankalium. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3938–3942).

Phenylaminophenol C₆H₅.NH.C₆H₄.OH (Oxydiphenylamine).

Reverdin, F. et 'Delétra, E. Dérivés chloronitrés et nitrés de la 4-oxy-2'4-dinitrodiphénylamine. Genève, Arch. Sci. Phys., (sér. 4), 17, 1904, (423–432).

AMINOPHENOL C₈H₁₁ON ω-Amino-o-ethylphenol HO.C₆H₄.CH₂.CH₂.NH₂ and the methyl ether MeO.C₆H₄.C₂H₄.NH₂

Pschorr, R. und Einbeck, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2067-

2077); Einbeck, H. Diss. Berlin, 1905, (63).

AMINOPHENOL C10H15ON

Thymolylamine C₃H₇.C₆H₂Me(OH).NH₂

Dithymolylamine C20H29O2N i.e. [C₆H₂(OH)(Me)(C₃H₇)]₂:NH The dimethyl, methyl and dibutyl ethers.

Decker, H. und Solonina, B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (64-68).

AMINOPHENOL CnH2n-502N AMINOPHENOL C7H9O2N Amino-orcinol

Methyl ether C₆H₂(OH)(NH₂)(CH₃)(OCH₃)[1:2:3:5]

Henrich, F. und Schierenberg, F. Ein Oxydationsprodukt des Amidoorcinmonomethyläthers. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (365–374).

AMINOPHENOL $C_n H_{2n-5} O_3 N$ AMINOPHENOL $C_7H_9O_3N$

Trioxybenzylamine [5:4:3:1]C₆H₂(OH)₃.CH₂.NH₂

 $\begin{array}{c} Trimethyl\ ether\ C_{10}H_{15}O_3N\ i.e.\\ C_6H_2(OMe)_3.CH_2.NH_2 \end{array}$ (Trimethoxybenzylamine).

Heffter, A. und Capellmann, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3634-3640).

AMINOPHENOL $C_{n}H_{2n-1},0N$ AMINOPHENOL C15H19ON

Amino iso-amyl-\beta-naphthol HO.C₁₀H₆.CII(C₄H₉).NH₂

Betti, M. e Torricelli, A. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte Ia, 1903, (I-17).

Benzylideneaminoamyl-\beta-naphthol HO.C₁₀H₆.CH(C₄H₉).N:CHPh

Betti, M. l.e., (17-26).

AMINOPHENOLS $C_n H_{2n-17} ON$ AMINOPHENOL C14H11ON 1.2-Aminoanthrol

C₆H₄:C₂H₂:C₆H₂(OH).NH₂ and 1,2-Acetylamino anthrol and triacetyl amino-anthrol.

Lagodzinski, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (59-89).

AMINOPHENOLS $C_n H_{2n-19} ON$ AMINOPHENOL C17H15ON Aminobenzyl-\beta-naphthol

HO.C₁₀H₆.CPhH.NH₂ Salts and acetyl and benzoyl derivatives.

Betti, M. e Torricelli, A. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1^a, 1903, (1-17).

Isopropylidene-amino-benzyl-B-naphthol

HO.C₁₀H₆.CHPh.N:CMe₂

Betti, M. e Foa, V. l.c., (27-35).

Salicylideneaminobenzylβ-naphthol

HO.C₁₀H₆.CHPh.N:CH.C₆H₄.OH

Betti, M. e Foà, V. loc. cit.

Cinnamylideneaminobenzyl- β -naphthol HO.C₁₀H₆.CHPh.N:CH.CH:CHPh

Betti, M. e Foà, V. loc. cit.

AMINOPHENOLS $C_n H_{2n-19} O_2 N$ AMINOPHENOL C17H15O2N

Dioxyphenylnaphthylcarbinylamine HO.C₁₀H₆.CH(NH₂).C₆H₄OH

Betti, M. e Torricelli, A. l.c., (I-17).

AMINO-ALDEHYDES. [See also the corresponding aldehydes 1400-1450]

> Aminobenzoic aldehydc $NH_2.C_6H_4.CHO$ [See also 1430].

Methylaminobenzoic aldehyde.

Schmidt, O. N-Methyl-o-amidobenz-aldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges, **38**, 1905, (200–203).

Dimethylaminobenzoicaldehyde and diethylaminobenzoic aldehyde.

Sachs, F. und Sachs, L. 38, 1905, (517-526).

AMINO-KETONES.

[See also the corresponding ketones 1500-1550.]

AMINO-KETONE $C_nH_{2n-7}ON$

AMINO-KETONE C₈H₉ON

Amino-acetophenone NH2.C6H4.CO.CH3

Broniatowski, H. Nitrierung des Acetylmetaamidoacetophenons. Diss. Amines. 787 1630

techn. Hochschule. Karlsruhe, 1903, (55).

AMINO-KETONE $C_nH_{2n-7}O_2N$ AMINO-KETONE $C_8H_9O_N$ Oxyaminoacetophenone $CH_3.CO.C_8H_2(OH)NH_2$

Schüler, A. Derivate des 2-Oxy-5-Amino-&-Chloracetophenons und einige Cumaranone. Diss. Rostock, 1903, (56).

AMINO-KETONE $C_nH_{2^{n-19}}O_3N$ AMINO-KETONE $C_{14}H_9O_8N$ Oxyaminophenanthraquinone,

Schmidt, J. und Leipprand, F. Ueberführung, von 4. 5-Dinitro in 4. 5-Amidooxy- Phenanthrenchinon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3733-3737).

$\begin{array}{ccc} \textbf{AMINO-KETONE} & \textbf{C}_n\textbf{H}_{2n-18}\textbf{0}_4\textbf{N} \\ \textbf{AMINO-KETONE} & \textbf{C}_{14}\textbf{H}_8\textbf{0}_4\textbf{N} \\ \textbf{Dioxyaminoanthraquinone}. \end{array}$

Erber, J. Amidoalizarine. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1903, (49).

HYDROXYLAMINE DERIVATIVES.

[Individual Oxims are indexed under the corresponding aldehyde or ketone.]

Brand, K. Herstellung von β-Arylhydroxylaminen durch elektrochemische Reduction von aromatischen Nitrokörpern, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3076–3078).

Francesconi, L. e Ferrulli, F. Azione dell'acido nitroso sulle ossime della serie della santonina e acido santolico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (188-206).

e Piazza, E. Composti di argento e di mercurio di alcune ossime e trasformazione delle ossime stereoisomere. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5^a), **12**, 2^o semestre, 1903, (128-137).

Hentschel, W. Verhalten der Carbanilido-N-Aryl-Aldoxime gegen verschiedene Basen. Diss., Leipzig, 1902, (51).

Oliveri-Tortorici, R. Monoeteri delle chinondiossime. Gazz. chim., ital., Roma., 33, parte 1^a, 1903, (237-240).

Sickermann, C. Salzbildung und Veresterung der m-Nitrobenzaldoxime wie der p-Chlorbenzophenonoxime und p-Tolylphenylketoxime. Diss. Leipzig, 1903, (62).

Werner, A and Detscheff, T. Beckmannsche Umlagerung bei Oximen benzonartig constituirter Ketonalkohole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (69-84).

Wortmann, W. Zur Kenntnis der N-Arylhydroxylamine. Diss. Leipzig, 1903, (51).

Phenylhydroxylamine.

Weitnauer, H. β-Phenylhydroxylamin und o-Amidobenzaldehyd. Zürich. Diss., 1904, (88).

Dianisoyl-phenyl-hydroxylamine $C_{22}H_{19}O_5N$ *i.e.* PhN(O.CO. C_6H_4 .OMe)(CO. C_6H_4 .OMe)

Ciamician, G. und Silber, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3813-3824).

Mono- and Di-benzoyl-hydroxyl-amine.

Marquis, R. Les acides benzhydroxamique et dibenzhydroxamique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1398-1400).

 α -and β -Benzoin oxime $C_{14}H_{13}O_2N$ and their acctyl and carbanilidoderivatives.

Werner, A. und Detscheff, Th. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (69-84).

DIAMINES.

DIAMINES $C_nH_{2n-4}N_2$ Phenylene-diamine $C_6H_4(NH_2)_2$

Benzenesulphonyl derivatives of o-, mand p-Phenylenediamines PhSO₂.NH.C₆H₄.NH₂

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. The diazo-derivatives of the benzenesulphonylphenylenediamines. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (73-87); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (8-9).

Benzenesulphonylmethyl derivatives of o-, m- and p-Phenylenediamines PhSO₂,NMe.C₆H₄,NH₂

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [Benzenesulphonylmethyl-o-, -m-and -p-phenylenediamines and their diazotisation.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (73-87); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (8-9).

Tetrabenzenetetrasulphone derivatives of m- and p-Phenylenediamine $C_6H_4[N(SO_2Ph)_2]_2$

Hinsberg, O. und Kessler, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (906-911).

BIS - DIBENZENESULPHONEMETHYLENE-ETHYLENE-and TRIMETHYLENE-m-PHENYLENE DIA-MINE also bis-dibenzenesulphone trimethylene-p-phenylenediamine.

Hinsberg, O. und **Kessler**, J. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (110– 121).

o-Phenylene-diamine.

Willstätter, R. und Pfannenstiel, A. Oxydation des o-Phenylendiamins. (VII. Mitt. über Chinoïde.) Berlin, Ber. D., chem. Ges., 38, 1905, (2348–2352).

m-Phenylene-diamine

4.6-DIBROMO-m-PHENYLENEDIAMINE.

Morgan, G. T. and Wootton, W. O. [Action of diazonium salts on 4:6-dibromo-m-phenylenediamine.] London, J. ('hem. Soc., 87, 1905, (935-944); [abstraet] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (179).

DIJODO-m-PHENYLENEDIAMINE.

Morgan, G. T. and Wootton, W. O. [Di-icdo-m-phenylenediamine and its azo-derivatives. s-Diphenyldicarbamido-derivative, C₆H₂I₂(NH.CO.NHPh)₂] London, J. Chen. Soc., 87, 1905, (935-944); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (179).

4-Nitro-m-Phenylene-Diamine.

Morgan, G. T. and Wootton, W. O. [4-Nitro-m-phenylenediamine and its 6-bromodiacetyl-6-brome-, 2:6-dibrome-, 6-ehloro-, and diacetyl-6-chloro-derivatives and their azo-compounds.] London, J. Chem. Soc., 21, 1905, (935–944); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 87, 1905, (179).

p-Phenylene-diamine.

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [The formyl, acetyl, succinyl and benzoyl derivatives of p-phenylene-diamine and the action of nitrous acid on them.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (921-935).

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [Naphthalene-α-and-β-sulphonyl derivatives NH₂.C₀H₄.NH.SO₂.C₁₀H₇]. loc. cit.

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [Toluene-p-sulphonyl-and m-xylene-4-sulphonyl-p-phenylene-diamine. Benzene-1: 3-disulphonylbis-p-phenylene-diamine.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1302-1310); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (222).

o-Phenylenedimethyl-diamine

4-Bromo-N.N'-dimethyl-o-phenylenediamine.

Fischer, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (320-328).

sym-Dibenzyl-o-phenylenediamine

and 4-Bromo-N-N'-dimethyl-o-phenylenediamine.

Fischer, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (320-328).

p-Phenylene-dimethyldiamine

 $C_6\Pi_4(NHMe)_2$

(N,N'-Dimethyl-p-phenylenediamine)

Salts and N, N'-DI-p-TOLUENESULPHONE derivative.

Willstätter, R. und Pfannenstiel, A. l.e., (2244-2251).

Phenylphenylene-diamine

NH₂.C₆H₄.NHPh (Aminodiphenylamine).

Witz, R. Ueber Diazoderivate aus p-Amidodiphenylamin. Diss. Würzburg, 1902, (39).

DIAMINE $C_7H_{10}N_2$ Tolylene-diamine

 $MeC_6H_2(NH_2)_2$

Benzenesulphonyl derivative NH₂.C₆H₃Me.NH.SO₂Ph

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (921-935).

5-Bromo-2.4-Tolylene-diamine.

Morgan, G. T. and Clayton, A. [5-Bromo-2:4-tolylenediamine.] l.c., (944-951).

Tolylenedimethyldiamine

5-Bromo-as (4)-ыметнүг 2 : 4-

TOLYLENEDIAMINE
C₉H₁₃N₂Br *i.e.* NMe₂,C₆H₂MeBr,NH₂

Morgan, G. T. and Clayton, A. 5-Bromo-as (4) dimethyl- 2: 4- diaminotoluene [and its acetyl, 2-benzenesulphonyl and benzoyl derivatives]. Lon-

don, J. Chem. Soc., 87, 1905, (914-951); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (182-183).

DIAMINE $C_1H_{12}N_2$ p-Xylylene-2.5-diamine

 $C_6H_2Me_2(NH_2)_2[4:1:2:5]$ BENZENESULPHONYL DERIVATIVE NII2.C6H2Me2.NH.SO2Ph

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (921-935).

p-Tolyl-xylylene-oω-diamine

NH₂.C₆H₃Me.CH₂.NH.C₆H₄Me (o-Amino-m-xylyl-p-toluidine) and the condensation products with aldehydes.

Walther, R. von und Bamberg, R. J prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (153–163).

DIAMINES C.H 2n-10 N2 DIAMINE C10 H10 N2

1.4-Naphthylenediamine BENZENESULPHONYL DERIVATIVE NH2.C10H6.NH.SO2Ph

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (921-935).

DIAMINES CnH2n-12N2 DIAMINE $C_{12}H_{12}N_2$ Diaminodiphenyl NH2.C6H4.C6H4.NH2 (Benzidine).

Ehrenfeld, R. Benzidinsalze. (Benzidinfluorhydrate und Benzidinsiliciumfluorhydrat). ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (422 - 424).

Kočubej, A. La composition du chromate de benzidine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (349-351).

Willstätter, R. und Kalb, L. Benzidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1232).

> DIPHENYLBENZIDINESULPHONE C24H18O2N2S

i.e. $\frac{\text{NHPh.C}_6\text{H}_3}{\text{NHPh.\dot{C}}_6\text{H}_3} > \text{SO}_2$

Kadiera, V. l.e., (3575-3578).

DIPHENYLBENZIDINEDICARBOXYLIC ACID C26H20O4N2 i.e. [-C₆H₄.NH.C₆H₄.CO₂H]₂ Kadiera, V. loc. cit.

DIAMINE C13H14N2 Diaminodiphenylmethane CH2 (C6H4.NH2)2

2, 10-Diaminodiphenylmethane and the hydrochloride and acetate.

Zincke, Th. und Prenntzell, W. l.c., (4116-4122).

Diaminoditolyl $NH_2.C_6H_3Me.C_6H_3Me.NH_2$

(Tolidine).

Vicari, F. Konstitution des o-Tolidins. Diss. k. techn. Hochschule, München, 1905, (39).

DIAMINE $C_{14}H_{16}N_2$ Diaminodiphenylethane CII₃.CH(C₆II₄.NII₂)₂

Trichloro-dinitramino-diphenylethane CCl₃.CH₁C₆H₄.NH.NO₂)₂

Wheeler, A. S. and Glenn, M. R. Derivatives of trichlorethylidene-di-pnitrophenamine. Chapel Hill, N.C., J. Elisha Mitchell Sci. Soc., 19, 1903, (63-66).

DIAMINE $C_{15}H_{18}N_2$ Trimethylene-bisaniline

DIPHENYLNITROTRIVETHYLENEDIAMINE (PhNH.CH₂)₂CH.NO₂

Duden, P., Bock, K. und Reid, H. J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2036-2044).

DIAMINE $C_nH_{2^{n-14}}N_2$ DIAMINE $C_{14}H_{14}N_2$ Diaminostilbene.

Fischer, H. o-Diamidostilben. Diss. Marburg, 1902, (56).

$C_nH_{2n-20}N_2$ DIAMINEDIAMINE $C_{19}H_{16}N_2$

3.4-Diamino-triphenylmethane PhCH(C₆H₄.N11₂)₂

Dibenzoyl and diacetyl derivatives.

Thomae, C. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (566–576).

DIAMINO-ALCOHOLS.

DIAMINO ALCOHOL C14H16ON2

Diaminodiphenylethyl alcohol DINITRAMINO-DIPHENYL-DICHLORO-ETHYL

ALCOHOL HO.CCl2.CH.(C6H4.NII.NO2)2

and the methyl ether

Wheeler, A. and Glenn, M. R. Chapel Hill, N.C., J. Elisha Mitchell Sci. Soc., **19**, 1903, (63-66).

DIAMINO-ALCOHOL $C_{19}H_{18}ON_2$ Diaminotriphenylcarbinol $11O.CPh(C_6H_4.NH_7)_2$

Dimethyldiaminodiphenylcarbothiol

 $\begin{array}{c} C_{23}H_{26}N_2S \quad \textit{i.e.} \\ HS.CPh(C_6H_4.NMe_2)_2 \\ \textit{(Carbothiol of Malachite green).} \end{array}$

Lambrecht, R. und Weil, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (270-282).

DIAMINO-PHENOLS.

DIAMINOPHENOL $C_5H_8ON_2$ Diaminophenol $C_6H_3(NH_2)_2OH$

Lumière, A., Lumière, L. und Seyewetz, A. Veränderlichkeit der Diamidophenolentwickler und ihre Konservierung. (Uebers.) Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (371–375).

DIAMINOPHENOL $C_bH_{12}O_2N_2$ 1, 2.-Dioxyxylylene- ω -diamine

 $\begin{array}{c} (\mathrm{HO})_2\mathrm{C}_6\mathrm{H}_2(\mathrm{CH}_2.\mathrm{NH}_2)_2\\ Di-\mathrm{N-salicyl}\ derivative\\ (\mathrm{HO})_2.\mathrm{C}_6\mathrm{H}_2.(\mathrm{CH}_2.\mathrm{NH.Co.C}_6\mathrm{H}_4.\mathrm{OH})_2\\ \mathrm{and}\ Di-\mathrm{N-salicyl-1,\ 4-dioxyxylylene} \end{array}$

Einhorn, A. und **Schupp**, G. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (252–263).

DIAMINO-KETONES.

DIAMINOKETONE $C_{13}H_{12}ON_2$. Diaminobenzophenone.

Georgievics, G. von. Carbinole. [Diamidobenzophenon etc.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (884-886).

Tetramethyl-o-diaminobenzophenone $C_{12}H_{20}ON_2$

Baeyer, A. von. l.c., (2759-2765).

DIAMINOKETONE $C_{14}H_{16}O_2N_2$ Diaminoanthraquinone.

Krieger, A. Abkömmlinge des 1.5. Diamidoauthrachinons. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1903, (71).

OXYAMIDINES.

Holzweissig, E. I. Über Oxyamidine. Diss. Würzburg, 1903, (51).

HYDRAZINES

INCLUDING HYDRAZO COMPOUNDS.

Alberda van Ekenstein, W. et Blanksma, J. J. Hydrazones dérivées des nitrophénylhydrazines para, meta et ortho. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (33-39).

Borsche, W. Beziehungen zwischen Chinonhydrazonen und p-Oxyazoverbindungen. (3. Abh.) Ueber Chinonoximhydrazone. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (176-207).

Bywaters, H. W. Einwirkung von Hydrazinen auf Formylessigester. Diss. Würzburg, 1902, (55).

Franzen, H. Ersatz der Hydroxylgruppe durch die Hydrazinogruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (266-270).

Reduktion von Hydrazonen in saurer Lösung. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (211–219).

Henle, F. Reduction von Carbonsäurederivaten zu Aldehydderivaten. (2. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1362-1369).

Mayer, W. und Tollens, B. Fucose-Phenylosazon. *l.e.*, (3021-3022).

Müther, A. Tabellarische Uebersicht über die bis jetzt hergestellten aromatischen Hydrazone, Osazone u. Hydrazide der Żuckerarten u. der der Zuckergruppe nahestelenden Säuren. Diss. Göttingen, 1903, (56).

Nöldeke, A. Umlagerungsprodukte des Acetyloamidohydrazotolnols. Basel, Diss. 1904, (44).

Oddo, G. und Puxeddu, E. Reduction der Oxyazoverbindungen zu Aminophenolen vermittelst Phenylhydrazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2752-2755).

Ofner, R. Abscheidung von Aldosen durch seeundäre Hydrazine. l.c., 37, 1904, (4399-4402).

Tollens, B. and Maurenbrecher, A. D. Diphenylhydrazone der l-Arabinose und der Xylose. *l.c.*, **38**, 1905, (500–501).

Votoček, E. und Vendráček, R. Gegenseitige Verdrängung der Zuckergruppen in Hydrazonen. *l.c.*, (1093–1095).

Zeller, T. Tautomerie zwischen p-Oxyazoverbindungen und Chinonhydrazonen. Diss. Göttingen, 1904, (62).

HYDRAZINES C_nH_{2n-4}N₂ HYDRAZINE C₆H₈N₂

Phenyl-hydrazine PhNH.NH2

Bamberger, E. und Billeter, O. Einwirkung von Aethylnitrat auf Phenylhydrazin bei Gegenwart von Natriumaethylat, Zürich, Vierteljahrschr. Natf. Ges., 48, 1904, (329-334).

Batik, F. Unsymmetrische Phenylhydrazinderivate. Basel, Diss. 1904, (43+2).

Johnson, T. B. and Menge, G. A. Action of phenythydrazine on benzoylpseudoureas: 1, 5-diphenyl-3-aminopyrro-α,β'-diazole derivatives. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, ([358]-372).

Koršun, G. Action de l'éther diacétopropionique sur le hydrazine et sur le phényllydrazine. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (16-35).

Action du phénylhydrazine sur l'éther diacétopropionique. (Russ.) l.c., (36-43).

Lockemann, G. und Liosche, O. Aethylidenphenylhydrazin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (14-50).

Struthers, R. de J. F. Some interactions of metallic cyanides with [phenylhydrazine; formation of the compounds, $\lg C_2 N_2 N H Ph.N H_2$ and $\ln N H_2$. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (95).

Tröger, J. und Volkmer, F. Einwirkung von Phenylhydrazin auf arylthiosulfonierte Acetessigester. J. prakt. ('hem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (375–392).

NITROPHENYLHYDRAZINE.

Medwedew, A. [K.] Ein Derivat der Glukuronsäure und des p-Nitrophenylhydrazins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1646-1650). Berichtigung. Ebenda, 38, 1905, (2283).

 $\begin{array}{ccc} Quinoneoxime & benzoylphenylhydrazone \\ & C_{18}H_{15} \cap_2 N_3 \\ & NOH: C_6H_4: N.NPh.CO.C_6H_5 \end{array}$

Borsche, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (176–207).

Phenyl-d amyl-hydrazine

('2H₅.CHMe.CH₂.NPh.NH₂

Neuberg, C. und Federer, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (866-868). (p-7195)

HYDRAZINE C₈H₁₂N₂ p-Xylylhydrazine C₆H₃Me₂.NH.NH₂

Salts and condensation products with benzaldehyde and benzophenone.

Acetyl and benzoyl derivatives.

Willgerodt, C. and Lindenberg, W. J. prakt. Chem., Leipzig (N.F.), 1905, 71, (398-409).

Picryl, o,p-dinitrophenyl, and 2-nitro-5-cillorophenyl-xylylhydrazines.

Willgerodt, C. und Lindenberg, W. loc. cit.

p-Ethylphenylhydrazine C₆H₄Et.NH.NH₂

Salts and benzaldehyde derivative. Picryl- o, p-dinitrophenyl-ethylphenyl-hydrazine.

Willgerodt, C. und Harter, H. l.c., (409-416).

HYDRAZINE C₉H₁₄N₂ ψ-Cumylhydrazine

C₆H₂Me₃.NH.NH₂ and the acetate and benzoate.

Willgerodt, C. und Herzog, F. l.c., (385-398).

o, p-Dinitrophenyl- ψ -cumylhydrazine [5:4:2:1] $C_6H_2Me_3$. NH.NH. $C_6H_3(NO_2)_2$ and 2-Nitro-5-chloro-phenyl-4-cumylhydrazine.

Willgerodt, C. und Herzog, F. loc. cit,

Picryl-p-cumylinydrazine
C₆H₂Me₃.NH.NH C₆H₂(NO₂)₃

Willgerodt, C. und Herzog, F. loc. cit.

HYDRAZINES CuH2n-40N2

HYDRAZINE C₆H₈ON₂

p-Oxyphenylhydrazine HO.C₆H₄.N₂H₃

8-Benzoyl-4-oxyphenyliiydrazine OH.C₆H₄.NH.NH.CO.C₆H₅

Borsche, W. und Ockniga, K. A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (85-109).

HYDRAZINES C.H.2n-6N2

HYDRAZINE C7H N2

 $\begin{array}{c} \textbf{Benzylidenehydrazine} \ \, \text{CHPh}: N.NH_2\\ \text{Benzylidene} \ \, \text{acethydrazide} \ \, C_9H_{10}ON_2\\ i.e. \ \, \text{CH}_3.CO.NH.N: CHPh \end{array}$

Stollé, R. und **Münch**, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (393–422).

HYDRAZINES CnH2n-60N2

HYDRAZINE $C_7H_{\circ}ON_2$

Benzoylhydrazine C₆H₅.CO.NH.NII₂

Benzhydrazide). Ethyldene derivative BzNH.N: CHMe

Stollé, R. und Münch, E. loc. eit.

BENZYLIDENE BENZHYDRAZIDE $C_6H_5.CO.NH.N:CHPh$ and the silver and sodium salts.

Stollé, R. und Münch, E. loc. cit.

P-TOLYLIDENE BENZHYDRAZIDE C₆H₅.CO.NH.N: CH.C₇H₇ and the silver salt.

Stollé, R. und Münch, E. loc. cit.

DIBENZOYLOXALHYDRAZIDE $C_{16}H_{14}O_4N_4$ i.e. [-CO.NH NH.CO.C₆H₅]₂

Stollé, R. und Kind, W. l.c., (423-432).

Quinoneovimebenzovlhydrazone $C_{13}H_{11}O_5N_3$ i.e. NOH: C_6H_4 : N.NH.CO. C_6H_5

Borsche, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (176-207).

GLYOXAL DIBENZOYLOSATONE $C_{16}H_{14}O_2N_4$ i.e. $[C_6H_5,CO.NH.N:CH-]_2$ and the sodium, silver and mercury salts.

Stollé, R. und Münch, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (393-422).

BENZILDIBENZOYLOSAZONE
also the mono- and di-silver and sodium
salts and the HgCl compound.

Stollé, R. and Münch, E. loc. cit.

FURFURYLIDENE BENZHYDRAZIDE $C_{12}\Pi_{16}O_2N_2$ i.c. $C_6\Pi_5.CO.NH.N:CII.C_4\Pi_3O$ and the silver salt.

Stollé, R. und Münch, E. loc. cit.

TRIAMINES.

TRIAMINES $C_nH_{2n-19}ON_3$

TRIAMINE $C_{19}H_{19}ON_3$ Pararosaniline

Hexamethylthiopararosaniline $C_{25}H_{31}N_{5}S$ *i.e.*

HS.C C₆H₄, NMe]₃ (Carbothiol of Crystal violet.)

Lambrecht, R. und Weil, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, [270-282]. TETRAMINES.

TETRAMINE $C_{16}H_{12}N_4$ 2, 3-Naphthylenedihydrazine

 $C_{10}H_6(NH.NH_2)_2$ and the hydrochloride and benzylidene derivative.

Franzen, II. l.c. (266-270).

Tetraaminotetraphenyl-p-xylene Octomethyltetraaminotetraphenyl-p-xylene.

Claussner, P. l.c. (2860-2862).

1640 AMINO-DERIVATIVES OF REDUCED BENZENOID AND CYCLIC HYDROCARBONS.

Braun, J. [Une nouvelle méthode pour la décomposition des bases cycliques organiques. [Polish] Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (417-422, 444-448).

Roy, L. Pulegon und Synthese bicyclischer Systeme. [Alkamiu.] Diss. Berlin, 1905, (55).

Schmidlin, J. Tétraoxycyclohexanerosaniline, nouvelle catégorie de dérivés incolores. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (506-507).

Carbinolsels et cyclohexanerosanilines; phénomènes de décoloration. l.c. | 521-524).

MONAMINES.

AMINE C₀H₂₀₊₁N
AMINE C₀H₁₃N
Cyclohexylamine C₀H₁₁NH₂
Cyclohexylamine

and the nitrosamine $(C_6H_{11})_2N$.NO

Wallach, O., Hüttner, K. und Altenburg, J. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (54-74).

Cyclohexylbenzylamine
C₁₃H₁₉N i.e. C₅H₁₁.NH.CH₂.C₆H₅
Hydrochloride and sulphocyanate.

Wallach, G., Hüttner, K. und Altenburg, J. loc. cit.

AMINE $C_7H_{15}N$ Cyclohexylcarbinylamine C_6H_{11} , CH_2 , NH_2

Demjanov, N. Sur le nitrile de l'acide hexaméthylènecarbonique, sur l'amine C₆H₁₁CH₂NH₂ et sur sa transformation en alcool subérique, (Russ.) St. Peter-

burg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (166-176).

Methylcyclohexylamine $Me.C_6H_{10}.NH_2$

Methylcyclohexylbenzylamine C₁₄H₂₁N *i.e.* C₇H₁₃.NH.('H₂.C'₆II₅

Wallach, O., Hüttner, K. Altenburg, J. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (54-74).

Dicyclodimethyldihexylamine

 $NH(C_7H_{13})_2$ and the formate.

Wallach, O., Hüttner, K. und Altenburg, J. loc. cit.

Cyclomethylhexylamylamine $C_{12}H_{25}$. N i.e. C_5II_{11} . NII. C_7H_{13} and the platini-chloride.

Wallach, O., Hüttner, K. und Altenburg, J. loc. cit.

AMINE $C_{10}H_{21}N$

Menthylamine C₁₀H₁₉.NH₂

Ihssen, G. Isomere Menthylamine a. Menthole. Diss., Leipzig. 1903, (56).

Konovalov, M. I. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (237–246).

Thymomenthylamine C₁₀H₁₉.NH₂ Brunel, L. Le menthone dérivé des hexahydrothymols. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (792-794).

AMINES C_nH_{2n-1}N

AMINE C_iH₁₅N

Granatanine.

Veraguth, H. Derivate des Cyclooctans. [Dimethylgranatanin etc.] München, 1905, (83).

> AMINE C₁₀H₁₉N Thujvlamine C₁₀H₁₇NH₂

Also thujyldimethylamine C₁₀H₁₇NMe₂ and THUJYLTRIMETHYLAMMONIUM HODIDE.

Čugajev, L. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (988– 1052).

AMINES C₁₁H_{2n-3}N

AMINE C₁₀H₁₇N

Pinylamine

DIMETHYLPINYLAMINE

Dihydromethylpinylamine. Chloro-derivative C₇H₁₂<CCIMe CH.NMe₂

Tilden, W. A. and Stokes, J. A. Chlorohydrodimethylpinylamine and the (p-7195)

action of alcoholic potash on it; also its hydrochloride. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (836-840; abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (183).

 $C_{12}H_{21}N$ i.e. $C_7H_{12} < \overset{\text{C'Me}}{C.NMe}_2$

Tilden, W. A. and Stokes, J. A. [Dimethylpinylamine and its salts.] loc. cit.

 $\begin{array}{c} \textbf{Camphorimine} \\ \textbf{Chlorocamphorimine} & \textbf{C}_8\textbf{H}_{14} \begin{matrix} \textbf{C} : \textbf{NH} \\ \dot{\textbf{C}} \textbf{HCl} \end{matrix}$

Angeli, A. Angelico, F. e Castellana, V. Alcumi derivati della [nitroso] canfora. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5^a), **12**, i, 1903, 428-434.

Decahydro-β-naphthylamine C₁₀H₁₅.NH₂

Leroux, H. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (46-47).

AMINE C₁₁H₂₁₁₋₇N AMINE C₂H₁₁N Hydrindamine

 $C_6H_4 < CH_2 \longrightarrow CH_2$ and its derivatives.

Kipping, F. S. Isomeric salts of the type NR₁R₂H₃. A correction. Isomeric forms of d-bromo-and d-chlorocamphor-sulphonic acids. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (628-638); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (124-125).

 $\begin{array}{c} AMINE \ \ C_{11}H_{2n-37}N \\ \text{AMINE } \ C_{29}H_{21}N \\ \end{array}$ Aminodiphenylchrysofluorene

 $\frac{C_6H_4}{\dot{C}_{10}H_6}$ > CPh. C_6H_4 . NH₂

Ullmann, F. und Mourawiew-Winigradoff, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2213-2219).

AMINE C₁₈H₂₈-47N AMINE C₃₈H₂₉N

Aminotetraphenylanthracene dihy-

 $\begin{array}{c} \text{dride} \\ \text{Ph}_2\text{C} < \stackrel{\text{C}_6\text{H}_4}{\text{C}_6\text{H}_4} > \text{CPh.C}_6\text{H}_4\text{NH}_2 \end{array}$

Haller, A. et Guyot, A. Dihydrure d'anthracène γ-tétraphénylé et ses dérivés. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (283-287). [Erratum (400)].

3 + 2

 $\begin{array}{c} \textbf{Dimethylaminotetraphenylanthra-}\\ \textbf{cene} & \textbf{dihydride} \\ \textbf{Ph}_2\textbf{C} < \begin{matrix} \textbf{C}_6\textbf{H}_4 \\ \textbf{C}_6\textbf{H}_4 \end{matrix} > \textbf{CPh.C}_6\textbf{H}_4\textbf{NMe}_2 \end{array}$

Haller, A. et Guyot, A. loc. cit.

Diethylaminotetraphenylanthracene dihydride

 $Ph_2C < \stackrel{C_6H_4}{\subset} CPh.C_6H_4NEt_2$

Haller, A. et Guyot, A. loc. cit.

HYDROXYLAMINE
DERIVATIVES.

Böcker, E. und Kämmerer, P. Krystallographische Bestimmungen an den eine neue Art von optischer Isomerie darbietenden Modifikationen des Benzoylmethylhexanonoxims. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (178–184).

Gittel, W. Einwirkung von Hydroxylamin auf Dimethylhydroresorein. Zs. Natw., Stuttgart, 77, 1905, (145-174).

Koech, R. Menthonisoxim. Diss. Göttingen, 1904, (44).

Semmler, F. W. Oxime des Pulegons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (146–148).

Pulegone dioxime

Semmler, F. W. loc. cit.

DIAMINES.

 $\begin{array}{ccc} DIAMINE & \mathbf{C}_{\mathbf{n}}\mathbf{H}_{2^{\mathbf{n}+2}}\mathbf{N}_{2} \\ \textbf{DIAMINE} & \mathbf{C}_{\mathbf{10}}\mathbf{H}_{\mathbf{22}}\mathbf{N}_{2} \end{array}$

3, δ -Diaminomenthane $NH_2.CMe_2.CHI < \frac{CH_2}{CH(NH_2).CH_2} > CHMe$

Semmler, F. W. loc. cit.

 $\begin{array}{ccc} DIAMINES & \textbf{C}_{n}\textbf{H}_{2^{n}-46}\textbf{N}_{2} \\ \textbf{DIAMINE} & \textbf{C}_{42}\textbf{H}_{36}\textbf{N}_{2} \end{array}$

Tetramethyldiaminotetraphenyldilydroanthracene

 $\mathrm{NMe_2.C_6II_4.CPh} < \begin{array}{c} \mathrm{C_6II_4} > \mathrm{CPh.C_6II_4NMe} \\ \mathrm{C_6H_4} > \mathrm{CPh.C_6II_4NMe} \end{array}$ Two isomerides.

Haller, A. et Guyot, A. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (343-345).

 $\begin{array}{cc} \text{DIAMINE} & C_{46}H_{46}N_2 \\ \text{Tetraethyldiaminotetraphenyldi-} \\ \text{hydroanthracene} \end{array}$

 $NEt_2.C_6H_4.CPh < \frac{C_6H_4}{C_6H_4} > CPh.C_6H_4NEt_2$

Haller, A. et Guyot, A. loc. cit.

AMINES CONTAINING OXYGEN.

AMINE $C_{10}H_7O_2N$ Aminomethyleneindandione

 $C_6H_4 < \stackrel{CO}{<} > C : CH.NH_2$

Errera, G. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (417-428).

AMINE $C_{10}H_7O_3N$ Hydroxylamino-methyleneindandione

 $C_6H_4 < \stackrel{CO}{CO} > C : CH.NH.OH$

Errera, G. l.c., (152-160).

AMINE $C_{17}H_{23}O_2N$ Menthonamine.

Konovalov, M. I. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (237–246).

1650 UNCLASSIFIED AMINO-COMPOUNDS

Ortoleva, G. Azione dell'jodio sul benzalfenilidrazone in soluzione piridica [con formazione di una base C₁₈H₁,N₃]. (fazz. chim. ital., Roma, **33**, ii, 1903, (51-60).

Adrenaline.

Bertrand, G. Composition chimique et formule de l'adrénaline. Ann Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (672-677).

Gössling, W. Gegenwärtiger Stand der Adrenalinforschung. Allg. Chem-Ztg, Apolda, 1904, (508-510).

1660 IMIDES AND IMIDO-ETHERS.

IMIDES.

Čugajev [Tschugaeff], L. A. Dérivés ammoniummétalliques des amides organiques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. ftz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 613-616).

Complexe Verbindungen organischer Imide. Succinimidkupfer-Derivative. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2899-2914).

orlov, E. l. Introduction dans les amines primaires aromatiques des groupes—CH₂OII et—CH₂—; préparation des combinaisons avant le caractère des imides. (Russ.) St Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1303-1311); 37, 1405, (1255-1269).

Succinimide C₄H₅O₂N

Čugajev, L. A. Combinaisons ammoniummétalliques du succinimide. (Russ.) *l.e.*, (proc.-verb. 452-453).

795

Emmert, B. Verhalten des Succinimids bei der elektrolytischen Reduktion. Diss. Würzburg, 1905, (60).

Holzweissig, E. Dissociation [Kupfersuccinimid.] Diss. Würzburg, 1903, (51).

Tafel, J. und Naumann, K. lungen zwischen Kathodenpotential und elektrolytischer Reduktionswirkung. [Succinimid.] Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1905, (713-752).

Malimide. Benzyl derivative.

Ladenburg, A. und Herz, W. Die Benzylimide der Aepfelsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (152).

Die Benzylmalimide von Lutz, O. Giustiniani. l.e., (34-38).

Isobutyldicyanoglutaconimide $CHMe_2.CH_2.C < \stackrel{CHCy.CO}{CCy.CO} > NII$

ammonium salt

and the homologous HEXYLDICYANOGLUTA-CONTMIDE.

Condensazione delle Guareschi, 1. aldeidi coll'etere cianacetico: Nota II. Torino, Atti Acc. sc., 38, 1903, (290-300).

Parasantoninimide C₁₅H₁₉O₂N

Francesconi, L. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, ii, 1905, (204-208, 267-273, 304-311).

Benzylimide $C_6H_4 < \stackrel{NII}{CH_2}$

Orlov, E. I. Synthèse nouvelle des benzylidénimides. (Russ.) St. Peter-burg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1272–1277).

Phthalimide.

y-Bromopropylphthalimide.

Gabriel, S. Berlin, Ber. D. chem Ges., 38, 1905, (2389-2404).

> y-NITROPROPYLPHTHALIMIDE C₁₁II₁₀O₄N₂ i.e. C6H4O2: N.[CH2]3.NO2

Gabriel, S. l.c., (1692-1693).

PHTHALYLALANINES C.H.O.: N.CHMe.CO.H and C8H4O2: N.CH2.CH2.CO2H

Gabriel, S. l.c., (630-646).

BENZYLPHTHALIMIDE.

Jaeger, F. M. Benzylphtalimid und Benzylphtalisoimid Zusammenhang zwischen Polymorphie und chemischer Desmotropie. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (371-376).

Quinone-imides.

Hartmann, E. Chinone, Chinole und Chinonimide. Natw. Rdsch., Braunschweig, 20, 1905, (420-423, 429-431, 441-443).

Quinonedimethylimide C₈H₁₀N₂ i.e. $C_6 H_4 (N.CH_3)_2$

Willstätter, R. und Pfannenstiel, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2544 - 2251).

Diphenoquinone-diimide C12H10N2 i.e. NH : C6H4 : C6H4 : NH

Willstatter, R. und Kalb, L. l.c., (I232-124I).

Thymoquinone-thymolimide

C20H25O2N i.e. $C_3H_7.C_6H_2(:O)Me: N.C_6H_2Me(OH)C_3H_7$ Methyl and butyl ethers.

Decker, H. und Solonina, B. l.c., (64-68).

Oxyanthraquinonimides.

Mülhausen, Bull. Prud'homme, M. Soc. ind., 75, 1905, (415-420).

Sulphobenzoic amide

(Saccharin) v. Sulphobenzoic acid 1330.

IMIDO-ETHERS.

Brüning, A. Iminothioäther. Diss. Freiburg i. Br., 1903, (111+43).

HYDRIZINO-HALIDES.

Bowack, D. A. and Lapworth, A. Hydrizino-halides derived from oxalic acid [of the general formula,

CI(or Br).C(CO2Et): N.NHX where X is phenyl, p-chloro- or bromophenyl, m- or p-nitrophenyl, or p-tolyl]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1854-1869); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (257).

Phenylhydrizinoamino-acetic acid

NHPh.N: C(NH2).CO2H (phenylhydrizinoaminomethylene carboxylic acid) and its ethyl ester and amide. Also the ethyl ester of p-TOLYLHYDRIZINOAMINO-ACETIC ACID and of p-CHLOROPHENYL-HYDRIZINOAMINOACETIC ACID.

Bowack and Lapworth, loc. cit.

AZO COMPOUNDS.

1700 GENERAL.

Alway, F. J. and Pinckney, R. M. [RNO + H₂NR' = R.N: N.R' + H₂O₃] Amer. Chem. J., Baltimore Md., **32**, 1904, (398-400).

Hantzsch, A. Constitution and colour of diazo- and azo- compounds. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (289–295).

und Thompson, K. J. Isomerie der sogen. Benzolazocyanessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2266–2276).

Mattisson, M. Synthese von Azoxinderivaten durch Einwirkung von Orthoaminophenol auf die Orthodiketone (Phenanthrenchinon). Lausanne, Thèse, 1904, (78).

1710 AZO-COMPOUNDS (OPEN CHAIN).

Koršun, G. V. Action de l'hydrazine sur l'éther diacétopropionique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1324-1325).

Tichvinskij, M. M. Action du zincéthyle sur le phénylazoéthyle. (Russ.) l.c., (1056-1062).

Azoxydicarbonamide oxime

 $C_2\Pi_6O_3N_6 \ i.e.$ HO.N: $C(NH_2).NO:N.C(NH_2):N.OH$

Wieland, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1445-1461).

1720 AZO-COMPOUNDS (CLOSED CHAIX).

Bönnemann, F. Umlagerungsprodukte der Azonaphtaline. Basel, Diss. 1904, (13).

Borsche, W. Chinonoximhydrazone. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (176-207).

und **Ockinga**, K. A. Eine neue Klasse von Oxyazoverbindungen. *l.c.*, **340**, 1905, (85–109).

Busch, M. und Bergmann, E. o-Aminoazofarbstoffe. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (105–113).

Busse, F. Disazoverbindungen des Paraphenylendiamins, Diss. Tübingen, 1905, (64).

Doliński, J. H. Solubilité de quelques substances organiques dans l'eau à des températures différentes. (Polish) Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (237–240). Flachslaender, J. Nitroäthylbenzole und daraus hergestellte Tetrazofarbstoffe. Diss. k. techn. Hochschule, München, 1902, (24).

Goldschmidt, H. und Löw-Beer, O. Oxyazoverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1098-1113).

Hesselmann, E. J. Elektrochemische Reduktion einiger Nitro-Amino-Azo-Verbindungen. Diss. Giessen, 1905, (67, mit 2 Tab.).

Hollenweger, W. Condensationsfähigkeit der β₁-Amido-a₃-naphtol-β₄sulfosäure. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1904, (49).

Ichenhäuser, E. Disazofarbstoffe aus Phenol und Kresolen. Diss. München, [1905?] (40).

Jaeger, F. M. [Crystallographic study of] diphenylhydrazine, hydrazobenzene and benzylaniline, and [of] the miscibility of the last two with azobenzene, stilbene and dibenzyl in the solid aggregate condition. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (466–474), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (387–395), (Dutch).

Julius, P. Angebliche Azofarbstoffe aus ββ-Dinaphtol. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (12).

Kalb, L. Diphenochinon und Derivate des Diphenochinondiimins. [Azoverbindungen.] Diss. München, 1905, (86).

Koršun, G. V. Action du phénylhydrazine sur l'éther diacétopropionique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1326-1327).

Langhammer, O. Kondensation von Mucobromsäure und Mucochlorsäure mit einigen primären aromatischen Aminen, Diss. Berlin, [1905], (63).

Logothetis, A. Azo- und Amidoazokörper. Diss. Halle a. S., 1904, (88).

Meldola, R. and Eynon, L. A method for the direct production of certain aminoazo compounds, London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1-5); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (250-251).

Michaelis, A. Azoverbindungen der Phenylpyrazole, sowie deren Halogenund Thioderivate. 1. 1-Phenyl-3-methylpyrazol-4-azobenzol,desseu-Homologe und Derivate; bearb. von Richard Leonhardt und Karl Wahle. 2. Azoverbindungen des 1-Phenyl-3-chlorpyrazols und deren Thioderivate; bearb. von Heinrich Simon. 3. Azoverbindungen der 3-pyrazolone und deren derivate; bearb. von Johann Behrens. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (183-235).

Azo-Verbindungen der 3-Pyrazolone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (154).

Mitchell, H. V. Preparation of benzeneazocounarin; its bearing on the constitution of p-hydroxyazo-compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1229–1231); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (220).

Morgan, G. T. and Clayton, A. Influence of substitution on the formation of diazoamines and aminoazo-compounds. Part IV. 5-Bronno-as (4)-dimethyl-2:4-diaminotoluene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (944-951); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (182-183).

and Richards, F. E. Azo-colouring matters derived from artetrahydro-α-naphthylamine. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (652–654).

and Wootton, W. O. Influence of substitution on the formation of diazoamines and aminoazo-compounds. Part III. Azo-derivatives of symmetrically disubstituted primary meta-diamines. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (935-944); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (179).

Noelting, E. und Kopp, E. Amidop-dichlorbenzol. [Azofarbstoffe.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3506-3515).

Oddo, G. und Puxeddu, E. Reduction der Oxyazoverbiudungen zu Aminophenolen vermittelst Phenylhydrazin. l.c., (2752-2755).

Paul, L. Eine näturliche Systematik der Azofarbstoffe. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1809–1816).

Pauli, R. Synthese der Azofarbstoffe auf Grund eines symbolischen Systems. Leipzig, 1904, (xxviii + 528). 30 M.

Pegurier, G. Nouvellés réactions colorées de la cryogénine. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (456-457).

Pfannenstiel, A. o-Chinon und ound p-Chinouimine. [o-Azoanilin.] Diss. München, 1905, (53). Prager, B. Azoderivate des Oxalcrotousäureesters. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (360-392).

Räuber, E. Derivate der o-o-Dinitrochlorbeuzol-p-Sulfosäure. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1905, (58).

Schmidt, Oskar. Studien in der Santoningruppe. Azofarbstoffderivate, Diss. Tübingen. 1902, (45).

Schmidt, O. Constitutions bestimmung von Azofarbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3201–3210, 4022–4023).

Schultz, G. Welche einheitliche Nomenklatur ist für die komplizierten Azofarbstoffe (Polyazofarbstoffe) zu empfehlen? [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd 2.] Berlin, 1904, (877-881).

Streitberger, F. Einfluss ungesättigter Seitenketten auf das Kuppelungsvermögen von Phenolen und die Färbung der resultierenden Oxyazoverbindungen. Diss. Göttingen, 1904, (72).

Teichner, H. Constitution der Oxyazokörper. (Vorl. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3377-3320).

Tichvinskij, M. M. L'action du zinc éthyle sur le phénylazoéthyle. (Russe) St. Peterburg, 1904, (7). 23 cm.

Tröger, J., Hille, W. und Vasterling, P. Einwirkung von schwefliger Säure auf Diazo-m-toluol-chlorid sowie Diazobenzolsulfat. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (511-535).

Ullmann, F. und Frentzel, L. Einwirkung von Cuprochlorid auf Aryldiazoniumsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (725-729).

vidal, R. Konstitution der aromatischen Diazo- und Azoderivate. Zs. Farbenchem., Berlin, **4**, 1905, (481).

Wedekind, E. Azofarbstoffe der Santoninreihe. [In: 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 2.] Berlin, (D. Verlag), 1904, (979–984).

Weinschenk, A. Eine von der Indulinschmelze prinzipiell sich unterscheidende Beziehung zwischen aromatischer Azoverbindung und aromatischem Amin. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905, (337–339).

Weissbach, H. Benzolazocyanessigester. Diss. Leipzig. Dresden, 1903, (IV + 31).

Wieland, H. Bromeyan und Hydroxylamin. (II. Abh.). Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1445-1461).

Zeller, Traugott. Tautomerie zwischen p-Oxyazoverbindungen und Chinonhydrazonen. Diss. Göttingen, 1904, (62).

AZO-COMPOUNDS WITH TWO NITROGEN ATOMS,

 $\begin{array}{ccc} \textbf{AZO COMPOUND} & \textbf{C}_{14}\textbf{H}_{14}\textbf{N}_2 \\ \textbf{Toluene-azo-toluene} \\ \textbf{CH}_3.\textbf{C}_6\textbf{H}_4.\textbf{N}_2.\textbf{C}_6\textbf{H}_4.\textbf{CH}_3 \end{array}$

5,5' and 4,4'-DINITRO-2,2'-AZOTOLUENE.

Ullmann, F. und **Frentzel**, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (725–729).

AZO COMPOUNDS CONTAINING TWO NITROGEN ATOMS AND OXYGEN.

AZO COMPOUND $\mathbf{C}_7\mathbf{H}_b\mathbf{O}_2\mathbf{N}_2$ p-Oxybenzene-azo-formic aldehyde $\mathrm{HO.Cl_bH_4.N:N.CHO}$

(Formylazo-p-oxybenzene).

Borsche, W. und Ockinga, K. A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (85-109).

AZO COMPOUND $C_{11}H_1O_2N_2$ 4-Oxynaphthalene - 1 - azo - formic
aldehyde and 1-oxynaphthalene-2azo-formic aldehyde.

Borsche, W. und Ockinga, K. A. loc. cit.

 $\begin{array}{ccc} \textbf{AZO COMPOUND} & \textbf{C}_{12}\textbf{H}_{10}\textbf{0}\textbf{N}_2 \\ \textbf{Benzene-azo-phenol} \\ \textbf{C}_{6}\textbf{II}_{5}.\textbf{N}_{2}.\textbf{C}_{6}\textbf{II}_{4}.\textbf{OH} \end{array}$

NITRO-DERIVATIVES NO2.C6H4.N2.C6H4.OH

Hewitt, J. T. and Mitchell, H. V. [The nitration of o-, m-and p-nitrobenzeneazo-benois. o-, m-and p-nitrobenzeneazo-o-phenois and their acetyl and benzoyl derivatives.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (225–232); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (61–62).

 $\begin{array}{ccc} \textbf{AZO COMPOUND} & \textbf{C}_{13}\textbf{H}_{10}\textbf{O}\,\textbf{N}_2\\ \textbf{Benzene-azo-benzoic} & aldehyde\\ \textbf{C}_6\textbf{H}_5,\textbf{N}_2,\textbf{C}_6\textbf{H}_4,\textbf{CHO}[1:1] \end{array}$

m-Nitrobenzene-p-azo-benzoic aldehyde $\mathrm{NO}_2.\mathrm{C}_6\mathrm{H}_4.\mathrm{N}_2.\mathrm{C}_6\mathrm{H}_4.\mathrm{CHO}$

Alway, F. J. and Pinckney, R. M. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (398-400).

AZO COMPOUND $\mathbf{C}_{13}\mathbf{H}_{10}\mathbf{0}_{2}\mathbf{N}_{2}$ Benzoyl-p-azophenol $\mathbf{HO.C}_{6}\mathbf{H}_{4}.\mathbf{N}_{2}.\mathbf{CO.C}_{6}\mathbf{H}_{5}$

and BENZOYL-AZO-3.5.4-DIBROMOPHENOL.

Borsche, W. and Ockinga, K. A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (85-109).

AZO COMPOUND $C_{13}H_{12}ON_2$ Toluene-azo-phenol $C_6H_4Me.N_2.C_6H_4.OH$

NITRO-DERIVATIVES NO₂.C₆H₄Me.N₂.C₆H₄.OH

Hewitt, J. T. and Mitchell, H. V. [m-Nitro-p-tolucneazophenol and its acetyl derivative. o-Nitro-p-tolucneazophenol.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (225-232); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (61-62).

AZO COMPOUND $C_{14}H_{16}O_3N_2$ o-Benzaldehyde-o-azobenzoic acid $CHO.C_6H_4.N_2.C_6H_4.CO_2H$

Carré, P. Paris, C.-R. Acad. sci., 1905, **140**, (663-665).

AZO COMPOUNDS $C_{14}H_{12}O_2N_2$ Benzoylazocresol

[4:3:1]HO.C₆H₃Me.N₂.CO.C₆H₅

Borsche, W. und Ockinga, K. A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (85-109).

p-Toluene-m-azo-benzoic acid $MeC_6H_4.N_2.C_6H_4.CO_2H$

Alway, F. J. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (385-392).

AZO COMPOUND $C_{14}H_{14}O_2N_2$ m- and p-Azobenzyl alcohols $N_2(C_8H_4,CH_2OH)_2$

and their dibenzoyl derivatives.

Carré, P. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (594-596).

AZO COMPOUND C₁₆H₁₂ON₂ Benzene-azo-β-naphthol

Trichloro derivatire C₆H₂Cl₃.N₂.C₁₀H₆.OH

orton, V. J. P. and Smith, A. E. [s-Trichlorobenzeneazo-β-naphthol.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (389-397).

AZO COMPOUND C₁₇H₁₂O₂N₂ I-Benzoylazonaphthol-4 and 2-Benzoylazonaphthol-1.

Borsche, W. und Ockinga, K. A. Le. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340 1905, (85-109). AZO COMPOUNDS WITH THREE NITROGEN ATOMS.

AZO COMPOUND C16H19N3

Benzene-azo-diethylaniline C_6H_5 , $N_2C_6H_4$, N Et_2

and its hydrochloride and sulphate. **Gnehm**, R. und **Bauer**, L. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, 1249– 277).

AZO COMPOUND $C_{17}H_{21}N_3$ p-Toluene-azo-diethylaniline

C₇H₇.N₂.C₆H₄.NEt₂ Gnehm, R. und Bauer, L. loc. cit.

AZO COMPOUND C₂₀H₂₁N₃
α- and β-Naphthalene-azo-diethyl-aniline

 $C_{10}H_7.N_2.C_6H_4NEt_2$

Gnehm, R. und Bauer, L. loc. cit.

AZO COMPOUNDS WITH THREE NITROGEN ATOMS AND OXYGEN.

AZO COMPOUND C₁₁H₁ON₃ α- and-β- Naphthalene-azo-formaldoxime C₁₀H₂.N₂.CH: NOH

Bosch, M. und Wolbring, W. l.c. (71), 1905, (378-380).

AZO COMPOUND C₁₅H₁₃O₃N₃

Hippuryl-p-azo-phenol HO.C₆H₄.N₂.CO.CH₂.NHBz

also the 3-methyl and 2-methyl 5isopropyl derivatives.

Borsche, W. und Ockinga, K. A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (85–109).

AZO COMPOUND $C_{1\epsilon}H_{13}ON_3$ Aminobenzene-azo- β -naphthol $NH_2.C_6H_4N_2.C_{10}H_6.OH$

Meldola, R. and Eynon, L. [Preparation of p-aminobenzeneazo-β-naphthol and its acetyl derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1-5); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (250-251).

AZO COMPOUND $C_{19}H_{15}O_3N_3$

1-Hippurylazo-4-naphthol

2-Hippurylazo-I-naphthol,

Borsche, W. und Ockinga, K. A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (85-109).

AZO COMPOUND C25H23ON3

Bosch, E. Aethylbenzylanilin. Diss. techn. Hochschule, München, 1904, (48).

AZO COMPOUND WITH THREE NITROGEN ATOMS, OXYGEN AND SULPHUR.

AZO COMPOUNDS C23H19O3N3S

Benzene-sulphonyl methyl-o-, m- and p-aminobenzene-azo- β -naphthols $C_6H_5.SO_2.NMe.C_6H_4.N:N.C_{10}H_6.OH$

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (73-87).

Toluene-p-sulphonylaminobenzeneazo-β-naphthol

 $\mathrm{C_6H_4Me.SO_2.NH.C_6H_4.N_2.C_{10}H_6.OH}$

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1302-1310); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (222).

AZO COMPOUND $C_{26}H_{27}O_4N_3S$

d-Camphor- β -sulphonyl-p-aminobenzene-azo- β -naphthol $C_{10}H_{15}O.SO_2.NII.C_6H_4.N:N.C_{10}H_5.OH$

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. London, J. Chem. Soc., 87, 1995, (73-87).

AZO COMPOUND WITH FOUR NITROGEN ATOMS.

AZO COMPOUNDS $C_{12}H_{12}N_4$

o-Azoaniline NH₂.('₆H₄.N₂.('₆H₅.NII₂ (o, o'-Diaminoazobenzene)

also the salts and diacetyl derivative $C_{12}H_{10}N_4/C_2H_3O)_2$

Willstätter, R. und Pfannenstiel, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 12348-2352).

Benzene-azo-phenylene diamine $C_6 Il_5.N_2.C_6 H_3 (NH_2)_2$

p-Bromobenzene -2- azo-4-nitro-m-phenylene diamine C₆H₄Br.N₂.C₆H₂(NH₂)NO₂, rp-Chlorobenzene-2-azo-6-ehloro-4-nitro-m-phenylene diamine; o-, m-, and p-nitro-benzene-2-azo-4: 6-dibromo-m-phenylene diamine; p-Bromobenzene-2-azo-6-bromo-4-nitro-m-phenylene diamine; and o-nitro-benzene-azo-diiodo-m-phenylene-diamine.

Morgan, G. T. and Wootton, W. O. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (935–

944); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1995, (179).

AZO COMPOUND C15H12N4

Azo-di-p-amino-diphenylmethane

 $CH_2 < C_6H_3 \stackrel{NH_2}{NH_2} > N_2$

and the corresponding azoxy-di-p-aminodiphenyl methane.

Duval, H. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, 198-201.

AZO COMPOUND C13H14N4

Benzene-azo-tolylene-diamine.

Morgan, G. T. and Wootton, W. O. [p-Nitrobenzene-3-azo-5-nitro-2:4-toly-lenediamine

 NO_2 , C_6H_4 , N_2 , $C_6HMe(NH_2)_2$, NO_2 and p-bromobenzene-3-azo-5-nitro-2: 4-tolylene-diamine

C₆H₄Br.N₂·C₆HMe NH₂]₂.NO₂]. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (935–944); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (179).

AZO COMPOUND WITH SIX NITRO-GEN ATOMS, OXYGEN AND SULPHUR.

AZO COMPOUND C3. H2. O. N. S2

m-Benzene-bis-sulphonyl-p-aminobenzene-azo-β-naphthol

C₆H₄[SO₂.NH.C₆H₄.N₂.C₁₀H₆.OH]₂ **Morgan**, G. T. and **Micklethwait**, F. M. G. London, J. Chem. Sec., **87**, 1905, (1302-1310); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, 1222.

AZOXY COMPOUNDS.

AZOXY COMPOUND C12H10ON2

Benzene-azoxy-benzene $C_6\Pi_5.N_1\cup C_6\Pi_5 (Azoxybenzene)$.

Bandrowski, E. et Prokopeczko, A. L'action du benzène sur l'azoxybenzène en présence du chlorure d'aluminium. (Polish) Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (5-8).

AZOXY COMPOUND $C_{14}H_{16}O_3N_2$

Azoxy-benzoic aldehyde

Alway, F. J. und Bonner, W. P. Umlagerung der Azoxybenzaldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2518-2520).

Human, A. Azoxybenzaldehyde. Basel, Diss. 1904, 50.

AZOXY COMPOUND $C_{14}H_{10}O_5N_2$ p-Azoxybenzoic acid

Ethyl ester N₂O(C₆H₄,CO₂Et)₂

Formation from p-nitrosobenzoic ester.

Alway, F. J. and Pinckney, R. M. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (398-400).

AZOXY COMPOUND $C_{14}H_{14}O_5N_2$ m-Azoxybenzyl alcohol $N_2O_1C_8H_{44}CH_{24}OH_{12}$

Carré, P. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (594–596).

1730 DIAZO COMPOUNDS (OPEN CHAIN).

Greulich, R. Diazoanhydride und Diazoverbindungen. Diss. Jena, 1905, (41).

Methylazide CH₃.N₃

Dimroth, O. und Wislicenus, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1573-1576).

1740 DIAZO COMPOUNDS (CLOSED CHAIN).

Battegay, M. Ersatz von negativen Gruppen durch Hydroxylgruppen in orthosubstituierten Diazoniumsalzen. Basel, Diss. 1904, (80).

Busch, M. und Wolbring, W. Reaktion zwischen Diazoniumverbindungen und Malonsäure. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F.), 71, 1905, (366-381).

Cain, J. C. The diazo-reaction in the diphenyl series. Part II. Ethoxybenzidine. Lendon, J. chem. Soc., 87, 1905, 15-9); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (249).

Zersetzungsgeschwindigkeit der Diazoniumsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, [2511-2517].

and Norman, G. M. The action of water on diazo-salts. A preliminary note. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 1206-2081.

Dimroth, O. Neue Synthese von Diazoaminoverbindungen. Synthesen mit Aziden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (670-688).

Einwirkung von Diazoverbindungen auf primäre aliphatische Amine. l.c., (2328-2330). Dobbie, J. J. and Tinkler, C. K. The ultra-violet absorption spectra of certain diazo-compounds in relation to their constitution [including examples of isomeric diazosulphonates, isomeric diazocyanides and isomeric diazotates]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (273–280); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (75).

Favrel, G. Action des chlorures diazoïques sur les éthers acétylacétiques chlorés L. Nancy, Bul. soc. sci., (sér. 3), 5, 1904, (1-6).

Fedeli, D. Diazotazione dei fluoridratie costituzione dei diazoamidocomposti. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (137-138).

Hantzsch, A. Syndiazotate als primäre Producte der Reaction zwischen Nitrosobenzolen und Hydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2056–2062).

Meldola, R. and Stephens, F. G. C. Dinitroanisidines and their products of diazotisation. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1199-1207); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, 218-219).

Morgan, G. T. and Clayton, A. Influence of substitution on the formation of diazoamines and aminoazo-compounds. Part IV. 5-Bromo-as (4)-dimethyl-2:4-diaminotoluene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (944-951); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (182-183).

and Micklethwait, F. M. G. The diazo-derivatives of the benzenesulphonylphenylenediamines. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (73-87); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (8-9).

The diazo-derivatives of the monoacylated aromatic para-diamines. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (921-935); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (179-180).

and Wootton, W. O. Influence of substitution on the formation of diazoamines and aminoazo-compounds. Part III. Azoderivatives of symmetrically disubstituted primary meta-diamines. London, J. Chen. Soc.,

87, 1905, (935–944); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (179).

Noelting, E. und Kopp, E. Amidop-dichlorbenzol. [Diazoverbindungen.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3506-3515).

Orton, K. J. P., Coates, J. E. and Burdett, F. The influence of light on diazo-reactions. Preliminary notice. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (168-170).

Pauly, H. Einwirkung von Diazoniumverbindungen auf Imidazole. Erwiderung an Herrn Burian. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (159–160).

Pohl, W. Isomerie zwischen Antidiazohydraten und primaeren Nitrosaminen. Diss. Würzburg, 1902, (37).

Schmidt, O. Neue Bildungsweise von Diazoverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3201-3210, 4022-4023).

Schwalbe, C. Zersetzungsgeschwindigkeit des p-Nitro-benzoldiazonium-chlorids. *l.c.*, (2196–2199; 3071–3076).

Haltbarkeit des diazotierten Paranitranilins. Zs. Farbenchen., Berlin, **4**, 1905, (433–438); Textilztg, Braunschweig, **3**, 1905, (757–762).

Sluiter, C. II. [Le mécanisme de] la transformation du diazo-amidobenzène en amidoazobenzène. Amsterdam (Scheltema en Holkema), 1905, (1–18). 24 cm.

Tröger, J., Hille, W. und Vasterling, P. Einwirkung von schwefliger Säure auf Diazo-m-toluol-chlorid sowie Diazobenzolsulfat. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (511-535).

Ullmann, F. und **Frentzel**, L. Einwirkung von Cuprochlorid auf Aryldiazoniumsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (725–729).

Vidal, R. Diazophenol und die Konstitution der aromatischen Diazo- und Azoderivate. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905, (481).

Vock, R. Diazoverbindungen. Diss. Würzburg, 1903, (35).

Vignon, L. Limite de copulation du diazobenzène et de l'aniline. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (91-93).

Vignon, L. et Simonet. Dérivés substitués du phényldiazoaminobenzène. l.c., 139, 1904, (569-571).

Vignon, L. et Simonet. Diazoaminés de la diphénylamine, dérivés des homologues del'aniline et des naphtylamines. l.e., 140, 1905, (788–790).

Diazoaminés secondaires. l.c., (1038–1040).

Wechsler, E. Über Beziehungen zwischen Nitroso- und Diazo- Verbindungen und über Diazoäther. Diss. Würzburg, 1902, (30).

Witz, R. Ueber Diazoderivate aus p-Amidodiphenylamin. Diss. Würzburg, L902, (39).

Zincke, T. Ueber die Einwirkung von Salpetersäure auf Amidosulfosäuren: Nitramine, Diazoverbindungen und Indazole. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (202–241).

Diazobenzene.

Heyne, W. [o-Nitrodiazohenzol-p-Sulfosäure.] Diss. Marburg, 1902, (68).

Orton, K. J. P. Transformations of derivatives of s-tribromodiazobenzene. [A reply to Hantzsch.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (99–107); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (12).

Tichvinskij, M. M. Action du zincéthyle sur le chlorure de phényldiazonium. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1052-1055).

Diazobenzene imide PhN₃H

Eberhardt, E. Kondensation von Diazobenzolimid mit Malonsäureester und mit Oxalessigester. Diss. Tübingen, 1903, (55).

Letsche, E. Kondensation von Diazobenzolimid mit Säureestern. Diss. Tübingen, 1903, (102).

Werner, G. Kondensationen von Diazobenzolimid mit Cyaniden und Cyanessigester. Diss. Tübingen, 1903, (33).

p-Diazophenol DICHROMATE

C₁₂H₁₀O₉N₄Cr₂ i.e. [HO.C₆H₄.N₂]₂Cr₂O₇

Meldola, R. and Eynon, L. [Diazonium dichromate from p-aminophenol.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1-5); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (250-251).

Diazoaniline CHROMATE

C₆H₇O₄N₃Cr i.e. NII₂.C₆H₄ IICrO₄

Meldola, R. and Eynon, L. [The diazonium chromate,

NH2.C6H4.N2.HCrO4 and its combination with phenols and amines to form amino-azo-compounds.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1-5);

[abstract] Proc. Chem. Soc, 20, 1904, (250-251).

> BENZOYL DERIVATIVE C₆H₅.CO.NH.C₆H₄.N₂.OH

Morgan, G. T and Micklethwait, F. M. G. [Benzoyl-p-aminobenzenediazonium chloride, carbonate, nitrite, and the azo- β -naphthol derivative. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (921–935).

BENZENE-SULPHONYL DERIVATIVE Chloride PhSO₂.NH.C₆H₄.N₂Cl

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. [Diazonium chlorides from benzenesulphonyl-o-,-m-and-p-phenylenediamines.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (73-87); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (8-9).

CARBOXYPROPIONYL DERIVATIVE Chloride

CO₂H.C₂H₄.CO.NH.C₆H₄.N₂.Cl

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. G. [Succinyl-p-aminobenzenediazonium chloride, and the azo-β-naphthol derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (921–935).

Diazoxylene

3,5- Dichloro - p - XYI ENEDIAZONIUNPER-CHLORIDE C8H7N2Cl5 and the PERBROMIDE Call, N. Cl. Br.

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (202–241).

2-Nitro-4-diazoxylene 6-sulphonic acid

$$C_6HMe_2(NO_2) < \stackrel{SO_3}{\dot{N}_2}$$

Zincke, Th. loc. cit.

Diazodioxydiphenyl.

Cain, J. C. [4'-Hydroxy-3-ethoxydiphenyl-4-diazonium sulphate

 $\text{HO.C}_6\text{H}_4.\text{C}_6\text{H}_3(\text{OEt}).\text{N:N.HSO}_4$ and the corresponding chloride, bromide, iodide, nitrate and platinichloride.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (5-9); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (249).

DIAZO-AMINO COMPOUNDS.

DIAZO-AMINO COMPOUND C10 H15 N3 Diazobenzene diethylamide

Ph.N₂.NEt₂ Vignon, L. et Simonet, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1038–1040).

Diazobenzene ethylanilide $Ph.N_{\circ}.N$ EtPh

Vignon, L. et Simonet, A. loc. cit.

DIAZO-AMINO COMPOUND C18H15N

Benzene-diazo-diphenylamide

o- m-, and p-Chlorobenzene-diazo-diphenylamide ClC₆H₄,N₂,NPh₂

and the compounds

[4:2:1]Cl₂C₆H₃,N₂,NPh₂;

[6:4:2:1]Cl₃C₆H₂,N₂,NPh₂

Vignon, L. et Simonet, l.c., 139, 1904. (569-571).

o-, m- and p-Bromobenzene-diazo-diphenylamide $C_6H_4Br.N_2.NPh_2$ and the compounds $[6:2:1]C_6H_3Br_2.N_2.NPh_2$ and $[6:4:2:1]C_6H_2Br_3.N_2.NPh_2$

Vignon, L. et Simonet. loc. cit.

p-Iodobenzene-diazo-diphenylamide C₆H₄I.N₂.NPh₃ and the diiodo derivative [4:2:1]C₆H₃I₂.N₂.NPh₂

Vignon, L. et Simonet. loc. cit.

o-, m- and p-Nitrobenzene-diazodiphenylamide NO₂, C₆H₄, N₂NPh₂

Vignon, L. et Simonet. loc. cit.

DIAZO-AMINO COMPOUND C18H15N3

o- and p-Oxybenzene-diazo-diphenylamide Methyl ether MeO.C₆H₄.N₂.NPh₂

Vignon, L. et Simonet. loe. eit.

Diazobenzene benzylanilide $Ph.N_2.NPh.CH_2Ph$

Vignon, L. et Simonet, A. l.c., 140, 1905, (1038-1040).

Diazobenzene dibenzylamide $Ph.N_2.N(CH_2Ph)_2$

Vignon, L. et Simonet, A. loc. eit., (1038-1040).

AZIMIDO COMPOUNDS.

 $\begin{array}{c} \textbf{Benzene-azimido-}\textit{p-xylene} \\ \text{C}_6\textbf{H}_4.\textbf{N}_3.\textbf{C}_6\textbf{H}_3\textbf{M}\textbf{e}_2 \end{array}$

NITRO DERIVATIVES.

Willgerodt, C. and Lindenberg, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F., 71, 1905, (398-409).

Ethylbenzene-azimido-benzene C₆H₄Et.N₃.C₆H₄

NITRO and AMINO DERIVATIVES.

Willgerodt, C. und Harter, H. los. eit. (409-416).

AZ0IMIDE.

 $\begin{array}{c} \textbf{Camphoryl-azoimide} \\ C_{10}H_{15}ON_3 \ \textit{i.e.} \ C_8H_{14} \textcolor{red}{<} \overset{CH.N_3}{\dot{C}O} \end{array}$

Forster, M. O. and Fierz, H. E. . . . Camphorylazoinide, jits reduction and the action of potassium hydroxide on it.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (826–835); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (178).

DIAZOIMIDES.

Phenylene-diazoimides

$$C_6H_4 < \stackrel{\mathrm{NH}}{\dot{N}_2}$$

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [Diazoimides C₆H₄:[N₃].SO₂Ph from benzenesulphonyl-o-, m-, and-p-phenylenediamines. Also d-camphor-β-sulphonyl-p-phenylenediazoimide

8-sulphonyl-p-phenylenediazoimide C₆H₄:N₃,SO₂,C₁₀H₁₅O] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (73– 87); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (8–9).

——— [Naphthalene α- and -β-sulphonyl- p-phenylenediazoimide

sulphonyl-
$$p$$
-phenylenediazoimide $C_6H_4 < N.SO_2.C_{10}H_7$

London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (921–935).

—— [Toluene-p-sulphonyl-p-phenylenediazoimide and its reactions $C_6H_4:N_3.SO_2.C_6H_4Me$; m-Xylene-1-sulphonyl-p-phenylenediazoimide

 $C_6H_4:N_3.SO_2.C_6H_3Me_2$; and Benzene-1:3-disulphonylbis-p-phenylene-diazoimide

$$C_6H_4 < N.SO_2.C_6H_4.SO_2.X > C_6H_4$$

London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1302–1310); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (222).

Tolylenediazoimide.

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [Benzenesulphonyl-2: 5-tolylene-diazoimide $C_6H_3Me < N.SO_2Ph$ and

the azo-\(\beta\)-naphthol derivative. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (921-935).

Xylylene diazoimide.

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [Benzenesulphonyl-p-xylylene-2: 5-diazoimide C₆H₂Me₂:N₃·SO₂Ph and the azo-β-naphthol derivative.] loc. cit.

Naphthylene-diazoimides.

Morgan, G. T. and Micklethwait, F. M. G. [Benzenesulphonyl- 1:4-naphthylenediazoimide C₁₀H₆:N₃.SO₂l'h and the azo-β-naphthol derivative.] loc. cit.

1750 UNCLASSFIED AZO-COMPOUNDS.

Euler, H. und Euler, A. Bildung von aliphatischen Isonitrosoverbindungen und Osotriazolen aus β-Amino-Crotonsäureester. Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (111-126).

Konstitution unserer Isonitroso - Nitrosamino - Verbindungen und deren Derivate. loc. cit., (159–166).

CARBOHYDRATES: GLUCO-SIDES: RESINS.

1800 GENERAL.

Jahres-Bericht über die Untersuchungen und Fortschritte auf dem Gesammtgebiete der Zuckerfabrikation. Begründet von K. Stammer. Hrsg. von Joh. Bock. Jg 43, 1903. Braunschweig F. Vieweg u. S.), 1905, (XI+313). 22 cm.

Adler, R. und Adler, O. Reaktionen der Kohlehydrate. Arch. ges. Physiol., Bonn, 106, 1905, (323-328).

Aulard, A. Diverses méthodes de raffinage. Rapport lu au V congrès international des chimistes à Berlin en juin 1904. Traduction de Vasiljev et Neuronov. (Russ.) Kiev, 1904, (41).

Dauphin, J. L'appareil reproducteur des Mucorinées. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (482-484).

Dušečkin, A. Action du peroxyde de natrium sur les fibres végétales contenant du lignine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (71-77).

Grossmann, H. Einwirkung von Bleiund Wismutsalzen auf das Drehungsvermögen der Zucker, mehrwertiger Alkohole und Oxysäuren. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, (650-657, 941-976). Grossmann, H. Einwirkung alkalischer Uranylsalze auf das Drehungsvermögen der Zucker und anderer optisch-aktiver Hydroxylverbindungen. l.c., (1058-1073).

Herzfeld, A. und Schrefeld, O. Technologie der Kohlehydrate. Jahrb. Chem., Braunschweig, 14, (1904), 1905, (391-405).

Kahl, R. Paarung von Säurehydraziden mit Zuckerarten. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **54**, 1904, Teelm. Tl, (1091–1119).

König, J. und Bettels, I. Die Kohlenhydrate der Meeresalgen und darans lergestellte Erzeugnisse. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (457–473).

Lindet, L. Les hydrates de carbone de l'orge et leurs transformations au cours de la germination. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (498–505).

Lippmann, E. O. von. Bericht (Nr 39-44) über die wichtigsten im 2. Halbjahre 1902, im 1. und 2. Halbjahre 1903, im 1. u. 2. Halbjahre 1904 und im 1. Halbjahre 1905 erschienenen Arbeiten aus dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. D. Zuckerind., Berlin, 28, 1903, (361-363, 409-413, 469-472, 1201-1202, 1209-1210, 1233-1235); 29, 1904, (497-501, 534-538, 577-580, 621-624, 1332-1336, 1363-1367); 30, 1905, (261-264, 311-316, 348 354, 1181-1183, 1219-1226, 1252-1255, 1293-1294).

Luhmann, E. Die Zuckerarten der Pflanzensäfte. Alkoholfreie Ind., Dresden, 2, 1905, (209-212).

Mohr, O. Die spezifischen Gewichte der Lösungen verschiedener Zuckerarten. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (533-536).

Müther, A. I. Untersuchungen über Fucusarten, Laminaria u. Carragheenmoos, sowie die hydrolytisch daraus entstehenden Substanzen und über Derivate derselben, besonders Fucose und Fuconsäure. II. Tabellarische Uebersicht über die bis jetzt hergestellten aromatischen Hydrazone, Osazone u. Hydrazide der Zuckerarten u. der der Zuckergruppe nahestehenden Säuren. III. Ueber den "Bloc Maquenne". Diss. Göttingen, 1903, (56, mit 3 Tab.).

Neuberg, C. und Silbermann, M. Die Konfiguration der Glycerinsäure. (Die Beziehung zwischen Zuckern und Aminosäuren.) Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (134–146).

Neumann, A. Neue Farbenreactionen der Zucker. Berliner klin. Wochenschr., 41, 1904, (1073–1074).

Obermaier, G. Kohlehydrate. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 43, 1903, 1783-784).

Pinoff, E. Einige Farben- und Spectral-Reactionen der wichtigsten Zuckerarten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3308-3318).

Roux, E. Les récents travaux sur les sucres. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, (532-541).

Stolle, F. Karamel.—Spaltungsprodukte des Karamelans.—Reduzierende Kraft des Karamelans.—Entstellung des Karamelans, sowie das Molekulargewicht desselben. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (370-377).

Votoček, E. und Vondráček, R. Gegenseitige Verdrängung der Zuckergruppen in Hydrazonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1093-1095).

Separierung und Isolierung einzelner Zuckerarten. (Čechisch) Prag, Věstn. České Spol. Nauk, **1904**, 9. Aufsatz, (10), 34. Aufsatz, (6).

Walther, J. Synthese von organischen Säuren, Kohlenhydraten und eiweissartigen Stoffen aus Kohlensäure. Zs. KohlensäureInd., Berlin, 9, 1903, (326-328, 361-363, 403-405, 443-444).

1810 MONOSACCHARIDES. GENERAL.

Alberda van Ekenstein, W. et Blanksma, J. J. [Les m. et o. nitro-phénylhydrazones de quelques monosaccharides.] Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (36-39).

Armstrong, E. F. On enzyme action VIII.—The mechanism of fermentation [Fermentation of carbohydrates by various yeasts]. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (600-605).

Bertrand, G. Synthèse et nature chimique de la sorbiérite. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (983-985).

Etude biochimique de la bactérie du sorbose. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (181-288); Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1904, (478-480).

Erlenmeyer, E. jun. Bildung von Lävulinsäure und von Alkohol aus Zucker. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (382–384).

Grossmann, H. Einwirkung anorganischer Verbindungen auf optischactive mehrwerthige Alkohole und Oxysäuren. [Lävulose, Glucose.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1711–1719).

Kiliani, H. Digitoxose. *l.c.*, (4040–4043).

Morrell, R. S. and Bellars, A. E. Some compounds of guanidine with . . . [glucose, fructose and galactose]. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, (79-81).

Action of hydrogen peroxide on carbohydrates in the presence of ferrous sulphate. Part V. [Oxidation of fructose, glucose, arabinose and galactose.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (280-293); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (79-80).

Müther, A. I. Untersuchungen über Fucusarten, Laminaria u. Carragheenmoos, sowie die hydrolytisch daraus entstehenden Substanzen und über Derivate derselben, besonders Fucose und Fuconsäure. II. Tabellarische Uebersicht über die bis jetzt hergestellten aromatischen Hydrazone, Osazone u. Hydrazide der Zuckerarten u. der der Zuckergruppe nahestehenden Säuren. III. Ueber den "Bloc Maquenne". Diss. Göttingen, 1903, (56, mit 3 Tab.).

Ofner, R. Abscheidung von Aldosen durch secundäre Hydrazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (4399-4402).

Pellet, H. Quantité de sucre infermentescible contenu dans les mélasses de cannes. (In Gemeinschaft mit G. Meunier.) [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (383–385).

Portier, P. La glycolyse des organes des mammifères. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (633-644).

Rimbach, E. und Weber, O. Einwirkung anorganischer Substanzen auf die Drehung von Lävulose und Glukose. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (473–493).

Ritzema, J. [Kritische] Untersuchungen über einige in der Klinik übliche

Reaktionen bei Glukosurie und Fructosurie. (Holländisch) Groningen, 1905, (122).

Schaer, Ed. Réactions du sucre et du biuret. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (278-299).

Tanret, G. Gentiine. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (263-264).

Weber, O. Einwirkung anorganischer Verbindungen auf das Drehungsvermögen von Dextrose und Lävulose. Diss. Rostock, 1904, (88).

Windaus, A. Saccharinbildung aus Hexosen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (564).

PENTOSES.

Neuberg, C. Physiologie der Pentosen und der Glukuronsäure. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. I, 1904, (373–452).

Pinoff, E. Die Tolleus'sche Phloroglucin-Salzsaure-Reaction auf Pentosen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (766-771).

PENTOSE C₅H₁₀O₄

Metasaccharopentose

CH₂(OH).[CH(OH)]₂.CH₂CHO and the benzylphenylhydrazone.

Kiliani, H. und Loeffler, P. l.c., 2667-2670).

PENTOSES $C_5H_{10}O_5$ Arabinose.

German, P. Anilides de l'arabinose et de la rhamnose. (Russ.) St Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904. (proc.-verb. 1564).

Koehler, F. Einwirkung von Kalkhydrat auf 1- Arabinose. Diss. Freiburg i. B., 1903, (39).

Neuberg, C. und Federer, M. [d-Amylphenylhydrazone of d-and l-arabinose.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (868–874).

Tollens, B. und Maurenbrecher, A. D. Diphenylhydrazone der l-Arabinose und der Xylose. *l.c.*, (500–501).

Xylose

(from gentiin).

Tanret, G. Gentiine. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (263-264).

PENTOSES C₆H₁₂O₅ Rhamnose.

Morrell, R. S. and Bellars, A. E. [Compound of guanidine with rhamnose.] Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, (79-81).

Rhodeose and Fucose.

Mayer, W. und Tollens, B. Fucose-Phenylosazon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3021-3022).

Votoček, E. Antipoden-Isomerie der Rhodeose und Fukose. Zs. ZuckInd., Prag, 29, (1904-5), 1905, (230-233).

HEXOSES.

HEXOSES $C_{\epsilon}H_{12}O_{\delta}$ Glucose.

Armstrong, E. F. [Condensation of glucose.] London, Proc. R. Soc., (Ser. B), **76**, 1905, (592–599).

Jungius, C. L. Umlagerung zwischen einigen isomeren Glukosederivaten und die Mutarotation der Zuckerarten. Bemerkung hierzu von C. Tanret. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (97– 108); **53**, 1905, (692).

Milroy, I. A. Einfluss inaktiver Substanzen auf die optische Drehung der Glukose. *l.c.*, **50**, 1904, (443-464).

Parow, E. Einwirkung von Säure. Dampfdruck und Zeit auf die Bildung von Dextrose und Dextrin bei der Inversion der Kartoffelstärke mittels Mineralsäuren. Zs. Spiritlnd., Berlin, 28, 1905, (121, 123).

Windaus, A. und Knoop, F. Ueberführung von Traubenzucker in Methylimidazol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1166-1170).

Compound with lead acetate.

Grossmann, H. l.c., (1711-1719).

Galactose.

Behrend, R. Bemerkung zu der Abhandlung [von G. Heikel. Birotation der Galactose] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (105-107).

Heikel, G. Birotation der Galactose. [α- und β-Pentacetaten.] l.c., (71-104).

Neuberg, C. und Federer, M. [d-Amylphenylhydrazone of d-galactose.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (868-874).

Mannose

TETRAMETHYL DERIVATIVE C₆H₈O₂(OMe)₄

Irvine, J. C. and Moodie, A. M. The alkylation of mannose. [Tetramethyl mannose and its methylation.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1462-1468); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (227).

Fructose

(Laevulose).

Ost, H. Umwandlung der Dextrose in Lävulose u. Nachweis der Lävulose. Vortrag. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1170-1174).

Neuberg, C. Nachweis von Fructose neben Glucosamin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (500).

Sitta, F. Alimentaere Laevulosurie bei organischen Leberaffectionen. (Čechisch) Sborn. Klin., Prag, 5, 1903 -04, (215-222).

Sorbose

Reduction.

Bertrand, Gabriel. La sorbiérite. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (983–985).

1820 DISACCHARIDES.

Bourquelot, E. Composition de deux sucres bruts vendus sur les marchés de l'Inde. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 20, 1904, (193-194).

Geese, W. Löslichkeit des schwefligsauren Calciums in alkalischen Zuckerlösungen. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 11, 1903, (1057–1059).

Morrell, R. S. and Bellars, A. E. Action of hydrogen peroxide on carbohydrates in the presence of ferrous sulphate. Part V. [Oxidation of maltose, lactose and sucrose.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (280-293); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (79-80).

Pfyl, B. und Linne, Br. Quantitative Hydrolysen von Saccharose, Maltose, Laktose und Raffinose. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (104– 110).

Purdie, T. and Irvine, J. C. Synthesis from glucose of an octamethylated disaccharide. Methylation of sucrose and maltose. [Octamethyl glucosidoglucoside.] London, J. Chem. Soc., 87, (p-7195) 1905, (1022–1030); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (215).

Roux, E. Multirotation des sucres. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, 585-593).

Sucrose.

Alberda van Ekenstein, W. et Blanksma, J. J. [La séparation du saccharose des glucose, fructose et mannose au moyen de la p. nitrophénylhydrazine.] Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (34–35).

Claassen, H. Bestimmung der Siedepunkte reiner und unreiner Zuckerlösungen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1904, Techn. Tl, (1159–1169).

Hoffmann, E. Chemische Natur des Ferrum oxydatum saccharatum solubile. Diss. Erlangen, 1904, (35).

Kassner, G. Neues Doppelsaccharat. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II, 1, 1905, (189-190).

Magnanini, G. Inversionsgeschwindigkeit des in gegipsten Weinen aufgelösten Zuckers. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (661–662).

Nerinex, N. Le sucre dénaturé. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1904, (380-389).

Purdie, T. and Irvine, J. C. . . . Methylation of sucrose. . . London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1022-1030); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (215).

Schneider, G. Bedeutung des Zuckers als Nahruugsmittel. Alkoholfreie Ind., Dresden, 2, 1904–1905, (129-131, 139-144, 151-153, 163-164).

Schneider, O. Eine ungewöhnliche Form von Rohrzuckerkrystallen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind, **55**, 1905, Techn. Tl, (444-445).

Schnell, J. Sättigungsverhältnisse unreiner Zuckerlösungen. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 12, 1904, (1051).

— und Geese, W. Lösungsvermögen von Nichtzuckerlösungen für Zucker. *l.e.*, **11**, 1903, (1103-1105), **12**, 1904, (676-678).

Schönrock, O. Abhängigkeit des Temperaturkoeffizienten der spezifischen Drehung des Zuckers von der Temperatur und der Wellenlänge. [5.

3 a

Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (100–104).

Sliozberg, G. L. Relations entre le sucre poudré et un alcali en solution chaude. (Russ.) Kiev, 1905, (6).

Stolle, F. Die chemische Natur der Ueberhitzungsprodukte des Zuckers. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (359–370).

Stutzer, A. Le sucre et l'alcool. Traduit de l'allemand par A. M. Korovin. (Russ.) Moskva, 1904, (VI + 90).

Vondráček, R. Einfluss der Metalle auf die Hydrolyse des Rohrzuckers. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1905, (560–566).

Watts, F. and Tempany, H. A. The inversion of cane-sugar in presence of milk constituents. London, Anal., 30, 1905, (119-123).

Wiechmann, F. G. Der Niederschlagfehler in der optischen Zuckeranalyse. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 12, 1903, (187–188).

Woelm, M. Strontiansaccharate. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (1257-1258, 1265, 1430, 1507).

Wolfmann, I. Strontiansaccharate. *l.c.*, (1336-1337, 1471).

[For analytical and industrial papers see 6300 Carbohydrates and 6500 Sugar].

Lactose.

Heymann, B. Eine neue Methode der quantitativen Bestimmung des Milchzuckers in der Milch. Hyg. Rdsch., Berlin, 14, 1904, (105-108).

Hudson, C. S. Hydratbildung des Milchzuckers in Lösung. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1901, (273–290).

Loeffer, P. Einwirkung von Kalkhydrat auf Milchzucker. Konstitution von Parasaccharin. Diss. Freiburg i. B., 1904, (II + 35).

Porcher, Ch. Origine du lactose. De l'ablation des mamelles chez les femelles en lactation. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (73-75).

Origine du lactose. Des effets des injections de glucose chez les femelles en lactation. l.c., (467-469).

Maltose.

Armstrong, E. F. Enzyme action. VII. The synthetic action of acids contrasted with that of enzymes. Synthesis of maltose and isomaltose. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (592-599).

Morrell, R. S. and Bellars, A. E. [Compound of guanidine with maltose.] Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, (79-81).

Purdie, T. and Irvine, J. C. Methylation of . . maltose. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1022–1030); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (215).

Isomaltose.

Jalowetz, Ed. Isomaltose. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (171).

Ost, H. Isomaltose. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II, 1, 1905, (139).

Ost, J. Isomaltose. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1663–1670).

Melibiose.

Bau, A. Krystallisierte Melibiose. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1904, Techn. Tl, (481-521); Diss. Göttingen. 1904, (46).

Loiseau, D. Melibiose. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3] Berlin, 1904, (386–397).

1830 TRISACCHARIDES.

Raffinose.

Davoll, D. L. jun. Raffinose determinations. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (135–144).

Pfyl, B. und Linne, Br. Quantitative Hydrolysen von Succharose, Maltose, Laktose und Raffinose. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (104-110).

Woelm, M. Darstellung von Raffinose. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (1101–1102).

1840 CARBOHYDRATES OTHER THAN MONO- DI- AND TRISACCHARIDES.

Mannich, C. Ein molekulares Kohlehydrat aus der Wurzel von *Heteropteris* pauciflora. Berlin, Ber. D. pharm. Ges.,

14, 1904, (302–308); Berlin, Arb. pharm. Inst., **8**, 1905, (137–143).

Ofner, R. Abscheidung von Aldosen durch segundäre Hydrazine. Berlin, Ber. chem. Ges., 37, 1904, (4399–4402).

Sadikov, V. S. Glutine des tendons. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (86-100).

(glutéines). (Russ.) l.e., (100-110).

Schneider, G. Pektin und Pektase. Alkoholfreie Ind., Halle, [1], 1904, (305-307).

Votoček, E. Antipoden-Isomerie der Rhodeose und Fucose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3859-3862).

Cellulose.

Cross, C. F., Bevan, E. J. und Briggs, J. F. Acetosulfate der Cellulose. *l.c.*, **38**, 1905, (1859–1865. 3531–3538).

Gervais, F. L'action de la chaleur sur le celluloide. (Polish) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (477-483).

Hake, C. N. and Lewis, R. J. Formation of sulphuric esters in the nitration of cellulose, and their influence on stability. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (374-331).

Haeussermann, C. Acetylcellulosen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (667).

Herbig, W. Zusammensetzung der Natroncellulose. Zs. Textilind., Leipzig, 4, 1901, (785–786); 5, 1902, (209–211).

Hübner, J. Zerreissfestigkeit von Garn. (Mit W. J. Pope.) [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (984–989).

Einfluss gewisser Reagentien auf die Baumwollfaser. (Mit W. J. Pope.) [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (989-991).

Jardin. Action de l'acide azotique dilué sur les fibres végétales. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (314-315).

Reinhardt, F. Bestimmung der Cellulose und ihr Verhalten sowie das der Pentosane im Darmkanal des Menschen. Diss. Münster i. W., 1903, (67).

Riesnefeld, H. und Taurke, F. Cellulose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2798-2800).

Schellens, W. Verhalten von pflanzlichen und tierischen Textilstoffen zu (p-7195) Metallsalzlösungen. Arch. pharm., Berlin, **243**, 1905, (617–627).

Simon, O. und Lohrisch, H. Eine neue Methode der quantitativen Cellusebestimmung in Nahrungsmitteln und Faeces. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (55–58).

Thiele, E. Zusammensetzung der Natroncellulose. Zs. Textilind., Leipzig, 5, 1901, (177–178).

Wheeler, A. S. Bestimmungen von Methoxylgruppen in einigen Lignocellulosen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2168-2169).

Some problems in the cellulose field. Chapel Hill, N.C., J. Elisha Mitchell. Sci. Soc., 21, 1905 (106-114).

$\begin{array}{c} {\rm Normal~Cellulose~acetosulphate} \\ {\rm ~4}(C_6H_7O_2)(SO_4)(C_3H_3O_2)_{10} \end{array}$

Cross, C. F., Bevan, E. J. und Briggs, J. F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1859-1865).

NITROCELLULOSE.

Escales, R. Schiessbaumwolle (Nitrocellulosen.) Leipzig, 1905, (VIII+308).

Haeussermann, C. Denitrierung der Pyroxyline. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (420-422).

Kisnemskij. Corrélation entre la composition des acides employés pour la nitration de la cellulose et la stabilité du coton-poudre obtenu. (Russ.) Artiller. Žurn., St. Peterburg, 1904, 9, (995–1005).

Margosches, B. M. Die neuesten Fortschritte auf dem Gebiete des Celluloids. Celluloid-Ind., Dresden, 17, 1903, (25-27, 31-33, 39-41, 51-52); 18, 1903, (1); 19, 1905, (41-42).

Nikoliskij. Dissolution du cotonpoudre dans l'acétone afin de déterminer les variations de son acidité par suite des procédés de fabrication divers. (Russ.) Artiller. Žurn., St. Peterburg, 1904, 8, (841–871).

Patterson, G. W. Mixed acids for nitrocellulose manufacture. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (474–477).

Sapožnikov, A. V. et Borisov, M. Décomposition de la nitrocellulose audessous de la température d'ignition. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (836-841).

Sapožnikov, A. V. et Jagellovič, N. (Russ.) *l.e.*, **37**, 1905, (822–828).

Voigt, K. Stabilität des Zelluloids. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (2002-2003).

Weber, H. Denitrierung der Pyroxyline. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (490).

Industrial.

Friedländer, P. Chemische Technologie der Spinnfasern. Jahrb. Chem., Braunschweig, 14, (1904), 1905, (519–529).

Margosches, B. M. Die Viskose, mit bes. Berücksichtigung ihrer Verwertung in der Textil-Industrie. Zs. Textilind., Leipzig, 4, 1901, 210-212, 227-228, 242-241, 259-260, 275-276, 290-292, 307-308).

Die Viskose, ihre Herstellung, Eigenschaften und Anwendung. Mit besonderer Berücksichtigung ihrer Verwertung für textil-industrielle Zwecke. l.c., 7, 1904, (601-603, 615-616, 643-645, 657-659, 671-672, 685-686, 699-701, 713-715); 8, 1904-05, (57-59, 71-72, 85-86, 337-338, 519-522, 533-534, 561-562, 575-577, 589-591, 617-619); 9, 1905-06, (61-62, 75-77, 89-90, 173-175).

Schellens, W. Verhalten von pflanzlichen und tierischen Textilstoffen zu Metallsalzlösungen. [Cellulose.] Diss. Strassburg i. E., 1905, (64).

Witt, O. N. Die künstlichen Seiden. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 83, 1904, SitzBer., (71-86).

(See also 6500 Paper, Explosives, etc.)

Dextrins.

Harz, C. O. Amylum, Amylodextrin und Erythrodextrin in ihrem Verhalten gegen Chromsäure. Bot. Centralbl., Leipzig, Beihefte, 19, 1905, Abt. 1, (45– 58).

Haenle, O. und Scholz, A. Die rechtsdrehenden Körper im Tanneuhonig, Zs. unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (1027–1031).

Hilger, A. Die im rechtsdrehenden Koniferenhonig vorkommenden Dextrine. l.c., 8, 1904, (110-126).

Schardinger, F. Thermophile Bakterien aus verschiedenen Speisen und Milch, sowie einige Umsetzungsprodukte derselben in kohlenhydrathaltigen Nähr-

lösungen, darunter krystallisierte Polysaccharide (Dextrine) aus Stärke. *l.e.* **5**, 1903, (865-880).

Glycogen.

Gatin-Gružewska, Z. Das Molekulargewicht des Glykogenes. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (282–286).

Grüss, J. Quantitative Bestimmung des Glykogens in der Hefe. Wochenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, (1-3).

Heinze, B. Einige Berichtigungen und weitere Mitteilungen zu der Abhandlung: "Bildung und Wiederverarbeitung von Glykogen durch niedere pflanzliche Organismen". Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (9-21, 75-87, 168-183).

Knaffl-Lenz, E. von. Chloracetylierung und Molekulargrösse des Glykogens. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (293-304).

Pflüger, E. F. W. Glykogen und seine Beziehungen zur Zuckerkrankheit. Bonn, 1905, (XVIII-528).

Gums.

Lemeland, P. Gomme du *Mangifera indica* L. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **19**, 1904, (584-592).

Majima, R. Gum arabic. (Japanese) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **26**, 1905, (126–134).

Smith, R. G. Der Bakterielle Ursprung der Gummiarten der Arabingruppe. XI. Ernährung von *Bacterium* Acaciac. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 15, 1905, (380–384).

Pentosans.

Ellett, W. B. und Tollens, B. Bestimmung der Methyl-Pentosane neben den Pentosanen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (492-499); Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, (19-31).

Tollens, B. A. Kohlenhydrate und ihr Vorkommen in Produkten der Natur.
B. Sonstige Gegenstände . . J. Landw., Berlin, 51, 1903, (355–369).

Starch.

Bütschli, O. Amylose und amyloseartige Körper. Heidelberg, Verh. nathist. Ver., (N.F.), 7, 1904, (419-518).

Burger, F. Stärke. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (92-93, 108-110, 124-126, 139-143).

Cross, C. F. und Bevan, E. J. Die niederen Acetylderivate von Stärke und Cellulose. Unter Mitwirkung von J. Traquair. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (527–528).

Eckenbrecher, C. von. Stärke. Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 3.] Berlin, 1905, (494–518).

Emslander, F. und Freundlich, H. Quellungswärme der Stärke und des Malzschrotes. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 45, 1905, (565).

Fernbach, A. et Wolff, J. Coagulation diastasique de l'amidon. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1217-1219).

— Analogie entre l'amidon coagulé par l'amylo-coagulase et l'amidon de pois. *l.c.*, **140**, 1905. (1547–1549).

Ford, J. S. Lintners lösliche Stärke und die Bestimmung der "diastatischen Kraft". Zs. SpiritInd., Berlin, 28, 1905, (2-3, 12-13, 23-24, 30-31).

and Guthrie, J. M. Identity of the hydrolytic products of starches of various origins. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (605–606).

Fischer, H. Kolloïdale Natur der Stärkekörner und ihr Verhalten gegen Farbstoffe. Bot. Centralbl., Leipzig, Beihefte, **18**, 1905, Abt. 1, (409–432).

Hoffmann, I. F. und Philippe, M. Quellungswärme der Stärke und des Malzschrotes. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (71–72).

Kldiašvili, A. Action de quelques acides gras sur l'amidon. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (905-908).

Maquenne, L. et Roux, E. Constitution, saccharification et rétrogradation des empois de fécule. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1303–1308).

Parow, E. Einwirkung von Säure, Dampfdruck und Zeit auf die Bildung von Dextrose und Dextrin bei der Inversion der Kartoffelstärke mittels Mineralsäuren. Zs. SpiritInd., Berlin, 28, 1905, (121, 123). **Pollak**, I. Einwirkung von Chlorschwefel auf Stärke. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (638–639).

Raumer, E. von. Verwendung der Gärmethoden im Laboratorium, ein Beitrag zur Kenntnis des Stärkesyrups. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (705-726).

Rössing, A. Abbauprodukte der Stärke durch Hydrolyse mittels Salzsäure, ihre Bestimmung in Stärkezuckern und Sirupen, sowie ihr Einfluss auf die technische Verwendbarkeit der letzteren in der Zuckerwarenindustrie. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (867-873).

Roux, E. Transformation de l'amylocellulose en amidon. l'aris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (440-442).

Rétrogradation des amidons artificiels. *l.c.*, (943–946).

———— Saccharification par le malt des amidons artificiels. *l.c.*, (1259–1261).

Wolff, J. et Fernbach, A. Coagulation diastasique de l'amidon. l.c., (95-97)

— De quelques circonstances qui influent sur l'état physique de l'amidon. *l.c.*, (1403–1406).

(See also 6500 Starch).

1850 GLUCOSIDES. SYNTHETICAL GLUCOSIDES

Methylglucoside.

Armstrong, E. F. and Courtauld, S. L. The formation of isodynamic glucosides with reference to the theory of isomeric change, and the selective action of enzymes — preparation of 8-methyl glucoside. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (iv).

TETRAMETHYL B-METHYLGLUCOSIDE.

Irvine, J. C. and Cameron, A. [Tetramethyl β -methylglucoside, the interconversion of the α -and β -modifications, and the action of emulsin on it.] Loudon, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (900–909); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905 (J91).

Methylgalactoside

TETRAMETHYL B-METHYLGALACTOSIDES.

Irvine, J. C. and Cameron, A [Tetramethyl β-methylgalactoside, the corres-

ponding α-compound, and an isomeric substance.] *l.e.*, (900–909); [abstract] Proc. *l.e.*, (191).

Methylmannoside

Tetramethyl α - and β -methylmannosides.

Irvine, J. C. and Moodie, A. M. l.c., (1462-1468). [abstract] Proc. l.c., (227).

NATURAL GLUCOSIDES.

Bourquelot et Hérissey. L'origine et la composition de l'essence de racine de Benoîte; glucoside et enzyme nouveaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (870–872).

Brauns, D. H. Quercitria, Sophorin und Cappern-Rutin. Diss. Marburg, 1904, (75).

May, Otto. Chemisch-pharmakognostische Untersuchung der Früchte von Sapindus Rarak DC. Diss. Strassburg i. E., 1905, (72).

Meulen, II. ter. Recherches [expérimentales] sur la nature des sucres de quelques glucosides. [Quelques glucosides non-isolés, contenant des sévénols.] (Hollandais) Rotterdam, Verh. Bat. Gen., ser. 2), 6, 1905, (1-34) (Hollandais); Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (444-483) (Français).

Thoms, H. Die Strophanthus-Frage vom chemischen Standpunkt. Berlin, Per. D. pharm. Ges., 14, 1904, (104– 120); Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (73–87).

CYANOGENETIC GLUCOSIDES.

Itallie, L. van. Thalictrum aquilegifolium, eine Blausäure liefernde Pflanze. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (553– 554).

Jouck, K. Die blausäureabspaltenden Glykoside in den Kirschlorbeerblättern und in der Rinde des Faulbaumes (Prunus Padus), l.c., (421-426).

Amygdalin.

Guignard, L. et Houdas, J. Nature du glucoside cyanhydrique du sureau noir. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (236-238).

Gynocardin C13H19O9N

Power, F. B. and Lees, F. H. Gynocardin, a new exanogetic glucoside from the seeds of Gynocardia odorata; its hydrolysis and hepta-acetyl derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905,

(349–357); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (88–89).

Phaseolunatin.

Robertson, A. und Wijnne, A. J. [Phaseolunatine, das giftige Glucosid der Kratokbohnen.] (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (393-399).

Sambunigrin.

Bourquelot, E. et Danjou, E. Présence d'un glucoside cyanhydrique dans les feuilles du sureau, Sambucus nigra L. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (59-61).

Aucubin C₁₃H₁₉O₈

A glucoside of ancubigenin C7H9O3

Bourquelot, E. et Hérissey. L'aucubine, glucoside de l'Aucuba japonica L. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (289-319).

Cellotropin.

Vilmar, C. Cellotropin. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (272).

Cyclamin.

Plzák, F. Zuckerkomponenten des Cyklamins. (Čechisch) Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., **14**, 1905, (10).

Digitonin.

Kiliani, H. Digitonin. Arch. Pharm. Berlin, 243, 1905, (5-12).

Gentiin $C_{25}H_{28}O_{14}$ (a Xylose-glucoside) and Gentienin $C_{14}H_{10}O_5$

Tanret, G. Gentiine. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (263-264).

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Gentiopicrin} & \mathrm{C}_{16}\mathrm{H}_{20}\mathrm{O}_{9} \\ \text{and its penta-acetyl derivative} \\ \textbf{Gentiogenin} & \mathrm{C}_{10}\mathrm{H}_{10}\mathrm{O}_{4} \end{array}$

Tanret, G. Gentiopierine. l.c., (207-209).

Rhamnosides.

Brauns, D. H. Sophorin, das Rhamnosid der Blütenknospen von *Sophora japonica*. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (517–556).

Jowett, H. A. D. und Potter, C. L. Cappern-Rutin, das Rhamnosid der Blütenknospen von Capparis spinosa. l.c., (556–560).

Resins.

Votoček, E. Neues Rhamnosit aus Ipomoca Turpethum. (Čechisch) Prag, Věstn. České Spol. Nauk, 1905, (4).

und Vondráček, Rudolf. Zuckerkomponenten der Glykoside: Solanin, Konvallamarin und Skammonin. (Čechisch) Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., 14, 1905, (3).

Rhodeit

Votoček, E. Antipoden-Isomerie der Rhodeose und Fucose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3859-3862).

und Buliř, J. Rhodeit. Rhodeosekonfiguration. (Čechisch) Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos., 14, 1905, (7).

Robinin $C_{33}H_{40}O_{29}7_{2}^{1}aq$ Robigenin $C_{15}H_{10}O_{6}aq$

Valiaško, N. A. Glucoside robinine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (421-438).

Saponarin $C_{19}H_{22}O_{11}$ or $C_{21}H_{24}O_{12}$

Barger, G. Saponarin, a glucoside coloured blue by iodine. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (530-531, 819-820).

Saponin.

Kobert, R. Saponinsubstanzen. Rostock, SitzBer. natf. Ges., 1904, (I-V).

Rosenthaler, L. Geschichte der Saponine. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (178–183).

Pentosenreaktionen von Saponinen. Arch. pharm., Berlin, 243, 1905, (247–248).

Seifenwurzel. l.c., (496–504).

Scammonin.

Requier, P. Scammonine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 20, 1904, (148–151, 213–217).

Scopolin.

Schmidt, E. Scopolin. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (669-670).

1860 RESINS. UNCLASSIFIED NEUTRAL COMPOUNDS.

Axelrod, S. Nochmals Almeidina. Gummiztg, Dresden, 19, 1905, (1079–1080). Canzoneri, F. e Perciabosco, F. Sulle sostanze che accompagnano l'olio nei semi di sesamo. [Substance $C_{23}H_{24}O_7$ or $C_{24}H_{22}O_7$ or $C_{13}H_{14}O_4$ in sesame seeds.] Gazz. chim. ital., Roma, **33**, ii., 1903, (253-260).

Dieterich, K. Herkunft und Veränderlichkeit technisch und medizinisch wichtiger Harzprodukte. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 11, 1904, (96-98).

Gummiharze. [Chemisch - technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 3.] Berlin, 1905, (265– 287).

Etard, A. et Wallée, E. Pyrolyse de la gomme laque. [Lac Resin.] Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1603-1606).

Evers, F. Künstlicher (synthetischer) Perubalsam. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (524-525).

Goldschmidt, C. Künstliche Bereitung von Siegellack und Kopalharz. [Formaldehydharz.] ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (33).

Künstliche Bereitung von Kopalharz [aus Formaldehyd, Monomethylanilin und Salzsäure]. l.e., (444).

Hellström, A. Ueber einen weissen Perubalsam. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (218-237).

Herzog, J. Caryophyllin, Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (121–124).

Hills, J. S. An investigation of *Linum catharticum*. [Properties of linin (C₂₃H₂₂O₉).] Pharm. J., London, (Ser. 4), **20**, 1905, (401–404, 436–438).

and Wynne, W. P. Linin C₂₃H₂₄O₃i.e.C₁₃H₁₂O₅(OMe)₄ [a crystalline principle obtained from Linum catharticum. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (327–331); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (74).

Itallie, L. van und Nieuwland, C. H. Surinamensischer Copaivabalsam. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (539–546).

Jowett, H. A. D. and Potter, C. E. The constitution of barbaloin. $C_{18}H_{18}O_{5}$ Part I. [Tetra-acetylbarbaloin. Tribromobarbaloin and its tetra-acetyl derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (878–884); [abstract] London. Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (181–182).

Klason, P. and Köhler, J. Chemical analysis of resin from red pine. *Pinus Abies* L. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **17**, 1905, (87-96, 151-152, 157-167).

Léger, E. Sucre des aloïnes. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **20**, 1904, (145-148).

Merckens, A. und Kufferath, W. Neue Strahlen in Harzen? Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (95-96).

oesterle, O. A. und Babel, A. Abbauprodukte des Aloïns. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (329-332).

Ottow, W. M. Phyllanthus Niruri L. und Euphorbon. Diss. Marburg, 1902, (87).

Petit, P. et Mayer. Réactions de la résine de gaïac. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (193-195).

Reutter, L. Mastix, Caricari-Elemi und verschiedene Gräberharze aus Karthago. Diss. Bern, 1904, (75).

Schmoelling, L. Kopalöle. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (955-956).

Schultze, W. Harzöl. Diss. Strassburg i. E., 1905, (79).

Stöckert, O. Neue Strahlen in Harzen. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1671).

Thoms, H. und Biltz, A. Bestandteile des weissen Perubalsams. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (127–131).

Tschirch, A. und Stevens, A. B. Japanlack (Ki-urushi). Arch. Pharm. Berlin, 243, 1905, (504-553).

bol-Myrrha. l.c., (641-654).

ct Reuter, L. Résines provenant de sarcophages carthaginois. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (357–361).

Vesterberg, A. Coniferenharzsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4125-4132).

Weigel, G. Löslichkeit einiger Harzbalsame in gewissen Lösungsmitteln unter Bezugnahme auf die Vorschriften des D[eutschen] A[rznei]-B[uehes] IV. Plarm. Centralhalle, Dresden, 45, 1904, (1-5).

Caoutchouc.

Alexander, P. Nitrosite des Kautschuks und deren Verwendung für die Analyse von Roh-Kautschuken und Kautschukproducten Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (181–184); Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (164–168); Gummiztg, Dresden, **19**, 1905, (373–376).

Sauerstoffhaltige Kautschukarten. Gummiztg, Dresden, 18, 1904, (867–869).

Axelrod, L. Löslichkeit verschiedener Kautschuksorten in Benzin. *l.c.*, (1053-1056); **20**, 1905, (105).

Bode, G. Kautschuk und seine Verarbeitung. Wochenschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (417-419, 435-436).

Caspari, W. A. Gutta pereha and balata. [The action of chlorine, bromine, hydrochloric acid, sulphur chloride and nitrogen oxides on them.] London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1274–1278).

Dankler, M. Kautschukpflanzen. Natur u. Offenb., Münster, 50, 1904, (641-660).

Ditmar, R. Kautsehuk. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (175–176).

Der pyrogene Zerfall des Kautschuks. Studien über die Produkte der trockenen Destillation des Kautschuks. Gummizig, Dresden, **18**, 1904, (1013–1016, 1038–1041, 1058–1059)

Einwirkung der Radiumstrahlen auf Kautschuk. l.e., 19, 1904,

— Die kolloïdisierende Wirkung des Kautschuks auf Selen. *l.e.*, (766-767).

— Quellungsmittel für trockenen mastizierten Parakautschuk. *l.e.*, (831–833).

——— Zusammensetzung des Latex verschiedener Kautschukpflanzen mit Rücksicht auf die Bildung des Kautschuks in der Pflanze. *l c.*, (901– 903, 928–930).

Esch, W. Fortsehritte auf dem Gebiete des Kautschuks und der Gutta-*percha im Jahre 1904. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (265-270). Esch, W. Bleiglätte und Vulkanisation. Gummiztg, Dresden, 19, 1905, (977–978).

Warburg. l.c., (1129-1130).

und Chwolles, A. Präexistenz des Kautschuks im Latex. *l.e.*, (165–166).

Frank, F. und Marckwald, E. Kautschuk und Kautschukwaren. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 3.] Berlin, 1905, (317–367).

Guttaperchaartige Substanz aus dem Harz des Karitebaumes. Gummiztg, Dresden, 19, 1904, (167).

aus Mexiko. l c., (860).

Fendler, G. Rohkautschuk. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1904, (208–214); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (278–284).

Neuere Methoden der Kautschukuntersuchung, speziell in ihrer Anwendung auf Rohkautschuk. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1904, (215–238); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (285–305).

Verhalten des Kautschuks gegen einige Lösungsmittel und Rohkautschukuntersuchung. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H, 1, 1905, (205-207); Gummiztg, Dresden, **19**, 1904, (41-45); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (306-317).

Mistelkautschuk. Gummiztg, Dresden, **20**, 1905, (181).

Harries, C. Kautschukarten. Weberscher Dinitro-kautschuk. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (87-90).

Paracaoutchouc ozonide C₁₀H₁₆O₆ Conversion into levulic aldehyde.

Harries, C. Kautschukarten: Abbau und Constitution des Parakautschuks. *l.e.*, (1195-1203).

Kautschukarten. Beziehungen zwischen den Kohlenwasserstoffen aus Kautschuk und Guttapercha. *l.c.*, (3985–3989).

Marckwald, E. und Frank, Fr. Leche de Marima und Leche de Pendare, zwei als Kautschukmilch bezeichnete Pflanzensäfte aus Venezuela. Gummiztg, Dresden, 18, 1904, (850–851). Schulze, E. Bleiglätte und Vulkanisation [des Kautschuks]. *l.c.*, (749–751).

Tschirch, A. und Müller, O. Guttapercha von Deutsch-Neu-Guinea. Die Albane und das Fluavil der Sumatraguttapercha. Albane des Mikindaui-Kautschuks aus Deutsch-Ostafrika. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (114– 146).

—— und Paul. l.c., (249-291).

und Schereschewski, E. Balata. Das sogenannte Chiele-Gummi. *l.c.*, (358-393).

Weber, C. O. Methode der Kautschuk-Analyse. *l.e.*, (339-340, 521-523).

——— Die Milch von Castilloa elastica und deren Kongulation. l.c., 19, 1904, (101–104).

——— Kautschuk-Koagulation und Kautschuklöslichkeit. l.c., (354–356).

Colophony.

Klein, A. Das amerikanische Kolophonium. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (506).

Levy, P. Zur Kenntnis des amerikanischen Kolophoniums. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1739–1741).

Schwalbe, C. Zersetzungstemperatur des amerikanischen Kolophoniums. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1852).

1900 MIXED CYCLOIDS.

Cělikov, I. A. Oxonium. (Russ. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 784–785).

Decker, H. Beziehungen des doppelt gebundenen Kohlenstoffs zum Stickstoff, Sauerstoff und Schwefel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2493-2511).

Spannagel, M. Synthese heterocy klischer Verbindungen aus 3, 6- Diketonsäureestern. Diss. Göttingen, 1903, (64).

1910 CYCLOIDS CONTAINING OXYGEN. GENERAL.

Andreae, E.P. Chitonsäure und Chitarsäure und die Einwirkung von

Diäthylmalonylchlorid auf einige Diamine. Diss. Berlin, 1905, (35).

Bachner, L. Kondensation des Phenoxyacetaldehyds mit Benzaldehyd, Furfurol und Acetaldehyd. Diss. Rostock, 1903, (33).

Baeyer, Λ. Dibenzalaceton und Triphenylmethan. (7. Mitt.) (8. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (569-590, 1156-1164).

Bauer, H. Einwirkung von organomagnesiumverbindungen auf Phtalsäureanhydrid. *l.c.*, (240–241).

Berstein, J., Fraschina, C. und Kostanecki, St. von. Hydroxylärmere Vorstufen des Fisetins. *l.e.*, (2177-2182).

Blaise, E. E. et Gault, H. Série du pyrane. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (137–139).

Blom, A. und Tambor, J. 3-Methoxycumaranon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3589-3592).

Blumberg, M. Synthese des 3.4. Dioxy-β-Methylchromons. Diss. Bern. 1904, (26).

Bock, K. Kondensation von Benzaldehyd mit Itakonsäure. [Dilaktone.] Diss. Strassburg i. E., 1902, (56).

Böhme, R. Iso-Stearinsäure. [Laktonsäure.] Diss. Leipzig, 1902, (34).

Braun, J. von und Steindorff, A. Synthese des Chromans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (850-855).

Brauns, D. H. Quereitrin, Sophorin und Cappern-Rutin. In der Natur vorkommende Flavonderivate. Diss. Marburg, 1904, (75).

Breger, M. und Kostanecki, St. von. Zweite Synthese des Apigenins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (931-933).

Bülow, C. Neue Condensationsreactions des Phtalyl-benzoylacetons. *l.c.* **37**, 1904, (1964–1971).

— Cumarinderivate aus Phtalyl- und Benzyl-o-carbonsäure- [Acetessigester]. *l.e.*, **38**, 1905, (474-486).

(1906-1917). Phtalylacetessigester. l.c.,

Chavanne, G. Acide isopyromucique. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1901, (507-575).

Daube, A. Aethyliden-phtalid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (206–209).

David, E. Synthese des 2-Oxychromons und des 3-4-Dioxychromons. Diss. Bern., 1904, (32).

Deighmayr, I. Kondensations-Produkte aus mehrwertigen Phenolen mit substituierten 1,3-Diketonen. Darstellung von Abkömmlingen des 1,4-Benzo-Pyranols. Diss. Tübingen, 1903, (94).

Deseniss, M. Einwirkung von Phtalylchlorid auf Acetylaceton. Diss. Tübingen, 1905, (65).

Dieckmann, W. und Beck, L. Farbstoffe aus Furfurol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4122-4125).

Dinter, A. Anlagerung von Ammoniak an die Muconsäure und die Oxydation der Δ-β-γ-Hydromuconsäure. [Lactone.] Diss. Strassburg i. E., 1902, (60).

Eckstein, O. Binaphtylenoxyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3660–3663).

Edelstein, A. und Kostanecki, St. von. 4'-Oxyflavonol. l.c., (1507-1509).

Erlenmeyer, E. jun. Condensation von α-Ketonsäuren mit Aldehyden durch Salzsäure resp. Natronhydrat. [Lactone.] l.c., (3119-3125).

—— Darstellung α,β- und β,γungesättigter Lactone. l.c., (3125–3129).

Feist, F. und Baum, E. Bromderivate der γ -Pyrone und die Haftfestigkeit der Halogene an α -und γ -Pyronringen. l.c., (3562–3574).

Fosse, R. et Bertrand, P. Persulfate organique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (600-602).

et Lesage, L. Basicité de l'oxygène pyranique; sels doubles halogénés de quelques métaux et du dinaphtopyryle. *l.c.*, **140**, 1905, (1402-1403).

et Robyn, A. Phénols pyraniques. l.c., **140**, 1905, (1538–1540).

Funk, C. and Kostanecki, St. von. 2-Methoxy-stilben. [Rufenol.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (939).

Furrer, F. Umwandlungsprodukte amidierter Cumarine. Diss. Tübingen, 1902, (42). Gaar, H. Einwirkung von Cyankalium auf Phtalid bei höherer Temperatur. Diss. Tübingen, 1901, (V+36).

Gaebel, W. [Heterocyklische] Kondensationsprodukte. Diss. Marburg, 1903, (40).

Göhl, F. Neue Synthese des Hydrocumarons und einiger seiner Homologen sowie des α-Methylpyrrolidins. Diss. Rostock, 1903, (54).

Graf, W. Oxonium- und Ammoniumsalze. Diss. Würzburg, 1903, (63).

Guyot, A. et **Catel**, J. Dérivés du benzodihydrofurfurane. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (254–256, [Erratum (400)] 1348–1350).

— Condensation des dérivés du benzodihydrofurfurane en dérivés anthracéniques γ substitués. *l.e.*, (1460-1464).

Gutzeit, A. and Kostanecki, St. von. 3'-Oxy-flavonol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (933-935).

Hantzsch, A. Cyamelid. *l.c.*, (1013–1021).

Salze. l.e., (2143-2154).

Harries, C. Einwirkung des Ozons auf organische Verbindungen. (1. Abh.) —1. Ozonide sauerstoffhaltiger Substanzen; von Kurt Langheld. II. Isomerie der Oel- und Elaïdinsäure; von Carl Thieme.—III. Ermittelung der Constitution einiger Kohlenwasserstoffe durch Ozon; von Hans Türk.—1. Constitution des Diallyls. Neue Bereitungsweise des Succindialdehyds.-2. Constitution des Dimethylheptadiëns; von Harries und Weil.—3. Constitution eines Dimethylpentadiëns.—1. Ozonide der aromatischen Kohlenwasserstoffe; von Valen-Weiss.—Anhang, Das Aethylperoxyd von Berthelot; von Denselben. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (311–375, mit 1 Taf.).

Kautschukarten. [Ozonide.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1195–1203).

Heffter, Λ. Die bei der Autoxydation des Eosins entstehenden Producte. *l.c.*, (3633-3634).

Heintschel, E. Condensation des Oxyhydrochinons mit Aldehyden. [Fluoronderivate.] *l.e.*, (2878–2883).

Heller, G. und Meyer, H. L. Fluoresceïn und die Nichtexistenz des β-Dinitro-p-dibrombenzols. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (197–200).

Hildebrand, W. Condensation des Acetylacetons mit bernsteinsaurem Natrium unter Mitwirkung von Essigsäureanhydrid. [Furfuranderivate.] Diss. Strassburg i. E , 1902, (51).

Jochum, E. 1,3-Dioxy-β-Methylchromon. Versuche zur Synthese des Kämpferols. Diss. Bern, 1904, (32).

Kasansky, A. Verhalten von Bernsteinsäureäthylester zu Jodallyl in Gegenwart von Zink. Synthese des 7-Diallylbutyrolaktons und seine Eigenschaften. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (249-257).

Kassner, G. Oxydationserscheinungen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11, 1, 1905, (187–189).

Kipke, F. Kondensationsprodukte von Piperonal und Piperonylacrolein. Diss. Breslau, 1904, (56).

Kippe, O. Synthesen, Umlagerungen und Aufspaltungen der phenylierten Cumarone und Cumarane. Diss. Rostock, 1904, (140).

Koch, B. Einwirkung von Phtalylchlorid auf Benzoylaceton und über die Kondensation von Phtalylbenzoylaceton mit Resorcin. Diss. Tübingen, 1903, (55).

König, W. Bildung von Pyridinfarbstoffen aus Furfurol. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (555-562).

Kostanecki, St. von und Nitkowski, S. Synthese des Fisetins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3587-3589).

und Rudse, Fr. Ein Isomeres des Quercetins. *l.c.*, (935-938).

und Schreiber, B. Ein Isomeres des Kämpferols. *l.c.*, (2748–2751).

und Sulser, J. [Heterocyklische] Stilbenderivate. l.c., (941–942).

Kraencker, J. Isobutylitaconsäure und deren Verhalten gegen Brom. Diss, Strassburg i. E., 1902, (34).

Krasuskij, K. A. et Dud, I. Purification des α-oxydes organiques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (proc.-verb. 1124). Kraus, P. Dimethyldioxyglutarsäure und einige Derivate derselben. [Lactone.] Diss. Strassburg i. E., 1902, 137).

Kropf, F. Kondensation des Cotarnins. Diss. techn. Hochschule. Berlin, 1905. 34.

Kühling, O. und Falk, F. Lactambildung aus γ-Lactonen und die Festigkeit des Pyrrolidonkerns. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1215-1228).

Kugler, S. Synthese des Isofisetins, (2,3',4' Trioxyflavonol). Synthese des 3',4' Dioxy-n-Phenylcumarins. Diss. Bern, 1904, (59).

Lambrecht, W. Nitroderivate der Cumarine. Verhalten von Kupfersalzen schwacher Säuren gegen Methylalkohol. Diss. Tübingen, 1903, (V+36).

Landers, H. Aufspaltungsprodukt des Furfurnitroaethylens. Diss. Strassburg i. E., 1905, (41).

Liebig, H. von. Vereinigung von Benzil mit Resorcin. Tl 1. Die nicht fluoreszierenden Körper. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (105– 172).

Lieck, A. Einwirkung von Hydrazin auf m-Tolyl-isocumarin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3853-3856).

Maffezzoli, F. Anthrachinon-orthodicarbonsäureauhydrid. Diss. Freiburg i. Br., 1904, (48).

Marquis, R. La série du furfurane Ann. chun. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (196-288).

Meyer, R. Phenylxanthen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (450-453).

und **Pfotenhauer**, H. Wechselseitiger Austausch aromatischer Complexe. *l.c.*, (3958–3963).

und Spengler, Ö. Phenanthrenchinon. [Pyron- u. Lactouringe.] l.c., (950).

Mezger, O. Hämatin. Reduction der Hämatinsäuren und ein Versuch zur Synthese des partiellen Anhydrids der dreibusischen Hämatinsäure. Diss. Tübingen, 1902, (111+48).

Mussett, J. A. Konstitution des Kondensationsproduktes aus Orcin und Acctessigester. Diss. Tübingen, 1902, 40).

Noelting, E. Constitutionsfrage des Fluoresceins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4023).

und **Dziewoński**, K. Rhodamine. *l.e.*, (3516-3527).

Oemisch, P. δ-Jod-γ-Valerolakton, seine Kondensationsprodukte mit molekularem Silber und mit Natriummalonsäureäthylester. Diss. Leipzig, 1902, (34).

Oetker, E. 6-Oxymethyl-Cumarin und seine Umwandlung in einen Alkohol des Cumarons. Diss. Rostock, 1904, (46).

Panayeff, J. von. Dilactone. Diss. Strassburg, 1905, (48).

Pechmann, II. von und Mills, W. H. Chlor-cumalinsäure und ihre Ueberführung in Derivate des Pyridins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3829-3836).

————— Einwirkung von Hydrazinhydrat auf Brom-cumalinsäureester. *l.e.*, (3836–3841).

Peratoner, A. e Palazzo, F. C. Sulla costituzione dell'acido comenico. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (40–41).

e Spallino, R. Eterificazione dell'acido piromeconico. l.c., (16).

e Tamburello, A. Azione della idrossilammina sull'acido etilcomenico. *l.c.*, (39-40).

Peters, W. Stereoisomere Körper aus dem Athylacetylaceton durch Blausäureanlagerung. Diss. Strassburg i. E., 1903, (40).

Posner, T. Konstitution der Phenochinone und Chinhydrone. Ver. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II, 1, 1905, (109-111).

Pummerer, R. Pyron. Diss. München, 1905, (87).

Rajchert, E. Etudes sur les duplocommarines. Diss. Sci. Fribourg. Fribourg (Impr. de l'Oeuvre de St. Paul), 1902, 54). 8vo.

Reitter, H, und Bender, F. Ueber Phenylhydrazinderivate der Aconsäure. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (373-379).

Riess, G. Ueber das 3, 5-Dimethoxybenzoylacetophenon und über chinoide Abkömmlinge des 1, 4- Benzopyranols, Diss. Tübingen, 1903, (63). Robyn, A. Nouvelles substances azotées dinaphtopyraniques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1644).

Rupe, H. und Schlochoff, P. Oxyde ans Methyl-heptenon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1498-1502).

Sautermeister, C. Condensation mehrwertiger Phenole mit 2, 4. Diaethoxybenzoylaceton zn 1, 1. Benzopyranolen und Synthese des Resaceteïns. Diss. Tübingen, 1904, (V+86).

Schäffer, M. Einige I-Acetylcumarone und die Aufspaltung des Acetylcumarons. Diss. Rostock, 1904, (52).

Schmidt, C. Ueber Isomere des Brasileins und Haemateïns aus der Benzopyranolreihe. Diss. Tübingen, 1905, (61).

Schmidt, O. Studien in der Santoningruppe. Diss. Tübingen, 1902, (45).

Schüler, A. Über einige Derivate des 2-Oxy- 5-Amino-w- Chloracetophenons und einige Cumaranone. Diss. Rostock, 1903, (56).

Simonis, H., Marben, E. und Mermod, E. Einwirkung von Grignard'schem Reagens auf ο-bezw. γ-Aldehydosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3981-3985).

Stobbe, H. Gelbe Monoarylfulgide. l.c., (3893-3897).

— und Küllenberg, A. Gelbe Nitrotriphenylfulgensäuren und ihre rothen Fulgide. l.c., (4081–4087).

Stollé, R. Condensation von Acetessigester mit Phenyl-methyl-pyrazolon und Einwirkungsproducte von Phenyl-hydrazin und Hydrazin auf Dehydracetsäure. *l.c.*, (3023–3032). Nachtrag. Ebenda, (3856).

Traube, W. γ, δ-Dioxypropyhnalonsäure. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (38-41).

Ullmann, F. und Tschermack, J Diphenyl-o-Phenoxylen-Diphydroanthracen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4110–4111).

und Zlokasoff, M. Arylsalicylsäuren und deren Ueberführung in Xanthone. (4. Beitrag zur katalytischen Wirkung des Kupfers.) l.c., (2111–2119).

Vongerichten, E. Morphenolderivate. l.c., (1851-1857).

Vorländer, D. Addition von Säuren und Salzen zu α β-ungesättigten Ketonen. (Mit. P. Weissheimer.)—Verbindungen des Dimethylpyrons mit Natriunmalonester. Liebigs Ann. Chem, Leipzig, 341, 1905, (1-80).

Wedekind, E. Einführung von Stickstoff in die Santoninmolekel und das physiologische Verhalten einiger Santoninstoffe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (240-248).

——— Synthese einfacher Pyronone aus Säurehaloïden. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11, 1, 1905, (81–83).

und Koch, A. Oxoniumnatur des Santonins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (421–428).

— — Verhalten der Halogene gegen Santonin. l.e., (429-435).

———— Iso-Artemisin (δ-Oxysantonin). l.c., (1845–1851).

Wedemann, W. Phenylangelicalacton u. Isoctenlacton. Diss. Strassburg i. E., 1903, (56).

Weinschenk, A. Kondensation von Epichlorhydrin mit Phtalsäureanhydrid unter dem Einfluss tertiärer Basen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1311).

Wernher, G. Kondensation von Valerolakton und Bernsteinsäureäthylester mit Natriumäthylat. Diss. Strassburg i. E., 1902, (33).

Willstätter, R. and Pummerer, R. Pyron. (2 Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1461–1472).

Wölbling, H. Einwirkung von Hydrazin auf β-Desoxybenzoïn-o-carbonsäure resp. deren Lacton (3-Phenylisocumarin). *l.c.*, (3845–3853).

Zincke, T. und Mühlhausen, G. Arylaminderivate des Furfurols und deren Umwandlung in Pyridinverbindungen. *l.c.*, (3824–3829).

CYCLOIDS WITH ONE OXYGEN ATOM.

[Lactones are also indexed under the corresponding oxy-acids.]

Acad. sci., 140, 1905, (146-148).

CYCLOID C₃H₆O

Propylene oxide

TRICHLOROPROPYLENE OXIDE

CCl₃.CII<0 ČH₂
Perrier, G. et Prost, E. Paris, C.-R.

CYCLOID C4H40

Furfurane

3-Sulphonic acid C₄H₃O.SO₃H₂ Amide of the 5-chloro-2-bromo-DERIVATIVE C4HClBrO.SO2NH2 and of the 2. 5-DIBROMO DERIVATIVE C4HBr2O.SO2NH2

Hill, H. B and Sylvester, J. P. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (185-228).

CYCLOID C5H60 Methylfurfurane

SULPHONIC ACID C4MeH2O.SO3H

Amide of the Brono Derivative.

Hill, H. B. and Sylvester, J. P. Amer. chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, 185-228).

CYCLOID C5H8O

Valerolactone

Hydrazine compound $\begin{array}{c} \text{MeCH} < \stackrel{\text{O}}{\sim} \stackrel{\text{C(OH).NH.NH}_2}{\text{CH}_2. \stackrel{\text{C}}{\leftarrow} \text{H}_2} \end{array}$

Blaise, E. E. et Luttringer, A. Paris. C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (790–792).

CYCLOID C.H.O

Hexolactone

Hydrazine compound $\begin{array}{c} \text{MeCH} < \stackrel{\text{O}}{-} \stackrel{\text{C(OH).NII.NII}_2}{\text{CH}_2. \ \text{\'CHMe}} \end{array}$ $\label{eq:MeCH} \begin{tabular}{ll} \begin{t$

Blaise, E. E. et Luttringer, A. loc. cit.

CYCLOID C7H12O

Heptolactone

 $\begin{array}{c} \text{Hydrazine compound} \\ \text{EtCH} < \stackrel{\text{O}}{\leftarrow} \stackrel{\text{C}(\text{OH}).\text{NH},\text{NH}_2}{\text{CH}_2. \text{ CHMe}} \end{array}$

Blaise, E. E. et Luttringer, A. loc. cit.

CACTOID C'H'O

Styrene oxide

Fourneau et Tiffeneau. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1595-1597).

CYCLOIDS C9H10O Chromane

C₆H₄<CH₂.CH₂ O—ĊH₂

Braun, J. von und Steindorff, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (850-855).

Phenylmethylethylene oxide $C_6H_5.CMe < \stackrel{CH_2}{\bigcirc}$

$${\rm C_6H_5.CMe} {<_{\dot{\rm O}}^{\rm CH_2}}$$

Klages, A. l.c., (1969-1971).

Allylbenzene oxide

 $Ph.CH_2.CH < \stackrel{CH_2}{\circ}$

Fourneau et Tiffeneau. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1595–1597).

Phenylpropylene oxide

Ph.CH<CHMe

Fourneau et Tiffeneau. loc. cit.

Methylstyrene oxide

Ph.CMe<

Tiffeneau. l.c., (1458-1460).

CYCLOID C9H160 Hendecolactone

HYDRAZINE COMPOUND

$$C_4H_9.CH < \begin{array}{l} O - C(OH).NH.NH_2 \\ CH_2.\dot{C}HMe \end{array}$$

Blaise, E. E. et Luttringer, A. l.c., (790-792).

CYCLOID C9H160 Methylcinene

 $\mathrm{CMe_2} < \stackrel{\mathrm{O.CMe_2}}{\mathrm{CH_2.CH_2}} > \mathrm{CH_2}$

Rupe, H. und Schlochoff, P. Berlin. Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1498-1502).

CYCLOIDS C10H10O Dihydropinole.

Rupe, H. und Schlochoff, P. (1719-1725).

Decolactone

Hydrazine compound ${\rm C_5\bar{H}_{11}.CH}{<^{\rm O}_{\rm -C(OH).NH.NH_2}\atop {\rm CH_2.\dot{C}HMe}}$

Blaise, E. E. et Luttringer, A. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (790-792).

CYCLOID $C_{19}H_{14}O$ Phenylxanthene $C_6H_4 < \stackrel{CHPh}{=} > C_6H_4$

Meyer, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (450-453).

CycLoid $C_{20}H_{14}O$ Benzylidenexanthene $C_6H_4 < \stackrel{C(:CHPh)}{\bigcirc} > C_6H_4$

Decker, H. l.c., (2493-2511).

CYCLOIDS $C_{20}H_{16}O$ Diphenyldihydro-isobenzofurfurane

Guyot, A. et **Catel,** J. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1348-1350).

Benzylxanthene

$$C_6H_4 < CH(CH_2Ph) > C_6H_4$$

Decker, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2493–2511).

CYCLOID $C_{21}H_{14}O$ Dinaphthapyrane

DINAPHTHAPYRYL CHLORIDE

 $ClCH < \frac{C_{10}H_6}{C_{10}H_6} > 0$

and the corresponding BROMIDE. Combinations with inorganic chlorides and bromides.

Fosse, R. et Lesage, L. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1402–1403); **141**, 1905, (625–626).

PHENYLAMINODINAPHTHAPYRANE

$$NHPh.CH < _{C_{10}H_{6}}^{C_{10}H_{6}} > O$$

o- and p-tolylaminodinaphthapyrane

and α-Naphthylaminonaphthapyrane. Robyn, A. *l.e.*, **140**, 1905, (1644). m-Tolyliminobisdixaphthiapyrane

$$C_7H_7N\left(CH<\frac{C_{10}H_6}{C_{10}H_6}>O\right)_2$$

Robyn, A. loc. cit.

CYCLOID $C_{32}H_{22}O$

Diphenyl-o-phenoxylenedihydroanthracene.

Ullmann, F. und Tchermack, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4110-4111).

CYCLOIDS WITH TWO OXYGEN ATOMS.

CYCLOIDS C5H4O2

 $\begin{array}{ll} \textbf{Furfuraldehyde} & \text{Benzoylhydrazone} \\ & \text{C_4H}_3\text{O.CH} : \text{N.NHBz} \end{array}$

Stollé, R. and **Münch**. E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (393-422).

Pyrone

Mono- and DIBROMO PYRONE.

Feist, F. und Baum, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3562-3574).

CYCLOIDS $C_5H_{10}O_2$ Dimethylbutyrolactones

 $_{\rm CH_2,CH_2}^{\rm CMe_2,CH_2}$ > 0 and $_{\rm CMe_2,CO}^{\rm CH_2,CH_2}$ > 0

Blanc, O. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (203–204).

CYCLOID $C_6H_6O_2$ 3-Methylpyrone.

Willstätter, R. und Pummerer, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1461-1472).

CYCLOID C₆H₈O₂

α-Ethyldihydrofurfuranone

 β , β' -Dibrono and dichloro derivatives CBr.CO > O $\ddot{C}Br.CHEt$

Simonis, H., Marben, E. und Mermod, E. l.c., (3981-3985).

CYCLOID $\mathbf{C}_7\mathbf{H}_6\mathbf{O}_2$ Methylenepyrocatechol

$$CH_2 < \stackrel{O}{\circlearrowleft} > C_6H_4$$

Nitro, nitro-amino, and diamino derivatives.

Herz, P. l.e., (2853-2860).

CYCLOIDS C₇H₈O₂ Dimethylpyrone

Addition compounds with dicthylsodium malonate, diethylsodium ethylmalonate and dimethylsodium malonate.

Vorländer, D. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (1-80).

Homfray, J. F. Molecular refractions of dimethylpyrone and its allies and the quadrivalency of oxygen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1443-1461);

[abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (226-227).

2,6-Dimethylpyrone

3-Mono and 3,5-dibromodimethylpyrone.

Feist, F. und Baum, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3562-3574).

 $C_7H_8O_2C_2HCI_3O_2$; $C_7H_8O_22C_2HCI_3O_2$

Plotnikov, V. A. Sur les combinaisons du diméthylpyrone avec l'acide trichloracétique. (Řuss.) St. Peterburg, Žurn. ru-s. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1088– 4091).

$\begin{array}{c} \text{CYCLOID} & \textbf{C}_7\textbf{H}_{12}\textbf{0}_2 \\ \text{Dimethyl-valerolactone} \\ \text{CMe}_2 < \begin{array}{c} \text{CH}_2, \text{CO} \\ \text{CH}_2, \text{CH}_2 \end{array} > \text{O} \end{array}$

Blanc, G. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (800-802).

CYCLOID C8H16O2

Priležajev, N. Sur l'oxoctenol. (Russ.) l.c., (872-881).

CYCLOID $C_9H_6O_2$ Coumarin

$$C_6H_4 < \stackrel{CH:CH}{\circ} - \dot{\circ} \circ$$

AZO-DERIVATIVES.

Mitchell, H. V. Preparation of benzeneazocoumarin [and o-, m- and p- nitrobenzeneazocoumarins.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1229–1231).

$\begin{array}{c} \text{CYCLOIDS} \quad C_9 H_{10} O_2 \\ \text{METHYL ETHER} \quad C_{10} H_{12} O_2 \\ \text{Anethole oxide} \\ \text{MeO.C}_6 H_4 < \overset{(11)}{_{\scriptscriptstyle \bigcirc}} > \text{CIIMe} \end{array}$

Höring, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2296-2299, 3477-3488).

Oxyphenylpropylene oxide. Methyl ether, Estragol oxide

Fourneau et Tiffeneau. Paris, C.-R. Acad. Sci., 140, 1905, (1595-1597).

CYCLOID C9H14O2

Lactone formed by the oxidation of camphene.

Moycho, S. und Zienkowski, Fr. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (17-63).

CYCLOID $C_{10}H_8O_2$ Ethylidenephthalide

$$\begin{array}{c} C_6H_4 < \stackrel{\hbox{\scriptsize C(:CHMe}}{CO} > O \\ \text{and the NITRO DERIVATIVE} \\ C_6H_4 < \stackrel{\hbox{\scriptsize C(:C(NO_2)Me}}{CO} > O \end{array}$$

Daube, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (206-209).

Methylcoumarin.

Bajdakovskij, L. Action du zinc sur un mélange de l'aldéhyde salicylique et de l'éther a-brompropionique; synthèse de a-méthylcumarine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (902-905).

CYCLOID $C_{10}H_{14}O_2$ γ -Diallylbutryolactone

$${\rm CH_2} {<}_{{\rm CO}_2}^{{\rm CH}_2} {>} {\rm C(C_3H_5)_2}$$

Kasansky, A. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (249-257).

CYCLOIDS $C_{14}H_{10}O_2$

4-Methylxanthone

2-Methylxanthone.

Ullmann, Fr. und Zlokasoff, M. Ber lin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2111–2119).

CYCLOID $C_{15}H_{12}O_2$

2, 4-Dimethylxanthone

Ullmann, Fr. und Zlokasoff, M. loc. cit.

CYCLOID $C_{15}H_{18}O_2N$

Aminofurfurylcarbinyl-\beta-naphthol HO.C₁₀H₆.CH(C₄H₃O).NH₂

Betti, M. e Torricelli, A. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (1-17).

CYCLOID C17H12O2

Dioxystilbeneacetoneanhydride

$$CO < \frac{CH_2.C.C_6H_4}{CH_2.C.C_6H_4} > 0$$

Lippmann, Ed. und **Fritsch**, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1626–1630).

CYCLOIDS $C_{20}H_{16}O_2$

Benzylxanthenol.

Decker, H. l.c., (2493-2511).

Oxydiphenyldihydro-isobenzofurfurane

 $C_6H_4 < \frac{CHPh}{CPh(OH)} > 0$

Guyot, A. et Catel, J. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1348-1350).

CYCLOID C21H14O2

Dinaphthaxanthonium sulphate

 $CH < \frac{C_{10}H_6}{C_{10}H_6} > 0.0.SO_2.OH$ (Naphthapyryl sulphate).

Fosse, R. et Bertrand, P. l.c., 139, 1904, (600-602).

CYCLOID C22H14O2

3-**0**xy-2-phenyl-4,5-diphenylenefurfurane

> Acetyl derivative C₆H₄.C — C.OAc C₆H₄·C.O.CPh

Jupp, F. R. and Wood, J. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (712–715).

CYCLOID C₂₂H₁₈O₂ Dibenzyl-phthalide

 $C_6H_4 < CO \xrightarrow{C(C_7H_7)_2} > O$

Bauer, II. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (240-241).

$\begin{array}{c} \text{CYCLOID} \quad C_{22}H_{17}O_2N \\ \text{Furfurylideneaminobenzyl-} \\ \text{naphthol} \end{array}$

HO.C₁₀H₆.CHPh.N: CH.C₄H₃O

Betti, M. e Foá, V. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, i, 1903, (27–35).

CYCLOID C26H20O2

2-Oxy-1.1.2-triphenyl-1.2-dihydrobenzofurfurane

$$_{\mathrm{C_6H_4}\ensuremath{<}\mathrm{CPh_2.O}\ensuremath{>}}$$

Guyot, A. et Catel, J. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (254-256). [Erratum (400).]

CYCLOID $C_{32}H_{24}O_2$

Hydrofluorane diphenylcarbinol.

Ullmann, F. und Tchermack, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4110–4111).

(p-7195)

CYCLOIDS WITH THREE OXYGEN ATOMS.

CYCLOID $C_3H_3O_3N_3$ Cyamelide

0<C(NH).0>C: NH

and Monomercuri-cyamelide (C₃O₃N₃)₂HgH₄

Hantzsch, A. l.e., (1013-1021).

CYCLOID C5H4O3

3-Sulphopyromucic acid

 $\mathrm{SO_3H.C_4H_2O.CO_2H}$

Amides of the 5-chloro DERIVATIVE NH₂,SO₂,C₄HClO,CO,NH₂ and NH₂,SO₂,C₄HClO,CO₂H

Also the corresponding 5-BROMO DERIVA-TIVES.

Hill, H. B. and Sylvester, J. P. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (185-228).

CYCLOID C₅H₈O₃

β-Dimethylglycidic acid

ETHYL ESTER
CMe₂<0
CH CO. E

Claisen, L. und Feyerabend, R. l.c., (693-709).

Darzens, G. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1214-1217).

CYCLOID $C_{\rm b}H_{\rm 6}O_{\rm 3}$

3-Sulpho-5-methylpyromucic acid

 $\mathrm{C_4MeHO(SO_3H).CO_2H}$

and 3-Sulphamido-5-METHYL-PYROMUCTO

C₄MeHO(SO₂NH₂).CO₂H and its amide.

Hill, H. B. and **Sylvester**, J. P. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (185-228).

CYCLOID $C_6H_{10}O_3$ 8-Methylethylglycidic acid

ETHYL ESTER

MeCEt $<^{()}_{\text{CH.CO}_2\text{Et}}$

Claisen, L. und Feyerabend, R. Ber-Iin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905 (193-709).

CYCLOIDS C7H12O3 B-Diethylglycidic acid β-Methylpropylglycidic acid and their ETHYL ESTERS.

Claisen, L. und Feyerabend, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (693-709.)

CYCLOID C8H6O3 0xyflavanone

METHYL ETHER 3-METHOXY-COUMARANONE

MeO.C₆H₃<0>CH₂

Blom, A. und Tambor, J. l.c. (3589-3592).

CYCLOID C3H3O3 Piperonyl alcohol PIPERONYL CHLORIDE

 $CH_2 < {}_{O} > C_6H_3.CH_2CI$

Decker, H. und Koch, O. l.c., (1739-1741).

CYCLOID C9H10O3 Dioxyphenylpropylene oxide DIMETRYL ETHER

 $C_6H_3(OMe)_2.CH_2.CH < CH_2$

(Methyleugenole oxide).

Fourneau et Tiffeneau. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (662-663).

> CYCLOID C9H16O3 Cinenic acid

 $\text{CMe}_2 < [\text{CH}_2]_3 > \text{CMe}.\text{CO}_2 \text{H}$

and the nitrile and acid amide. Rupe, H. und Schlochoff, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1502-1507).

CYCLOIDS C₁₀H₁₀O₃ Isosafrole oxide $(CH_2O_2): C_6H_3 < \frac{CH}{O} > CHMe$

and the MONO and DIBROMO DERIVATIVES. Höring, P. l.e. (2296-2299, 2477-3188).

Piperonyl-acetone $(CH_2O_2): C_6H_3. CH_2. CO. CH_3$ Höring, P. l.c., (3477-3488).

β-Phenylmethylglycidic acid ETHYL ESTER

PhCMe<() CH.CO₂Et

Claisen, I. und Feyerabend, R. l.c., (693-709).

Darzens, G. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1214–1217).

> CYCLOID C10H12O3 Tetramethylfulgide CMe2: C.CO CMe2: C.CO

Stobbe, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3673-3682).

CYCLOID C10H16O3 Cyclohexylmethylglycidic acid C6H11.CMe>0 CO₂H.CH

ETHYL ESTER. Darzens, G. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1214–1217).

> CYCLOID C₁₀H₁₈O₃ Methylisohexylglycidic acid C6H13.Cle CO.H.CH ETHYL ESTER.

Darzens, G. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1214-1217).

> CYCLOIDS C11H12O3 β-Phenylethylglycidic acid

Claisen, L. und Feyerabend, R. Ber-Iin, Ber. D. eliem, Ges., 38, 1905, (693-709).

Tolylmethylglycidic acid

C₇H₇.CMe CO₂H.CH ETHYL ESTER.

Darzens, G. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (1214–1217).

CYCLOID $C_{11}H_{14}O_3$ α-isoPropyl-δ,δ-dimethylfulgide CMe₂: C.CO CHPr: C.CO

Stobbe, II. und Leuner, K. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3682-3685).

> CYCLOID C₁₁H₂₀O₃ Methylheptylglycidic acid C7H15.CMe>0 CO,H.CH ETHYL ESTER.

Darzens, G. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1214-1217).

CYCLOID C1: H10O3

Benzfuroin

C6H5.CH(OH).CO.C4H3O a- and B-oximes.

Werner, A. und Detscheff, Th. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (69-841.

CYCLOIDS C12H14O3

Phenylpropylglycidic acid

C₃H₇ CPh CO₂H.CH >0 ETHYL ESTER.

Paris, C.-R. Acad. sci., Darzens, G. 139, 1904, (I2I4-1217).

Phenylethyl-methylglycidic acid

PhCH₂.CH₂.CMe C'O₂H.CH

ETHYL ESTER.

Darzens, G. loc. cit.

p-Ethylphenyl-methylglycidic acid

 $\frac{\text{Et.C}_{6}\text{H}_{4}.\text{CMe}}{\text{CO}_{2}\text{H.\dot{C}H}} > 0$ ETHYL ETHER.

Darzens, G. loc. cit.

CYCLOID C13H24O3 Methylennylglycidic acid

> C9II19.CMe>O CO.H.CH ETHYL ESTER.

Darzens, G. loc. cit.

CYCLOIDS C14H12O3

δ-Phenyl-α,α-dimethyl-fulgide

Two isomerides.

Stobbe, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3893-3897).

3 - Acetyl-5-benzylidene-2-methyl-4 ketodihydrofurfurane

CHPh: C.O.CMe OC-C.CO.Me

Ruhemann, S. and Merriman, R. W. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1383-1395); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (224-225).

(D-7195)

CYCLOIDS C₁₅H₁₂O₃ 3'-0xvflavanone

3'-METHOXYFLAVANONE.

Gutzeit, A. und Kostanecki, St. von. Berlin, Ber. chem. Ges., 38, 1905, (933-935).

4'-0xyflavanone

4'-METHOXYFLAVANONE. $\substack{\mathrm{C_6H_4} < \substack{\mathrm{O-CH.C_6H_4.OMe} \\ \mathrm{CO.\dot{C}H_2}}}$

and the a-isonitroso derivative.

Edelstein, A. und Kostanecki, St. von. l.c., (1507-1509).

> CYCLOID C15H14O3

 δ -Phenyl- α,α,δ -trimethyl-fulgide

 $\frac{\text{CMePh}: \text{C.CO}}{\text{CMe}_2: \text{C.CO}} > 0.$

Stobbe, H. l.c., (3673-3682).

 δ -p-Tolyl- α , α -dimethyl-fulgide Stobbe, H. l.c., (3893-3897).

> CYCLOID C15H18O3 Santonin.

Francesconi, L. e Ferulli, F. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (188-206).

- e Maggi, G. l.c., 33, ii, 1903, (65-80).

The NITRATE C₁₅H₁₈O₃.HNO₃ Antimony pentachloride and tin tetrabromide compounds.

Wedekind, E. und Koch, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (421-428).

Bromide [C₁₅H₁₈O₃]₂HBr.Br₂ IODIDE [C15H18O3]2HI.I2

CHLORIDES C₁₅H₁₆O₃Cl₂ and C₁₅H₁₇O₃Cl Wedekind, E. und Koch, "A. l.c., (429-

435). CHLOROSANTONIN.

Wedekind, E. und Koch, A. l.c., (1845-1851).

> CYCLOID C16H10O3 Methylmorphenol

α- and β-BROMOMETHYLMORPHENOL, also DIBROMOMETHYLMORPHENOL.

Vongerichten, E. l.c., (I851-1857).

CYCLOID C₁₆H₁₈O₃

Lactone from phenanthraquinone and acetic anhydride.

Scharwin, W. l.c., (1270-1272).

3 H 2

CYCLOID C17H10O3 2-Oxynaphthoxanthone and 2-METHOXYNAPHTHOXANTHONE

 $C_{10}H_6 < {}_{CO} > C_6H_3.OMe$

Ullmann, F. und Klipper, H. l.c., (2120-2126).

CYCLOID C17H18O3

δ-Cumyl-α,α-dimethylfulgide Two stereoisomerides.

- Stobbe, H. und Leuner, K. l.c., (3897-3903).

CYCLOIDS C20H14O3

Lactone of 2, 4-dioxytriphenylacetic acid

 ${\rm CO} < {\rm CPh}_2 > {\rm C_6H_3(OH)}$

and the lactone of 3, 5-dioxytriphenylacetic acid.

Liebig, H. von. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (105-172).

CYCLOID $C_{20}H_{16}O_3$

δ,δ-Diphenyl α,α-dimethylfulgide

CPh₂: C.CO > 0

Stobbe, H. l.c., (3673-3682).

CYCLOID C23H20O3 Phenyldihydrothebenol

 $C_{21}H_{16}O_2 < \stackrel{O}{\text{CH}_2} > CH_2$

and the a- and B-methyl ethers and ethyl

Freund, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3234–3256).

CYCLOID C24H16O3

α, δ, δ-Triphenylfulgide

a-o-, m- and p-NITROPHENYLDIPHENYL FULGIDES.

Stobbe, H. und Küllenberg, A. l.c., (4081-4087).

CYCLOID C27H18O3 Dioxyphenyldinaphthapyrane

 $\begin{array}{c} [1:3:4] C_6 H_3 (\mathrm{OH})_2.\mathrm{CH} < \stackrel{C_{10}}{\leftarrow} \stackrel{H_6}{\leftarrow} > 0 \\ \mathrm{and\ the\ diacetyl\ derivative.} \end{array}$

Fosse, R. et Robyn, Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1.38-1540).

CYCLOID C₃₀H₂₀O₃ Tetraphenylfulgide CPh₂: C.CO >0 CPh2: C.CO

Stobbe, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3673–3682).

CYCLOIDS WITH FOUR OXYGEN ATOMS.

> CYCLOID C3H6O4 Allylalcohol ozonide $_{\text{CH}_2}$ $<_{\dot{\text{O}}}^{\text{CH.CH}_2.\text{OH}}$

Harries, C. und Langheld, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, $(3\overline{4}5 - 353).$

CYCLOID C4H6O4

Erythrolactone $CH_2 < \stackrel{CH(OH).CH(OH)}{CO}$

(Lactone of erythric acid).

Paris, C.-R. Acad. sci., Lespieau. **141**, 1905, (42-43).

CYCLOID C6H8O4

Dilactide.

Jungfleisch, E. et Godchot, M. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (111-113).

CYCLOID C7H6O4

Furfurylglyoxylic acid

a m-Tolyloxyfurfurylacrylic acid $C_4H_3O.CH : C(OC_7H_7).CO_2H$

Paladino, R. Napoli, Rend. Acc. sc., (ser. 3), **9**, 1903, (195–201).

CYCLOID C10H8O4

Furoin

 $C_4H_3O.CO.CH(OH).C_4H_3O$ α- and β-oximes and their acetyl and carbanilido derivatives.

Werner, A. und Detscheff, Th. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (69-84).

> CYCLOID C₁₁H₄₂O₄ α-Methylmeconin.

Simonis, H., Marben, E. und Mermod, E. l.c., (3981-3985).

> CYCLOID C12H10O4 α -Furyl- δ , δ -dimethylfulgide.

Stobbe, H. und Eckert, R. l.c., (4075-4081).

827

4081).

CYCLOID C13H16O4

5-Benzylidene- 2- methyl- 4-ketohydrofurfurane 3-carboxylic acid

Ruhemann, S. and Merriman, R. W. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1383–1395); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (224-225).

CYCLOID C15H10O4

2-Oxyflavonol.

Synthese.

Nierenstein, M. Bern. Diss. 1904, (34).

3'-Oxyflavonol also 3'-METHOXYFLAVONOLE and its isonitroso derivative.

Gutzeit, A. und Kostanecki, St. von. l.e., (933-935).

4'-0xyflavonol

 $C_6H_4 < O.C.C_6H_4.OH$ $CO.\ddot{C}(OH)$ and 4-METHOXYFLAVONOLE.

Edelstein, A. und Kostanecki, St. von. l.c., (1507-1509).

3', 4'-Dioxyflavone

also 3', 4'-dimethoxyflavone.

Berstein, J., Fraschina, C. und Kostanecki, St. von. *l.c.*, (2177-2182).

CYCLOID C₁₅H₁₂O₄ 3', 4'-Dioxyflavanone

3', 4'-DIMETHOXYFLAVANONE and its α-bromo and α-isonitroso derivatives.

Berstein, J., Fraschina, C. und Kostanecki, St. von. loc. cit.

CYCLOIDS $C_{15}H_{18}O_4$ Artemisin.

Bertolo, P. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, ii, (273-278).

0xysantonin

(Iso-artemisin) and its phenylhydrazone.

Wedekind, E. und Koch, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1845–1851).

CYCLOID $C_{22}H_{14}O_4$

α-Furyl-δ, δ-diphenylfulgide Stobbe, H. und Eckert, R. l.c., (4075-

CYCLOID $C_{48}H_{30}O_4$

Dioxyphenylene-bis-dinaphthapyrane

[1:3:4:6](HO)₂C₆H₂(CH<C₁₀H₆>O) ₂ and its diacetyl derivative.

Fosse, R. et Robyn, A. Paris, C-R Acad. sci., **140**, 1905, (1538-1540).

CYCLOIDS WITH FIVE OXYGEN ATOMS.

CYCLOID $C_6H_{10}O_5$

Allylacetone ozonide CH₂<CH₂.CH₂.CMeO₂

Harries, C. und Langheld, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (345-353).

CYCLOID C7H6O5

 $\begin{array}{c} \text{Pyrane dicarboxylic acid} \\ \text{CH}_2 < & \text{CH} : & \text{C(CO}_2\text{H}) \\ \text{CH} : & \text{C(CO}_2\text{H}) \\ \end{array} > 0 \end{array}$

Blaise, E. E. et Gault, H. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (137-139).

CYCLOID $C_{10}H_{16}O_5$

Cinenic acid

 $CH_2.CMe(CO_2H)$ $CH_2.CH(CO_2H).CMe_2$ >0

Rupe, H. und Schlochoff, P. Synthese und Constitution der Cinensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1502–1507).

CYCLOID C12H12O5

α-Furyl-δ, δ-dimethylfulgenic acid CMe₂: C(CO₂H).C(CO₂H): CH.C₄H₃O (α-Furaltetraconic acid).

Stobbe, H. und **Eckert,** R. l.e., (4075-4081).

CYCLOID C₁₄H₆O₅ Metellagic acid

 $C_6H_3 < \frac{O.CO}{O.CO} > C_6H_2(OH)$

Perkin, A. G. and Nierenstein, M. [Metellagic acid and its acetyl derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1412-1430); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (185-187).

CYCLOID C14H6O5

α, δ-Difurylfulgide.

Stobbe, H. und Eckert, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4075-4081).

CYCLOIDS C14H17O5N

Acetylcotarnine

 $(H_2O_2.C_6H(OMe) < \frac{CHO}{CH_2.CH_2.XMeAc}$ and the oxime.

Ahlers, W. l.c., (2873-2877).

Hydrocotarnine-acetic acid ${\rm CH_2O_2:C_6H(OMe)}{<} {\rm CH:CH.CO_2H} \atop {\rm CH_2.CH_2.NHMe}$ Methyl ester, acetate and dibromide. Ahlers, W. loc. cit.

> CYCLOIDS C15H16O5 1, 3, 4'-Trioxyflavone (Apigenin) Synthesis.

Breger, M. und Kostanecki, St. von. 7.e., 1931-933).

3', 4'-Dioxyflavonol

and 3', 4'-DIMETHOXYFLAVONOL Berstein, J., Fraschina, C. und Kostanecki, St. von. l.c., (2177-2182).

> 3, 3', 4'-Trioxybenzylidenecoumaranone

TRIMETHYL DERIVATIVE $MeO.C_6H_3 < \frac{O}{CO} > C: CII.C_6H_3(OMe)_2$

Blom, A. und Tambor, J. l.c., (3589

3592). CYCLOID C15H12O5

3, 4, 4'-Trioxyflavanone and the trimethyl ether and its a-isonitroso derivative.

Kostanecki, St. von und Schreiber, B. l.e., (2748-2751).

CYCLOID C10 H12 O5

Anhydride of Dibenzoylethane dicarboxylic acid

 $C_6H_4 < \frac{C(1).[CII_{2,12}.C(1)}{C(1)-(1)-C(1)} > C_6H_4$

Reissert, A. und Engel, W. l.c., (3281 - 3294).

CYCLOID C1-H1405

a-Benzyl-o-carboxylic acid-β-methylumbelliferone.

Bülow, C. l.c., (474-486).

CYCLOID C19 H12O5

2, 3, 7-Trioxy-9-phenyl-fluorone 3'-Nitro, 3'-bromo derivatives.

Heintschel, E. l.c., (2878-2883).

CYCLOID C22H16O5 a-Furyl-δ, δ-diphenylfulgenic acid and its salts.

Stobbe, H. und Eckert, R. l.c., (4075-4081).

CYCLOIDS CONTAINING SIX OXYGEN ATOMS.

CYCLOID C4H6O6 Isocrotonic acid ozonide CHMe CH.C(OH)O2

Harries, C. und Langheld, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (345-353).

CYCLOID C10H16O6

Paracaoutchouc Ozonide. conversion into lævulinic aldehyde.

Harries, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1195-1203).

> CYCLOID C14H6O6 Catellagic acid

 $C_6H_2(OH) < \frac{O.CO}{CO.O} > C_6H_2(OH)$

Perkin, A. G. and Nierenstein, M. Catellagic acid and its acetyl derivative.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1412-1430); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (185-187).

> CYCLOIDS C15H1 O6 3, 1, 4'-Trioxyflavonol

and the trimethyl derivative.

Kostanecki, St. von und Schreiber, B. Berlin, Ber. D. Chem. Ges., 38, 1905. 2748-2751).

> 3, 3', 4'-Trioxyflavonol Trimethoxyflavonol and its acetate.

Kostanecki, St. von und Nitkowski, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3587 - 3589).

CYCLOID C15H12O6

3, 4, 3', 1'-Tetraoxyflavanone The TETRAMETHOXY compound and its a-isonitroso derivative.

Kostanecki, St. von und Rudse, Fr l.c., 935-938).

CYCLOID C18H12O6

α-Benzyl-o-carboxylic acid-β-methyldaphnetin.

Bülow, C. l.c., (474-486).

CYCLOID $C_{18}H_{16}O_6$

α-Phthalylaldehydic acid-β-methylumbelliferone.

Bülow, C. loc. cit.

CYCLOID C19 H12 O6

2, 3, 7, 2'-**T**etraoxy-9-phenyl-fluorone 5'-nitro derivative.

Heintschel, E. l.c., (2878-2883).

CYCLOID C69 H42 O6

s-Trioxy-tri-dinaphthapyryl-benzene

 $(HO)_3C_6(CH < (^{^{\prime}}_{C_{10}H_6} + ^{^{\prime}}_{C_{10}H_6})_3$ and its triacetyl derivative.

Fosse, R. et Robyn, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1538-1540).

CYCLOIDS CONTAINING SEVEN
OXYGEN ATOMS,

CYCLOID $C_7H_4O_7$ Meconic acid

Calcium, barium and hydroxylamine salts.

Peratoner, A. e Tamburello, A. Sopra una pretesa ossima dell'acido meconico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (233–239).

CYCLOID $C_{15}H_{10}O_7$

3, 4, 3', 4'-Tetraoxyflavonol also Tetramethoxyflavonol.

Kostanecki, St. von und Rudse, Fr. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (935-938).

cycloid $C_{18}H_{12}O_7$ α -Phthalylaldehydic acid- β -methyldaphnetin.

Bülow, C. l.e., (474-486).

CYCLOID WITH EIGHT OXYGEN ATOMS.

CYCLOID C₁₄H₆O₃ Ellagic acid

 $C_6H(OH)_2 < \frac{O.CO}{CO.O} > C_6H(OH)_2$

Perkin, A. G. and Nierenstein, M. [Ellagic acid, its acetyl derivative, the

action of fused alkali on it, and its constitution.] London, J. ('hem. Soc., **87**, 1905, (1412-1430); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (185-187).

CYCLOIDS WITH TEN OXYGEN ATOMS.

CYCLOID $C_{32}H_{18}O_{10}$

p-Phenylene-bis-2, 3,7-trioxyfluorone.

Heintschel, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2878–2883).

1920 CYCLOIDS CONTAINING SULPHUR.

Apitzsch, A. Ueber die Einwirkung von Schwefelkohlenstoff und Aetzkali auf Ketone. [Penthiophenderivate.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2888– 2899).

Brüning, A. Schwefelhaltige cyklische Verbindungen und Iminothioäther. Diss. Freiburg i. Br., 1903, (III+43).

Opolski, St. Sur l'influence de la lumière et de la chaleur sur la chloruration et la bromuration des homologues du thiophène. (Polish) Kraków, Rozpr. Akad., 45 A., 1905, (145-156); Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (548-557).

Peters, W. Trimethylen-Trisulfon und -Disulfonsulfid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (2565-2567).

Pozzi-Escot, E. Synthèse et étude de thio-hydantoïnes substituées cycliques. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1031–1032).

Schwalbe, C. Ueber das Dimrothsche Thiophendiquecksilberoxyacetat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2208-2210).

Ullmann, F. und Lehner, A. Benzophenonsulfone. *l.c.*, (729-742).

Witz, R. Anile aus Thiophenaldehyde. Diss. Würzburg, 1902, (39).

CYCLOIDS CONTAINING ONE SULPHUR ATOM.

CYCLOID $C_{13}H_{\rm E}O_3S$ Benzophenone sulphone

 $C_6H_4 < SO_2 > C_6H_4$

also the 5-CHLORO and 1-METHYL DERIVA-

Ullmann, F. und Lehner, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (729-742). $\begin{array}{c} \text{cycloid} \quad C_{20}H_{14}S \\ \text{Benzylidenethioxanthene} \\ \text{C}_{6}H_{4} < & \text{C(: CHPh)} \\ \text{S} & \text{S} \\ \end{array} > C_{6}H_{4}$

Decker, H. l.c., (2493-2511).

CYCLOID $C_{20}H_{16}S$ Benzylthioxanthene $C_{6}H_{4} < \underbrace{CH(CH_{2}Ph)}_{S} > C_{6}H_{4}$

Decker, H. loc. cit.

CYCLOIDS CONTAINING THREE SULPHUR ATOMS.

CYCLOID $C_6H_{12}S_3$

a-and β-Trithioacetaldehyde

MeCH<S.CHMe>S

Suyver, J. [La transformation des α ct β trithioacetaldehydes.] Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (377-397) [Extrait].

CYCLOID C_1 , $H_{12}OS_3$ γ -Keto- $\beta\beta$ '-dimethyl- $\alpha\alpha$ '-dithiolpenthiophene.

and its salts and ethers

Apitzsch, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2888-2899).

1930 CYCLOIDS CONTAINING NITROGEN.

Ach, B. Xanthin und Guanin. Diss. Würzburg, 1904, (V + 50).

Ahrens, F. B. γ-Methyl-pyridin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (155–159).

Alber, E. 7-Amidochinaldin. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (39-54).

Amann, Max. Constitution des bimolekularen Propylidenanilins. Existenz stereoisomerer Anilverbindungen. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1903, (43).

Andreae, E. P. Chitonsäure und Chitarsäure und Einwirkung von Diäthylmalonylchlorid auf einige Diamine. Diss. Berlin, 1905, (35).

Astruc, A. Glycérophosphates de pipérazine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (727-730).

Baczyński, W. und Niementowski, St. von. Dioxy-acridon und seine Derivate.

Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3009-3017); Kraków, Bull. Intern. Acad., **1905**, (350-352).

Baerlocher, Max. Derivate des para-Oxychinolins und des ana-Brom-p-Oxychinolins. Diss. Freiburg i. Br., 1903, (40).

Bally, O. Nene Synthese in der Anthraceureihe und über neue Küpenfarbstoffe. [Benzanthronchinolin.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (194-196).

Bartling, R. Nachtrag zu der Abhandlung: Condensation von Isodialursäure mit Thioharnstoff. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (37-40).

Bauer, H. Cyanursäurederivate. Diss. Würzburg, 1902, (37).

Behrend, R., Meyer, E. und Rusche, F. Condensationsproducte aus Glycoluril und Formaldehyd. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (I-37).

Bender, F. Phenylketon des 1-Phenyl-3-Methyl-5-Chlorpyrazols sowie über ein Bipyrazol und dessen Derivate. Diss, Rostock, 1903, (37).

Berblinger, H. Indanthren. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1904, (83).

Besson, A. Thiomethylpyrazol und dessen Homologen. Diss. Rostock, 1903, (47).

Besthorn, E. und Ibele, J. Eine neue Klasse von Chinolinfarbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2127-2129).

Biltz, H. Diphenyloxy-triazin und Diphenyl-dihydro-oxy-triazin. l.c., (1417– 1419).

Einwirkung von Semicarbazid auf Benzil, Benzolin und verwandte Stoffe. (Mit T. Arnd und C. Stellbaum.) Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (243-294).

Binz, A. Einwirkung von Alkali auf Indigkarmin. (Mit A. Walter.) [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (972-975).

Book, G. Constitution der Cyaninfarbstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3804-3806).

Braun, J. von. a-Naphtoyl-tetrahydrochinolin und seine Aufspaltung. l.c., (179-181).

Braun, J. von. Aufspaltung cyklischer Basen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11,1, 1905, (98-101).

und Müller, C. Synthese des Hexamethylendiamins und Heptamethylendiamins aus Piperidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2203– 2207).

und Steindorff, A. Amylamin. [Benzoyl-piperidyl-cadaverin.] l.c., (169-179).

— Darstellung der halogenhaltigen Aufspaltungsproducte des Piperidins. *l.c.*, (2336-2339).

— Synthese des Hexamethylenimins, des Ringhomologen des Piperidins. l.c., (3083-3094).

γ-Coniceïn. l.c., (3094–3107).

Brunner, K. Ueberführung von Indolinonen in Alkylen-Indoline. l.c., (1359–1362).

Bruns, D. Tarkoninmethyljodid und seine Beziehungen zu Cotarnin und Hydrocotarnin. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (57-69).

Brust, E. Einwirkung von Ammoniak, sowie von primären und sekundären aliphatischen Aminen auf das Chlormethylat des I-Phenyl-3-Methyl-5-(Chlorpyrazols und einige Homologe desselben. Diss. Rostock, 1903, (77).

Bülow, C. N-Camphyl-2.5-dimethyl-pyrrol-3.4-dicarbonsäureester und seine Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (189-193).

— Condensationsproduct aus Semicarbazid und Diacetbernsteinsäureester. l.c., (2366–2375).

——— Condensationsproducte des Oxalsäuredihydrazids. l.c., (3914 -3917).

Bunte, K. I. Geschichte der Konstitution der Harnsäure. II. Synthese aromatisch substituierter Harnsäure und Harnsäurederivate. Diss. Berlin, 1905, (108).

Busch, M. Endiminotriazole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (856–860); (mit D. Mehrtens), l.c., (4049–4068).

Busse, F. Disazoverbindungen des Paraphenylendiamins. [Pyrazolone.] Diss. Tübingen, 1905, (64). Bywaters, H. W. Einwirkung von Hydrazinen auf Formylessigester. [Pyrazolderivate.] Diss. Würzburg, 1902, (55).

Čićibabin, A. E. Bildung von unvollständig hydrirten Pyridinen bei der Reaction von Wyschnegradski-Ladenburg. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3834).

Synthèse des bases pyridiques en partant des aldéhydes saturés et de l'ammoniaque. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1229-1253).

Cingolani, M. Equazione chimica della fermentazione dell'acido urico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (98-124).

Cössling. Aufspaltung stickstoffhaltiger Ringe. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (808–810).

Conrad, Iminobarbitursäuren und Barbitursäuren. Liebigs Ann. Chem, Leipzig, **340**, 1905, (310-325).

und **Zart**, A. Iminodialkylmalonylalkyl- und phenylharnstoffe. *l.c*, (326-335).

Čugajev, L. A. et Šlezinger, N. A. Synthèse de l'hémopyrrole. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz-chim. Obšč., 36, 1904, (1258-1268).

Daube, A. Aethyliden-phtalid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (206–209).

Decker, H. Ammoniumverbindungen. Bildung und Zerfall quartärer Ammoniumsalze der inerten Basen. [Chinolinverbindungen.] *l.c.*, (1144–1155).

Cyclammoniumnitraten. l.c., (1274–1280).

et Bünzly, H. Synthèse d'une oxydihdroacridine, [oxydihydraméthylphénylacridine.] Arch. Sci. Phys., Genève, (Sér. 4), 17, 1904, (552).

et Hock †. Benzylidène-N-méthyldihydroacridine. [Résultat de l'action des alcalis sur l'iodométhylate de mésobenzylacridine.] l.c., 18, 1904, (296-297).

umbaseu. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1739-1741).

und Remfry, P. Chinolinreihe. 1. Mitt. 5- (ana-) Chinaldinderivate. l.c., (2773-2777).

Delétra, E. et Ullmann, F. Sur quelques carbazols. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (78–92, av. 1 pl.).

Dieckmann, W. α-Aminoderivate der Adipinsäure, β-Methyl-adipinsäure und Pimelinsäure. l.c., (1654–1661).

und Platz, L. Neue Bildungsweise von Osotetrazonen. l.c., (2986-2990).

aus Furfurol. l.c., (4122-4125).

Diels, O. Bemerkungen zu der Abhandlung der HHrn A. Hantzsch und H. Bauer: Cyanursäurederivate. l.c., (1186–1188).

Dimroth, O. Desmotrope Verbindungen. [Triazolderivate.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (143–182).

Dinter, A. Anlagerung von Ammoniak an die Muconsäure und die Oxydation der Δ-β-γ-Hydromuconsäure. [Pyrrolidone.] Diss. Strassburg i. E., 1902, (60).

Donath, P. μ-α-N-Imidazole und einige Derivate. Diss, Rostock, 1903, (53).

Dubreuil, L. Action des bases pyridiques et quinoléiques sur les éthers bromosuccinique et dibromosuccinique. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (870-871).

Duden, P., Bock, K. und Reid, H. J. Aldehydammoniake. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2036–2044).

Düring, E. γ -Pyrophtalone. *l.c.*, (161–164).

p-Methyl-γ-stilbazol, seine Reductionsprodukte und über ω-Trichlor-oxy-γ-propylpyridin. l.c., (164– 167).

Duntze, E. Selenopyrine und deren Pseudoderivate. Diss. Rostock, 1903, (44)

Eberhardt, E. Kondensation von Diazobenzolimid mit Malonsäureester und mit Oxalessigester. [Triazolderivate.] Diss. Tübingen, 1903, (55).

Einbeck, H. 1-Aminoäthyl-2-Oxyund -2-methoxybenzol. Synthese des Benzyldimethoxyisochinolinjodmethylats Diss. Berlin, 1905, (63).

Ekeley, J. B. u. Wells, R. J. Neuc Reihe von Dihydrochinoxalinen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2259-2264).

Ellinger, A. Entstehung der Kynurensäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (325–337).

———— Die Indolbildende Gruppe im Eiweiss und die Quelle der Kynurensäure. Königsberg, Schr. physik. Ges., 45, 1904, (81–85).

Constitution der Indolgruppe im Eiweiss. 2. Synthese der Indol-Pr-3-propionsäure (Nencki's Skatolessigsäure). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2884–2888).

Engler, A. Kondensationen von Aldehyden mit Ketonen. [α-Pyridylmethylketon und Derivate.] Diss. Techn. Hochschule. Karlsruhe, 1901, (43).

Errera, G. Derivati dell'indandione e sintesi dell'a-diortobenzilenpiridina. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, i, 1903, (417-428.

Fehn, H. Heterobicyklische Verbindungen und Hydrazone von Dithiokohlensäureestern. Diss. Erlangen, 1904, (47).

Findeklee, W. Isochinolinderivate aus 1.3.4-Methyl-phtalsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3542– 3553); Diss. Berlin, 1905, (52).

Fingerling, A. Beuzimidazolderivate. Diss. Marburg, 1903, (43).

Fischer, O. Benzimidazole und deren Aufspaltung. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (320–328).

Formanek, E. Einwirkung von Formaldehyd auf Pyridin. l.c., (944-945).

Franke, R. Einwirkung von 2.5-Dimethylpyrazin auf Aldehyde. l.e., (3721-3728); Diss. Breslau, 1904, (47).

Frerichs, G. und Hollmann, M. Arylhydantoine. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (684-710).

Friedländer, C. γ-Stilbazol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (159–160).

 γ -Stilbazol und m-Nitro- γ -Stilbazol. *l.c.*, (2837–2840).

— Einwirkung von ms-Methylacridin auf Benzaldehyd und m-Nitrobenzaldehyd. *I.e.*, (2840–2842).

Fühner, H. Thalleiochinreaction des Chinins und der Kynurensäurereaction von Jaffé. *l.e.*, (2713–2715).

Gaar, H. Einwirkung von Cyankalium auf Phtalid bei höherer Temperatur. [Homophtalimid, Chinolinderivative.] Diss. Tübingen, 1904, (V + 36).

Gabriel, S. Geschichte der Aminopyridine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (149).

 Brom-dihydrouracil. (1689-1691).

— Abkömmlinge des β-Aminoäthyl- und γ-Aminopropyl-Alkohols. l.c., (2389-2404).

— und Colman, J. ('hinazolin. l.c., (3559-3562).

Gadamer, J. Konstitution der Pseudoammoniumbasen mit Berücksichtigung der Alkaloide und deren Verwandlungsprodukte (Berberin und verwandte Basen). Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (12-29).

—— Kondensation von Pseudoammoniumbasen mit Hydroxylamin und p-Dimethylamidoanilin. l.c., (43 49).

Gasda, G. Condensationen von p-Methylchinaldin mit aromatischen Aldehyden. Berlin, Ber. chem. Ges., 38, 1905, (3699–3704).

Gerngross, O. 5-Methyl-pyrimidin. l.c., (3394–3408).

 Synthese des Thymins. l.c., (3408-4311); Diss. Berlin, 1905, 64, mit 1 Tab.).

Göhl, F. Neue Synthese des Hydrocumarons und einiger seiner Homologen sowie des α-Methylpyrrolidins. Diss. Rostock, 1903, (54).

Goerlich, R. 1-Phenetyl-3-Methyl-5-Chlorpyrazol und einige Derivate desselben. Diss. Rostock, 1903, (95).

Einwirkung von Di-Goppelt, L. propylamin und Piperidin auf Dichloracetal. Diss. Rostock, 1903, (45).

Grohmann, C. Phenyl- Halogenpyrazole. Diss. Rostock, 1902, (51).

Grossmann, H. Nomenklatur der Doppelsalze organischer Basen. [Pyridin- u. Chinolinderivate.] ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1083).

— und Hünseler, F. Verbindungen der Metallrhodanide mit organischen Basen. [Pyridin, Chinolin.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (361-405).

Hanisch, R. 2, 6-Dimethyl-4-Chlor-Nicotinsäureäthylester und dessen Derivate. Diss. Rostock, 1903, (51).

Hantzsch, A. und Bauer, H. ('yanursäurederivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1005–1013).

Heller, G. Konstitution des Anthranils. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (516–520).

Heyne, W. Benzolsulfosäure. [Methylbenzimidazolsulfosäure etc.]. Diss. Marburg, 1902, (68).

Hinsberg, O. Dihydroazine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2800-2903).

— und Kessler, J. Einwirknng von Alkylenhaloïden auf m- und p-Dibenzolsulfonphenylen-diamin. [Derivate des Trimethylenphenylendiamins etc. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (110-121).

Hock, T. Fonctions de l'azote pentavalent dans la série de la phénylacridine. Thèse, Genève, 1904, (83).

Hoffman, M. Condensationen von o-Methyl-chinaldin mit einigen Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (3709-3714).

Hofmann, K. A. und Hiendlmaier, H. Einfache Darstellungsweise von Pyridinperchromat für Demonstrationszwecke. $\bar{l}.e.$, (3066–3067).

Holdermann, K. Bildung der Harnsäure im tierischen Organismus. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1904, (95).

Howitz, Joh. und Bärlocher, M. p-Oxy-chinolone und einige Halogenalkylate des ana-Brom-p-Oxychinolins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (887 - 892).

- und Schwenk, W. 1)erivate des o-Chinolin-aldehyds. (1280-1289).

——— und Witte, K. Austausch von Brom gegen Chlor in Chinolinderivaten und über halogenirte o-Oxychinolone. l.c., (1260-1270).

Ibele, J. Neue Klasse von Chinolinfarbstoffen. Diss. München, 1905, (33).

Ihlder, H. Braunkohlenteer. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1670) 1671).

Isaac, S. Purinbasen der Heringslake. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (500-506).

Issler; G. Synthese von 7. Oxychinolinen. Diss. Tübingen, 1903, (64).

Kaute, L. 1-p-Tolyl-2, 3-dimethyl-2, 5-thiopyrazol oder Tolyl-thiopyrin. Diss. Rostock, 1903, (47).

Kemnitz, P. W. Sulfosäuren des 1-Phenyl-3-Methyl-5-Chlor- und des 1-Phenyl-3, 4-Dimethyl-5-Chlorpyrazols und einige Derivate derselben. Diss. Rostock, 1903, (38).

Khotinsky, E. Convertissement directement du N-phénylpyrrol C10H9N, en N-phénylpyrrolidine, C₁₀H₁₃N-. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (119).

---- Bromuration et réduction des Pyrols. Thèse, Genève, 1904, (18).

Kleinstück, M. Kondensationsprodukte aus Aldehyden und Dinittilen. [Pyridinderivate.] Diss. Erlangen, 1905, (V - 43).

Knorr, L., Hörlein, H. und Roth, P. Piperazinderivate aus Chloräthylmethylamin und Chloräthyl-piperidin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3136-3141).

Piperido-äthyläther. l.e., 3141-3142).

Kober, M. 1-Phenyl-2-5 thiopyrazole oder homologe Thiopyrine. Rostock, 1903, (55).

Kobert, R. Pyramidon und eines seiner Isomeren und deren Nachweis. Rostock, SitzBer. natf. Ges., 1904, (LH-LXII).

König, W. Bildung von Pyridinfarbstoffen aus Furfurol. J. prakt. Chem., Leipzig. (N.F.), 72, 1905, (555-562).

Koenigs, W. und Bentheim, A. von. Condensation des a, γ , α^{t} -Trimethylpyridins mit Benzaldehyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3907-3911).

- und Bernhart, K. Reduction des β -Aethyl- γ -methyl-pyridins (oder B-Collidins) durch Natrium und Alkohol. l.c., (3042-3049).

 β , γ -Diäthyl-piperidin und β -Aethylchinnelidin. l.c., (3049-3057).

Tetrahydro-Aldehydcollidin. l.e., (3928-3933).

Koppel, I., Goldmann, R. und Kaufmann, A. Verbindungen des vier-

wertigen Vanadins. [Vanadin-Pyridinium Verbindungen.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (345-351).

Korndörfer, Georg. Acylderivate des Guanidins. Diss. Marburg, 1903, (82).

Koršun, G. Die Synthese des 2.3. 5-Trimethyl-pyrrols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1125-1130).

Synthèse de l'éther méthylique de l'acide 2,5-diméthylpyrrol-3monocarbonique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 1325); **37**, 1905, (35-36).

--- Synthèse de l'éther αβ-diacétobutyrique et de l'éther 2, 3, 5-triméthylpyrrol-4-monocarbonique. (Russ.) l.c., (224-230).

Kropf, F. Kondensationen des Cotarnins. Diss. techn. Hochschule. Berlin, 1905, (34).

Kühling, (). Condensationsproducte des Alloxans mit gesättigten Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3003-3007).

und Falk, F. Lactambildung aus y-Lactonen und die Festigkeit des Pyrrolidonkerns. l.c., (1215-1228).

Kühn, A. Verhalten der Gruppierung N-C-N gegen Acylierungsmittel. Diss. Erlangen, 1904, (31).

Kunckell, F. Derivate des 2.4-1)iketotetrahydrochinazolins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1212-1215).

- und Theopold, W. Monobrom-tetrahydrochinolin. l.c., (848-850).

Ladenburg, A. Reindarstellung des Isostilbazolins. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1901), II, 1, 1905, (69-

Langer, G. Condensation von Aldehydcollidin und α, γ-Lutidin mit Aldehyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3704-3709); Diss. Breslau, 1904,

Letsche, E. Kondensation von Diazobenzolimid mit Säureestern. [Triazolderivate.] Diss. Tübingen, 1903, (102).

Leuchs, II. Synthese von Oxy-pyrrolidin-carbonsäuren (Oxyprolinen). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1937-1943).

Liebermann, C. und Häse, G. Gruppe des Pyrrolblaus. l.c., (2847-2853).

Lidov, A. P. Nouvelle méthode de préparation de l'oxyde de carbone. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 450).

Lieck, A. Einwirkung von Hydrazin auf m-Tolyl-isocumarin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3853-3856).

Phtalazine. l.c., (3918–3924); Diss. Berlin, 1905, (47).

Lipp, A. und Widnmann, E. Einwirkung des Formaldehyds auf N-Methyl-Δ²-tetrahydropikolin. (1. Mitt.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2276– 2283). II. Mitt.: N-Methyl-β-Acetopiperidin (N-Methyl-β-Piperyl-Methylketon). l.c., (2471–2482).

Lippmann, E. O. von. Carbostyril als Absatz in einem Schlempeofen. l.c.,

(3829-3830).

List, G. Relative Basicitätsdifferenz der beiden Amidogruppen substituirter Diamine. [Pyrrolderivate.] Diss. Tübingen, [1905], (59).

Litter, H. Konstitution des Murexids und der Purpursäure. Diss. Techn. Hochschule. Dresden, 1905, (90).

Löffler, K. und Kirschner, M. Derivate des α-Picolyl- und α-Picolylmethyl-Alkins. (Tl 3.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3329-3343).

Luft, M. Synthetische Basen aus 4-Aminoantipyrin. l.c., (4044-4049).

Malkomesius, Ph. 2,5-Toluidinsulfosäure. [Indazole.] Diss. Marburg, 1902, (56).

Manchot, W. und Noll, R. Derivate des Triazols, Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (1-27).

Maquenne, L. et Philippe, L. Constitution de la ricinine. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (840-843).

Matter, O. Azlactone und ihre Umwandlungsprodukte. Diss. Strassburg, 1903, (H1+38).

Mayer, C. Einwirkung von anorganischen Säurechloriden auf 3- und 5-Pyrazolone, sowie auf Isoxazolone. Phil. Preisschr. Rostock, 1903, (III+103).

Merkel, H. Bromprodukte und Alkalimetallverbindungen des Chinophtalous und ein Isomeres desselben. Diss. techn. Hochschule, München, 1902, (51).

Meyer, Ernst von. Dimolekulare Nitrile. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (560–561). Meyer, Hans. Chinaldinsäurechlorid, Berliu, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (2488-2490).

Mezger, O. Hämatin. Reduction der Hämatinsäuren und Versuch zur Synthese des partiellen Anhydrids der dreibasischen Hämatinsäure. Diss. Tübingen, 1902, (III+48).

Michaelis, A. Nitroso uud Azo-Verbindungen der 3-Pyrazolone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (154-155).

Azoverbindungen der Phenylpyrazole, sowie deren Halogenund Thioderivate. 1. 1-Phenyl-3-methylpyrazol-1-azobenzol, dessen Homologe und Derivate; von R. Leonhardt und K. Wahle. 2. Azoverbindungen des 1-Phenyl-3-chlorpyrazols und deren Thioderivate; von H. S.mon. 3. Azoverbindungen der 3-Pyrazolone und deren Derivate; von J. Behrens. Liebig Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (183-235).

3-Pyrazolone. 1. 1-Phenyl-5-methyl-3-pyrazolon und de-sen Derivate von C. Mayer. 2. 3-Thiopyrin und 3-Selenopyrin; von W. Hahn. 3. p-und o-1-Tolyl-5-methyl-3-pyrazolone; von J. Behrens. l.c., (267-321).

5-Aminopyrazole und Iminopyrine, I. Phenylmethyl-5-aminopyrazole und deren Ueberführung in Iminopyrine; von E. Brust. II. Isomere 1-Phenyl-3-methylbenzylaminopyrazole und Benzyliminopyrine. 1. Das 1-Phenyl-3-methyl-4-benzyl-5-aminopyrazol- und das 4-Benzyliminopyrin; von W. Preuner. 2. Das 1-Phenyl-3-methyl-5-benzylaminopyrazolund das 2, 5-Benzyliminopyrin; von It. Blume. III. Anilo-und 1-Naphtyliminopyrin; von A. Hepner. IV. 1-β-Naphthyl-anilopyrin und 1-β-Naphtyl-2, 5-naphtyliminopyrin; von W. Danz-fuss. Le., 339, 1905, (117-193).

Michel, F. Dithiocarbamate sekundärer aromatischer Basen und eine Verbindung des Formaldehyde mit dem Indigo. Diss. Erlangen, 1903, (26).

Micko, K. Untersuchung von Fleisch-, Hefen-, und andere Extrakten auf Kanthinkörper. 1. Die Kanthinkörper des Fleischextraktes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (781–791). II. Die Kanthinkörper der Hefenextrakte. III. Die Kanthinkörper der Extrakte Bovos und Bios. 1V. Zur Karnin-Frage. V. Krystallisation des Hypoxanthins. *l.e.*, **7**, 1904, (257–269); **8**, 1905, (225–237).

Milbauer, Jar. und Stanek, Vl. Quantitative Trennung der Pyridinbasen von Ammoniak und alifatischen Aminen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (559-565).

Möller, W. Einwirkung von Pyridin auf Dinitrochlorbenzol und Dinitrobromtoluol. Diss. Marburg, 1903, (80).

Moeller, W. Das 1-Phenyl-2, 3, 4-trimethyl-2, 5-thiopyrazol, oder Methylthiopyrin. Diss. Rostock, 1903, (57).

Mohr, E. Condensationsproduct des Phenylmethylpyrazolons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2578-2579).

Molle, B. und Kleist, H. Veronal. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (401–406); Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (159–179).

Mottek, L. Einwirkung von Aethoxylphosphorchlorür auf secundäre aliphatische Amine. [Piperidinderivate.] Diss. Rostock, 1903, (51).

Mouson, J. G. Benzimidazole. Diss. Erlangen, 1904, (37).

Mühll, E. Von der. Bromo-quinolones et bromo-carbostyriles. Thèse. Genève, 1904, (40).

Müller, A. Phentriazole. Diss. Giessen, 1905, (36).

Müller, K. Aciditätsdifferenz mehrbasischer Carbonsäuren. Pyrrolderivate.] Diss. Tübingen, 1903, (47).

Niementowski, St. von. Einwirkung des Benzoylessigesters auf Anthranilsäure. Berlin, Ber. D. chem, Ges., 38, 1905, (2014–2051).

und Seifert, M. Neue Dichinolyle. *l.c.*, (762-766); (Polish) Kraków, Rozpr. Akad., **45**, A, 1905, (11-18).

Nithack, W. Einwirkung von Aldehyden auf Orthodiamine der Pyrimidinreihe. Diss. Berlin, [1905], (47).

Nottbohm, E. Kondensations-Produkte aus Oxalsäurcester mit p-Amidoacetophenon und Abkömmlingen desselben. Diss. Tübingen, 1903, (49).

Pauly, H. Einwirkung von Diazoniumverbindungen auf Imidazole. Erwiderung an Herrn Burian. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (159–160). Pawlewski, Br. Neue, direkte Synthesen der Ketochinazolinderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (130-131).

Pechmann, H. von und Mills, W. H. Chlor-cumalinsäure und ihre Ueberführung in Derivate des Pyridins. *l.c.*, **37**, 1904, (3829–3836).

———— Einwirkung von Hydrazinhydrat auf Brom-cumalinsäureester. l.c., (3836–3841).

Pfaff, A. Thebaïnon, ein aus Thebain durch Reduktion entstandenes Keton. Diss. Berlin, 1905, (39).

Pfeiffer, G. Die substituierten Thioharnstoffe. Thiosemicarbazide und Thiotriazolone. Diss. Zürich, 1904, (43).

Pfeiffer, P. und Pimmer, V. Pyridinund chinolinhaltige Kupfersalze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **48**, 1905, (98– 111).

Piccinini, G. [Formazione di dicianglutaconimidi per] condensazione dell'etere cianacetico con l'aldeide cinnamica e il piperonalio. Torino. Atti Acc. sc., 38, 1903, (894-921).

Pictet, Amé. Pyrogene Umwandelung von methylirten Pyrrolen in Pyridinderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1946–1951).

Nicotin. l.c., (1951-1952).

et **Khotinsky**, E. L'action du chlore et du brome sur quelques dérivés du pyrrol. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (118-119).

Pinner, A. Pilocarpin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1510–1531).

Glyoxaline. l.c., (1531–1538).

und Franz, A. Einfluss Lösungsmittel bei der Alkylierung organischer Basen. l.c., (1539–1548).

Porcher Ch. und Hervieux, Ch. Skatol. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (486-497, mit 1 Taf.).

Posner, T. β-Aminosauren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2316–2325).

β-Phenyl-β-aminopropionsäure. [Phenyl-dihydrothiouraeil.] *l.e.*, (2719). Pschorr. R. und Kuhtz, E. Die Constitution des α-Naphtindols. l.e., (217-219).

Rabe, P. und Ritter, K. Abkömmlinge des Merochinens. l.c., (2770-2773).

Rademacher, O. Bis-Thiopyrin und Thio-Antipyrin. Diss. Rostock, 1903, (37).

Rautmann, T. 3-und Iso-Anilopyrin. Diss. Rostock, 1905, (59).

Reissert, A. Einführung der Benzoylgruppe in tertiare cyclische Basen. [Chinolinderivate.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1603–1614, 3415–3435).

und Goll, G. Einige aus 2-Amido-4-nitro-diphenyl-amin erhältliche Chinoxalin- und Benzimidazol-Verbindungen. *I.c.*, (90–104).

Röver, E. Einwirkung von Bromeyan auf tertiäre Diamine. Diss. Göttingen, 1904, (52).

Rohde, G. und Schwab, G. Einwirkung von Jodnethyl auf die Isonitrosoverbindungen des Cinchotoxins und Chinotoxins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (306–320).

Rosenberger, G. Beiträge zur Kenntnis der von Fettsäuren sich ableitenden Imidazole. Basel, Diss., 1904, (42).

Rosenthal. Pyridinbasen im Braunkohlenteer. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1148).

Roth, P. B. β-und γ-halogensubstituierte tertiäre Amine. [Piperidinderivate.] Diss. Jena, 1905, (39).

Sachs, F. und Bargellini, G. Condensation von Flavindulin mit Methylenverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1742-1745).

Salmony, A. Eine neue Indigosynthese nebst einer Uebersicht über die bisherigen Indigosynthesen, sowie Indigoschmelzen und Reinigungsverfahren unter Berücksichtigung der Patentliteratur. Berlin, 1905, (44).

und Simonis, H. Verbindungen der Dibrom- und Dichlor-Maleïnsäure und ihre Ueberführung in Indigo. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2580–2601).

Schenck, M. Die bei der Selbstverdauung des Pankreas auftretenden Nucleinbasen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1905, (406-409).

Schenck, M. Guanidinpikrolonat. l.e., 44, 1905, (427).

Schlenk, W. Metall-Isobutyr-Adine und ihre Salze. Eine neue Klasse komplexer organ. Metallverbindungen. Diss. München, 1905, (51).

Schmid, H. Chlorierte Antimoniate und die Metachlorantimonsäure, sowie Halogendoppelsalze des vierwertigen Antimons. Diss. Tübingen, 1905, (61).

Schmidt, A. Verhalten der Nitrochinaldine gegen einige Aldchyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3715–3723).

Schroeder, J. Pyridin als Lösungsund Ionisierungsmittel für anorganische Metallsalze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (1-36).

Schroeter, G. Symmetrische Dialkylester der Citronensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3190-3201).

Schwarz, G. L. M. Die beiden u-Methylnaphtothiazole. Diss. Basel, 1904, 51).

Schwarz, P. Azimide und Aldehydine. Breslau, 1905, (9(!)-43).

Schwenk, W. Derivate des o-Chinolinaldehyds. Diss. Freiburg i. Br., 1903, (40).

Senier, A., Austin, P. C. and Clarke, R. The interaction of acridines with magnesium alkyl halides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1469-1474); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (227-228).

Siebert, K. Phenol. [Acridonderivate.] Diss. Marburg, 1903, (40).

Spiegel, L. und Spiegel, Toni. Borsäuresalze organischer Basen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (350–355).

Stahl, H. Zwei neue Desmotropiefälle in der Triazolreihe. Diss. Tübingen, 1904, (80).

Steindorff, A. Pyrazole aus cyclischen Ketonen und Menthenon. Diss. Göttingen, 1903, (73).

Steudel, H. Verhalten der Hexonbasen zur Pikrolonsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (157–158).

Stollé, R. Condensation von Acetessigester mit Phenyl-methylpyrazolon und die Einwirkungsproducte von Phenylhydrazin und Hydrazin auf Dehydracetsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3023–3032); Nachtrag. Ebenda, **38**, 1905, (3856).

Stollé, R. Ueberführung von Hydrazinabkömmlingen in heterocyklische Verbindungen. 15. Münch, E. Metallverbindungen der Aldehyd-und Keton-Kondensationsprodukte der Säurehydrazide und ihr Verhalten gegen Säurechloride und Jod. 16. Kind, W. Dinzole und Bisdiazole. 17. Münch, W. und Kind, W. Diphenylosotetrazin und Diphenylosotriazol. J. prakt. Chein., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (393–441). 18. -Einwirkung von Animoniak auf Tetrabrombenzalazin. l.c., 71, 1905, (30–33).

Stolz, F. 1-Phenyl-4-methyl-pyrazolon. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., **38**, 1905, (3273-2376).

supf, F. Synthesen des α-Benzylisochinolins und Versuche, dieses in ein Phenanthrenderivat überzuführen. Diss. Berlin, 1905, (47).

Tafel, J. und Bublitz, H. Camphidone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3806-3812).

pyrrolidon. l.e., (1592).

Taub, L. 1-Phenyl-4 isonitroso-5-triazolon und seine Spaltungsprodukte. Diss. Tübingen, 1905, (46).

Tenner, T. Phosphorhaltige Derivate des 1-Phenyl-3-Methyl-5-Chlorpyrazols. Diss. Rostock, 1901, (53).

Traube, W. Aufbau der Xanthinbasen aus der Cyanessigsäure. Synthese des Hypoxanthins und Adenins. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (40–56).

(2)-Amino-Adenin [(2.6)-Diaminopurin.] l.c., 2, 1905, (42-45).

Gewinnung der Kanthiubasen auf synthetischem Wege. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1904, (5-15).

und Scarlat, G. Einwirkung von Guanidin auf die Ester ungesättiger Säuren. Berlin, Arb. pharm. lnst., 2, 1905, (27-37).

und Schlüter, II. Synthese des (2)-Methylhypoxanthins. *l.c.*, 11–26).

Ubber, J. Pyridazine, Diss. Erlangen, 1903, (64).

Ullmann, F. Synthèses d'aeridines. Arch, Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **18**, 1901, (298-300). Ullmann, F. und Ankersmit, J. S. Neue Naphtazinsynthese aus o-Amino-azokörpern. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1811–1822).

und Bühler, E. Synthes en von Aminonaphtacridinen. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905, (521-522).

et **Dieterle**. Dérivés de la phénazone. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (117-118).

et Engi, G. Dérivés du diphénylxanthène. l.c., 18, 1904, (297).

und Fitzenkam, R. Oxyaeridine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3787-3796).

Veiel, O. Benzimidazole und deren Spaltungsprodukte. Diss. Erlangen, 1904, (30).

Veraguth, H. Derivate des Cyclooctans. [Methylgranatanin etc.] Diss. München, 1905, (83).

Veselý, V. 2.2-Dinaphto-1.1-imin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (136-139).

Dinaphtokarbazole. (Čechisch) Prag. Věstn. České Spol. Náuk, **1904**. 7. Aufsatz, (7).

Wallach, O. Cyklische Basen aus Methylheptenon. Berlin, Ber, D. chem, Ges., 38, 1905, (2803–2806).

Walther, H. Methylendithiopyrin und einige Derivate des Methylendiantipyrins. Diss. Rostock, 1905, (35).

Weber, H. Einfluss von Substituenten auf die Beständigkeit des Pyrrolidonringes. Diss. Berlin, 1905, (63).

Wedekind, E. Einwirkung von allyljodid auf Tetrahydrochinolin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (436–440).

Asymmetrischer Stiekstoff. l.c., (1838–1844).

Neue optiseh-aktive Ammoniumsalze und Konfiguration des Stickstoffs in den quartären Ammoniumbasen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11, 1, 1905, (83–86).

Weizmann, C. Dérivés de la naphtacène-quinone. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (300-302).

Weinland, R. F. und Fridrich, W. Chromverbindungen, in denen das Chrom fünfwerthig auftritt. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3784-3787).

Weinland, R. F. und Knöll, W. Chlorierte und bromierte Molybdänate, bromierte Molybdänite und einige ihnen zugrunde liegende Säuren. [Pyridinund Chinolinsalze.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (81-116).

und Schmid, H. Chlorierte Antimoniate und Metachlorantimonsaure, [Pyridin und Chinolinderivate.] l.c., (37-64).

Weinschenk, A. Eine von der Indulinschmelze prinzipiell sich unterscheidende Beziehung zwischen aromatischer Azoverbindung und aromatischem Anim. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905, (337–339).

Weis, A. Pyridinreihe. Diss. Techn. Hochschule. Karlsruhe, 1905, (56).

Werner, G. Kondensationen von Diazobenzolimid mit Cyaniden und Cyanessigester. [Triazolderivate.] Diss. Tübingen, 1903, (33).

Werner, A. und Feenstra, R. Dikobaltiake. [Pyridinderivate.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (923-925).

Willgerodt, C. Abkömmlinge von Jodchinolinen mit mehrwerthigem Jod. l.c., (1805–1811).

Willstätter, R. und Veraguth, H. Derivate des Pseudopelletierins. l.c., (1984-1991).

Windaus, A. and Knoop, F. Ueberführung von Traubenzucker in Methylimidazol. *l.e.*, (1166-1170).

Winter, F. Eine Synthese des 3 Methylhypoxanthins. Diss. Berlin, 1905, (36).

Wölbling, H. 1-Isobutyl-phtalazin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3925–3928).

Einwirkung von Hydrazin auf β-Desoxybenzon-o-carbonsäure resp. deren Lacton (3-Phenyl-isocumarin). l.c., (3845–3853).

Wohl, A. Amido-acetale und Amido-aldehyde. *l.c.*, (4154–4157).

und Losanitsch, M. S. Freie Amido-aldehyde. l.e., (4170–4172).

Hertzberg, W. und Losanitsch, M. S. Hydrirte Pyridinaldehyde. l.c., [4161-4169].

Amido-butyraldehyd und Pyrrolidin. l.e., (4157-4161).

(D-7195)

Wolff, L. Azin des Acetessigesters. (Mit. H. Kopitzsch.) l.c., (3036-3041).

Zanetti, C. U. Sull'acido β-acetil-α-metil-α'-pirrilacetico. Milano. Annuario Soc. Chim., 9, 1903, (16–23).

Zernik, F. Antipyrin und seine therapeutisch verwendeten Derivate. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (116-118).

Zincke, Th. Dinitrophenylpyridiniumchlorid und dessen Umwandlungsproducte. (2.) und Würker, W. Einwirkung secundärer aromatischer Amine auf Dinitrophenylpyridiniumchlorid.-(3). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (107–141); 339, 1905, (193–201).

Einwirkung von Salpetersäure auf Amidosulfosäuren: Nitramine, Diazoverbindungen und Indazole. l.c., 339, 1905, (202–241).

Arylaminderivate des Furfurols und deren Umwandlung in Pyridinverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3824-3829).

und Prenntzell, W. Einwirkung von o-Nitrobenzaldehyd auf Dimethylanilin bei Gegenwart von Salzsäure. l.c., (4116–4122).

CYCLOIDS WITH ONE NITROGEN ATOM.

Alexandroff, D. Nachweis der a-Pyrrolidincarbonsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (17–18).

Maffezzoli, Fr. Anthrachinon-orthodicarbonsäureanhydrid. Diss. [Versuche zur Darstellung eines Anthrachinonindigos.] Freiburg i. Br., 1904, (48).

Mielecke, W. Indoxylbildung aus Acylphenylglycin-o-carbonsäuren. Diss. Halle a. S., 1904, (59).

Schwab, G. Cinchotoxin und Chinotoxin. Diss. k. techn. Hochschule, München, [1905], (32).

CYCLOID C₄H₅N Pyrrole.

Angeli, A. e Angelico, Fr. Nitropirroli. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, i, 1903, (344-348).

3 1

CYCLOID C₄H₉N Hexamethyleneimine

 $[CH_2]_4 > NH$

Braun, J. von und Steindorff, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3083-3094).

CYCLOID C_5H_5N

Pyridine

Compounds :-

 $(C_5H_5NHI)_2HgI_2$; $(C_5H_5NHI)_2(HgI_2)_3$; $C_5H_5NHI2HgI_2$; $C_5H_5NHIHgI_2$

François, M. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (861-863).

Compounds : - $C_6H_4O_2.C_5H_5N3HF$; $C_6H_4O_2.C_5H_5NHNO_3$

Ortoleva, G. Alcuni prodotti di addizione del chinone con sali di piridina e chinolina. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (164–168).

 $\begin{array}{c} \textit{Compound with formaldehyde} \\ \textit{C}_{5}\textit{H}_{5}\textit{N},\textit{CH}_{2}\textit{O},\textit{HCl} \end{array}$

C₅H₅N,CH₂O,HCl **Formánek**, Em. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (944-945).

METHYLPYRIDINIUM CULORIDE C₅H₅N(Cl)Me

Zincke, Th. und Würker, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (365-379).

 $\begin{array}{c} P_{HENYLCHLOROPYRIDINIUMCHLORIDE} \\ C_5H_4Cl \ \vdots \ NClPh \end{array}$

Zincke, Th. *l.c.*, **339**, 1905, (193-201).

Dinitrophenylpyridinium chloride Products obtained by the action of methylaniline.

Zincke, Th. l.c., 338, 1905, (107-141).

und Würker, W. Einwinkung aliphatischer Amine auf Dinitrophenylpyridiniumchlorid. *l.c.*, **341**, 1905, (365–379).

α, γ, α'-Tribenzylidenepyridine $C_5H_2N(CH:CHPh)_3$ and the picrate.

Koenigs, W. und Bentheim, A. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3907-3911).

DICHLOROPYRIDINE C5II3NCl2

Maquenne, L. et Philippe, L. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (840-843).

CYCLOID C₅H₇N Methylpyrrole.

Testoni, G. e Mascarelli, L. Trasformazione della a-metilpirrolidina in a-metilpirrolo. Gazz. chim. ital., Roma, 33, ii, 1903, (267-269).

CYCLOID C₅H₉N Methylpyrrole dihydride

NH<CMe: CH CH₂. CH₂

and its METHYLOIODIDE.

Mascarelli, L. e Testoni, G. a-metilpirrolina e a-N-dimetilpirrolina. l.c., (312-318).

CYCLOID $C_5H_{11}N$ Piperidine.

Errera, Giorgio e Labate, L. [Formazione di cicli piperidinici per] azione dell'etere etossimetilenacetacetico sulle monoalchilcianacetamidi. l.c., (161–170).

Wallis, T. Geschwindigkeit der Oxydation von Piperidin und Diaethylamin. Diss. Halle a. S., 1904, (87).

CYCLOID C₈H₇N Methyl-pyridine (a-Picoline).

Richard, I. Einwirkung des Formaldehyds auf α-Picolin. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1904, (50).

Sell, W. J. The chlorination of methyl derivatives of pyridine. [Formation of hexachloropicoline, C₆HNCl₆.] London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (799–804); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (165–166).

Hexachlor-α-picoline and its derivatives. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (501).

2, 4-Dimethylpyrrole.

Plancher, G. e Cattadori, F. Sull'ossidazione del dimetilpirrolo asimmetrico. Gazz. ehim. ital., Roma 33, i, 1903, (402-406).

CYCLOID C₆H₁₁N Dimethylpyrrole dihydride

NMe CH₂ . CH₂

and its DIBROMO DERIVATIVE.

Mascarelli, L. e Testoni, G. l.c., 33, ii, 1903, (312-318).

CYCLOID C.H.N 2, 3, 5-Trimethylpyrrole

NH<CMe : CH

and the 4-carboxylic acid derivative.

Koršun, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1125-1130).

CYCLOID C7H15N a-Ethylpiperidine

Di-and MONO- ETHYL AMINO and AMINO DERVATIVES and their SALTS.

Löffler, K. und Kirschner, M. l.c., (3329 - 3344).

CYCLOID C.H.N γ-Allylpyridine

Ahrens, F. B. l.c., (155-159).

CYCLOID C.H.IN a-Propylpyridine

2-DIETHYLAMINO DERIVATIVE C₅H₄N.CH₂.CHMe.NEt₂

2-Monoethylamino derivative and 2-AMINO DERIVATIVE and their salts.

Löftler, K. und Kirschner, M. l.c., (3329 - 3344).

CYCLOIDS C.H.3N

N-Ethyl-△³-tetrahydropyridine-βaldehyde

 $CH \stackrel{C(CHO)}{<} CH_2 - CH_2 > NEt$

The hydrochloride, nitrophenylhydrazone, aldoxime and its acetate.

Wohl, A., Hertzberg, W. und Losanitsch, M. S. l.c., (4161-4169).

- und Losanitsch, M. S. l.c., (4170-4172).

2-Methyl-5-isopropyl-pyrrole Compound (C8H12N)2Hg4IIgCl2

Cugajev, L. A. et Slezinger, N. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1258–1268).

CYCLOIDS C8H15N

N-Ethylpiperidine-β-aldehyde DIETHYLACETAL

 $\mathrm{CH_2} < \stackrel{\mathrm{CH}(\mathrm{CH}(\mathrm{OEt})_2)}{\mathrm{CH_2}} \stackrel{\mathrm{CH}_2}{\mathrm{CH_2}} > \mathrm{NEt}$

Wohl, A., Hertzberg, W. und Losanitsch, M. S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4161–4169).

(D-7195)

Wohl, A., und Losanitsch, M. S. Ic., (4170-4172).

Tetrahydro-β-collidine and its salts and dibromide.

Koenigs, W. and Bernhart, K. l.c., (3042 - 3049).

Tetrahydroaldehydedecollidine and the dibromide.

Koenigs, W. und Bernhart, K. l.c., (3928-3933).

Base from methylheptenylamine Wallach, O. l.c., (2803-2806).

CYCLOIDS C.H. 17 N Coniine

AMINO-CONIINE C5H10N.C3H6.NH2 Mono- and DI-ETHYLAMINO-CONLINE.

Löffler, K. und Kirschner, M. l.c., (3329 - 3344).

γ -Coniine.

Ahrens, F. B. l.c., (155-159).

N-Methyl-\beta-ethylpiperidine and its salts.

Lipp, A. und Widnmann, E. l.c., (2276-2283).

a-Propylpiperidine

DIETHYLAMINO DERIVATIVE.

Löffler, K. and Kirschner, M. l.c. (3329-3344).

Hexahydro-\beta-collidine and its salts.

Koenigs, W. und Bernhart, K. l.c., (3042 - 3049).

CYCLOID C9H7N Quinoline

Compounds with quinone C6H4O2C9H7NHI C₆H₄O₂C₉H₇NHCl

Ortoleva, G. Gazz. chim. ital., Roma, 33, 1903, (164-168).

QUINOLINE METHYL NITRATE, also 8-and 5-NITROQUINOLINE-6 and 3-BROMOQUINO-LINE-METHYL NITRATES.

Decker, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1274-1280).

3 12

$\begin{array}{c} \text{CYCLOID} \quad C_{\vartheta}H_{\vartheta}N \\ \text{α-Methyl-indole} \\ \text{NITRONIC ACID} \\ C_{\varsigma}H_{4} < \stackrel{C(NO_{2}H)}{N:C(CH_{3})} > \end{array}$

Angeli, A. e Angelico, F. Nitropirroli. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 5), 12, i, 1903, (344-348).

CYCLOID C:H::N Tetrahydroquinoline

MONOBROMO DERIVATIVE and its acetate.

Kunckell, Fr. und Theopold, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (848-850).

α-NAPHTHOYL DERIVATIVE

$$C_6H_4 < \begin{array}{c} CH_2 - CH_2 \\ N(CO.C_{10}H_7).CiI_2 \end{array}$$

Braun, J. von. l.c., (179-181).

CYCLOID $C_9H_{13}N$ β,γ -Diethylpyridine and its salts.

Koenigs, W. and Bernhart, K. l.c., (3049-3057).

CYCLOIDS $C_9H_{17}N$

β-Ethyl-quinnuclidine.

Koenigs, W. und Bernhart, K. l.c. (3049-3057).

N-Methylgranatanine

and the METHYLAMMONIUM HYDROXIDE.

Willstätter, R. und Veraguth, H. l.c., (1894-1991).

CYCLOIDS $C_9H_{19}N$ β, γ -Diethylpiperidine

and its salts.

Koenigs, W. und Bernhart, K. l.c., (3049-3057).

Tetramethylpiperidine.

Franchimont, A. P. N. et Friedmann, II. Sur l'αα'-tétraméthylpipéridine et quelques dérivés. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (404-418).

CYCLOIDS $C_{10}H_9N$

2-Methylquinoline

7-Amino derivative viz. 7-amino-quinaldine

and the benzoyl and acetyl derivatives.

Alber, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (39-54).

p-Methylquinoline

o-Iodo derivative and salts
o-Iodoso, o-Iodato derivatives and salts
and iodinium compounds.

Willgerodt, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1805-1811).

7-Methylisoquinoline

Findeklee, W. l.c., (3542-3553).

8 and 6-Toluquinoline
METHYL NITRATES.

Decker, H. l.c., (1274-1280).

o-Quinolyl-methane

Tetramethyldiamino-diphenyl derivative $\mathrm{C_9H_6N.CH}:(\mathrm{C_6H_4NMe_2})_2$

Howitz, Joh. und Schwenk, W. l.c., (1280-1289).

α -Methylindolidene-methane $CH_2: C_9H_7N$

p-dimethylaminophenyl, o-chlorophenyl, o and p-nitrophenyl, o and m-oxy-phenyl, 3,4-methylencdioxyphenyl and similar derivatives.

Freund, M. und Lebach, G. l.c., (2640-2652).

CYCLOID C10H13N

Ethyldihydroisoindole

$$C_6H_4 < \frac{CHEt}{CH_2} > NH$$

Drake, A. l.c., (206-209).

CYCLOID C10H19N

des-Dimethylgranatanine and its salts.

Willstätter, R. und Veraguth, H. l.c., (1984-1991).

CYCLOID C₁₂H N α-Naphthindole

$$C_{10}H_6 < \stackrel{\text{CH}}{\sim} CII$$

Pschorr, R. und Kuhtz, E. l.c., (217–219).

CYCLOID C12H19N

Acenaphtheneimine

$$C_{10}H_{16} < \stackrel{CH}{\overset{\dot{}}{\overset{}{\overset{}}{\overset{}}{\overset{}}{\overset{}}}} > NH$$

Francesconi, L. e Pirazzoli, F. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (36-52).

CYCLOID $C_{13}H_9N$ Acridine $C_6H_4 < \stackrel{CH}{\searrow} > C_6H_4$

Senier, A., Austin, P. C. and Clarke, R. [The interaction of acridine with magnesium ethyl iodide and magnesium isobutyl iodide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1469-1474).

cycloid C₁₃H₁₁N γ-Stilbazole and its salts.

Friedländer, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (159-160).

CYCLOID $C_{13}H_{13}N$

Dihydro-γ-stilbazole C₅H₄N.CH₂.CH₂Ph Its salts and m-NITRO DERIVATIVE.

Friedländer, C. l.c., (2837-2840).

CYCLOID C13H19N

γ-Stilbazoline C₅H₁₀N.CH₂.CH₂.Ph

Friedländer, C. l.c., (2837-2840).

CYCLOID $C_{14}H_{11}N$ 5-Methylacridine $C_6H_4 < \stackrel{\mathrm{CMe}}{\stackrel{\sim}{N}_{--}} > C_6H_4$

Senier, A., Austin, P. C. and Clarke, R. [The interaction of 5-methylacridine with magnesium methyl iodide, magnesium ethyl iodide, and magnesium isobutyl iodide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1469-1474).

CYCLOID $C_{14}H_{13}N$ p-Methyl- γ -stilbazole $CH_3.C_6H_4.CH:CH.C_5H_4N$ and its salts.

Düring, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (164–167).

CYCLOIDS C14H15N

p-Methyl-dihydro-γ-stilhazole CH₃.C₆H₄.CH₂.CH₂.C₅H₄N and its salts.

Düring, E. loc. cit.

Propylidene-o-methylquinaldine. Hoffmann, M. l.c., (3709-3715).

CYCLOID C₁₄H₂₁N p-Methyl-γ-stilbazoline CH₃.C₆H₄.CH₂.CH₂.C₅H₁₀N Düring, E. loc. cit.

CYCLOID $C_{15}N_{15}H$ p, γ -Dimethylstilbazole and its salts.

Langer, G. l.c., (3704-3709).

CYCLOID C15H17N

Dihydro-p,γ-dimethylstilbazole and its salts.

Langer, G. loc. cit.

CYCLOID $C_{15}H_{23}N$ p, γ -Dimethylstilbazoline.

Langer, G. loc. cit.

CYCLOID C16H17N

p-Methyl-β'-ethyl-α-stilbazole and its salts.

Langer, G. loc. cit.

CYCLOID $C_{16}H_{19}N$

Dihydro-p-methyl-β'-ethyl-α-stilbazole and its salts.

Langer, G. loc. cit.

CYCLOIDS $C_{16}H_{25}N$

p-Methyl-β'-ethyl-α-stilbazoline. Langer, G. loc. cit.

N-Camphyl-2,5-dimethylpyrrole. Bülow, C. *l.c.*, (189–193).

$\begin{array}{lll} \text{CYCLOID} & C_{17} H_{13} N \end{array} \\$

Cinnamenyl-o-quinoline

CINNAMENYL-o-and-p-NITROQUINOLINES and their salts.

Schmidt, A. l.c., (3715-3723).

CYCLOIDS $C_{18}H_{15}N$ p-Methyl- α -irazole

CH: CH

C₆H₃Me < CH: CH

N: C.CH: CHPh

and its salts and dibromide

also the m-NITRO-DERIVATIVE.

Gasda, G. l.c., (3699-3704).

Benzylidene-o-methylquinaldine

844

Also o-, m- and p-NITROBENZYLIDENE-METHYLQUINALDINE.

Hoffmann, M. l.c., (3709-3715).

p-Methyl-cinnamenyl-quinoline p-METHYLCINNAMENYL-o- and ana-NITRO QUINOLINES and their salts.

Schmidt, A. l.c., (3715-3723).

CYCLOID C18H19N

Pr-I-N-Methyl-3,3-dimethyl-2-benzylideneindoline and the hydroiodide and salts.

Brunner, K. l.c., (1359-1362).

CYCLOID $C_{18}H_{21}N$ p-Methyl- α -irazoline and its salts.

Gasda, G. l.e., (3699-3704).

 $\begin{array}{c} \text{CYCLOID} \quad C_{1\circ}H_{1\circ}N \\ \text{Di-o-benzylene-pyridine} \\ \text{C}_{6}\text{H}_{4} < \begin{array}{c} \text{CH}_{2}\text{-C.C.H} : \text{C.CH}_{2} \\ --\text{C. N} : \text{C.-} \end{array} > C_{6}\text{H}_{4} \end{array}$

Errera, G. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, i, 1903, (417-428).

 $\begin{array}{c} \textbf{CYCLOID} \quad \textbf{C}_{1^0}\textbf{H}_{17}\textbf{N} \\ \textbf{p-Methyl-}\alpha\text{-p-methylirazole} \\ \textbf{MeC}_{9}\textbf{H}_{5}\textbf{N.CH}: \textbf{CH.C}_{6}\textbf{H}_{4}\textbf{Me} \end{array}$

Gasda, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3699-3704).

CYCLOID $C_{19}H_{21}N$ Hexamethylacridine $C_6HMe_3<_{V-}^{CH}>C_6HMe_3$

Senier, A., Austin, P. C. and Clarke, R. [The interaction of hexamethylacridine with magnesium ethyl iodide and magnesium isobutyl iodide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1469-1474).

CYCLOID C₁₅H₂₂N p-Methyl-α-p-methylirazoline and its salts.

Gasda, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3699-3704).

CYCLOID $C_{20}H_{13}N$ 2, 2-Dinaphtha-1, I-imine

 $\mathrm{C}^{10}\mathrm{H}^{\mathrm{e}} \diagup_{\mathrm{NII}} \diagup \mathrm{C}^{10}\mathrm{H}^{\mathrm{e}}$

(Dinaphthylene-diamine).

Veselý, V. l.c., (136-139).

CYCLOID $C_{21}H_{13}N$ β -Naphthacridine $C_{10}H_6 < \stackrel{CH}{\searrow} > C_{10}H_6$

Senier, A., Austin, P. C. and Clarke, R. [The interaction of 8-naphthacridine with magnesium ethyl iodide and with magnesium isobutyl iodide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1469-1474).

CYCLOID C₂₁H₁₅N Cinnamenylacridine m-Nitro derivative

m-NITRO DERIVATIVE

C₁₃H₈N.CH: CH.C₆H₄.NO₂

and its salts.

Friedländer, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2840-2842).

CYCLOID C21H17N

5-Phenyl-3, 7-dimethylacridine 2, 8-Diamino derivative

 $\begin{array}{c} (\textit{Renzoflavine}) \\ \text{NH}_2.\text{C}_6\text{H}_2\text{Me} < \bigvee_{C:DL} \text{C}_6\text{H}_2\text{Me.NH}_2 \end{array}$

Hewitt, J. T. and Fox, J. J. Studies in the acridine series. Part II. Action of methyl iodide on benzoflavine. [The diacetyl and tetracetyl derivatives.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1058-1062); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (215-216).

CYCLOIDS WITH ONE NITROGEN ATOM AND OXYGEN.

CYCLOIDS C5HO3N

(a)- γ -0xyproline NH<CH₂.CH(OH)>CH₂

Synthesis, copper salt and \(\beta\text{-Naphthalene}\) sulpho derivative.

(b)-γ-Oxyproline

Stereoisomeride of the above Synthesis, copper salt and di-\beta-naphthalene sulpho derivative.

Leuchs, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1937-1943).

CYCLOID $C_6H_5O_2N$ Picolinic acid $C_5H_4N.CO_2H$

TRICHLORO DERIVATIVE.

Sell, W. J. [3:4:5-Trichloropicolinic acid, and its methyl ester and amide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (799-804); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (165-166).

CYCLOIDS C.H,ON

Oxymethylpyridone

NMe<CH==CH CH : C(OH)>CO

BROMO DERIVATIVES $\begin{array}{c} C_6H_6BrO_2N\ ;\ C_6H_6Br_2O_2N\ ;\ C_6H_5Br_4O_2N\ \\ Nitro\ Derivative\\ C_6H_6(NO_2)O_2N \end{array}$

 $C_6H_6(NO_2)O_2N$ and its calcium salt $Ca(C_6H_5O_4N_2)_25aq$

Maquenne, L. et Philippe, L. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (840-813).

4-Methyl-2, 6-dioxypyridine

$$N \stackrel{C(OH).CH}{<}_{C(OH):CH} > CMe$$

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. [... and its hydrochloride, sulphate, and dibenzoyl and isonitroso-derivatives.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1685–1714).

CYCLOID C6H9O3N

α -Piperidone α' carboxylic acid $CH_2 < \stackrel{CH_2,CH(CO_2H)}{CH_2} > NH$

Dieckmann, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1654–1661).

CYCLOID C7H7O4N

4-Methyl-2, 6-dioxypyridine carboxylic acid

ETHYL ESTER $N < \stackrel{C(OH).C(CO_2Et)}{C(OII)} = CH$

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. [. . . and its hydrochloride and isonitrosoderivative.] London, J. chem. Soc., 87, 1905, (1685-1714).

CYCLOID C7H9O2N

4, 5-Dimethyl-2, 6-dioxypyridine

N < C(OH).CH > CMe

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. [. . . and its hydrochloride, and dibenzoyl and isonitroso-derivatives.] *Le.*, (1685–1714).

CYCLOID C7H11O3N

γ-Methyl-α-piperidone α'-carboxylic acid

$$CHMe < \stackrel{CH_2.CH(CO_2H)}{\underset{CH_2}{\longleftarrow}} > NH$$

Dieckmann, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1654-1661).

CYCLOID C8H5O4N

Trioxyisatin
Methylene ether

 $CH_2 < {}_{\!\!\!\!O}^{\!\!\!\!O} > C_6H_2 < {}_{\!\!\!\!N}^{\!\!\!\!\!\!CO} > C.OH$

Herz, P. l.c., (2853-2860).

CYCLOID C8H9O3N

6-Oxy-2-5-dimethylpyridine 3-carboxylic acid

METHYL ETHER and its Ethyl ester

Errera, G. e Labate, L. Gazz. chim, ital., Roma, 33, i, 1903, (161-170).

cycloids $C_8H_9O_4N$ 2, 5-Dimethylpyrrole 3, 4-dicar-

boxylic acid

NH
CMe: C.CO₂H
CMe: C.CO₂H

CMe : C.CO₂H N-UREIDO, N-AMIDO DERIVATIVES and their

esters
also N-METHYLUREIDO, N-METHYLAMINO and
N-BENZOYLAMINO DERIVATIVES.

Bülow, C. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2366-2375).

3, 4-Dimethyl-2, 6-dioxypyridine 5carboxylic acid

ETHYL ESTER and its hydrochloride $CMe \stackrel{C(CO_2Et):C(OH)}{\sim} N$

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1685–1714).

CYCLOIDS $C_8H_{11}O_2N$

$3.4,5\text{-}\textbf{Trimethyl-}2,6\text{-}\textbf{dioxypyridine}\\ \text{CMe-}\overset{CMe.C(OH)}{\leftarrow} N$

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. [. . . and its hydrochloride, dibenzoyl derivative and 6-ethyl ether.] l.c., (1685-1714).

4-Methyl-5-ethyl-2:6-dioxypyridine

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. [... and its hydrochloride, and dibenzoyl and isonitroso-derivatives.] loc. cit.

CYCLOID C₃H₁₃O₂N Methylpropylsuccinimide

NH<CO.CH.C₃H₇

Čugajev, L. A. et Šlezinger, N. A. St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1258-1268).

CYCLOID C8H17ON

Ethylbenzylconhydrinium iodides

 ${
m C_8H_{16}ONEtBzI}$ lpha and eta-forms. Propyl and isoanyl benzylconhydrinium iodides.

Scholtz, M. und Pawlicki, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1289–1295).

CYCLOIDS C9H7ON

p-Oxy-quinoline

ana-Bromo-p-oxyounoline
The iodomethylate, chloromethylate,
bromoethylate, chlorobenzylate, methyl,
ethyl and benzyl hydroxide etc.

Howitz, Joh. und Bärlocher, M. l.c., (887-892).

Ana-Chloro-p-ethoxyquixoline

C₅H₃N CH: CH

CCl: C(OEt)

and the methiodide and ethiodide.

Howitz, Joh. und Witte, K. l.c., (1260-1270).

o-Oxyquinoline

o-METHOXY-QUINOLINE
m- and ana-Bromo derivatives
also ana, m-dibromo-compound.

Howitz, Joh. und Witte, K. l.c., 1260-1270).

CYCLOID $C_9H_7O_2N$

6-Methylisatin

Findeklee, W. l.c., (3542-3553).

$\text{CYCLOID} \quad C_9 H_9 0 N$

Oxymethyl-indole METHYL ETHER.

Leonardi, G. e De Franchis, M. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (316-322).

$\text{CYCLOID} \quad C_9 H_{11} \textbf{0}_3 N$

6-Oxy-2-methyl-5-ethyl-pyridine 3carboxylic acid HO.C.CEt: CH

N.CMe : C.CO₂H

Errera, G. e Labate, L. l.c., (161-170).

CYCLOID C9H11O4N

4-Methyl-3-ethyl-2, 6-dioxypyridine 5-carboxylic acid

ETHYL ESTER

 $CMe \stackrel{C(CO_2Et).}{<\!\!\!\!< CEt} \stackrel{C(OH)}{==} N$

Rogerson, H. and Thorpe, J. F. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1685–1714).

CYCLOID C9H13O7N

Dioxydimethylketopiperidine dicarboxylic acid

Ethyl ester of the mono-ethyl ether of the seminitrile
CO.CMe(CN).CH.OEt

NH.CMe(OH).CH.CO₂Et

Errera, G. e Labate, L. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (161-170).

CYCLOID C₉H₁₇ON Methylgranatoline

Stereoisomerides, salts and benzoyl derivative.

Willstätter, R. und Veraguth, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1984– 1991).

CYCLOID C₉H₁₉ON Piperido ethyl ether.

Knorr, I., Hörlein, H. und Roth, P. l.c., (3141-3142).

cycloid C₁₀H₇ON o-Quinolinealdehyde C₀H₈N.CHO

The OXIME, ANIL, TOLIL, AZINE, PHENYL-HYDRAZONE and SEMICARBAZONE.

Howitz, Joh. und Schwenk, W. l.c., (1280-1289).

β-Bromo-o-quinoline aldenyde and its oxime, azine, anil and semicar-bazone.

Howitz, Joh, und Schwenk, W. loc. cit.

CYCLOIDS $C_{10}H_7O_2N$ Isoquinaldinic acid

C₉H₆N.CO₂II and the AMIDE C₉H₆N.CO.NH₂

Reissert, A. l.c., (3415-3435).

Quinoline o-carboxylic acid

Howitz, Joh. und Schwenk, W. l.c., (1280-1289).

CYCLOID C₁₀H₇O₃N 7-Methylphthalonimide

$$C_6H_3Me < CO.\dot{C}O$$

Findeklee, W. l.c., (3542-3553).

CYCLOID $C_{10}H_{5}ON$ 7, 4-Methyl-oxyisoquinoline $C_{6}H_{3}Me < \stackrel{CH:N}{CO. \dot{C}H_{2}}$

Findeklee, W. l.c., (3542-3553).

CYCLOIDS $C_{10}H_9O_2N$ 0.0xy-N methylquinolone

Ana-Bromo and ana-chloro also ana, m-dichloro derivatives. Also similar derivatives of o-methoxy-x-methyl quinolone.

Howitz, Joh. und Witte, K. l.c., (1260-1270).

p-Oxy-N-methylquinolone ana-Bromo derivative.

Howitz, Joh. und Bärlocher, M. l.e., (887-892).

p-ethoxy-n-methylquinolone ana-Chloro derivative.

Howitz, Joh. und Witte, K. l.c., (1260-1270).

7-Methyl-4-oxyisocarbostyril $C_6H_3Me < ^{CO.NH}_{CO.CH_2}$

and the 3-METHYLCARBOXYLATE. Findexlee, W. l.c., (3542-3553).

Oxyphenylpyrrolone.

METHYL ETHER C11H11O2N

α Anisylpyrrolone β-NITRO DERIVATIVE

 $NH < \frac{CH_2 - CO}{C(C_6H_4, OMe), \dot{C}(NO_2)}$

Wieland, H. und Bloch, S. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (63-85).

CYCLOID $C_{1C}H_{\nu}O_{3}N$ Trioxymethylquinoline

METHYLENE ETHER $CH_{2} < {\overset{\bigcirc}{\bigcirc}} > C_{6}H_{2} < {\overset{\bigcirc}{N}} = CMe$

Herz, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2853-2860).

Ethylphthalimidine $C_6H_4 < \stackrel{CHEt}{CO} > NH$

Daube, A. l.c., (206-209).

CYCLOID $C_{10}H_{13}O_3N$ 6-Oxy-2-methyl-5-propyl-pyridine
3-carboxylic acid
HO.C.C(C_3H_7):CH $\ddot{N}.CMe = \dot{C}.CO_2H$

Errera, G. e Labate, L. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (161-170).

CYCLOID C₁₀H₁₅O₇N

2.4-Dioxy-6-keto-2-methyl-5-ethylpiperidine dicarboxylic acid

Diethyl ether ester of the seminitrile
CO.CEt(CN). CH.OEt
NH.CMe(OH).CH.CO₂Et

Errera, G. e Labate, L. loc. cit.

CYCLOID C₁₀H₁₇ON Camphidone.

Nitroso α -and β -camphidone Di- β -camphidone anhydride.

Tafel, J. und Bublitz, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3806–3812).

cycloid C₁₀H₁₀ON des-ps-Dimethylgranatoline. Willstätter, R. und Veraguth, H. *l.c.*, (1984–1991).

CYCLOID $C_{11}H_9O_4N$ Methylphthalylglycine $C_6H_3Me < \stackrel{CO}{C_O} > N.CH_2.CO_2H$

Findeklee, W. l.c., (3542-3553).

CYCLOID $C_{11}H_{11}ON$ Phenyl- β -oxypyridinium chloride and bromide.

Zincke, Th. und Mühlhausen, G. l.c., (3824-3829).

CYCLOIDS $C_{11}H_{11}O_2N$ Indole-pr-3-propionic acid $NH < {}^{C_6H_4}_{CH} > C.CH_2.CH_2.CO_2H$

Ellinger, A. l.c., (2884-2888).

Indole-pr-3-methylacetic acid $NH < {}^{C_0H_4}_{CH} > C.CHMe.CO_2H$

Ellinger, A. loc. cit.

p-Oxy-N-ethylquinolone ana-chloro derivative.

Howitz, Joh. und Bärlocher, M. l.c., (887-892).

p-Ethoxy-n-ethylquinolone ana-Chloro derivative.

Howitz, Joh. und Witte, K. l.c., (1260-1270).

CYCLOID $C_{11}H_{11}O_3N$ Phenyloxypyrroline carboxylic acid

 $\begin{array}{c} \text{Ethyl ester} \\ \text{PhN} < \stackrel{\text{CH}_2.\text{CH}_2}{\text{C}(\text{CO}_2\text{Et})} \gg \text{C.OH} \\ \text{or PhN} < \stackrel{\text{CH}_2.\text{C.CO}_2\text{Et}}{\text{CH}_2.\vec{\text{C.OH}}} \end{array}$

Mouilpied, A. T. de. [. . formed by the action of sodium ethoxide on ethyl β-phenylglycino-propionate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (435–450); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (63–64).

CYCLOID $C_{11}H_{17}O_7N$ Dioxymethylpropylpiperidine dicarboxylic acid

Diethyl other ester of the seminitrile CO.C(C₃H₇)(CN).CH.OEt NH.CMe(OH) — CH.CO₂Et

Errera, G. e Labate, L. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i. 1903, (161-170).

CYCLOID C₁₂H₉O₄N Aconitanilic acid

CO₂H.CH:C<CO.NPh CH₂.CO

Methyl, ethyl and propyl esters and anilide.

Bertram, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1615–1625).

CYCLOID C12H11ON

Phenyl-methyl-oxypyridine

Nec. CH2 Chr. C(CN)

Meyer, E. von. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (560-561).

$\begin{array}{ccc} \mathtt{CYCLOID} & C_{12}H_{11}O_{*}N \\ Tricarballylanilic & acid \end{array}$

CO₂H.CH₂.CH<CO.NPh

Methyl, ethyl and propyl esters and available.

Bertram W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1615-1625).

CYCLOID $C_{12}H_{15}ON$ 1-Isobutyl-phthalimidine $C_6H_4 < \stackrel{CH}{CO} \stackrel{(C_4H_9)}{\sim} > NH$

Wölbling, H. l.e., (3925-3928)

CYCLOID $C_{13}H_9O_2N$ 2-Oxy-acridone

METRYL DERIVATIVE

 $C_6H_4 < \stackrel{CO}{NH} > C_6H_3OMe$ Ullmann, F. und Klipper, H. l.c.,

(2120-2126).

CYCLOID C13H9O3N

1,3-Dioxy-9-acridone

also the ACETYL and BENZOYL derivatives α and β -NITRO DIOXYACRIDONE.

Baczyński, W. und Niementowski, St. von. l.c., (3009-3017).

CYCLOIDS $C_{13}H_{15}O_3N$

1-p-Tolyl-2-methyl-pyrrolidone 2-carboxylic acid

The methyl ester, anilide, amide, thioamide, etc.

Kühling, O. und Falk Fr. l.e., (1215–1228).

1-m-Tolyl-2-methyl-pyrrolidone 2carboxylic acid also 1-o-Tolyl-2methyl-pyrrolidone 2-carboxylic acid.

Kühling, O. and Falk, Fr. loc. cit.

CYCLOID C14H11O2N

3-0xy-3-phenyl-isoindolinone

$$C_6H_4 < \frac{CPh(OH)}{CPh(OH)} > NH$$

Béis, C. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (61-62).

CYCLOID C14H17O3N

a and B-Methyldioxyacridone.

Baczyński, W. und Niementowski, St. von. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3009-3017).

$\begin{array}{c} \text{CYCLOID} \quad C_{14}H_{1} | \text{ON} \\ \text{Stilbazyl alcohol} \\ C_{6}H_{4} < \stackrel{\text{CII: CH.C}_{5}II_{4}N}{\text{CH}_{2}.\text{OH}} \end{array}$

Düring, E. l.c., (161-164).

CYCLOIDS C14H17O3N

1-m and p-Xylyl-2-methylpyrrolidone 2-carboxylic acid

The methyl ester, anilide, amide, etc. Kühling, O. und Falk, Fr. l.c., (1215– 1228).

1-as. and vic-o-Xylyl-2-methylpyrrolidone 2-carboxylic acid

The methyl ester, anilide, amide etc.

Kühling, O. und Falk, Fr. loc. cit.

$\begin{array}{ccc} \text{CYCLOID} & C_{15}H_90N \end{array}$

Phenanthranil C_6H_4 . C. C0 \dot{C}_6H_4 . \dot{C} . \dot{N} \dot{M}

Japp, F. R. and Knox, J. [Formation of phenanthranil and its acetyl derivative. The ethyl ester C₆H₄·C.C.OEt ¬

$\begin{array}{c} \textbf{CYCLOID} \quad \textbf{C}_{15}\textbf{H}_{11}\textbf{O}_2\textbf{N} \\ \textbf{Oxy-dihydrophenanthranil} \\ \textbf{C}_6\textbf{H}_4.\textbf{C}(\textbf{OH}).\textbf{CO} \\ \textbf{\dot{C}}_8\textbf{H}_4.\dot{\textbf{C}}\textbf{H} - \dot{\textbf{N}}\textbf{H} \end{array}$

Japp, F. R. and Knox, J. [Formation of hydroxydihydrophenanthranil and its acetyl and benzylidene derivatives. The ethyl derivative C₈H₄.C(OH).CO

 $\dot{C}_6H_4.\dot{C}H-\dot{N}$ Et and its acetyl compound.] l.e., (681-701); [abstract] Proc. l.e., (153).

CYCLOID $C_{15}H_{11}O_4N$ N-Piperonylene-anthranilic acid $CO_2H.C_6H_4.N:CH.C_6H_3<\bigcirc CH_2$

Pawlewski, Br. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1683-1685).

CYCLOID $C_{15}H_{13}O_2N$

2,7-Dimethyl-3,6-dioxyacridine

Ullmann, F. und **Fitzenkam**, R. *l.c.*, (3787–3796).

CYCLOID C15H15O6N

Benzoyleitrimidic acid ethyl ester EtCO₂.CH₂> C < CH₂.CO
PhCO.O CO. NH

Schroeter, G. l.c., (3190-3201).

CYCLOID C15H17ON

 γ -Methyl-picolyl-p-toluylalkine and its salts.

Langer, G. l.c., (3704-3709).

CYCLOIDS $C_{16}H_{15}O_3N$

1-α and β-Naphthyl-2-methylpyrrolidone 2-carboxylic acid

The methyl ester, anilide, amide etc. Kühling, O. und Falk, Fr. l.c., (1215-1228).

CYCLOID $C_{18}H_{13}O_4N$ Pyrrole-dibenzoic acid

N-METHYLPHENYLAMINO and N-BENZYL-PHENYLAMINO DERIVATIVES and their salts.

Reissert, A. und Engel, W. l.c., (3281-3294).

CYCLOID $C_{18}H_{15}ON$

p-Methyl- α ,p-oxyirazole $MeC_9H_5N.CH:CH.C_6H_4.OH$ and its salts.

Gasda, G. l.c., (3699-3704).

CYCLOID $C_{18}H_{21}O_3N$ Thebaïnone

also ACETYL THEBAINONE and their oximes and semicarbazones.

Pschorr, R. l.c., (3160-3170).

CYCLOID $C_{18}H_{23}O_3N$ Thebainol

Pschorr, R. l.c., (3160-3170).

CYCLOID $C_{18}H_{25}O_4N$

N-Camphyl-2,5-dimethylpyrrole 3,4-dicarboxylic acid and the diethyl ester.

Bülow, C. l.c., (189-193).

CYCLOID C19H9O2N

Diphenylenepyridinediketone

 $\begin{array}{l} \left(\mathrm{C_{8}H_{4}} < \overset{\mathrm{CO}}{-} >\right)_{2} \mathrm{C_{5}HN} \\ \mathrm{and \ the \ } reduction\text{-}product} \\ \left(\mathrm{C_{8}H_{4}} < \overset{\mathrm{CH(OH)}}{-} \right)_{2} \mathrm{C_{5}HN} \end{array}$

Errera, G. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (417-428).

 $\begin{array}{c} \text{CYCLOID} & C_{10}H_{11}O_2N\\ \text{Diphenylenepyridinediketone}\\ & \text{DIBENZOYLDIOXIME} \end{array}$

BzO.N:C——C:CH.C.C:N.OBz C₆H₄,Ċ:N--Ċ.C₆H₄

Errera, G. l.c., (152-160).

CYCLOID C18H15O2N

Piperonylene-o-methylquinaldine and the picrate.

Hoffmann, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3709-3715).

CYCLOID $C_{19}H_{23}O_3N$ Methylthebainone and the methiodide.

Pschorr, R. l.c., (3160-3170).

CYCLOID $C_{20}H_{11}ON$ Benzanthrone-quinoline Bally, Oscar. l.c., (194–196).

$\begin{array}{c} \text{cycloid} \quad C_{20}H_{17}\text{ON} \\ \text{Phenylmethylacridol} \\ C_6H_4 < \begin{array}{c} \text{CPh}\left(\text{OH}\right) \\ \text{NMe} \end{array} > C_6H_4 \end{array}$

Dobbie, J. J. and Tinkler, C. K. The constitution of [and its absorption spectrum]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (269-273); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (74-75).

CYCLOID $C_{20}H_{25}O_3N$ Methyl-thebaïnonemethine

and the iodomethylate, oxine and SEMICARBAZONE.

Pschorr, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3160-3170).

CYCLOID $C_{21}H_{17}ON$ Acridylphenyl-ethanol $C_{13}H_8N.CH_2.CH(OH).Ph$ and its salts,

Friedlander, K. l.c., (2840-2842).

 $\begin{array}{llll} \text{CYCLOID} & C_{23}H_{23}O_3\,N \end{array} \\$

Nor-Phenyldihydrothebaïne Freund, M. l.c., (3234-3256).

CYCLOID C24H17ON

3'-0xyphenyl-2'-methyl-1, 2naphthacridine

and the leuco-base also the 3'-METHOXY DERIVATIVE.

Ullmann, F. und Fitzenkam, R. l.c., 3787-3796).

CYCLOID $C_{25}H_{27}O_3N$ Phenyldihydrothebaine

Salts and METHIODIDE.
METHYL and ETHYL ETHERS and their methiodides.

Freund, M. l.c., (3234-3256).

CYCLOID C₂₆H₂₉O₃N des-N-Methylphenyldihydrothebaïne

and the METHIODIDE.

METHIXL and ETHIXL ETHERS and their
methiodides.

Freund, M. l.c., (3234-3256).

CYCLOID $C_{27}H_{29}O_4N$ Acetyldihydrophenylthebaine

and the METHIODIDE.

Freund, M. loc. cit.

CYCLOIDS WITH ONE NITROGEN ATOM AND SULPHUR.

CYCLOID C₄H₇NS Thiopyrrolidone.

Tafel, J. und Lavaczeck, P. l.c., (1592).

CYCLOIDS WITH TWO NITROGEN ATOMS.

Bauer, M. Kondensation von Phtalsäureanhydrid mit Phenylmethylpyrazolon. Diss. k. techn. Hochschule, München, 1905, (60).

Hufschmidt, C. Oxydation der methylirten Methyluracile. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **343**, 1905, (155–168).

racils. *l.e.*, (168–175).

Lagodzinski, K. l.c., **342**, 1905, (59–89).

Meyer, Ernst von. Konstitution und Bildungsweise der Kyanalkine genannten trimolekularen Nitrile. Leipzig, Ber. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 57, 1905, (324–352).

Niementowski, St. et Seifert, M. Deux nouveaux diquinolyles. (Polish) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (309–310); Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (168–169).

Osten, Hans. Trioxydyihdromethyluracil. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (133-151).

Steudel, H. Thymusnucleinsäuren. Hoppe-Seylers Zs., physiol. Chem., Strassburg, 16, 1905, (332–336).

CYCLOID $C_4H_4N_2$ Pyrimidine

2, 6-dichloropyrimidixe $CCl \stackrel{N}{<}_{N:CCl}^{II} > CH$

also 6, 2-aminochloropyrimidine.

Gabriel, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1689-1691).

Johnson, T. B. and Clapp, S. H. Pyrimidines. Synthesis of 2-amino-5-methyl-6-oxypyrimidine. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (130-145).

CYCLOID $C_4H_6N_2$ Methyl-imidazole $CMe \cdot NH$ $CH \longrightarrow N$

Formed by the action of zinc hydroxide ammonia on glucose.

Windaus, A. und Knoop, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1166-1170).

CYCLOID C4H10N2

Piperazine

GLYCEROPHOSPHATE $(HO)_2C_3H_5O.PO(OH)_2C_4H_{10}N_2$

Astruc, A. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (727–730).

DIBROMO DERIVATIVE BrN < CH₂.CH₂ > NBr

Chattaway, F. D. and Lewis, W. H. The action of hypobromous acid on piperazine. [Formation of N-dibromopiperazine (diethylene-dibromodiamine).] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (951-955); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (183-184).

$\begin{array}{c} \text{CYCLOID} \quad C_5H_6N_2 \\ \\ \text{5-Methylpyrimidine} \\ \text{CH} \underset{N:CH}{\overset{N.CH}{>}} \text{CMe} \end{array}$

and the 2, 4, 6-trichloro, 2-chloro, 2-amino, 4-amino, 4, 6-diamino, 2, 4-diamino and other derivatives.

Gerngross, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3394-3408).

CYCLOID C5H8N2

4:5-Dimethylglyoxaline McC. NH>CH McC - N

Jowett, H. A. D. [The conversion of the picrate into 1:4:5-trimethylgly-oxaline.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (405-409); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (116-117).

CYCLOID C6H10N2

1, 4, 5-Trimethylglyoxaline

MeC.NMe MeC − N

Jowett, H. A. D. Preparation and properties of [Its salts, 2-bromo-derivative, and salts of the latter.] l.c., (405-409); [abstract] Proc. l.c., (116-117).

CYCLOIDS $C_7H_6N_2$ Indazole

1, 3-Dinitro derivative
1, 3-Dinitro-2-aminoindazole
1, 3-Dinitro-2-phenylaminoindazole
1, 3-Dinitro-2-oxyindazole

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (202-241).

Benzimidazole

4-Brono and DIBENZYL DERIVATIVES.

Fischer, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (320-328).

cycloids C₃H₈N₂ 2-Methylindazole

1, 3-Dinitro derivative $C_6HMe(NO_2)_2 < \frac{CH}{N} > NH$

Zincke, Th. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905 (202-241).

Methylbenzimidazole

and its salts.

Fischer, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (320-328).

CYCLOID C₉H₈N₂ 1-Phenylpyrazole

4-AZOBENZENE COMPOUND and the 3, 5-dichloro and 3-chloro derivatives

4-p-AZOTOLUENE COMPOUND and the 3, 5-diehloro, 3-chloro-5-iodo, and 3-chloro compounds.

Michaelis, A. und Simon, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (217–228).

CYCLOID $C_{10}H_{10}N_2$ 1-Phenyl-3-methylpyrazole

5-Amino derivative

 $NPh < \frac{N}{CNH_2} : \frac{CMe}{CH}$

and its salts, acetylamino, 4-chloro, bromo and iodo and 5-dicthylamino and dimethylamino derivatives.

Michaelis, A. *l.c.*, **339**, 1905, (117–193).

4-AZOBENZENE COMPOUND NPh < CH : CN : NPh N : CMe

and the 5-chloro, 5-iodo, 5-thiomethyl, thioethyl and thiophenyl, thioglycolic acid and similar derivatives.

> 4-AZOTOLUENE COMPOUND and the 5-chloro derivative.

Michaelis, A., Leonhardt. R. und Wahle, K. l.c., 338, 1905, (189-216).

1-Phenyl-3-methyl-5-benzylamino-pyrazole $\frac{C(NH,C_7H_7):CH}{NPh} < \frac{N}{N}:CMe$

and its salts, acetyl and benzoyl

derivatives. Michaelis, A. l.c., 339, 1905, (117-193).

> CYCLOID C10H14N2 $\begin{array}{c} \text{Tetrahydroethylcinnoline} \\ \text{C}_{6}\text{H}_{4} < & \text{NEt.NH} \\ \text{CH}_{2}.\text{CH}_{2} \end{array}$

Tichvinskij, M. M. St. Peterburg, Žurn, russ. fiz-chim. Obšč., 36, 1904, (1052-1055).

> CYCLOID C10 H20 N2 Hexahydrometanicotine

Maass, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges. **38**, 1905, (1831–1832).

CYCLOIDS C11H12N2 1-Phenyl-3, 4-dimethyl-pyrazole

> 5-Amino derivative $NPh < CNH_2 : CMe$ NPh < -N : CMeand its salts.

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem. Leipzig, 339, 1905, (117-193).

5-Phenyl-3-ethyl-pyrazole NH < NH < CEt $CPh : \dot{C}H$

Moureu, Ch. et Brachin, M. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (294-297).

> 1-p-Tolyl-3-methylpyrazole 4-AZOBENZENE COMPOUND and the 5-chloro etc. derivatives 4-p-azotoluene compound.

Michaelis, A., Leonhardt, R. und Wahle, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (189-216).

Phenyl-N-ethyl-glyoxaline

CPh≪^{NEt.CH}CH. N

Pinner, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1531–1538).

CYCLOID C12H10N2 $\beta ext{-Ethenyldiaminonapthalene} $$ C_{10}H_6 < \stackrel{\mathrm{NH}}{_{-}} \mathrm{NMe} $$$

Meldola, R. and Lane, J. H. Note on B-NH-ethenvldiaminonaphthalene. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (24).

> CYCLOID $C_{12}H_{12}N_2$ γ, γ -Dimethyldipyridyl.

Ahrens, F. B. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (155-159).

> CYCLOIDS C12 H14 N2 1-Isobutylphthalazine $C_6H_4 < \stackrel{C(C_4H_9)}{\underset{CH}{\leftarrow}} > N$

Its salts, 4-iodo, 4-phenoxy and 4-ethoxy derivatives.

Wölbling, H. l.c., (3925-3928).

5-Phenyl-3-propyl-pyrazole ${
m NH}{<}_{
m CPh: \, \dot{C}H}^{
m N}$

Moureu, Ch. et Brachin, M. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (294–297).

> CYCLOIDS C12H16N2 Dihydroquinoxaline base

C₆H₄< NH.CMe NH.C.CHMe₂ and its salts.

Ekeley, J. B. und Wells, R. J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2259-2264).

Dihydro - quinoxalins orthophenylene-diamine from and mesityloxide. Boulder, Univ. Stud., 2, 1904, (123-133).

Francesconi, L. e Pirazzoli, F. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (36-52).

> CYCLOIDS C₁₃H₁₀N₂ 1-Phenylbenzimidazole $C_6H_4 <_{NPh}^N > CH$

The 5-NITRO and 5-AMINO DERIVATIVES. Treissert, A. und Goll, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (90-104).

Azodiphenylmethane Azodi-p-amino-diphenylmethane $\mathrm{NH}_2.\mathrm{C}_6\mathrm{H}_3{<}\mathrm{N}_2^{\mathrm{N}}_2{>}\mathrm{C}_6\mathrm{H}_3.\mathrm{NH}_2$

Duval, H. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (198–201).

CYCLOID $C_{13}H_{12}N_2$

2-Cinnamenyl-5-methylpyrazine.

Franke, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3724-3728).

CYCLOID $C_{13}H_{20}N_2$ α -Pipecolyl- α -ethylpyridine $C_5H_4N.C_2H_4.C_5H_9N.CH_3$ and its salts.

Löffler, K. und Kirschner, M. l.c., (3329-3344).

CYCLOIDS $C_{14}H_{10}N_2$ 1-Phenylphthalazine

 $C_6H_4{<}^{\mathrm{CPh}\,:\,\mathrm{N}}_{\mathrm{CH}\,:\,\dot{\mathrm{N}}}$

and the 4-cilloro and 4-iodo derivatives. Lieck, A. l.c., (3918-3924).

Benzylideneazine o, m and p-lodo derivatives $C_6H_4I.CH < \frac{N}{\dot{N}} > CH.C_6H_4I$

Willgerodt, C. und Rieke, R. l.c., (1478-1486).

CYCLOID $C_{15}H_{12}N_2$ 1-Benzylphthalazine $C_6H_4 < \begin{array}{c} C(C_7H_7) : N \\ CH = = N \end{array}$

and its salts and 4-1000 DERIVATIVE. Lieck, A. l.c., (3918-3924).

CYCLOID $C_{16}H_{10}N_2$ Naphthaphenazine

3-Amino derivative and its salts.

Ullmann, F. und **Ankersmit**, J. S. *l.c.*, (1811–1822).

Japp, F. R. and Knox, J. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (701–707); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (153).

CYCLOID $C_{17}H_{12}N_2$ 2-Toluonaphthazine $C_{10}H_6<\frac{N}{N}>C_6\Pi_3.C\Pi_3$

3-Amino derivative.

Ullmann, F. und Ankersmit, J. S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1811–1822).

CYCLOIDS $C_{17}H_{16}N_2$ 1-Phenyl-3-methyl-4-benzylpyrazole

> 5-Amino derivative $NPh < \stackrel{CNH_2: C.C_7H_7}{N == CMe}$

and its salts and 5-methylaminoderivative.

Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (117-193).

> Diphenyl-N-ethyl-glyoxaline CPh NEt.CH CPh.N

also diphenyl-N-diethyl-glyoxaline

Pinner, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1531-1538).

CYCLOID C₁₈H₁₂N₂ 8,8'-Diquinolyl C₅H₃N.C₄H₃.C₄H₅.C₅H₃N and its salts.

Niementowski, St. von und Seifert, M. l.e., (762-766).

CYCLOID $C_{19}H_{18}N_2$ Di- α -methylindylmethane

CH₂(C₉H₈N)₂
p-dimethylaminophenyl, o-chloro-phenyl,
o and p-nitrophenyl, o and m-oxyphenyl,
3, 4-methylene dioxyphenyl and similar
derivatives.

Freund, M. und Leback, G. l.c. (2640-2652).

CYCLOID $C_{20}H_{12}N_2$ 1, 2-Anthraphenazine

 $C_{14}H_8 < N > C_6H_4$

Lagodziński, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (59-89).

> CYCLOIDS C₂₀H₁₆N₂ 5, 5'-Dimethyldiquinolyl and its salts.

Niementowski, St. von und Seifert, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (762-766).

2, 5-Dicinnamenylpyrazine Franke, R. l.c., (3724–3728).

CYCLOID C20H20N2

3: 4-Diphenyl-6-tert. butyl-1: 2diazine

$$N \stackrel{N}{=} CPh > CPh$$

Japp, F. R. and Wood, James. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (707-712); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (154).

CYCLOID C22H18N2

3:4:6-Triphenyldihydro-1:2diazine



Japp, F. R. and Wood, J. (Position of the two additive hydrogen atoms not yet determined). *l.c.*, (707-712); [abstract] Proc. *l.c.*, (154).

CYCLOID C26H20N2

Anhydro-3-amino-4-benzoylaminotriphenylmethane

$$Ph_2.CH.C_6H_3 < \stackrel{NH}{N} > CPh$$

Thomae, C. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (566-576).

3:4:5:6-**T**etraphenyldihydro-1:2-diazine

$$N = CPh$$
 II_2
 CPh
 CPh

Japp, F. R. and Wood, J. (Position of the two additive hydrogen atoms not yet determined.) London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (707-712); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (154).

CYCLOIDS WITH TWO NITROGEN
ATOMS AND OXYGEN,

CYCLOID C4H2O4N2

Alloxan

Armstrong, H. E. and Robertson, W. [Alloxan diphenylhydrazone.] l.c., (1272–1297); [abstract] Proc. l.c., (180–181).

CYCLOID C4H40N2

2-Oxypyrimidine

 $\begin{array}{l} \text{6-Amino-4-chloro derivative} \\ N < \begin{array}{l} CO \longrightarrow NH \\ C(NH_2).CH \\ \end{array} > CCl \\ \text{$(Chloroeytosine)$.} \\ 4: \text{6-diamino derivative} \\ NH < \begin{array}{l} CO \longrightarrow N \\ C(NH_2): CH \\ \end{array} > C.NH_2 \\ \end{array}$

Wheeler, H. L. and Jamieson, G. S. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (342–357).

CYCLOID C4H4O2N2

Uracil

DIMETHYL-5-AMINO-URACIL NH<CO-NH<CO.C(NMe₂)>CH

Wheeler, H. L. and Jamieson, G. S. loc. cit.

CYCLOIDS C4H4O3N2

Malonylurea

IMINO DERIVATIVE

$$CH_2 < \frac{C(NH).NH}{CO-HN} > CO$$

Conrad, M. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (310-325).

Carboxyethenylurea

METHYL ESTER

$$CO <_{NH}^{N} > C.CH_2.CO_2M_0$$

and the metallic salts, aniline, toluidine and strychnine salts.

ETHYL ESTER $CO < N > C.CH_2.CO_2Et$

and the metallic salts, aniline, toluidine and strychine salts.

Frerichs, G. und Hartwig, L. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (489-510).

CYCLOID C4H6O2N2

Dihydrouracil

also bromo and sulphocyano uracil and anilidodihydrouracil, $C_{10} ll_{11} O_2 N_3$.

Gabriel, S. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (630-646).

CYCLOID C₅H₆ON₂ 6-Oxy-5-methyl-pyrimidine

2-Amino derivative $NH < {C(NH_2): N \atop CO - CMe} > CH$

Johnson, T. B. and Clapp, S. H. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (130-145).

CYCLOIDS C5H6O2N2

2,4-Dioxy-5-methyl-pyrimidine

Synthesis and the dimethyl and dimethyl-6-chloro derivatives.

Gerngross, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3408–3411).

Methyluracil
METHYL-5-AMINO-4-METHYLURACIL
NH
CO ... NH
CMe

Wheeler, H. L. and Jamieson, G. S. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (342-357).

$\begin{array}{ccc} \text{CYCLOID} & C_sH_6O_3N_2\\ \text{Malonylmethylurea}\\ \text{Imino DERIVATIVE}\\ \text{CH}_2 <& \text{COMB}. \text{NMe}\\ \text{COMB} >& \text{COMB}. \end{array}$

Conrad, M. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (310-325).

Trioxy-dihydromethyluracil

α and β-isomerides
CO<NH.CO — > C(OH)₂

CO \(\sigma_{\text{NH.CMe(OH)}}\) C(OH)₂ and the diethyl and phenylhydrazine derivatives.

Osten, H. l.c., 343. 1905, (133-151).

CYCLOID C6H4O4N2

Pyrazine 2,5 -dicarboxylic acid $^{C_4H_2N_2(CO_2H)_2}$

Fenton, H. J. H. [Synthesis of]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (805–818).

CYCLOID $C_6H_{10}O_2N_2$

a-Aminobutyryl-glycineanhydride

C₂H₅.CH < CO.NH > CH₂ (Ethyl-diketopiperazine).

Fischer, E. und **Raske**, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (180-190).

(D-7195)

CYCLOID C7H10ON2

Isopropylene-methyl-pyrazolone

 $\begin{array}{c} \mathrm{NH} < \stackrel{\mathrm{N}}{\cdot} : \mathrm{CMe} \\ \mathrm{CO.C} \quad : \mathrm{C} \quad \mathrm{Me}_2 \\ \mathrm{or} \quad \mathrm{NH} < \stackrel{\mathrm{N}}{\cdot} : \mathrm{C} \quad \mathrm{Me} \\ \mathrm{CO.CH.CMe} : \mathrm{CH}_2 \end{array}$

Wolff, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3036-3041).

CYCLOID $C_7H_{10}O_2N_2$ Trimethyluracil

Oxidation.

Behrend, R. und Hufschmidt, C. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (155-168).

Nitration.

Behrend, R. und Hufschmidt, C. l.e., (168-175).

CYCLOID C7H10O3N2

3-Methyl-oxy-4-ethylpyrazone.

3-Carboxylamide acetyl derivative, $\begin{array}{l} \text{AcO.C}_2\text{H}_4\text{.CH} < \begin{array}{l} \text{CO.-N.CO.NH}_2\\ \text{CMe: } \mathring{N} \end{array} \end{array}$

Haller, A. et March, F. Paris, C.-R. Acad. Sci., 139, 1904, (99-101).

CYCLOID C7H10O4N2

5-Methylenehexahydropyrimidine 4-6-dicarboxylic acid

 $\begin{array}{c} \text{Amide} \\ \text{CH}_2: \text{C} < & \text{CH}(\text{CO.NH}_2).\text{NH} \\ \text{CH}_2: \text{C} < & \text{CH}(\text{CO.NH}_2).\text{NH} \\ \end{array} > & \text{CH}_2 \end{array}$

Ulpiani, C. e Pannain, E. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (379–393).

$\begin{array}{c} \text{CYCLOID} \quad C_7 H_{12} O_2 N_2 \\ \text{Isobutylhydantoin} \\ \text{CO} < & \text{NH.CH.C}_4 H_9 \\ \text{NH.CO} \end{array}$

Hugounenq et Morel, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (150-151).

CYCLOID C.H.O.N.

2, 4-Diketotetrahydroquinazoline

The 3-bromophenyl, 3-o-tolyl and 3-ptolyl derivatives.

Kunckell, Fr. Berlin, Ber. D. chem, Ges., **38**, 1905, (1212-1215).

3 K

CYCLOIDS C8H10O3N2

Isopropylenemethylpyrazolone carboxylic acids

NH< N : CMe CO. Ċ : CMe.CH₂.CO₂H

NH<N: CMe CO.CH.CMe: CH.CO₂H Wolff, L. l.c., (3036-3041).

CYCLOID C8H12ON2 Diethylmalonylurea

IMINO DERIVATIVE (Iminoveronal)

 $CEt_2 < CO. NH > CO$

Conrad, M. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (310-325).

CYCLOIDS C8H14O2N2 Leuclyglycine anhydride CHMe₂.CH₂.CH<\frac{\text{NH.CO}}{\text{CO.NH}} > \text{CH}_2

Fischer, E. und Brunner, A. l.c., (142-152).

a-Aminobutyric acid anhydride $C_2H_5.CH < CO.NH > CH.C_2H_5$

(Diethyldiketopiperazine).

Fischer, E. und Raske, K. l.c., (180-190).

CYCLOID C.H.ON2 8-Methylquinazolone

 $C_6H_3Me < N: CH$

Findeklee, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (3553-3558).

CYCLOID C9H14O3N2

Ethlypropylmalonylurea IMINO DERIVATIVE

EtPrC<CO—NH>CO

Conrad, M. Liebigs Ann. Chem. Leipzig, 340, 1905, (310-325).

CYCLOID C.H. O.N.

Leucyl-alanine anhydride (Methylisobutyldiketopipcrazine) C₄H₉.CH</br>

CO.NII

CHMe

Fischer, E. und Warburg, O. l.c., (152 - 168).

CYCLOID C10H O2N2

Phenylmethyl-ketopyrazolone

PhN<N:CMe CO.CO

p-NITRO-PHENYLHYDRAZONE

PhN<N: CMe

CO.C: N2H.C6H4NO2 and the corresponding PHENYLHYDRAZONE.

Bouveault, L. et Wahl, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (134-136).

CYCLOIDS C₁₀H₁₀ON₂

N-Phenyl-2-methylpyrazolone.

Michael, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2096-2105).

1-Phenyl-4-methyl-5-pyrazolone. Stolz, F. l.c., (3273-3276).

 $\begin{array}{c} \text{1-Phenyl-5-methyl-3-pyrazolone} \\ \text{NPh} {<}^{\text{CMe}: \text{CH}}_{\text{NH}-\dot{\text{CO}}} \end{array}$

The 4-NITROSO and 4-AZO DERIVATIVES.

Michaelis, A. l.c., (154-155).

The 3-Benzoyl, 4-chloro, 4-bromo DERIVATIVES

also the compounds with aldehydes.

Michaelis, A. und Mayer, C. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905. (273-

4-AZOBENZENE COMPOUND.

Michaelis, A. und Simon, H. (217-235).

1-Ethylphthalazone $C_6H_4 < CEt: N$ CO. NH

Daube, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (206-209).

4-0xy-1-ethylphthalazine

The 4-METHYL, ETHYL and PHENYL

DERIVATIVES. $C_6H_4 < \begin{array}{c} CEt = N \\ C(OH) : N \end{array}$

Daube, A. l.c., (206-209).

1-Phenyl-5-methyl-3-oxypyrazole METHYL ETHER

NPh< (Pseudo-3-antipyrine).

Michaelis, A. und Mayer, C. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (273CYCLOIDS C10H10O2N2

Phenylglycylglycine anhydride

PhCH<NH.CO CO.NH>CH₂

(Phenyldiketopiperazine).

Fischer, E. und Schmidlin, J. l.c., 340, 1905, (190-204).

Phenyldihydrouracil PhCHCH2.CONH

Posner, Th. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2316-2325).

CYCLOID $C_{10}H_{16}O_3N_2$ Dipropylmalonylurea

IMINO DERIVATIVE
Pr₂C<C(NH).NH>CO

Conrad, M. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (310-325).

CYCLOIDS C11H12ON2

p- and o-1-Tolyl-5-methyl-3pyrazolones

C₇H₇N < CMe: CH NH — CO and their salts.

Michaelis, A. und Behrens, I. l.c., 338, 1905, (310-321).

4-AZOBENZENE COMPOUNDS.

Michaelis, A. und Simon, H. l.c., (217-235).

CYCLOID $C_{11}H_{12}O_3N_2$

1-Phenyl-3-methyl-5-pyrazolidone 3-carboxylic acid.

Fueg, Gustav. Basel, Diss., 1904, (59).

CYCLOID $C_{12}H_{10}O_5N_2$ Phenacyldialuric acid

PhCO.CH₂.C(OH)CO.NH>CO and its acetyl derivative

and p-ethoxy derivative.

Kühling, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3003-3007).

CYCLOID $C_{12}H_{14}ON_2$ 1, 3-Diethylphthalazone $C_{\delta}H_4 < \stackrel{CEt: N}{\underset{CO . NEt}{\leftarrow}}$

Daube, A. l.c., (206-209). (p-7195)

CYCLOIDS C14H16O2N2

3-Phenyl-2, 4-diketo-tetrahydroquinazoline

Pawlewski, Br. l.c., (130-131). Kunckell, Fr. l.c., (1212-1215).

3-0xy-1-phenyl-2-keto-dihydroquinoxaline

The 6-Nitro and 6-Avino derivatives.

Reissert, A. und Goll, G. l.c., (90-104).

1-Phenylbenzimidazole 2-carboxylic acid

$$\underset{C_6H_4<\underset{NPh}{NPh}>\!\!\!>C.CO_2H}{\text{acid}}$$

The 5-Nitro derivative and its ester. Reissert, A. und Goll, G. l.c., (90-104).

CYCLOID $C_{14}H_{12}ON_2$ 1-Phenyl-2-ketotetrahydroquinoxaline

oxanne C₆H₄< NH.CH₂ NPh.ĊO

The 6-Nitro and 6- amino-derivatives. Reissert, A. und Goll, G. l.c., (90-104).

CYCLOIDS C₁₅H₁₂ON₂

α, β-Diphenylimideazolone

CPh.NH>CO

and the diacetyl, dibenzoyl and dimethoxy derivatives.

Biltz, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (243-294).

Hydrazone anhydride

of desoxybenzoin-o-carboxylate

$$C_6H_4 < \stackrel{CH_2.CPh}{CO.NH} > N$$

Wölbling, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3845-3853).

CYCLOID C16H10ON2

5- and 9-Oxynaphthaphenazine 3-Amino derivatives.

Ullmann, F. und Ankersmit, J. S. l.c., (1811-1822).

3 K 2

CYCLOID C16H12ON2

3-Keto-2, 5-diphenyl-3, 4-dihydro-1, 4-diazine

Japp, F. R. and Knox, J. [And its reduction.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (701-707); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (153).

CYCLOID C₁₆H₁₄ON₂ Hydrazoneanhydride

of m-Tolylisocoumarin

$$C_6H_4 < CO \xrightarrow{CH_2, C(C_7H_7)} X$$

Lieck, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3853-3856).

CYCLOIDS C17H12ON2

9 and 5-0xynaphtho-2-tolazine
The 3-AMINO DERIVATIVES.

Ullmann, F. und Ankersmit, J. S. l.c., (1811-1822).

CYCLOID $C_{18}H_{16}O_3N_2$

Dibenzylmalonylurea
Imino derivative

$$(C_7H_7)_2.C < C(NH).NH > CO$$

Conrad, M. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (310-325).

CYCLOID $C_{19}H_{16}O_5N_2$

1, 3-Diphenyl-acetonyl-dialuric acid CH₂.Ph.CO.CHPh.C(OH)
CO.NH>CO

Kühling, ,O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3003-3007).

$\begin{array}{ll} \text{CYCLOID} & C_{20}H_{12}\textbf{ON}_2\\ \text{s-2-Oxynaphthazine}\\ C_{10}H_6 < \begin{array}{c} N\\ \end{array} > C_{10}H_5. \text{OH} \end{array}$

Ullmann, F. und Ankersmit, J. S. l.c., (1811-1822).

CYCLOID $C_{20}H_{14}O_3N_2$ Dioxydiphenylphthalazone.

Dimethyl ether 2-Phenyl-4-veratrylphthalazone $C_{\epsilon}H_{4} < \stackrel{('(C_{\epsilon}H_{3}(OMe)_{2})}{C(O)} > N$

Lagodziński, K. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (90-111). CYCLOID C21H24ON2

Diisopropyldiphenylimideazolone

C₃H₇.C₆H₄.C.NH>CO C₃H₇.C₆H₄.C.NH

Biltz, H. l.c., 339, 1905, (243-294).

Ethine-diphthalide-dianil.

Reissert, A. und Engel, W. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3281-3294).

CYCLOIDS WITH TWO NITROGEN ATOMS AND SULPHUR.

CYCLOID C4H4N2S

Sulphydropyrimidine.

 $\begin{array}{c} \text{4-Chloro-2-sulphydro-6-amino-pyrimidine} \\ \text{$Methyl$ ether} \\ \text{$N \leqslant \stackrel{C(SMe) = X}{C(NH_2).CH} > CCl} \end{array}$

METHYL ETHER of the DICHLORO DERIVATIVE

$$N \leqslant_{CCI-CH}^{C(SMe):N} \geqslant_{CCI}$$

2-Sulphydro-4: 6-diaminopyrimidine Methyl ether $X \leqslant \overset{C(SMe)=X}{C(NH_2),CH} > C.NH_2$

Wheeler, H. L. and Jamieson, G. S. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (342-357).

CYCLOID C5H6N2S

2-Sulphydro-5-methyl-pyrimidine

METHYL ETHER of the 4-6-DICHLORO

$$N \leqslant \frac{C(SMe) : N}{CCl - CMe} > CCl$$

4-Chloro-G-methylamino derivative Methyl ether

$$N \leqslant_{C(NHMe). CMe}^{C(SMe)} \sim N \lesssim_{C(NHMe). CMe}^{N} > CCl$$

Wheeler, H. L. and Jamieson, G. S. loc. cit.

$\begin{array}{ccc} \text{CYCLOID} & C_6 H_\circ N_2 S \end{array}$

2-Sulphydro-4:6-dimethylpyrimidine

Wheeler, H. L and Jamieson, G. S. loc. cit.

CYCLOID C10H10NS

1-Phenyl-5-methyl-3-thiopyrazole METHYL ETHER CMe:CH

NPh < CMe:CH $N = \dot{C}.SMe$

and its salts.

Michaelis, A. und Hahn, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (292–310).

CYCLOIDS C12H14N2S

p- and o-3-Pseudothiotolylpyrines
Michaelis, A. und Behrens, J. l.c.

Michaelis, A. und Behrens, J. l.c., 310-321).

CYCLOIDS WITH TWO NITROGEN ATOMS, OXYGEN, AND SULPHUR.

CYCLOID C4H40N2S

6-0xy-2-sulphydro-pyrimidine

5-AMINO DERIVATIVE
Benzoyl derivative of the ethyl ether

NH < C(SEt) = N > CH

Ethyl ether of the 5-Phithalimido derivative $C_6H_4O_2N.C < \stackrel{CO.NH}{\underset{CH.N}{\leftarrow}} C(SEt)$

Johnson, T. B. and Clapp, S. H. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (130-145).

CYCLOIDS C4H4O2N2S Thiobarbituric acid

 $\begin{array}{c} \text{METHYL ETHER} \\ \text{NH} < \stackrel{\text{C(SMe): N}}{\text{CO--CH}_2} > \text{CO} \end{array}$

METHYL ETHER of the 5-AMINO DERIVATIVE

 $NH < \frac{C(SMe) = N}{CO.CH(NH_2)} > CO$

(2-Methylthioluramil)
and the METHYL ETHER of the 5-OXIMIDO
DERIVATIVE

Wheeler H. L. and Jamieson, G. S. l.c., (342-357).

CYCLOID C5H6ON2S

6-0xy-2-sulphydro-5-methylpyrimidine

Methyl ethyl ether of the 4-CHLORO DERIVATIVE

 $N \leq_{C(OEt),CMe}^{C(SMe) = N} > CCl$

Wheeler, H. L. and Jamieson, G. S. loc. cit.

CYCLOID C5H6O2N2S

2-Sulphydro- 4,6-dioxy-5-methylpyrimidine

NH<CS-NH CO.CHMe>CO

(2-Thio-5-methyl-barbituric acid) and the METHYL ETHER NH<C(SMe): N>CO

Wheeler H. L. and Jamieson, G. S. loc. cit.

CYCLOID $C_6H_8O_2N_2S$

2-Sulphydro-4:6-dioxy-5-ethyl pyrimidine

NH CS.NH CO.CHEt CO and the METHYL ETHER.

Wheeler, H. L. and Jamieson, G. S. loc, cit.

CYCLOID C8H12O2N2S

Diethylmalonylthiourea

 $Et_2C < C(NH).NH > CS$

Conrad, M. Liebigs Ann. Chem. Leipzig, **340**, 1905, (310-325).

CYCLOID C₁₀H₁₀ON₂S Phenyldihydrothiouracil

PhCHCH₂.CONH

Posner. Th. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2316–2325, 2719).

CYCLOID C14H10ON2S

2-Thio-3-phenyl-4-keto-tetrahydro-

quinazoline $C_6H_4 < \begin{array}{c} CO.NPh \\ NH.CS \end{array}$

Pawlewski, Br. l.c., (130-131).

CYCLOID C23H20ON2S

Phenylthiolbenzyl-1-phenyl-3methylpyrazol-5-one

PhN<N: CMe
CO.ĊH.CHPh.SPh

Ruhemann, S. [. . . . formed by the action of phenyl mercaptan on benzylidenephenylmethylpyrazolone] London, J. Chem. Soc., 87, 1904, (461-468); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (123-124).

CYCLOIDS WITH TWO NITROGEN ATOMS AND SELENIUM.

CYCLOID C10H10N2Se

1-Phenyl-5-methyl-3-selenopyrazole METHYL ETHER

(3-Pseudoselenopyrine)

Michaelis, A. und Hahn, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (292-310)

CYCLOIDS WITH THREE NITROGEN ATOMS.

CYCLOID C2H3N3

Triazole

BROMOTRIAZOLE NH<

also iodotriazole.

Manchot, W. und Noll, R. l.c., 343, 1905, (1-27).

CYCLOID C7H9N3

Phenylmethyltriazine

CH3.N3H.C6H5 and the ACETYL DERIVATIVE.

Dimroth, Otto. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (670-688).

CYCLOID C8H7N3

C-Phenyl-s-triazole N−OH CPh.N

Young, G. [And its hydrochloride, platinichloride, silver nitrate derivative, acetyl derivative and carbamido-derivative.] I ondon, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (625-628); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (131).

CYCLOIDS C₈H₁₁N₃

Benzylmethyltriazine

CH₃.N₃H.C₇H₇

Phenylethyltriazine C2H5.N3H.C6H5

Dimroth, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (670-688).

CYCLOID C12H15N3 2-Ethyliminopyrine

$$NPh < C \longrightarrow CH$$
 $\dot{C}Me$

and the Benzenesulphonate. Michaelis, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (117-193).

CYCLOID C13H13N3 Phenylbenzyltriazine C2H2.N3H.C6H5

Dimroth, O. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (670-688),

CYCLOIDS C14H11N3 2,5-Diphenyltriazole

Einhorn, A., Bischkopff, E. und Szelinski, B. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (223-252).

Diphenylosotriazole NH<N:CPh N:CPh

Stollé, R., Münch, W. und Kind, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1994, (433-441).

1,5-Diphenyltriazole

3-Phenylamino-1.5-diphenyltriazole

$$NPh < \frac{CPh; N}{N = \dot{C}.NHPh}$$

and the m-chloro-phenylamino derivative.

Johnson, T. B. and Menge, G. A. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (358-372).

p-Tolyl-3-amino-1.5-diphenyl-

$$\begin{array}{c} \text{triazole} \\ \text{NPh} < \begin{array}{c} \text{CPh:N} \\ \text{N} = \text{C.NHC}_6\text{H}_4\text{Me} \end{array} \end{array}$$

also p-oxyphenyl and y-cumyl-amino derivatives.

Johnson, T. B. and Menge, G. A. loc. cit.

CYCLOIDS C14H13N3

 $\begin{array}{c} p\text{-Ethylphenylazimidobenzene} \\ C_6H_4EtN < \stackrel{N}{\sim} > C_6H_4 \end{array}$

NITRO- and AMINOBENZENE DERIVATIVES.

Willgerodt, C. und Harter, H. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (409-416).

p-Xylylazimidobenzene $C_6H_3Me_2N<\stackrel{N}{\sim}>C_6H_4$

NITRO and DINITROBENZENE DERIVATIVES. Willegrodt, C. und Lindenberg, W. l.c., (398-409).

CYCLOID C15H15N3 Benzylmethyl-p-tolyldihydrotriazine

$$\mathrm{MeC_6H_3} {<}^{\mathrm{N}}_{\mathrm{CH_2.\dot{N}C_6H_4Me}}$$
 and its salts.

Walther, R. von und Bamberg, R. l.c., (153-163).

CYCLOID C17H17N3

1-Phenyl-2,3-methyl-2,5-phenyliminopyrazole (anilopyrine)

and its iodoacetyl and chlorobenzoyl derivatives.

Michaelis. A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (117-193).

CYCLOIDS C18H19N3 4-Benzyliminopyrine

$$NPh < \begin{array}{c} C & \longrightarrow NH \\ NMe & \stackrel{\dot{C}}{\longrightarrow} C.C_7H_7 \end{array}$$

and its salts, benzoyl and benzenesulphone derivatives.

Michaelis, A. loc. cit.

2,5-Benzyliminopyrine

$$NPh < \underbrace{C = \underbrace{CH}_{NMe} \underbrace{CH}_{\dot{\gamma}} \underbrace{CH}_{\dot{\gamma}} \underbrace{\dot{C}Me}_{\dot{\gamma}}$$

Michaelis, A. loc. cit.

Pseudobenzyliminopyrine

Michaelis, A. loc. cit.

CYCLOID C19H21N3 4-Benzylmethyliminopyrine

$$NPh < \underbrace{C > NM}_{NMe} \underbrace{C.C_{7}H_{7}}_{CMe}$$

Michaelis, A. loc. cit.

CYCLOIDS C21H19N3 1-β-Naphtlylanilopyrine

$$NC_{10}H_{7} <$$
 NMe
 NPh
 $\dot{C}Me$
 NMe
 $\dot{C}Me$
 $\dot{C}Me$
 $\dot{C}Me$

Michaelis, A. loc. cit.

1-β-Pseudonaphthylanilopyrine

$$NC_{10}H_7 < N = \dot{C}(NMePh):CH$$
and its salts.

Michaelis, A. loc. cit.

2,5-\beta-Naphthyliminopyrine

$$NPh < \begin{array}{c} C \\ NMe \end{array} > \overline{\begin{array}{c} \overline{N.C_{10}II_7} \\ CMe \end{array}} \dot{C}Me$$

2,5-a-Naphthyliminopyrine

Michaelis, A. loc. cit.

CYCLOIDS C25H21N3

1-β-Naphthyl-2,5-naphthyl-

iminopyrine
$$N(C_{10}H_7) < \frac{C}{NMe} > \frac{\overline{N.C_{10}H_7}}{\overline{CMe}} \stackrel{CH}{\underline{CMe}}$$

Michaelis, A. loc. cit.

CYCLOIDS CONTAINING THREE NITROGEN ATOMS AND OXYGEN.

CYCLOID C2H3ON3 Oxytriazole

OXYNITRO- and OXYAMINO- TRIAZOLE

$$\stackrel{\mathrm{C(OH).N}}{\stackrel{\cdot}{\mathrm{N}}} > \mathrm{C.NO_2}$$

Manchot, W. und Noll, R. l.c., 343, 1905, (1-27).

CYCLOID C4H3O5N3 Dilituric acid

Formed on oxidation of the condensation product of isodialuric acid and thiourea.

Bartling, R. l.c., 339, 1905, (37-40).

CYCLOID C7H13O4N3

1-Piperidyl-2-aci-dinitroethane C.H., N.CH., C(NO2): NO2H

Duden, P., Bock, K. und Reid, H. J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2036-2044).

CYCLOID C9H9ON3

5-0xy-1-p-tolyl-1,2,3-triazole $\begin{array}{ccc} \text{C}_7\text{H}_7\text{N} < & \text{C(OH)}: \text{CH} \\ \text{N} & = & \text{N} \end{array}$

$$C_7H_7N < N = N$$

Dimroth, O. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (143-183).

CYCLOIDS C₉H₁₅O₂N₃

1-Methyl-4-imino-5-diethylbarbituric acid

$${\rm CO} <_{\rm NH.C(NH)}^{\rm NMe} \cdot {\stackrel{\rm CO}{\sim}} > {\rm CEt_2}$$

3-Methyl-4-imino-5-diethylbarbituric acid.

Conrad, M. und Zart, A. l.c., 340, 1905, (326-335).

CYCLOIDS C10H9O3N3

1-p-Tolyl-5-triazolone 4-carboxylic

$$C_7H_7.N < CO.CH(CO_2H)$$
 $N : \dot{N}$

Dimroth, O. l.e., 338, 1905, (143-183).

5-Oxy-1-p-tolyl-1,2,3-triazole

The ETHYL ESTER and its salts, ethoxy and benzoyl derivatives.

Dimroth, O. loc. cit.

CYCLOID C10H17O2N3

1,3-Dimethyl-4-imino-5-diethylbarbituric acid.

$$CO <_{NMe, C(NH)}^{NMe, CO} > CEt_2$$

Conrad, M. und Zart, A. l.c., 340, 1905, (326-335).

CYCLOID C12H13O3N3

Anhydrophenylglycyl-asparagine

$$PhCH <_{\rm NH\ .\ CO}^{\rm CO\ .\ NH} > CH\ .CH_2.CO\ .NH^2$$

Fischer, E. und Schmidlin, J. l.c., (190-204).

CYCLOID C14H13ON3 p-Xylyl-azonitroso-benzene $C_6H_2Me_2.N < N > C_6H_4$

The NITRO and DINITRO (BENZENE) DERIVATIVES

Willgerodt, C. und Lindenberg, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (398-409).

CYCLOID C₁₄H₁₇O₂N₃

1-Phenyl-4-imino-5-diethylbarbituric acid

$$CO <_{NH.C(NH)}^{NPh} > CEt_2$$

Conrad, M. und Zart, A. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (326-335).

CYCLOID C₁₅H₁₁ON₃ 1,2-Diphenyloxytriazine

Sodium salt $PhC \ll_{CPh}^{N.C(ONa)} \gg N$

And the nitrate, acetate and N-methyl ether

DIMETHOXYDIPHENYLOXYTRIAZINE.

Biltz, H. l.c., 339, 1905, (243-294).

CYCLOIDS C15H13ON3 Diphenyldihydro-oxytriazine

CHPh<NH.CO

and the diacetate, dibenzoate, etc.

also dimethoxydiphenyldihydro-oxy-TRIAZINE.

Biltz, H. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (243-294); Berlin, Ber. D.chem. Ges., **38**, 1905, (1417-1419).

CYCLOID C15H15ON3

ψ-Cumylazonitrosobenzene

Dinitrobenzene derivative

$$C_6H_2Me_3.N < N < N < C_6H_2(NO_2)_2$$

And the NITRO-4-CUMYL-DERIVATIVE

Willgerodt, C. und Herzog, F. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (385-398).

CYCLOID C16H21ON3 Antipyrylpiperidine And its salts.

Luft, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4044–4049).

CYCLOID C₁₇H₁₁O₅N₃

Dimethylenetetraoxydiphenyloxytriazine

> $CH_2O_2.C_6H_3.C : N.C(OH)$ CH2O2.C6H3.C: N.N

And its acetyl derivative

Biltz, II. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (243–294).

CYCLOID $C_{17}H_{13}O_5N_3$

Dimethylenetetraoxy-diphenyldihydro-oxytriazine

and the diacetyl and dibenzoyl derivatives.

Biltz, H. loc. cit.

CYCLOID C21H23ON3

Diisopropyldiphenyloxytriazine

 $C_3H_7.C_6H_4.\dot{C}: N.\dot{C}.OH$ $C_3H_7.C_6H_4.\dot{C}: N.\dot{N}.$

And the acetyl derivative.

Biltz, H. loc. cit.

CYCLOID C₂₁H₂₅ON₃ Diisopropyldiphenyldihydrooxytriazine

$$_{\mathrm{C_9H_{11}.CH}}$$

and the diacetyl and dibenzoyl derivatives.

Biltz, H. loc. cit.

CYCLOID CONTAINING THREE NITROGEN ATOMS, SULPHUR AND OXYGEN.

CYCLOID C9H7ON3S

Oxysulphydrophenyl-1:3:5-triazine

DIETHYL ETHER $N \ll_{C(OEt):N}^{C(SEt).N} \gg_{CPh}$

(Ethylmercapto-ethoxyphenyltriazine).

Johnson, T. B. and Menge, G. A. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (358-373).

CYCLOIDS CONTAINING FOUR NITROGEN ATOMS.

CYCLOID C₂H₄N₄ Tetrazoline

Ruhemann, S. and Merriman, R. W. [and the action of platinic chloride and methyl iodide on it, and its condensation with aldehydes]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1768-1780); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (258-259).

$\begin{array}{c} \textbf{CYCLOID} & \textbf{C}_4\textbf{H}_9\textbf{N}_4\\ \textbf{Dimethyltetrazoline}\\ \textbf{CMe} \swarrow^{N.N11}_{NH.N} \searrow \textbf{CMe} \end{array}$

Ruhemann, S. and Merriman, R. W. [. . . . and the action of mercuric chloride, platinic chloride, methyl iodide and aldehydes on it.] loc. cit.

CYCLOID C12H14N4

Diphenyl-s-dihydrotetrazine.

Stollé, R. J. prakt. Chem., I eipzig, (N.F.), 71, 1905, (30-33).

CYCLOID $C_{14}H_{12}N_4$ Diphenylosotetrazine

CPh

CPh: N

NH

NH

CPh N. NH NH

Benzoyl derivative $CPh \stackrel{N}{<}_{CPh} : \stackrel{NH}{>} N.COPh$

and DIBENZOYL DERIVATIVE.

Stollé, R., Münch, W. und Kind, W. l.c., 70, 1904, (433-441).

CYCLOID C14H16N4

Bismethylene-m - phenylenediamine BISDIBENZENESULPHONATE C38H32O8N4S4

Hinsberg, O. und Kessler, J. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (110– 121).

CYCLOID $C_{16}H_{20}N_4$

Bisethylene-m-phenylenediamine

BISDIBENZENESULPHONATE $C_{40}H_{36}O_8N_4S_4$

Hinsberg, O. und Kessler, J. loc. cit.

CYCLOIDS $C_{18}H_{24}N_4$

Bistrimethylene-m-and p-phenylene -diamine

BISDIBZENENESULPHONATES C₄₂H₄₀O₈N₄S₄ Hinsberg, O. und Kessler, J. loc. cit.

CYCLOID $C_{20}H_{16}N_4$

1,4-Diphenyl-3,5-endanilodilıydrotriazole

(Nitron).

Busch, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (856–860).

METHIODIDE, BENZYLCHLORIDE etc.

Busch, M. und Mehrtens, G. l.c., (4049-4068).

CYCLOID C21H16N4

Benzylidenediphenyl-s-dihydrotetrazine

Stollé, R. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (30–33).

CYCLOID C21H18N4

Methyldiphenylendanilodihydrotriazole

Busch, M. und Mehrtens, G. Berlin. Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4049-4068)-

CYCLOID C22H20N4

Ethyldiphenylendanilodihydrotriazole

Busch, M. und Mehrtens, G. loc. cit.

CYCLOID C26H20N4 Triphenylendanilodihydrotriazole and the METHIODIDE.

Busch, M. und Mehrtens, G. loc. cit

CYCLOIDS CONTAINING FOUR NITROGEN ATOMS AND OXYGEN.

CYCLOID C4H6O2N4 Glycoluril CO<NH.CH.NH>CO

Fenton, H. J. H. [Formation of glyco-uril by the condensation of mesoxalic semialdehyde with urea.] Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, (25-26).

CYCLOID C5H4O3N4 Uric acid.

Fenton, H. J. H. An attempted synthesis of urie acid. [Condensation of mesoxalic semialdehyde with carbamide.] l.c., (25-26).

Hartley, W. N. The absorption spectra of uric acid, murexide, and the ureides in relation to colour and to their chemical structure. London, J. Chem. Soe., 87, 1905, (1796-1822); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (166–167).

CYCLOID $C_8H_{10}ON_4$

Methylpyrazyl-methyl-pyrazolone

Stollé, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3023-3032).

CYCLOID C8H14ON4

Imino-diethylmalonylguanidine

 $Et_2C < \stackrel{C(NH).NH}{CO} \stackrel{NH}{-}NH > C: NH$

Conrad, M. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (310-325).

> CYCLOID C₁₅H₁₂O₂N₄ Diphenyldihydrotetrazine carboxylic acid $CH \stackrel{N.NPh}{<}_{NPh.N} > C.CO_2H$

Bowack, D. A. and Lapworth, A. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1854-1869).

CYCLOID C16H12O4N4

Diphenyldihydrotetrazine dicarboxylic acid

ETHYL ESTER

 $CO_2Et.C \stackrel{N.NPh}{<\hspace{-0.1cm}<\hspace{-0.1cm}} C.CO_2Et$

Bowack, D. A. and Lapworth, A. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1854-1869).

CYCLOID C18H16O4N4

Di-p-tolyldihydrotetrazine dicarboxylic acid

ETHYL ESTER

Bowaek, D. A. and Lapworth, A. loc. cit.

CYCLOIDS C20H18ON4

Phenylmethylpyrazil-phenylmethylpyrazolone

Stollé, R. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3023-3032).

Compound from phenylmethyl pyrazolone,

 $\begin{array}{c} {\rm probably} \\ {\rm CMe} < {\rm CH_2.C} = = {\rm C.CMe} \\ {\rm N.~\dot{N}\dot{P}h} \quad {\rm \dot{C}O.~NPh} \\ \end{array} > {\rm N} \\$

Mohr, E. l.c., (2578-2579).

CYCLOIDS CONTAINING FIVE NITROGEN ATOMS.

> CYCLOID C.H.N. Triazylhydrazine CH.N N.NH C.NH.NH₂

and the compounds with benzoic and salicylic aldehyde and with acetophenone

Manchot, W. and Noll, R. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (1 27). CYCLOIDS CONTAINING FIVE NITROGEN ATOMS AND OXYGEN.

CYCLOID C3H3O3N5

Diazotriazole carboxylic acid

ETHYL ESTER $\begin{array}{c}
N: C(NH.NO) \\
\dot{C}(CO_2Et): N
\end{array}$ NH

Manchot, W. und Noll, R. loc. cit.

CYCLOID C₈H₅O₆N₅ Purpuric acid

CO NH.CO— NH.C(OH) C.N: C CO.NH CO AMMONIUM SALT (murexide).

Hartley, W. N. The preparation of murexide from alloxantin and alloxan. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1791–1795).

CYCLOID C₂₀H₁₇O₂N₅ Rubazonic acid

PhN

N: CMo CMe: N

NPh

CO.CH.N: CO.CO

Synthesis.

Bouveault, L. et Wahl, A. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (134–136).

CYCLOIDS CONTAINING SIX NITROGEN ATOMS.

CYCLOID $C_2H_2N_6$ Triazylazimide CH.N N.NH N.NH N.NH

Manchot, W. und Noll, R. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (1 27). CYCLOIDS CONTAINING SIX NITROGEN ATOMS AND OXYGEN.

Diantipyrine-ethylenediamine

 $\begin{bmatrix} \text{NPh} < \text{NMe.CMe} \\ \text{CO. "C.NH.CH}_2 - \end{bmatrix}_2$

Luft, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4044–4049).

 $\begin{array}{lllll} \textbf{CYCLOID} & C_{26} H_{30} O_2 N_6 \end{array}$

Diantipyrine-diethylenediamine (Bis-antipyryl-piperazine)

and its salts.

Luft, M. loc. cit.

CYCLOIDS CONTAINING SEVEN
NITROGEN ATOMS AND
OXYGEN.

from Glycoluril and formaldehyde and its double salts with

KMnO₄, KBr, AgNO₃, K₃FeCy₆ etc.

Behrend, R., Meyer, E. und Rusche, Fr. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (1-37).

1940 CYCLOIDS CONTAINING SEVERAL ELEMENTS BESIDES CARBON.

Betti, M. e Foà, V. β-naftossazine e composti affini contenenti radicali aldeidici e chetonici misti. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i. 1903, (27-35).

Bouveault, L. und Wahl, A. Oximidomethyloxazolon. Erwiderung an Hrn. A. Hantzsch. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2066–2067).

Diels, O. und van der Leeden, R. Condensation von Isonitrosoketonen mit Aldoximen: Bildung von Oxdiazinen. l.c., (3357-3371).

Düring, E. γ -Pyrophtalone. *l.c.*, (161–164).

Eibner, A. Zur Abhandlung von Hrn. A. Scholze: α'-Methyl-α-pyrophtalon. *l.c.*, (3353–3354).

Fischer, O. und Hepp, E. Einwirkung von Hydroxylamin auf Aposafranone. *l.c.*, (3435-3138).

Freund, M. und Mayer, F. α-Methyltetrahydroberberin. l.c., (2652-2654).

Gabriel, S. Nitrosoderivate einiger sauerstoffhaltiger lmidokörper. *l.c.*, (2405–2413).

Goerlich, R. 1-PhenetyI-3 Methyl-5 Chlorpyrazol und einige Derivate desselben. Diss. Rostock, 1903, (95).

Goffin, O. Reduktion von o-Nitrozimmtsäuremethylketon zu Propylenanthranil. Diss. teehn. Hochschule. Karlsruhe, 1904, (59).

Gnehm, R. und Bauer, L. Oxazone. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (249-277).

Graf, W. Oxonium- und Ammoniumsalze. [Phenazthioniumverbindungen.] Diss. Würzburg, 1903, (63).

Greulich, R. Diazoanhydride und Diazoverbindungen. Diss. Jena, 1905, (41).

Hantzsch, A. Oxonium- und Ammonium-Salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2143-2154).

Heller, G. Konstitution des Anthranils. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (516–520).

Henrich, F. und Schierenberg, F. Oxydationsprodukt des Amidoorcinmonomethyläthers,

 $C_6H_2(OH)(NH_2) CH_3)(OCH_3).$ l.c., (365-374).

Herz, P. Nebenreactionen bei der Darstellung des Piperonal-indigos und seine Oxydation. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2853-2860).

Bidioxymethylenindigo, sein Auf- und Abbau. Diss. techn. Hochschule. Berlin, 1905, (34).

Hofmann, K. Konstitution des Chinophtalons und Isochinophtalons. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1903,

Kehrmann, F. Azoxonium-Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2952-2962, 3604-3607).

---- und Gottrau, H. de. Einwirkung von Hydroxylaminchlorhydrat auf Naphtophenazoxon. l.c., (2574-2578).

Koeppen, A. Salzsaurer Betaïnäthylester. *l.c.*, (167-169).

Landers, H. Aufspaltungsprodukt des Furfurnitroaethylens. [Isoxazolderivate.] Diss. Strassburg, i. E., 1905, (41).

Leeden, R. van der. Umwandlung von Isonitrosoketonen in Ox-diazine. Diss. Berlin, 1905, (55).

Lindner, F. Phenmorpholinderivnte. Diss. Rostock, 1902, (34).

Manns, J. Kondensation aromatischer o-Amidoketone. Ueber Normal-Propylu. Isopropylanthranil. Diss. Techn. Hochschule, Karlsruhe, 1905, (88).

Mayer, C. Einwirkung von anorganischen Säurechloriden auf 3- und 5- Pyrazolone, sowie auf Isoxazolone. Rostock, 1903, (103).

Merkel, H. Bromprodukte und Alkalimetallverbindungen des Chinophtalons und ein Isomeres desselben. Diss. techn. Hochschule, München, 1902, (51).

Nottbohm, E. Kondensations- Produkte aus Oxalsäureester mit p-Amidoacetophenon und Abkömmlingen desselben. [Isoxazolderivate.] Diss. Tübingen, 1903, (49).

Oster, H. Indophenine. Diss. Berlin, 1905, (68).

Reissert, A. Einführung der Benzoylgruppe in tertiäre cyclische Basen. [Benzthiazol.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1603-1614, 3415-3435).

Scholze, A. a'-Methyl-a-pyrophtalon. l.c., (2806-2809). Berichtigung. l.c., (4022).

Siebert, K. Einwirkung von Phenol und p-Kresol auf o-Nitrobenzaldehyd bei Gegenwart von Salzsäure. Diss. Marburg, 1903, (40).

Stollé, R. Ueberführung von Hydrazinabkömmlingen in heterocyklische Verbindungen. 15. Münch, E. Me-tallverbindungen der Aldehyd- und Keton-Kondensationsprodukte der Säurehydrazide und ihr Verhalten gegen Säurechloride und Jod. 16. Kind, W. Diazole und Bisdiazole. 17. Münch. W. und Kind, W. Diphenylosotetrazin und Diphenylosotriazol. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (393-441). 18: Einwirkung von Ammoniak auf Tetrabrombenzalazin, l.c., 71, 1905, (30-33).

Tichvinskij, M. M. et Volochovič, L. Acétylisation du dihydrophénazine. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.chim. Obšč., 37, 1905, (8-11).

Walther, H. Methylendithiopyrin und einige Derivate des Methylendiantipyrins. Diss. Rostock, 1903, (35).

Wolvekamp, M. E. Constitution der sogenannten Dithiocyansäure und Persulfocyansäure. Diss. Würzburg, 1904, (40).

Zincke, Th. und Prenntzell, W. Einwirkung von o-Nitrobenzaldehyd auf Dimethylanilin bei Gegenwart von . Salzsäure. Berliu, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4116–4122).

CYCLOIDS WITH OXYGEN AND SULPHUR IN CLOSED CHAINS.

> CYCLOIDS C12 H8OS Phenoxthine

 $C_6 II_4 < {}_{\circ}^{\circ} > C_6 H_4$

DINITRO and DIAMINO DERIVATIVES.

Mauthner, F. l.c., (1411-1415).

867

CYCLOID C12 H O S

Phenoxthine oxide

 $C_6H_4 < () > C_6H_4$

and the DINITRO DERIVATIVE.

Mauthner, F. l.c., (1411-1415). CYCLOID C12HO3S

Phenoxthine dioxide

 $C_6H_4 < {}_{SO_6} > C_6H_4$

and the DINITRO and DIAMINO DERIVATIVE.

Mauthner, F. l.c., (1411-1415).

CYCLOIDS WITH OXYGEN AND NITROGEN IN CLOSED CHAINS.

CYCLOID C3H4O3N2

$$\begin{array}{c} \text{Nitrosamine} \\ \text{CO} <_{\text{O}}^{\text{N(NO).CH}_2} \\ \text{CH}_2 \end{array}$$

Gabriel, S. l.c., (2405-2413).

CYCLOID C5H11O2N

Betaine

Betaine ethylester hydrochloride Me3NCl.CH2.CO2Et

Koeppen, A. l.c., (167-169).

CYCLOID C6H6O2N4

Dimethylbisfurodiazole N.N > C.C < N.N $Me\ddot{C}.O$ > C.C < N.N

Stollé, R. und Kind, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (423-432).

CYCLOID C6H10O2N2

4-0xy-3, 4, 6-trimethyl-oxdiazine and its salts

CMe(OH)<_CMe: N : CMe>O

Diels, O. und Leeden, R. van der. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3357-3371).

CYCLOID C7H5ON Anthranil

$$C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CO \\ | \\ NH \end{array} \right\rangle$$
 or $C_6H_4 \left\langle \begin{array}{c} CH \\ | \\ N \end{array} \right\rangle$ O

Heller, G. J. prakt. Chem., Leipzig, N.F.), 70, 1904, (516-520).

CYCLOID C.H.O.N.

3-Oxy-5-phenyl-oxadiazole

 $\dot{N} = CPh$ ETHYL ETHER (Ethoxyphenylfurodiazole)
and the isomeric CPh: N
X: C(OEt)

Johnson, T. B. and Menge, G. A. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (358–372).

CYCLOID C.H.O.N.

Carbamido-benzaldoxime

 $0 < \frac{\mathrm{CH.C_6H_5}}{\mathrm{N.CO.NH_2}}$ and similar derivatives from anisic, salicylic, m-nitrobenzoic and ænanthic aldehydes and from furfuraldehyde.

Conduché, A. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (434–436).

CYCLOID C.H.O.N

Methylenedioxyisatin

$$CH_2 < ^{O}_{O} > C_6H_2 < ^{CO}_{N} > C.OH$$

Herz, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2853–2860).

CYCLOID C9H10ON2

α-Phenyl-α-methyldihydrofuro-ββ'diazole

β'-ACETYL DERIVATIVE

MeC ≪ N.N.COMe O.ĊHPh

and the B'-BENZOYL DERIVATIVE.

Stollé, R. und Münch, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (393-422).

CYCLOID C10H0O4N2

 $C_6H_4 < \frac{\text{CO.N(NO)C.H}_2}{\text{CO.O.O.CH}_2}$

Gabriel, S. Berlin, Ber. D. chem Ges., 38, 1905, (2405-2413).

CYCLOID C10H9O3N

Gabriel, S. *l.c.*, (2389-2404).

CYCLOID C11H9O3N

Methylenedioxy-7-oxy-quinaldine $CH_2 < {}^{O}_{O} > C_6H_2 < {}^{O}_{N} = CMe$

and its salts.

Herz, P. l.c., (2853-2860).

CYCLOIDS C11H10O4N2

Nitrosamine

 $C_6H_4 < CO \cdot N(NO) \cdot CH_2 < CO - O - CHMe$

Gabriel, S. l.c., (2405-2413).

Nitrosamine

$$C_6H_4 < \stackrel{CO.N(NO).CH_2}{CO--O-CH_2} > CH_2$$

Gabriel, S. loc. cit.

CYCLOID C11H12ON2

1-Phenyl-2, 5-dimethyl-2, 3-oxypyrazole

(3-Antipyrine)
NPh Cille: CH
NMe: C

Michaelis, A. und Mayer, C. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (273-291).

CYCLOID C11H12ON2

4-0xy-6-phenyl- 3.4-dimethyloxdi-

CMe(OH) < N : CPh > O

Diels, O. und Leeden, R. van der. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3357 - 3371).

CYCLOID C11H14O4N2

Pilocarpoeic acid and its salts.

Pinner, A. l.c., (1510-1531).

CYCLOID C12H7O4N 3-Methyl-1-phthalyl-5-isooxazolone

 $C_6 II_4 < \frac{C}{C_0} = \frac{C - CMe}{\dot{C}0.0.\ddot{N}}$

Bülow, C. l.c. (1906-1917).

CYCLOID $C_{12}H_0O_2N_2$

Furylphenylfurodiazole $C_4 \coprod_3 O.C \stackrel{N.N}{\lessdot_{O.CPh}}$

Stollé, R. und Münch, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (393-422).

CYCLOIDS C12H14ON2

p-and o-3-Tolylpyrines

and their salts and TRIOXIDES

Michaelis, A. und Behrens, J. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (310-321).

CYCLOID C13H12ON4

Azoxydi-p-amino-diphenylmethane

$$N_{z}O < C_{6}H_{3}(NH_{2}) > CH_{2}$$

Duval, H. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (198-201).

CYCLOID C14H9O2N

γ-Pyrophthalone

 $C_6H_4 < C_0 > 0$ = CH.C₅H₄N

and its salts and TETRA-CHLORO

DERIVATIVE.

Düring, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (161-164).

CYCLOID C14H10ON2

Diphenylfurodiazole $CPh < \stackrel{N \cdot N}{\circ \cdot \dot{C}Ph}$

Stollé, R. und Münch, E. J. prakt. Chem. Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (393-422).

CYCLOID C14H12ON2

α,α'-Diphenyldihydrofuro-ββ-'diazole B'-ACETYL DERIVATIVE

and the B'-BENZOYL DERIVATIVE

Stollé, R. und Münch, E. J. prakt Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (393-422).

CYCLOID C14H12O3N2

Phenoxazine derivative

METHYL ETHER

 $\mathrm{O}:\mathrm{C_6H_2Me} \triangleleft \!\!\!\! <_{\mathrm{O}}^{\mathrm{N}} \!\!\! > \!\!\!\! <_{\mathrm{6}}^{\mathrm{HMe}(\mathrm{OMe})(\mathrm{NH_2})}$

(oxidation product of aminooveinol methyl ether) and its salts and acetyl derivative.

Henrich, Ferd. und Schierenberg, F. l.c., (365-374).

CYCLOIDS C15H11O2N α'-Methyl-α-pyrophthalone $C_8H_4 < C(CH.C_5H_3N.Me) > 0$ -- CO -and its salts.

Scholze, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2806-2809).

Oxy-α-γ-diphenylisoxazole

METHYL ETHER

 $MeO.C_6H_4.C \leqslant \frac{CH:CPh}{N.\dot{O}}$

β-Nitro and β-AMINO DERIVATIVES.

Wieland, H. und Bloch, S. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (63-85).

CYCLOID C15H12ON2 Phenyl-p-tolyl-diazole $MeC_6H_4.C \stackrel{N.N}{<}_{O.CPh}$

Stollé, R. und Münch, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (393-422).

CYCLOID C15H19O2N3

Antipyryl-tetrahydro-p-oxazine

(Antipyryl-morpholine) and its salts.

Luft, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (4044–4049).

CYCLOID C16H11O2N

Benzylidenephenylazlactone $CPh \ll \frac{N-C:CHPh}{CO \cdot \dot{O}}$

Ruhemann, S. [Action of phenyl mercaptan on formation of the additive compound, $C_{28}H_{23}O_2NS_2$, probably CHPh(SPh).CH.NH.COPh-

CO.SPh

London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (461-468); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (123-124).

CYCLOID C18H12ON2

Aposafranone

AMINO DERIVATIVE C18H13ON3

Fischer, O. und Hepp, E. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3435-3438).

CYCLOID C18 H15 ON

Phenylnaphthisooxazine

C₁₀H₆ < CHPh.NH O — CH₂

and its ACETYL DERIVATIVE.

Betti, M. e Foâ, V. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1^a, 1903, (27-35).

CYCLOID C19H9O3N

Methenylbisindandione oximeanhydride

CO-C: CH-C.CO $C_6H_4.C : N.O.C.C_6H_4$ and its DIOXIME C19H1,O3N Errera, G. l.c., (152-160).

CYCLOID C19H19O4N

 $CO < CHPh > CH.CO_2Et$

Mouilpied, A. T. de. [Compound obl tained by the condensation of ethyphenylglycinoacetate with benzalde-hyde. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (435-450); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (63–94).

CYCLOID $C_{20}H_{13}ON$

ps-Phenanthro-phenazoxine

and the PHENAZOXONIUM PERBROMIDE and ACID SULPHATE.

Kehrmann, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2952-2962).

CYCLOID C20H15O2N Dihydro-oxy-phenanthro-phenazoxine

Kehrmann, F. loc. cit.

CYCLOID C26.H16ON2 α, α'-Triphenvl-dihydrofuro-β,β'diazole

B'-BENZOYL DERIVATIVE

PhC≪N.N.CO.Ph O.CPh₂

Stollé, R. und Münch, E. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (393-

CYCLOID C21H12O2N2

Methylenedioxyphenophenanthrazine.

Berlin, Ber. D. chem. Ges., Herz. P. **38**, 1905, (2853–2860).

CYCLOID C21H23O4N

a-Methyltetrahydroberberine.

Freund, M. und Mayer, F. l.c., (2652 - 2654).

CYCLOID $C_{22}H_{23}ON$

2-Phenyl-4-butyl-1.3-β-naphthisooxazine

 $C_{10}H_6 < \begin{array}{c} CH(C_4H_9).NH \\ O - \dot{C}HPh \end{array}$

and the isomeric 4-Phenyl-2-butyl-naphthisooxazine.

Betti, M. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (17-26).

CYCLOIDS WITH NITROGEN AND SULPHUR IN CLOSED CHAINS.

Formánek, J. Beziehungen zwischen Konstitution und Absorptionsspektrum der Thiazine und Thiazone. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (33-38, 61-67, 238-241, 263-261).

Hugershoff, A. Einwirkung von Brom auf aromatische Thioharnstoffe. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (61-72).

mit den Thiazolen. l.c., (73-77).

Kaute, L. 1-p-Tolyl-2, 3-dimethyl-2, 5-thiopyrazol oder Tolyl-thiopyrin. Diss. Rostock, 1903, (47).

Kober, M. 1-Phenyl-2,5-thiopyrazole oder homologe Thiopyrine. Diss. Rostock, 1903, (55).

Mauthner, F. Phenoxthine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1411-1415).

Moeller, W. 1-Phenyl-2, 3, 4-trimethyl-2, 5-thiopyrazol, oder Methylthiopyrin. Diss. Rostock, 1903, (57).

Rademacher, O. Bis-Thiopyrin und das Thio-Antipyrin. Diss. Rostock, 1903, (37).

witz, R. 1. Anile aus Thiophenaldehyd. 2. Diazoderivate aus p-Amidodiphenylamin. Thiazole. Diss. Würzburg, 1902, (39).

$\begin{array}{ccc} \textbf{CYCLOID} & \textbf{C}_6\textbf{H}_6\textbf{N}_4\textbf{S}_2 \\ \textbf{Dimethylbisthiodiazole} \end{array}$

N.N MeÖ.S > C. C < N.N S. ČMe

Stollé, R. and **Kind**, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (423–432).

CYCLOID C11H12N2S

1-Phenyl- 2, 5-dimethyl- 2, 3-thiopyrazole (3-Thiopyrine) and its salts, and TRIOXIDE.

Michaelis, A. und Hahn, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (292–310).

CYCLOIDS C₁₂H₁₄N₂S

p- and o- 3- Thiotolylpyrines and their salts and TRIOXIDES.

Michaelis, A. und Behrens, J. l.c., (310-321).

CYCLOID $C_{13}H_9NS$ μ -Phenylbenzthiazole $C_6H_4 \stackrel{S}{\swarrow} C.C_6H_5$

Reissert, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3415-3435).

CYCLOID $C_{15}H_{12}ON_2S$ Diphenyl- ψ -thiohydantoin $OC < \stackrel{CH_2}{\sim} \stackrel{S}{\sim} NPh.\dot{C}: NPh$

Pozzi-Escot, E. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1031–1032).

CYCLOID $C_{16}H_{10}N_4S_2$ Diphenylbisthiodiazole $\stackrel{N.N}{\text{Ph}\ddot{\text{C}}.\text{S}} > C \cdot C < \stackrel{N.N}{\sim}_{\text{S}.\ddot{\text{CPh}}}$

Stollé, R. and Kind, W. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (423-432).

CYCLOID C17H16ON2S

Di-o- (and p-) tolyl-\psi-thiohydantoin

 $OC < \frac{CH_2 - S}{N(C_7H_7).\dot{C}: NC_7H_7}$

Pozzi-Escot, E. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1031–1032).

CYCLOID C23H16ON2S

Di-α- (and β-) naphthyl-ψ-thiohydantoin

 $\text{OC} < \overset{\text{CH}_2}{\underset{\text{N(C}_{10}\text{H}_7)}{\text{C}}} \overset{\text{S}}{:} \text{NC}_{10}\text{H}_7$

Pozzi-Escot, E. loc. cit.

CYCLOID WITH NITROGEN AND SELENIUM IN CLOSED CHAINS.

Duntze, Ernst. Selenopyrine und deren Pseudoderivate. Diss. Rostock, 1903, (44).

CYCLOID $C_{11}H_{12}N_2Se$ 1-Phenyl-2, 5-dimethylselenopyrazole

(3-Selenopyrine) and its salts.

Michaelis, A. und Hahn, W. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (292–310).

2000 ORGANO - METALLIC AND ALLIED COMPOUNDS.

GENERAL.

Blaise, E. E. Oxygène quadrivalent. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1211–1213); **140**, 1905, (661–663).

Bodroux, F. Mode de formation de quelques dérivés monosubstitués de l'uréthane. *l.c.*, **140**, 1905, (1108–1109).

Breteau, P. Hydrures de phénanthrène. l.c., (941-913).

Clinch, J. A. Anorganische Kolloide und Metallacetylacetonate. Diss. Göttingen, 1904, (56).

Cohn, A. Einwirkung sauerstoffund schwefelhaltiger organischer Verbindungen auf die Chloride vierwertiger Elemente. Diss. Berlin, [1905], (51).

Feenstra, R. Pyridinmetallsalze. Diss. Zürich, 1904, (62).

Feigel, H. Verhalten von Schwermetallverbindungen gegen Polysulfide und Chlorschwefel. Diss. München, 1905, (VII+40).

Grossmann, H. und Hünseler, F. Verbindungen der Metallrhodanide mit organischen Baseu. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (361-405).

Ipatjev, V. N. Appareil pour les expériences aux pressions élevées. (Russ.) St. Peterburg, Zum. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 599).

Meyer, Victor I. Thioharnstoff und seine Verbindungen mit den Salzen zweiwertiger Metalle. Diss. Berlin, 1905, (59, mit 1 Taf.).

Moissan, H. Carbures alcalins et alcalino-terreux. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (494–500).

Pfeiffer, P. Fortschritte in der Chemie der metallorganischen Verbindungen (bis I. Januar 1905). Chem. Zs., Leipzig, **4**, 1905, (315–318, 339– 343, 363–364).

(p-7195)

Schlenk, W. Metall-Isobutyr-Adine und ihre Salze. Eine nene Klasse komplexer organ. Metallverbindungen. Diss. München, 1905, (51)

Shukoff, I. Metallorganische Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2691–2693).

Stollé, R. 15. Münch, E. Metallverbindungen der Aldehyd- und Keton-Kondensationsprodukte der Säurehydrazide und ihr Verhalten gegen Säurechloride und Jod. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1901, (393–441).

Tschugaeff, L. Complexe Verbindungen organischer Imide. Succinimidkupfer- Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2899-2914).

— Komplexe Verbindungen der α-Dioximine. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (144–169).

Combinaisons ammoniummétalliques du succinimide. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chin. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 452-453).

Dérivés ammonium-métalliques des imides organiques. (Russ.) l.c., (proc.-verb. 613-616).

SILVER COMPOUNDS.

Alpers, K. Silberweis werbindungen. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (915-916).

ALUMINIUM COMPOUNDS.

Gustavson, G. Combinuisons des ferments chloroaluminiques avec les hydrocarbures et le gaz chlorhydrique. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (940-941).

Die bei der Synthese der Benzolhomologen nach Friedel und Crafts entstehenden Chlorwasserstoff, Kohlenwasserstoffe und Aluminium-chloridfermente enthaltenden Verbindungen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (57-79).

ARSENIC COMPOUNDS.

Schneemann, F. Arsenhaltige Derivate des Aethylbenzols. Diss. Rostock, 1902, (12).

Formation of EtAsCl₂; Et₂AsCl; and Et₃AsS

Auger, V. et Billy. M. Action des solutions organomagnésiennes sur les 3 L dérivés halogénes de l'arsenic. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (597–599).

Mannheim, E. Tetraalkylirte Arsoniumbasen. (1. Abh.).—Abkönmlinge des Tetramethylarsoniumhydroxyds.—Derivate des Tetraäthylarsoniumhydroxyds.—Derivate des Tetra-n-propylarsoniumhydroxyds.— Derivate des Tetraisopropylarsoniumhydroxyds.

Derivate des Tetra-n-butylarsoniumhydroxyds.— Derivate des Tetrabenzylarsoniumhydroxyds.— Einwirkung von Arsenquecksilber auf Jodalkyle.— Derivate des Aethyljodids.— Derivate des Methyljodids.— Derivate des n-Propyljodids.— Derivate des Isopropyljodids.— Derivate des n-Butyljodids.— Derivate des Allyljodids.— Derivate des Benzyljodids.— Liebigs Ann. Chem., Leipzig. 341, 1905, (182–233).

Tetramethylarsonium iodide AsMe₄I, Tetraethylarsonium iodide AsEt₄I, Tetran and iso-propylarsonium iodides. Tetrabhylarsonium iodide and their double salts with mercury, platinum and gold chlorides. Mannheim, E. loc. cit.

 $\begin{array}{l} Tribeuzylarsine \ As(C_6H_5,CH_2)_3 \\ Tetrabenzylarsonium \ ehloride \\ As(C_7H_7)_4C1 \\ Arsenie \ mercury \ As_5Hg_3 \end{array}$

Mannheim, E. loc. cit.

Methylarsinic acid MeAsO(OH) and Dimethylpyroarsinic acid (Me₂As(OH) η_2 O)

Baud, E. I.c., (411-413).

GOLD COMPOUNDS.

$$\label{eq:Auroisoamylmercaptide} \begin{split} & Auroisoamylmercaptide & \operatorname{Aus.C_{\delta}H_{11}} \\ & Aurobenzylmercaptide \\ & Aurodibenzylsulphine chloride \end{split}$$

 $\begin{array}{c} \operatorname{Au.S(C_7H_7)_2Cl} \\ \textbf{Dichloroauridibenzylsulphide} \\ \operatorname{AuCl_2.S(C_7H_7)_2} \end{array}$

Hermann, F. Verbindungen des Goldes mit schwefelhaltigen, organischen Radicalen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2813-2825).

BORON COMPOUNDS.

Géléznoff, A. L'anhydride acétoborique. Thèse, Genève, 1904, (17).

Spiegel, L. und Spiegel, T. Borsäuresalze organische Basen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (350–355).

CALCIUM COMPOUNDS.

Calcium Carbide.

See under 0210.

Oxonium compounds

Et₂O<\rightarrow{Br}{CaBr}

Ahrens, F. B. und Stapler, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3259-3267).

COBALT COMPOUNDS.

Pieper, M. Komplexe kobaltammoniake, Diss. Zürich, 1904, (57).

Rix, C. Aethylendiaminkobaltsalze. Diss. Zürich, 1901, (72).

Werner, A. und Feenstra, R. Grenzreihe der Dikobaltiake. Berlin, Ber. D. chem. Ges.. 38, 1905, (923-925).

und Grün, A. Gemischte, Aethylendiamin und Ammoniak enthaltende Triamminkobaltsalze. *I.c.*, (4033–4040).

CHROMIUM COMPOUNDS.

Hofmann, K. A. und Hiendlmaier, H. Einfache Darstellungsweise von Pyridinperchromat für Demonstrationszwecke. *l.c.*, (3066-3067).

Lando, T. G. Aquo- und Diacidodiäethylendiaminehromsalze. Diss. Zürich, 1904, (50).

Pfeiffer, P. Stereochemie des Chroms. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), H.J. 1905, (111-112).

Bestimming der Configuration stercoisomerer Chromsalze; (mit A. Frieschmann). Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905. (283–305).

Werner, A. Neue Chromsalze, Verlt. Schweiz, Natf. Ges., Winterthur, 87, 1905, (60-63); Arch. Sei., Phys., (sér. 4), 18, 1904, (270-273).

Chloroaquotetrammine chromochloride

 $[(\mathrm{NH_3})_4\mathrm{Cr}(\mathrm{H_2O})\mathrm{Cl}]\mathrm{Cl_2}$

also the CHROMOSULPHATE and CHROMO-OXALATE.

Pfeiffer, P. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3592-3601).

Oxalato-tetrammine chromoiodide [(NII₂)₄CrC₂O₄]I

also the CHROMOBROMIDE, CHLORIDE and

Pfeiffer, P. loc. cit.

Pyridiniumtetrachloro-oxychromanate CrCl₄(OH),C₅H₅N,H₂O Quinolinium tetrachloro-oxychromanate

chromanate $\operatorname{CrCl_4(OH), C_6H_7N, 2H_2O}$

Weinland, R. F. und Fridrich, W. l.e., (3784-3787).

COPPER COMPOUNDS.

Brittlebank, C. Thioharnstoffcuprosalze. Diss. Strassburg, i. E., 1905, (89).

Endres, Λ. Kupferverbindung des Oxalessigesters, Diss. Würzburg, 1902, (69).

Holzweissig, E. Dissociation einiger Kupfersalze einbasischer, organischer Säuren. Diss. Würzburg, 1903, (51).

Pfeiffer, P. und Pimmer, V. Pyridinund chinolinhaltige Kupfersalze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 48, 1905, 98– 111).

Pimmer, Victor. Verbindungen von Kupfernitrat und Kupferbromid mit Pyridin und Chinolin. Diss. Zürich, 1904, (79).

Straus, F. I. Zur Kenntniss des Phenylacetylenkupfers. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (190-265).

Diammine-succinimide copper
Monoammine-triageosuccinimide copper
/SulgCu(NH₃).3H.O

DIMETHYLAMINE SUCCINIMIDE COPPER (Su)₂Cu,2CH₃,NH₂

Tschugaeff, L. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2899-2914).

Bis-Dimethylamine-diagno-succinimide copper (Su)₂Cu,2NHMe₂,2H₂O Dipyridine succinimide copper (Su)₂Cu, 2C₅H₅N.

Tschugaeff, L. loc. cit.

IRON COMPOUNDS.

Rosenheim, A. und Müller, P. Ferriacetoverbindungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 39, 1904, (175-186).

MERCURY COMPOUNDS.

Biltz, H. Acetylen [Trichlormer-curiacetaldehyd]. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (133–136).

(D-7195)

Grigorovič, P. Action du mercurediéthyle sur le fulminate de mercure, décomposition de ce mélange par le chlorure d'hydrogène; sur un complexe nouveau;

5HgCl₂.2NH₂OH,HCl.2NH,Cl.₂(CH₃)₂CO Russ.) St. Peterburg, Žurn, russ. fiz.-chim. Obsč., **37**, 1905, (1113–1119).

Hofmann, K. A. Trimercuraldehyd. Erwiderung an Hrn. Heinrich Biltz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (663).

und Feigel, H. Umsetzungen von Aethanmercarbid mit Alkalisulfiden und Chlorschwefel. *l.c.*, (3654–3659).

Ley, H. Quecksilberuitroform; Constitution von Salzlösungen. l.e., (973–978).

Marsh, J. E. and Struthers, R. de J. F. [Compound $\mathrm{Hg_4C_{26}H_{18}O_3N_2}$ formed by the] condensation of . . . [Acetophenone] with mercury cyanide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1878–1882); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (248).

Schaefer, K. Constitution von Quecksilber- und Silbersalzen mittels elektrischer Methoden. [Organ. Hg.- resp. Ag.-Verbindungen.] Diss. Würzburg, 1902, (69, mit 3 Taf.).

Schwalbe, Carl. Das Dimroth'sche Thiophendiquecksilberoxyacetat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, [2208– 2210).

Chloratodimercuraldehyde

 $ClO_3.Hg_2:C.COH$

Chloratotrimercuraldehyde

 $ClO_3.Hg(Hg_2O):C.COH$

Compounds $Hg(ClO_3)_2(C_5H_5N)_2$ and $Hg(ClO_4)_2(C_5H_5N)_2$ also NO_2Hg_2 : C.COH

Hofmann, K. A. Explosive Quecksilbersalze, * l.e., (1999-2005).

Trimercurydiacetone hydrate,

Acetone mercabide CH₃.CO.C \ll Hg.OH

Auld, S. M. und Hantzsch, A. Verbindungen von Ketonen und Aldehyden mit Quecksilberoxyd. *l.e.*, (2677-2685).

Tetramethylammoniumiodide mercury-cyanide $NMe_4I.Hg(CN)_2$

Auld, S. M. und Hantzsch, A. Angebliche Isomerie von Tetramethylammoniumjodid-Mercuricyanid. *l.c.*, (2685–2686).

$\begin{array}{c} \textbf{Mercury tolylchloride} & C_7\Pi_7HgCl\\ \textbf{Mercury phenylchloride} & C_6\Pi_5HgCl\\ \textbf{Mercury-p-tolylsulphinate},\\ & C_{14}H_{14}O_4S_5\Pi g \end{array}$

Peters, W. Verhalten aromatischer Sulfinsäuren gegen Mercurisalze. l.c., (2567-2570).

MAGNESIUM COMPOUNDS.

Ahrens, F. B. und Stapler, A. Die Grignard'sche Reaction bei Dihalogeniden. *I.c.*, (3259-3267).

Bauer. Organomagnesium-Verbindungen und ihre Anwendung zur chemischen Synthese. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (607–608).

Béis, C. Action des composés organomagnésiens mixtes sur la phtalimide et la phénylphtalimide. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1964, (61-62).

Blaise, E. E. et Courtot, A. Fixation directe des dérivés éthéro-organomagnésiens sur la liaison éthylénique des éthers-sels non saturés. *l.c.*, **140**, 1905, (370–372).

Bodroux, F. Action des éthers chloracétiques sur les dérivés halogénomagnésiens de l'aniline. *l.c.*, (1597– 1598).

Action des éthers chloracétiques sur les dérivés halogénomagnésiens de l'orthotoluine. *l.e.*, **141**, 1905, (195-196).

Čelincev, V. Umwandelung individueller magnesiumorganischer Verbindungen in Grignard-Baeyersche Oxoniumbasen und die thermoglemische Untersuchung dieser Reaction. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (3661-3673).

Action de l'iodure d'isopropyle sur le magnésium. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (549-554).

Čelincev, V. Préparation des combinaisons magnésiumorganiques. (Russ.) l.e., (proc.-verb. 618).

Ammoniacates de magnésium et leur analogie avec les étherates de magnesium, (Russ.) *l.c.*, (proc.-verb, 619-620).

Préparation des combinaisons magnésiumorganiques en présence de dissolvants inertes. (Russ.) L.c., proc.-verb. 625-627).

Chaleur de décomposition par l'eau des combinaisons magnésium-organiques individuelles mixtes et de leurs éthérates. (Russ.) l.e., **37**, 1905, (proc.-verb. 616-618).

Transformations des combinaisons magnésiumorganiques individuelles dans les bases d'oxonium de Grignard-Bayer et la valeur thermochimique de cette réaction. (Russ.) *l.c.*, (1100-1112).

et Lĭuminarskaja, A. Action du CS₂ et du CO₂ sur les amines magnésiumsubstituées. (Russ.) l.c., **36**, 1904, (proc.-verb. 1560-1561).

Čičibabin, A. E. Neue Syntheseu mit Hülfe der Verbindungen. lungsweise von kirkung von magnesiumorganischen Verbindungen auf den Orthokohlensäureestern. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (561–566).

Franzen, H. und Deibel, W. Reductionswirkungen der Organomagnesiumverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2716–2718).

Grignard, V. Nouvelle méthode de synthèse d'alcools monoatomiques et polyatomiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (11-46).

Les combinaisons organomagnésiennes mixites et la synthèse organique. Rev. gén. sci., Paris, **14**, 1903, (1040-1050).

Hell, C. Zur Abwehr. [Betr. — Darstellung des Benzylmagnesium-chlorids.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1680-1683).

Houben, J. Einwirkung von Alkylmagnesiumhaloïden auf Amine, Ammeninm-, Amin-, und Hydrazin-Salze und eine neue Darstellungsweise von Kohlenwasserstoffen. l.c., (3017–3021).

Iocič, Ž. I. Action des combinaisons magnésiumorganiques sur l'epichlorhydrine et sur l'epichromhydrine. (Russ.) St. Peterburg, Zarn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 1904, (proc.-verb. 6–8).

Synthèse des alcools halogènes du moyen des combinaisons magnésiumorganiques. (Russ.) l.c., proc.-verb. 443-447).

Action des acétylènes sur les combinaisons zinc- et magnésimmorganiques; sur le monobrom- et le diodacétylène. (Russ.) l.c., (proc.-verb. 1545–1551).

Konovalov, M. 1. Synthèse des alcools au moyen des combinaisons magnésiumorganiques (d'après Grignard), (Russ.) *l.e.*, (228-232).

Sabatier, P. et Mailhe, A. Réaction secondaire des composés organomagnésiens. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (298-301).

Sachs, L. Magnesiumorganische Verbindungen. Diss. Berlin, 1905, (80).

Schmidt, J. Die organischen Magnesiumverbindungen und ihre Anwendung zu Synthesen. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, 10, 1905, (67–146).

Senier, A., Austin, P. C. and Clarke, R. [Magnesium compounds obtained by] the interaction of acridines with magnesium alkylhalides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1469-1471).

Zelinskij, N. D. Action du brome et de l'iode sur les combinaisons magnésiumorganiques des chlorures des hydrocarbures naphténiques. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, (proc.-verb. 12-13).

Action de l'oxygène sur les combinaisons magnésiumorganiques des chlorures des hydrocarbures naphténiques. (Russ.) l.e., (proc.-verb. 13-14, 767-768).

Action du carbonyl de nickel sur les combinaisons magnésium-organiques. (Russ.) l.c., (proc.-verb. 339-340).

et Gutt, I. F. Synthèse de l'acide corticique au moyen des combinaisons magnésiumorganiques. (Russ.) l.c., 37, 1905, (proc.-verb. 630-631).

Compound (Et₂O1)₂Mg

Blaise, E. E. Oxygène quadrivalent. Paris, C.-R. Acad. sci., **189**, 1904, (1211–1213).

Oxonium compounds.

 $Et_2O < \stackrel{\mathrm{Br}}{\underset{\mathrm{MgBr}}{\operatorname{r}}}$

Double compounds with aldehydes.

Ahrens, F. B. und Stapler, A. Berlin, Ber. D. chem., Ges., 38, 1905, (3259-3267).

Compounds of magnesium bromide with ethylenebromide CH₂Br.CH₂.MgBr, with ethylenebromide and benzoic aldehyde CHPh(OMgBr).CH₂.CH₂Br and with trimethylethylenebromide and benzaldehyde, Ahrens, F. B. and Stapler, A. l.c., (1296–1298).

MOLYBDENUM COMPOUNDS.

Meszlényi, E. Molybdänverbindung des Nikotins. Landw. Versuchstat., Berlin, **61**, 1905, (321–349).

Schott, F. Oxalvanadinmolybdate. Diss. Bern, 1904, (47).

$\begin{array}{c} Molybdenum\ dipyridine\ tetrasulphocyanide\\ \quad Mo[Py_2(SCN)_4] \end{array}$

Hexasulphocyanide Mo(PyHSCN)₂Py₄(SCN)₄

Tetraquinoline tetrasulphocyanide MoQu₄(SCN)₄

DECACHLORIDE Mo(PyHCl)₆Cl₄

Sand, J. und Burger, O. Complexe Molybdänrhodanide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3384-3389).

PHOSPHORUS COMPOUNDS

Albrecht, II. Derivate des Monobromphenylchlorphosphins, die bei dessen Darstellung entstehenden Nebenprodukte und deren Derivate. Diss. Rostock, 1902, (48).

Arbussof, Λ . [Ethers of type

P(OR)₃P(OR)₂.OH and OP(OR)₃ with methyl, ethyl, n-and iso-propyl and iso-butyl alcohols.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1171–1173).

Auger, V. Nouvelle méthode de préparation de dérivés organiques du phosphore. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (639-641).

Action des dérivés halogénés des métalloïdes tri et pentavalents sur les composés halogènes alcoylés. l.c., (671-672).

Bernstein, A. Einwirkung von Chloriden des Phosphors auf einige substituierte Phenole. Diss. Rostock, 1903, (43).

Kobert, R. I. Phosphorsuboxyd. 2. Triphenylarsinoxychlorid. Rostock, SitzBer. natf. Ges., 1903, (I-X).

Lemoult, P. Sur l'anilide orthophosphorique et ses homologues; de la nonexistence du composé

C₆H₅AzH — P ≡ (AzC₆H₅)₂. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, [206–208].

Linke, G. L. Einwirkung von Phosphortrichlorid, Phosphoroxychlorid und Phosphorosulfochlorid auf Thiophenol. Phosphine.] Diss. Restock, 1902, (42).

Lüdecke, K. R. Glyzerinphosphorsaure und Lecithin. Diss. München, 1905, (82).

Marie, C. Contribution à l'étude des acides phosphorés derivés des acétones et des aldehydes. Ann. chim. phys., Paris, [sér. 8], 9, 1904, (335-132).

Mentzel, E. Einwirkung von Phosphortrichlorid, Phosphoroxychlorid und Phosphorosulfochlorid auf primäre aliphatische Amine. [Phosphine.] Diss. Rostock, 1903, 161).

Mottek, L. Einwirkung von Aethoxylphosphorchlorür auf secundäre aliphatische Amine. Diss. Rostock, 1903, 511.

Rosenheim, A. und Levy, W. Platinphosphorhalogenverbindungen und ihre Derivate. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, 634-47.

Schick, G. I. Isomericerscheinungen bei Hypophosphiten. H. Phosphine. Diss. Wurzburg, 1993, 531.

Tenner, T. Phosphorhaltige Derivate des 1-Phenyl-3-Methyl-5-(Thorpyrazols, Diss. Rostock, 1904, 753).

Formation of

Ph₂PO; Ph P; PhCH₂ PO;

(PhCH₋₁PO,OH

and tri-a-naphthylphosphine oxide

(C₁₀H₇) PO

Sauvage, R. Action des chlorures de l'hosphore sur les combinaisons organomagnésiennes de la série aromatique. Paris, C. R. Acad. sci., 139, 1901, (674-676). Formation of PMe₄Cl; PMe₄I; and PMe₄I₃

Preparation of

alkyl-phosphinic acids and phosphines.

Auger, V. et Billy, M. Action des solutions organomagnésieunes sur les dérivés halogénés du phosphore, de l'arsenic et de l'antimoine. l.c., (597-599).

Glycerylphosphoric acid C₃H₅(OH)₂,O.PO(OH)₂

Power, F. B. and Tutin, F. The relation between natural and synthetical glycerylphosphoric acids. [Calcium, strontium, barium, lithium, manganese and zinc glycerophosphates.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (249-257); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (72-73).

Cetylphosphoric acid

Biehringer, J. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1205, (3974-3977).

PALLADIUM COMPOUNDS.

Gutbier, A. Palladium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (23-41).

Diphenylpalladosammin chloride Pd(C₆H₅,NH₂,C1, and the BROMIDE

Di-o-and-p-tolylpalladosammin chlorides

and BROMIDES.

Gutbier, A. Derivative des Palladosammin-Chlorides und-Bromides. Berlin, Ber. D. Chem Ges., 38, 1905, (2107-2111).

Palladochloride methylaniline hydrochloride

PdCl₂.2C₂H₅.NHMe,HCl Pallado- di -phenylmethylaminechloride

Pd[CH₅,NHMe]₂Cl₂ and similar compounds.

Gutbier, A. und Krell, A. Palladium. L.c., (3869-3873).

SULPHUR COMPOUNDS.

Harzer, A. Reaktivität des Sulfuryls. Die sogenannten negativen Radikale. Diss. Göttingen, 1904, 62.

ANTIMONY COMPOUNDS.

Schmid, H. Chlorierte Antimoniate und die Metachlorantimonsäure, sowie Halogendoppelsalze des vierwertigen Antimons. Diss. Tübingen, 1905, (6D).

Formation of EtSbI₂

Auger, V. et Billy, M. Action des solutions organomagnésiennes sur les dérivés halogénés du phosphore, de l'arsenie et de l'antimoine. Paris, C-R. Acad. sei., 139, 1904, (597-599).

SILICON COMPOUNDS.

Silicontetraamyl Si(C5H114 Silicontriamyl hydride, bromide and oxide: Triamylsilicol Si(OH)(C5H11)

Taurke, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1661–1670).

Silicontetramonochloroethylate Si(OC, H2C1)4

also SILICONTETRAMONOCHLOROPROPYLATE.

Taurke, F. loc. cit.

Silicontripropyloxyhydride SiH(OC3H7)3

also silicont ibutyloxy and triamyloxy hydrides. Silicontriisobutyl hydride SiH(C4H9)3

Taurke, F. loc. eit.

Marsh, J. E. and Struthers, R. de J. F. [Compound Hg3C5H2ON2 formed by the condensation of [acetone] with mercury cyanide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1878-1882); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (248).

Reynolds, J. Emerson. Silicon re-searches. Part IX. Bromination of silicophenyl-imide and -imide, formation of a compound including the group (SiN). l.e., (1879–1877); [abstract] Proc. l.e., (249–250).

[Action of bromine on silicodiphenylimide; formation of the additive compound, Si(NPh)2Br2.] loc. eit.

Action of bromine on silicotetraphenylamide; formation of the compounds

Si(N.C6H4Br)2; SiN.C6H3Br2 and C6H4Br.N : Si : N.C6H3Br2.] loc. cit.

Diphenylsilicon (PhoSiO)

Dibenzylsilicol $(C_2H_2)_2Si(OH)_2$

Tribenzylsilicol (C2H2)3Si.OH

Dilthey, W. Diphenyl-silicon und Benzylsiliciumverbindungen. Berliu, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1132-4136).

Benzylethylsilicone SiEt(C7117 O

Kipping, F. S. Organic derivatives of silicon. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (65-66).

Derivatives of silicane SiH4

Diphenylethylchlorosilicane SiEtPh2C1 Phenylethylpropylchlorosilicane SiEtPrPhCl

> Phenylmethylethylpropylsilicane SiMeEtPrPh

Phenylbenzylethyl propylsilicane SiEtPrPh.C.H.

Benzylethyldichlorosilicane Si Et(C2H2)Cl2

Benzylethylpropylchlorosilicane SiEtPr(C₇H₇)Cl

Benzylmethylethylpropylsilicane SiMeEtPr.C2H2

Derivatives of silicol SiH₃.OH

Methylethylpropylsilicol SiMeEtPr.OH

Benzylethylpropylsilicol SiEtPr(C2H2)OH

and the ether (SiEtPr.C₂H₇)₂O Kipping, F. S. loe. cit.

TIN COMPOUNDS. Compounds

SnCl₂(MeO)₂HCl₂(EtO)₂HCl SnCl4(EtO)2, SnCl2(PhO)2HCl and SnCl₂(O,C₆H₄,CO₂H)₂HCl

Rosenheim, A. und Schnabel, R. Einwirkung von Zinntetrachlorid und Titantetrachlorid auf organische, hydroxyllaltige Körper, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2777–2782).

TITANIUM COMPOUNDS.

Compounds TiCl(PrO)3HCl TiCl(O.C6H4 CO.H)3HCl and O:Ti(C6H4.CO2H 2.2C5H5N

Rosenheim, A. und Schnabel, R. I.c., (2777-2782).

VANADIUM COMPOUNDS.

Koppel, I., Goldmann, R. and Kaufmann, A. Verbindungen des vierwertigen Vanadins. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (345–351).

Vanadiumsesquisulphate $V_2(SO_4)_3$ and the compounds with sulphuric acid and ammonium or rubidium sulphates.

Stähler, A. und **Wirthwein**, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3978-3980).

ZINC COMPOUNDS.

Tichvinskij, M. M. Action du zinc éthyle sur te chlorure de phényldiazonium. (Russ.) St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1052– 1055).

Action du zinc éthyle sur le phénylazoéthyle. (Russ.) *l.e.*, (1056-1062); St. Peterburg, 1904, (7).

Zajcev, A. M. Action de l'anhydride acétique sur l'iodzine allyle. (Russ.) St. Peterburg, Žuru. russ. fiz.-chim. Obšě., 36, 1904, (proc.-verb. 16-17).

ZIRCONIUM COMPOUNDS.

Rosenheim, A. und Frank, P. [Organische] Salze des Zirkoniums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (812-816).

Stahler, A. und Denk, B. Zirkonhalogenverbindungen. l.c., (2011-2618)

ALKALOIDS.

3000

GENERAL.

Ballandier, J. B. Quelques réactions colorées. J. pharm. chim., Paris. (sér. 6), 20, 1901, (151-152).

Baudran. Action du permanganate de calcium sur les alcaloïdes et en particulier sur la strychnine. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (1000– 1002).

Beuttner, E. Die Panchaudsche Methode der Alkaloidbestimmung von Drogen. Schweiz. Wocheuschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (15-17).

Blangey, L. Apinole, Diss. Zürich 1903, (108).

Feder, E. Basicität der Alkaloide geprüft an ihrer Wirkung auf gewisse Oxydationsvorgänge. [Biuretreaktion.] Diss. Strassburg i. E., 1904, (107).

Gössling, W. Alcaloidchemie. Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, (116–149, 166–168, 181–187, 205–307, 225–226).

Reber, E. 2,1 Dimethylchinol. Diss. Zürich, 1903, (136). Svo.

Robertson, T. B. Influence of electrolytes upon the toxicity of alkaloids. Berkeley, Univ. Cal. Pub., Physiol., 2, 1905, ([159]-162).

Wörner, E. Alkaloidreaktionen. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (628).

3010 ALKALOIDS DERIVED FROM PLANTS.

GENERAL.

Beckurts, H. und Frericas, G. Augosturabasen. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (470-493).

Decker, H. und Koch, O. Papaveriniumbasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1739-1741).

Eibach, K. Chemische Struktur der Alkaloiden. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (82–86).

Feder, E. Einwirkung von Alkaloiden auf gewisse Oxydationsvorgänge. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (689-704).

Gössling, W. Alkaloide der Chinolingruppe. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (701-702, 714-716).

Alkaloide der Pyrrolidingruppe, l.c., (821-822, 830-832).

Herder, M. Neue allgemeine Alkaloidreagentien und deren mikrochemische Verwendung. Diss. Strassburg i. E., 1905, (57).

Kayser, R. 1st im Pfeffer ein flüchtiges Alkaloid vorhanden? Zs. öff. Chem, Plauen, **10**, 1901, (137-138).

Knorr, L. Synthetische Basen aus Methylmorphol und Thebaol und ihr Verhalten gegen die das Methylmorphinnethin spaltenden Reagentien. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3143-3153).

des Morphothebains zu stickstofffreien Phenanthrenderivaten. l.c., (3153-3159),

Lotsy, J. P. Auffindung eines neuen Alkaloids in Strychnos-Arten auf microchemischem Wege, Rec. Trav. Bot. Néerl. Nijmegen, **2**, 1905, (1-16).

Pictet, A. Entstellung der Alkaloide in den Pflanzen. Uebers, von E. Rupp. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (896–897, 908–909). **Reichard,** ('. Alkaloidreaktionen. *l.c.*, (877-879); Pharm. Centralhalle, Dresben, **46**, 1905, (935-941).

Veratrin [puriss, D.A.-B. 1V]. l.c., (644-649).

Schwarz, R. Einwirkung von Bromcyan auf tertiäre Basen. [Narkotin.] Diss. Göttingen, 1903, (47).

Siemssen, H. Reaktionen einiger Alkaloide gegen Bromwasser. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (92).

Spiegel, L. und Spiegel, T. Borsäuresalze organische Basen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (350-355).

Aconitine.

Dunstan, W. R. and Henry, T. A. The aconite alkaloids. Part XVIII. The aconitine group of alkaloids. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1650-1656); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (235).

Piñerúa, A. E. Nouveau réactif de l'aconitine. Paris, C.-R. Acad. sci.. **140**, 1905, (1540-1542).

Reichard, C. Alkaloidreaktionen. Akonitin (pur. amorph.). Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (479–486).

Schulze, H. Akonitin. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (782-783); 20, 1905, (368-369).

BIKHACONITINE C36H51O11N

Dunstan, W. R. and Andrews, A. E. The aconite alkaloids. Part XVII. Bikhaconitine, the alkaloid of Aconitum spicatum London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1636-1650); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (231-235).

INDACONITINE C34H47O10N

Dunstan, W. R. and Andrews, A. E. The aconite alkaloids. Part XVI. Indaconitine, the alkaloid of Aconitum chasmanthum. I.e., (1620-1636); [abstract] Proc. I.e., (233-234).

Apoharmine

 ${
m C_8H_8N_2}$ Dhiydro, nitro and methylnitro deriva-

TIVES also APOHARMINE CARBOXYLIC ACID. Fischer, O. und Buck, C. Berlin, Ber. D. chem Ges., 38, 1905, (329-335).

Berberine.

Freund, M. und Mayer, F. α-Methyltetrahydroberberin. l.c., (2652-2654).

Gadamer, l. Konstitution der Pseudoammoniumbasen mit Berücksichtigung der Alkaloide und deren Verwandlungsprodukte (Berberin und verwandte Basen). Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (12–29).

———— Berberin. l.c., (31–43).

Brucine.

Berthelot, M. et Gaudechon. Recherches thermochimiques sur la strychnine et la brucine. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (753-761).

Cinchonine.

α and β-Cincilonidine diffeomities and their nitrates, bromohydrates, perbromides, sulphates and sulphonates.

Christensen, A. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (1-29).

Cinchonamine.

Howard, B. F. and Perry, F. Salts of the alkaloid cinchonanine. [The hydrochloride, hydrobromide, hydriodide, platinichloride, salicylate, sulphate, bisulphate and picrate.] London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1281–1283).

Cinchotoxine.

schwab, G. Cinchotoxin und Chinotoxin. Diss. k. techn. Hochschule, München, [1905], (32).

Cocaine.

Höger, Fritz. Ersatzmittel des Kokains. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (886-887),

Codeine.

Vongerichten, E. und Weilinger, C. Amino-codeïn. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1857-1859).

Coniceine C₈H₁₅N

Braun, J. von und Steindorff, A. γ -Coniceïn. *l.c.*, (3094–3107).

Löffler, K. β-Coniceïn. *l.e.*, (3326–3329).

Coniine

Ethylallylconinium iodide C₈H₁₆N Et(C₃H₅)I Propylbenzylconinium iodide C₈H₁₆N(C₃H₇)(C₇H₇)I and butylbenzylconinium iodide.

Scholtz, M. Isomere Coniniumjodide. l.c., 37, 1904, (3627-3638); 38, 1905, (595-600); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11, 1, 1905, (207-209).

880 3010

Scholtz, M. und Pawlicki, P. Die stereoisomeren Conhydriniumjodide, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (1289-1295).

Braun, J. von. Trennung der Coniumalkaloïde. l.e., (3108-3112).

Corybulbine.

Bruns, D. Corybulbin und Isocorybulbin. Diss. Marburg, 1903, 87).

Corydaline.

Gadamer, J. Inaktive ('orydaline. Pharm. Ztg., Berlin, 49, 1904, (826);
 ApothZtg., Berlin, 19, 1904, (765-766).

—— Konstitution des Corydalins. Pharm. Ztg. Berlin, **49**, 1904, (826-827; ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (765).

Peters, F. Pharmakologische Untersuchungen über Corydalisalkaloide. Diss. Marburg, 1904, (49).

Cotarnine.

Ahlers, W. Acetyl-hydrocotarninessigsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2873–2877).

Kropf, F. Kondensationen des Cotarnins. Diss. techn. Hochschule. Berlin, 1905, (34).

Cytisine.

Horkheimer, P. Cytisin. Diss. Berlin, 1905, (56).

Ephedrine.

Schmidt, E. Synthese des Ephedrins. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (73 78).

Euporphine.

Zernik, F. Euporphin, ApothZtg, Berlin, **19**, 1901, (720); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (197-200).

Harmine.

Fischer, O. und Buck, C. Harmin und Harmalin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (329-335).

Hyoscine.

Hesse, O. Hyoscin und Atroscin (land -i-Skopolamin). Südd. ApothZtg, 45, 1905, (215–216).

Mezcaline.

Heffter, A. und Capellmann, R. Synthese des Mezcalius. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3634-3640).

Morphine.

Berendes. Das Morphin und seine Entdecker. Sertürner, ApothZtg, Berlin, 19, 1904, [858-859].

Bergell, P. Fortschritte und Ziele der Erforschung des Morphins. Charité-Ann., Berlin, 29, 1905, (40-45).

Freund, M. Constitution des Morphiums. Frankfurt a. M., Jahresber. physik. Ver., 1903-1904, 1905, (39-40).

Gabutti, E. Reazioni colorate della morfina e della codeina. Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (481-482).

Halle, W. L. Entwickelung und gegenwürtiger Stand der Frage nach der Konstitution des Morphins (Kodeins-Thebains). ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1264-1268).

Lindner, F. Phenmorpholinderivate. Diss. Rostock, 1902, (34).

Peters, H. Entdeckung des Morphiums vor hundert Jahren. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (303-305).

Reichard, C. Alkaloid-Reaktiouen. Morphin. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, (523-524).

Vongerichten, E. Morphenolderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1851-1857).

Opium.

Hesse, O. Deutsches Opium, Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1901, (719-720).

Linde, O. Gewinnung des Opiums. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (233-237).

Peters, H. Das schlafmachende Prinzip des Opiums. Zur Erinnerung an Sertärners Morphiument leckungen vor hundert Jahren. Pharm. Ztg. Berlin, 50, 1905, (236-237)

Thoms, H. Deutsches Opium. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (144–155); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904). H, 1, 1905, (183–187); Apoth-Ztg, Berlin, 19, 1904, (773–774); PharmZtg, Berlin, 49, 1904, (812); Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (685–686).

Schindelmeiser, J. Persisches Opium. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (836).

Simon, Nik. Opium als Genussmittel. Natur u. Kultur, München, 2, 1901, (107-111).

Nicotine.

Anselmino, O. Nikotingehalt des fermentierten Tabaks. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (139-142).

Kissling, R. Beziehungen des Tabaks zur Chemie. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1622-1628).

Maass, E. Reduction des Metanicotins mit Natrium und absolutem Alkohol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1831–1832).

Meszlényi, E. Molybdänverbindung des Nikotius. Landw. Versuchstat., Berlin, **61**, 1905, (321–319); (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (171– 173, 185–188).

Pictet, A. N-Methyl-pyrrolidin aus Nicotin. Berlin, Berl. D. chem. Ges., 38, 1905, (1951–1952).

Crépieuse, P. et Rotschy, A. Synthèse de la nicotine. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1901, 401-122).

Rotschy, A. Dédoublement de la nicotine inactive. l.c., (550–552).

Reichard, C. Alkaloidreaktionen. Nikotin und Koniin. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (252-256). II. Le., 309-313).

Thoms, II. Entgiftung des Tabakrauches. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (174–182).

Zalackas, G. L'antidote de la nicotine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, 1741–742).

Papaverine.

Decker, H. et Klauser, O. Action de la soude sur les hydrates quartenaires de la papaverine. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (118).

ψ -Pelletierine.

Willstätter, R. und Veraguth, H. Einige Derivate des Pseudopelletierins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 1981-1991).

Phenoxthine.

Mauthner, N. Phenoxthine. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (119-122).

Physostigmine.

Heubner, W. Pharmakologisches und Chemisches über das Physostigmin.

Arch. exper. Path., Leipzig, **53**, 1905, (313–330).

Wild, E. Neues Physostigminpräparat zur Verwendung in der Augenpraxis/Eserinöl). Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (208).

Pilocarpine.

Jowett, H. A. D. The constitution of pilocarpine. Part V. Conversion of isopilocarpine into pilocarpine. London, J. Chem. Soc.. 87, 1905, (794-798), [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (172-173).

Pinner, A. Pilocarpin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1510-1531).

 $\begin{array}{c} \text{METAPILOCARPINE} \quad C_{11}\Pi_{15}O_2X_2+H_2O\\ \text{ and its } \textit{salts, } iodomethylate \text{ and}\\ \quad \quad bromoethylate \end{array}$

Pinner, Λ. Pilocarpin und dessen Umwandlung in eine neue Modification, *L.c.*, (2560–2561).

Quinine.

Carette, H. Sels de quinine. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 20, 1901, (317-355).

Duncan, W. The solubility of quinine in ammonia and the testing of sulphate of quinine. Pharm. J., London, (Ser. 4), 20, 1905, (138-440).

Fühner, II. Thalleiochinreaction des Chinins und der Kynurensäurereaction von Jaffé. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2713-2715).

Gaglio, G. Combinazioni del monocloridrato di chinina con il metiluretano e l'etiluretano e loro uso in terapia. Messina, Atti Acc. Peloritana, anno 17, (1902-03), 1903, (332).

Guigues, P. Recherche de la quinine par la réaction de J.-J. André. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 20, 1904, (55-57).

Kalahne, A. Eigenschaften der Strahlung des Chininsulfates. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (778-779).

———— Strahlung des Chininsulfates. Ann. Physik, Leipzig, (1. Folge), **18**, 1905, (450–172).

Matolesy, M. China-Eisen und chinin-eisenhaltige Weine. (Ungarisch) Magy. orv. termv. nagygy. évk., Budapest, 32, (1903), 1905, (111-146).

overlach, M. Chinin und seine Ester. Centralbl. inn. Med., Leipzig, 22, 1901, (815-822).

3010

882

Rabe, P. und Ritter, K. Abkömmlinge des Merochinens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2770-2773).

Reichard, C. Alkaloid-Reaktionen. Chinin und Cinchonin. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (314-315, 430-131).

Vincent, E. Tétanos et quinine. Ann. Inst. Pasteur, Paris, **18**, 1904, (748-760).

 $\begin{array}{ccc} \textbf{Ricinine} & C_8\Pi_8O_2N_2\\ [\text{Methylester of ricininic acid}].\\ \text{NMe} & \stackrel{C(CO_2Me)}{\sim} : C\\ \text{CH}: \text{CH} : \dot{C} & \\ \end{array}$

Maquenne, L. et Philippe, L. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (840-843).

Schulze, E. und Winterstein, E. Vorkommen von Ricinin in jungen Ricinuspflanzen. Hoppe-Scylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (211-221).

Scopolamine.

schmidt, E. Scopolamin und Scopolin. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (559-583).

Solanidine.

Wittmann, O. Abbau des Solanidius. Diss. Erlangen, 1904, (33).

Sparteine C₁₅H₂₆N₂

Moureu, C. et Valeur, A. Spartéine. Action de l'iodure de méthyle. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1601-1602)

— — Spartéine. Stéréoisomérie des deux iodométhylates. l.c., (1645-1647).

 $\begin{array}{ccc} & Hydroiodide & C_{15}\Pi_{26}N_2HI\\ two & Ethyloiodides & C_{15}\Pi_{26}N_2C_2\Pi_5I\\ \text{and the } salt & C_{15}\Pi_{26}N_2EtHHI \end{array}$

Moureu, C. et Valeur, A. Spartéine. Action de l'iodure d'éthyle. L.c., 141, 1905, (49-51).

Compounds C15H26N2MeIIII

Moureu, C. et Valeur, A. Spartéine. Caractère symétrique de la molécule. L.c., (117-119).

 $\begin{array}{ll} \text{Methylsparteine} & C_{15}H_{25}\text{MeN}_2\\ \text{Dimethylsparteine} & C_{15}H_{24}\text{Me}_2N_2\\ \text{Hemisparteilene} & C_{15}H_{23}N \end{array}$

Moureu, C. et Valeur, A. Spartéine. Hydrates de méthyl, diméthyl et triméthylspartéinium. *I.e.*, (261–262).

spartéine. l.c., (328–330).

Reichard, C. Alkaloidreaktionen. Spartein. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (385–388).

Scholtz, M. und Pawlicki, P. Halogenalkyladditionsprodukte des Sparteins. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (513-520).

Willstätter, R. und Marx, W. Oxydation von Sparteïn, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1772-1780).

OXYSPARTEINE.

Ahrens, Felix, B. Oxy-sparteïn. l.c., (3268).

Spartyrin $C_{15}H_{24}N_2$ Oxysparteine $C_{15}H_{24}ON_2$

Willstätter, R. und Marx, W. l.c., (1772-1780).

Strychnine.

Beckurts, H. Einwirkung von Brom auf Strychnin. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (493–196)

Berthelot, M. et Gaudechon. Recherches thermochimiques sur la strychnine et la brueine. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (753-761).

Guérin, G. Antagonisme physiologique entre l'alcool et la strychnine. Nancy, Bul. soc. sci., **51**, 1904, (119-123).

Howard, D. L. Separation of stryclinine and brucine. London. Anal., 30, 1905, (261-264).

Minguin, J. Dissociation des sels de strychnine décelée par leur pouvoir rotatoire. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (243-245).

Naumann, K. Elektrolytische Reduktion des Strychnins und Brueins. Diss. Würzburg, 1904, (79).

Pictet, A. Constitution de la strychnine. Arch. Sci. Phys., (ser. 4), 18, 1994, (276-277).

Trotman, S. R. and Hackford, J. E. Strychnine tannate . . . Loudon, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1096-1100).

ISOSTRYCHNINE $C_{21}H_{22}O_2N_2$ and isostrychnic acid $C_{20}H_{22}ON(NH)$ CO_2H

Bacorescu, A. und Pictet, A. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2787–2792); Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (562–564). 883

STRYCHNINEOXIDE

 $\dot{\mathbf{x}}^{\text{CO}} > (C_{20} \mathbf{H}_{22} \mathbf{O}) : \mathbf{X} : \mathbf{O}$

and its salts.

Pictet, A. und Mattisson, M. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2782-2787).

Tarconine.

Bruns, D. Tarkoniumethyljodid und seine Beziehungen zu Cotarniu und Hydrocotarniu. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (57-69).

Thebainone.

Freund, M. Thebaïn, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3234-3256).

Knorr, L. Thebaïnon aus Codeïnon. l.e., (3171).

—— und **Pschorr**, R. Spaltungsproducte des Thebaïnons. *l.c.*, (3172– 3181).

Pfaff, A. Thebaïnon, ein aus Thebain durch Reduktion entstandenes Keton. Diss. Berlin, 1905, (39).

Pschorr, R. Thebaïnon, ein durch Reduction von Thebain entstehendes Keton. (Mit. A. Pfaff und F. Herrschmann.) l.e., (3160-3170).

Yohimbine, C22H28O3N1

Herzog, J. Falsche Yohimberinde. Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (245-347).

Spiegel, L. Methylirung der Yolimboasäure. (Mit H. Kaufmann.) Berliu, Ber D. chem. Ges., 38, 1905, (2825–2833).

PLANTS YIELDING ALKALOIDS.

Bergh, G. Fr. Alkaloide der perennierenden Lupine. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (416–440).

—— Lupinenalkaloide. Diss. Marburg, 1903, (74, mit 2 Tab.).

Kircher, A. Die niydriatisch wirkenden Alkaloide einiger Daturaarten. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (309-328).

Nechitch, A. Ferments de deux levains de l'Inde, de Mucor Praini et la Dematium Chodati. Action des sels sur la fermentation alcoolique. Thèse. Genève, 1904, (36, av. 1 pl.).

Schmidt, E. Lupinenalkaloide. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1901, (409-415).

Schmidt, E. Alkaloide einiger mydriatisch wirkenden Solanaceen. *l.c.*, 243, 1905, (303–309).

3010

Aconitum chasmanthum.

Dunstan, W. R. and Andrews, A. E. The aconite alkaloids. Part XVI. Indaconitine, the alkaloid of Aconitum chasmanthum. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1620-1636; [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (233-234).

Aconitum species.

Dunstan, W. R. and Henry, T. A. The aconitine alkaloids. Part XVIII. The aconite group of alkaloids. *l.e.*, (1650–1656); [abstract] Proc. *l.e.*, (235).

Aconitum spicatum.

Dunstan, W. R. and Andrews, A. E. The acouite alkaloids. Part XVII. Bikhaconitine, the alkaloid of Aconitum spicatum. l.c., 1636-1650); [abstract] Proc. l.c., (234-235).

Corydalis Cara.

Gadamer, J. Alkaloide der oberirdischen Teile der blühenden Coryptalis cara. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, (125-826); ApothZtg. Berlin, 19, 1904, 764-765).

— Corydalisalkaloide, 3. Mitt. A. Die Alkaloide der oberirdischen Teile von Corydalis eava und Corydalis solida, Von Otto Haars. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (117-197).

Datura alba.

Schmidt, E. Die mydriatisch wirkenden Alkaloide der Samen von *Datura* alba. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (669).

Datura stramonium.

Feldhaus, J. Quantitative Untersuchung der Verteilung des Alkaloids in den Organen von Datura stramonium L. Diss. Marburg, 1903, (96); Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (328-348).

Lactura muralis.

wright, R. Occurrence and distribution of a mydriatic alkaloid in Lactuca muralis. Pharm. J., London, (Ser. 4), 20, 1905, (548).

Lunasia costulata.

Boorsma, W. G. [Lunaerin, Lunaeridin und Lunasin, neue Alkaloide der Lunasia costulata Miq.] Buitenzorg, Bull. Inst. Bot., 21, 1904, (8-25).

Lupinus albus.

Soldaini, A. Costituzione della d-Lupanina dal Lupinus albus. Gazz. chin. ital., Roma, 38, i, 1903, (128-440; Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (113-122).

Solanum sodomaeum.

Oddo, G. und Colombano, A. Producte, die man aus Solanum sodomacum Linn. extrahirt. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2755-2758).

3020 ALKALOIDS DERIVED FROM ANIMALS.

Adametz, L. und Chrzaszcz, T. Bildung flüchtiger Alcaloide in Sterilisierter Magermilch durch Baeillus nobilis und das Vorkoumen ebensolcher Verbindungen im Emmentalerkäse. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (70–80).

Stüber. Ein dem Veratrin ähnliches Ptomain. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (1137-1138).

PROTEINS.

4000 GENERAL.

London, British Association for the Advancement of Science. The state of solution of proteids. Second report of the committee consisting of W. D.J Halliburton, [E.] Waymouth Reid and E. A. Schäfer. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (311-312).

Alpers, K. Silberweissverbindungen. Pharm. Ztg., Berlin, 49, 1904, (915–916).

Biltz, W. Schutzwirkung von Salz auf Lösungen von Eiweisskörpern. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (937–938).

Burian, P. Bindung der Purinbasen im Nucleinsäuremolekül. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, 1297–298).

Delbrück, M. Körperfremdes Eiweiss-Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (569).

Devaux, H. Réaction nouvelle et générale des tissus vivants. Essai de détermination directe des dimensions de la micelle albumincide. Bordeaux, Proc. verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (3-7).

Effront, J. Peptone, [5, Internation Kongress für angew. Chemie. 4. Berlin, 1901, (97–99).

Ellinger, A. Constitution der Indolgruppe im Eiweiss. 2. Mitt: Synthese der Indol-Pr-3-propionsäure (Neneki's Skatolessigsäure). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2884–2888).

——— Indolbildende Gruppe im Eiweiss und die Quelle der Kynnrensäure. Königsberg, Schr. physik. Ges., 45, 1904, (84-85).

Emmerling, O. Neuere Arbeiten auf dem Gebiete der Eiweisskörper und ihrer Spaltungsprodukte. Biochem. Centralbl., Leipzig, 1, 1903, (33–37, 81–84).

Fano, G. ed Enriques, P. Sui cosidetti composti salino-proteici. Roma, Rend. Acc. Lincei, (ser. 51, 12, i, 1903, 491-501); ii, 1903, (3-13).

Fischer, E. Synthese von Polypeptiden. IX. Chloride der Aminosäuren und ihrer Acylderivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (605-619).

XI.—I. Alanyl-glycin und Leucyl-alanyl-glycin; von W. Axhausen.

2. Leucyl-glycin und Alanyl-leucyl-glycin; von A. Brunner.

3. Glycyl-glycin; von W. Brunner.

4. Glycyl-alanyl-leucin. Leucyl-alanyl-glycin; von Otto W.

4. Optisch active a-Brompropionsäure; von O. Warburg.

5. Leucyl-isoserin; von W. F. Koelker.

6. Derivate der a-Aminobuttersäure; von K. Raske.

7. Dipeptide des Phenyl-glycins mit Glycocoll, Alanin, Asparagin und Asparaginsäure; von J. Schnidlin. Lichigs Am. Chem., Leipzig, 340, 1905, 1123–201).

XIII. Chloride der Aminosauren und Polypeptide und ihre Verwendung zur Synthese. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2914–2925).

und Abderhalden, E. Hydrolyse von Proteinstoffen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (540-541).

Verhalten verschiedener Polypeptide gegen Pankreasferment. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1905**, (290-390).

Verhalten verschiedener Polypeptide gegen Pankreassaft und Magensaft. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (52-82).

und Kautzsch, K. Synthese von Polypeptiden. XII. Alanyl-alanin und Derivate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2375–2385).

4000

Fischer, E. und Suzuki, U. Synthese von Polypeptiden. X. Polypeptide der Diamino-und Oxyamino-Säuren. l.c., (4173-4196).

Fleurent, E. Blanchiment des farines. Paris, C.-R. Acad. spi., **139**, 1204, (945–946).

Galeotti, G. Gleichgewichte zwischen Eiweisskörpern und Elektrolyten. 1. Mitt. Gleichgewicht im System: Eieralbumin, Ammoniumsulfat, Wasser. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (461-471, mit 2 Taf.).

Gümbel, T. Verteilung des Stickstoffs im Eiweissmolekül. Beitr. chem. Physiol. Braunschweig, 5, 1904, 297– 312.

Haslam, H. C. Separation of proteids. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (267–298).

Heffter, A. Wirkung des Schwefels auf Eiweisskörper (mit M. Hausmann). Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (213–233).

Kossel, A. Neuere Ergelmisse der Eiweisschemie. (mit H. D. Dukin, M. Soave und J. Wakemann). Berliner klim. Wochenschr., 41, 1904, (1065– 1068).

Kutscher, Fr. Eiweisskörper, Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 38, 1903, (111-134).

Landsteiner, K. und Uhlirz, R. Adsorption von Eiweisskörpern. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 40, Originale, 1905, (265-270).

Loew, O. Konstitutionsfrage der Eiweisskörper, ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (604-605).

Malfitano, G. Unités physiques de la matière albuminoïde et le rôle de la chaux dans leur coagulation. Paris, C.-R. Acad. sei., 141, 1905, (503-504).

Mohr, O. Der gegenwärtige Stand der Eiweisschemie. Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (92-94); Berichtigung. Ebenda, (112).

Neuberg, C. Einige Resultate der modernen Eiweissforschung für die Physiologie und Pathologie. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905, (1189– 1191).

und Milchner, R. Bindung der Kohlehydratgruppe in den Eiweisskörpern. l.c., 41, 1904, (1081–1081).

Neumann, W. Peptone. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (216-251).

Ohnmais. Chemismus der Kombinationsfärbungen. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 43, 1903, (563–565).

Partheil, A. Ergebnisse der biologischen Eiweissuntersuchung in ihrer Anwendung auf die gerichtliche und Nahrungsmittelchemie. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (923–927).

Raikow, P. N. Zustand des Schwefels in den Eiweisskörpern. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (900-901).

Raske, K. Ueberführung der β-Vinylacrylsäure in Aminosäuren.—Polypeptide, Derivate der α-Aminobuttersäure. Diss. Berlin, 1905, (31).

Rautenberg, F. Verhalten von Eiweisslösungen zu den Lösungen einiger Metalloxdye und zu den Metalloxydhydraten. Diss. Rostock, 1902, (31).

Robertson, T. B. Ionenproteidverbindungen. I. Einfluss von Elektrolyten auf die Frequenz des Herzschlages. Arch. ges. Physiol., Bonn, 110, 1905, (610-624, mit 2 Taf.).

Rohde, E. Farbenreaktionen der Eiweisskörper mit p-Dimethylaminobenzaldebyd und anderen aromatischen Aldebyden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (161–170).

Rothera, C. H. Stickstoffbindung im Eiweiss. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (442-448).

Schilling, F. Bestandteile und Konfiguration der Eiweisskörper. Zentralbl. Stoffwkraukh., Göttingen, 5, 1904, (363–370).

Siegfried, M. Peptone. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (252-257).

Spiegel, L. Kondensation von Eiweissspaltprodukten. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 1I, 1, 1905, (112-111).

Bildung höherer Eiweisskörper aus Peptonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2696-2702).

Umber, F. Abänderung chemischer Eigenart durch partiellen Eiweissabbau im Körper. Berlinerklin, Wochenschr., 40, 1902, (885-888). Vermer, P. D. Présence des albumose dans le sang et leur disparition au contact de la paroi digestive. L'indice d'or des matières protéiques. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, **42**, 1901, (169-170).

Walther, J. Synthese von eiweissartigen Stoffen aus Kohlensäure. Zs. Kohlensäurelnd., Berlin, **9**, 1903, (326-328, 361-363, 403-105, 413-444).

4010 ANIMAL PROTEINS.

- Abderhalden, E. Bergell, P. und Dörpinghaus, T. "Kohlehydratgruppe" des Serunglobulins, des Serumalbumins und des Eieralbumins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (530-534).

—— und Le Count, E. R. Monoaminosäuren des Keratins aus Gänsefedern. l.c., 46, 1905, (40–46).

und Pregl, F. Üeber einen im normalen menschliehen Harn vorkommenden, schwer dialysierbaren Eiweissabkömmling. *l.c.*, (19-23).

— — Monoaminosäuren des kristallisierten Eieralbumins. l.e., (24 - 30).

und Rostoski, (). Der Bence-Jones'sche Eiweisskörper. l.e., (125-135).

Monoaminosäuren des Keratins aus Pferdehaaren. l.c., (31–39).

Blecher, C. Apparat zum Lösen und Filtrieren grosser Quantitäten Gelatine, Agar-Agar u. s. w. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (245-246).

Borkel, C. Die peptischen und tryptischen Verdauung des Eiweisses. Diss. Leipzig, 1903, (13).

Brunner, A. Hydrolyse des Blutfibrius. Synthese von Polypeptiden. Diss. Berlin, 1905, (52).

Burian, R. Zu den Versuehen von Kutscher und Seemann über die Oxydation der Nucleinsäuren mit Calciumpermanganat. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1905, (494–496).

Zu den Permanganatversuchen von Kutscher und Seemann. l.c., 45, 1905, (351-351).

Cohn, M. Darstellung kristallinischer Eiweissstoffe. *l.c.*, 43, 1904, (11-13). Devaux, H. Membranes de coagulation par simple contact de l'albumine avec l'eau; application au protoplasma. Bordeaux. Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1901, (31-38).

Ehrmann, R. Peroxyprotsäuren. Diss. Strassburg i. E., 1903, (28).

Filehne, W. und Biberfeld, J. Aufnahme von Wasser und Salz durch die Epidermis und über die Hygroskopizität einiger Keratingebilde. Beitr. ehem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (449-460).

Gaehtgens, W. Einfluss hoher Temperaturen auf den Schmelzpunkt der Nährgelatine. Diss. Strassburg i. E., 1904, (44).

Galler, H. Hämatin und seine Spaltungs-Produkte. Diss. Tübingen, 1902, (47).

Grutterink, A. und Graff, C. J. Weevers de. Eine krystallinische Harnalbumose. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (472–481).

Haas, K. Hämatin, Diss. Tübingen, 1905, (XHH+126).

Hardy, W. B. Colloidal solution. The globulins. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (251–337).

Harries, C. Spaltung des Caseins vermittelst Ozon. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2990-2992).

Hassack, K. Galalith. [Kaseinpräparat.] Warenkunde, Wangen i. B., 1, 1905, (43-49).

Henze, M. Hämocyanin, Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. 43, 1904, (290–298).

Ergebnisse der neueren chemischen Arbeiten auf dem Gebiete des Blutfarbstoffes. Schmidts Jahrb, ges. Med., Leipzig, 274, 1902, (229-232).

Hepter, J. und Marchlewsky, L. Blutfarhstoff. Formel des Hämins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1901, (65–69).

Heubner, W. Zur Fibrinoglobulinfrage. l.c., 45, 1905, (355-356).

— Mytolin, ein Eiweisskörper aus Muskeln. Arch. exper. Path., Leipzig, **53**, 1905, (302-312).

Spaltung des Fibringens bei der Fibringerinnung. Diss. Strassburg, 1903, (15). Hiller, R. Die Absorptionsstreifen des Blutes und seiner Derivate im Ultraviolett. Diss. Rostock, 1904, (32, mit 5 Taf.).

Holst, G. von. "Serosamucin", eine Mucinsubstanz in Ascitestlüssigkeit und Synovia. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (145-155).

Hüfner, Gusztáv u. Reinbold, Béla. Absorptiometrische Bestimmungen der Menge des Stickoxyds, die von der Gewichtseinheit Methänoglobin gebunden wird. (Ungarisch) Orv.-Termt. Ert., Kolozsvar, I. Orv. sz., 26, (1904), 1905, (105-111).

Hugounenq, L. Les conquêtes récentes de la Biologie dans le domaine du chimisme intestinal. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905. (1984-1091).

Huiskamp, W. Zur Fibringlobulinfrage. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (182-197).

Vorhandensein von Fibringlobulin im Fibrinogenlösungen. (Holländisch Utrecht, Onderz Physiol. Lab., (ser. 5). **6**, 1905, (197-201).

Zur Fibringlobalinfrage und Erwiderung. Hopp:-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (273-279).

Fällung des Serumglobulins im Blutserum mittels Essigsäure. *Le.*, 1394–400); (Holländisch) Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (ser. 5), **6**, 1905, (202–209).

Hunter, Andrew. Chemical specificity of precipitius J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (327-342)

Inouye, K. Vorkommen einer Lävulinsäure bildenden Atomgrappe in Nucleinsäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg. 42, 1901, (117-120).

und Kotake, Y. Darmnucleinsäure. l.e., 46, 1905, (201-205).

Knoch, C. Kasein, seine Herstellung und Verwertung. MolkZtg, Hildesheim, 17, 1903, (993-994, 1013-1011).

Kobert. Hämocyaniu. Rostock. Sitz-Ber. natf. Ges., 1903, (XXI-XXXIV).

Kossel, A. Bildung der Protamine im Tierkörper. Hoppe Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (317-352).

(D-7195)

Kossel, A. and Dakin, H. D. Protamines. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (755-756).

Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (407–415).

Küster, W. Hämatin. *l.e.*, 44, 1905, (391–421).

Kutscher, Fr. Zur Abwehr. [Betr: "Oxydation von Nucleinsäuren mit Calciumpermanganat."] l.c., 44, 1905, (317-319); 46, 1905, (305-306).

und Schenck, M. Oxydation von Eiweissstoffen mit Calciumpermanganat. (Oxydation von Leim.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (455-459).

Oxydation der Thymusnucleinsäure mit Calciumpermanganat. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (309–316).

Langstein, L. Kohlehydratbildung aus Eiweiss. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. I. 1904, (453–496).

Kohlehydratgruppe des Serumglobulins, des Serumalbumins und des Eieralbumins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (171–174).

Laxa, O. Einwirkung der Milchsäure auf Kasein und Parakasein. Milchw. Zeitralbl., Leipzig, 1, 1905, (538-547).

Levene, P. A. Spaltung der Gelatine. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (8-14, 99-100).

Levites, S. Desamidoalbumine. *l.c.* **43**, 1901, (202–206).

Lotmar, Fritz. Albumosen des krystallisierten Serumalbumins. D Strassburg i. E., 1904, (31).

Lumière, A., Lumière, L. et Chevrotier, J. Préparation et propriétés d'extraits protoplasmiques de globules du sang. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (142-143.

Maksimovič, S. Une des albumines du sérum du sang de vache. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (931-940). Mandel, J. A. und Levene, P. A. Darstellung und Analyse einiger Nucleinsäuren. 11. Mitt. Nucleinsäure der Kuhmilehdrüse. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, 155-158.

Marchlewski, L[eon]. Identität des Cholehämatins, Bilipurpurius und Phylloerythrins. l.c., 43, 1904, 207 210, 464–468).

Ursprung des Cholehämatins (Bilipurpurins). l.e., 45, 1905, -(466-467).

Mellanby, J. Globulin. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (338-373).

Mezger, O. Hämatin. Reduction der Hämatinsäuren und Versuch zur Synthese des partiellen Anhydrids der dreibasischen Hämatinsäure. Diss. Tübingen, 1902, (48).

Micko, K. Hydrolyse des Fleischextraktes, Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (393-415).

Mörner, K. A. H. Das "\(\beta\)-Hämin". Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (542-547).

Brenztraubensäure unter den Spaltungsprodukten der Proteinstoffe. l.c., 42, 1904, (121–131).

—— Ist α-Thiomilchsäure ein unmittelbares Spaltungsprodukt der Proteinstoffe? l.e., (365–370).

—— Bemerkungen zu dem Aufsatze Oswalds "Untersuchungen über das Harneiweiss". Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1904, (521– 533).

Müller, Fritz. Autipeptone. Diss. Leipzig, 1903, 32).

Orgler, A. Entstehung von Aceton aus krystallisirtem Ovalbumin. [Internationale Beiträge zur inneren Medicin. 2.] Berlin, 1902, (411-414).

Oswald, A. Harneiweiss. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (234-241).

Ostwald, W. Einfluss von Säuren und Alkalien auf die Quellung von Gelatine. Arch. ges. Physiol., Bonn, 108, 1905, (563-589); 109, 1905, (277-288).

Otori, J. Spaltung des Pseudomucins durch starke siedende Säuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (453–460); **43**, 1904, (74–85).

Otori, J. Oxydation des Pseudomucins und Caseins mit Calcium-permanganat. *L.c.*, 43, 1904, (86–92).

Panormov, A. Columbine, une des albumines du blanc des œufs de pigeon. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (915-923).

Albumines des œnfs de canard. (Russ.) l.c., (923–930).

Piettre, M. et Vila, A. Méthémoglobine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, +1350-1352).

Robertson, T. B. Influence of electrolytes upon the toxicity of alkaloids. Berkeley, Univ. Cal., Pub. Physiol., 2, 1905, ([159]-162).

Ruitinga, P[ieter]. Die Anwendung der biologischen Eiweissreaktion. (Holländisch) Ned. Tijdschr. Geneesk., Amsterdam, 41, 2, 1905. (169–181).

Sadikoff, Wl. S. Tierische Leimstoffe. 4. Mitt. Verhalten gegen Salzlösungen und Sänre. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (387-394).

Scheermesser, F. W. Peptische Verdauung des Leims. Diss. Leipzig, 1903, (68).

Schnorf, O. Physikalisch-chemische Untersuchungen physiologischer und pathologischer Kuh-Milch. Schweiz. Arch. Tierheilk., Zürich, 46, 1904, (197– 237, 249–281).

Seemann, J. Oxydation von Leim und Hühnereiweiss mit Calciumpermanganat. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (229–264).

Siegfried, M. Glutokyrin. l.c., 43, 1901, (41-15).

Sikes, Alfred W. Globulin of "albuminous" urine. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (101-105).

Skraup, Zd. H. Hydrolyse des Caseins durch Salzsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904. (274–296).

Steinegger, R. Ammoniakverfahreu zum Nachweise von Ziegenmilch in Kuhmilch, Landw, Jahrb, Schweiz, Bern, 18, 1904, (221–222); Schweiz, Milchztg, Schaffhausen, 30, 1904, (No. 23).

Steudel, H. Thymasnucleinsäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (165–170); **43**, 1904, (402–405); **46**, 1905, (332–336).

Sutherland, W. A dynamical theory of diffusion for non-electrolytes and the molecular mass of albumin

[$C_{1426}H_{2364}N_{359}O_{482}S_{15}$] Phil. Mag., London, (Ser. 6), **9**, 1905, (781–785).

Uhlik, M. Heteromorphismus des Pferdsblut-Hämoglobines, Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (64-88, mit 1 Taf.).

Vernier, P. D. Présence des albumoses dans le sang et leur disparition au contact de la paroi digestive. L'indice d'or des matières protéiques. Schweiz. Wochenschr. C'hem., Zürich, 42, 1904, (169-170).

Ville, J. et Derrien, E. Sur une combinaison fluorée de la méthémoglobiue. *l.e.*, (1195-1197; 1549-1551). [Erratum (1427).]

Wohlgemuth, J. Hydrolyse des Leberproteïds. [Nucleoproteïd.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (1362– 4364).

Nucleoproteid der Leber. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (519-523); **44**, 1905, (530-539).

Zaleski, J. Verbindungen des Mesoporphyrins mit Eisen und Mangan. *l.e.*, 43, 1904, (11-17).

Zanetti, C. U. Sull'ovimucoide e sieromucoide. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (160-164).

Ziemke, E. Werth des alkalischen Hämatoporphyrins für den forensischen Blutnachweis. VierteljSchr. gerichtl. Med., Berlin, (3. Folge), 22, 1901, (231– 234).

4020 VEGETABLE PROTEINS.

Abderhalden, E. und Herrick, J. B. Zusammensetzung des Conglutins aus Samen von Lupinus. Hoppe-Seylers (p-7195)

Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (479–485).

Abderhalden, E. und Reinbold, B. Die Monoaminosäuren des "Edestins" aus Sonnenblumensamen und dessen Verhalten gegen Pankreassaft. l.e., 44, 1905, (281–293).

— Abbau des Edestins aus Baumwollsamen durch Pankreassaft. l.c., **46**, 1905, (159–175).

— und Rona, P. Zusammensetzung des "Eiweiss" von Aspergillus niger bei verschiedener Stickstoffquelle. l.e., (179-186).

und Rostoski, O. Die Monoaminosäuren des "Edestins" aus Baumwollsamen und dessen Verhalten gegen Magensaft. l.c., 44, 1905, (265–275).

sammensetzung von aus Kiefernsamen dargestelltem Eiweiss. *l.e.*, **45**, 1905, (473–478).

Balland. Blanchiment des farines par l'électricité. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (822-823).

Beulaygue. Méthode de dosage des matières protéiques végétales. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (413-416).

Mack, W. R. Vorkommen von Pepton in Pflanzensamen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (259-273).

Małyszczycki, E. Tourbes polonaises. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (897-905).

Prianischnikow, D. Einwirkung von 4" o Schwefelsäure auf pflanzliche Proteinstoffe und deren Zerfall in der lebenden Pflanze. Vortrag. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (804–808).

Ritthausens Klassifikation der pflanzlichen Proteinkörper. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (15–27).

Einwirkung von 4 prozent. Schwefelsäure auf das Legumin. l.c., (27-40).

Sellier, E. Einwirkung des Kalkes auf gewisse Stickstoffsubstanzen der Rübensäfte. [Eiweiss-Stickstoff.] Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 11, 1903, (1174–1175, 1201–1202).

Sellier, E. Jus de betteraves. [Proteide.] [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (27).

Shiga, K. E nige Hefefermente. 1. Fermestative I myandhug der Nuch inbasen. 2. Vorkommen von Arginase in Hefe. Hoppe Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, 1502–507).

Winterstein, b. Die aus Ricinussamen darstellbaren Eiweisssubstanzen. Le, 45, 1005, 160-76).

und Pantanelli, E. Die bei der Hylrolyse der Liweissanbstanz der Lupinensatien entstehenden Monoaninosäuren 1. n. (61-68).

. Zaleski, W. Eiweissbildung in reifenden Samen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (126-133).

WHEAT PROTEINS.

Abderhalden, E. und Samuely, F. Zusammensetzung des "Gliadins" des Weizenmehles. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Cliem., Strassburg, 44, 1905, (276-283).

Fleurent, E. L'action exercée par différents agents physiques et chimiques sur le glurra des farines de blé; conditions du dosage de cet elément. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905. (129-135, 195-1 %, 238-241, 276-279, 509-312).

Hayashi, II. Die Peptischen Spaltung produkte des Weizenklebereiweisses Artolin. Arch. exper. Path., Leipziz, 52, 1905, 289-314).

König, und Rintelen, P. Die Proteinstoffe des Weizenklebers und seine Beziehungen zur Backfahigkeit des Weizenmehre. I Die Proteinstoffe des Weizenmehre. II. Beziehungen zwischen den Klobergehalt und der Backfähigkeit eines Weizenmehles. Zs Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (401–407, 721–728).

Lindet et Ammann, L. Influence des éléments de la farine bise sur l'extraction du gluten e sur la panific tion. Paris. (-it. Acad. sei , 141, 1905, (56-58); Ama. chim. avalyt , Paris, 10, 1905, (45) | 1500

Osborne, T. B. und Harris, I. F. Die Protein or ier des Weizenkornes. I Das in Ykohol lö liche Protein und sein Glutam ossiure gehalt. | Cebers. | Zs. anal. C. e. , Wesbalen, 44, 1905, (516-525).

COLOURED COMPOUNDS. 5000 GENERAL.

Armstrong, H. E. and Robertson, W. The significance of optical properties as

hydrazones—oximes—diazo-derivatives; a contribution to the theory of the origin of colour and to the chemistry of nitrogen. London, J. Chem Soc., 87, 1905, (1272-1297); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (180-181).

Biltz, W. Herrn P. D. Zacharias zur Entgegnung. (Betr. Theorie des Färbevorgangs.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (184-187).

Zur Theorie des Färbevorganges. 2. Messungen über die Bildung anorganischer Analoga substantiver Farbungen. (Mitt. K. Utescher.) 3. Zustandsalfinität einiger Schwefelfurb-toffe. (dit P. Behre.) l.c., (2963–2977); Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1905, (46-63).

Zur Theorie des Färbevorganges. IV. Farblacke. (Mit K. Utescher.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 4143-4149).

Fischer, H. Kolloïdale Natur der Starkekorner und ihr Verhalten gegen Farbstoffe. Bot. Centralbl., Leipzig, Beihelte, 18, 1905, Abt. I, (109-432).

Foa, J.—Cromofori, cromogeni e materie coloranti.—Napoli, Rend. Acc. sc., (ser. 3), 9, 1903. (117-135).

Fox, K. Farbereivo gänge. J. Dichroismus der gefärbten Fasern. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905. 257–2594.

Georgievics, G. von. Theorie des Färb-prozesses. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Ber n. 1904, (851-862).

Hantzsch, A. The constitution and colour of diazo- and ago compounds. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1405, (289-295)

Hartley, W. N. Observations on chemical structure and those physical properties on which the theory of colour is based. London, J. Chem. Scc. 87, 1905, (1822-1831); [abstract] London, Proc. Chem. Soc. 21, 1905, (167).

Heermann, P. Farbereiprozesse.
Hl. Beizen-Konzentration und Beizenaufnahme bei der primären Metallbeizung. IV. Die zinnekonomische
Frage und die repetierte Zinnbeizung.
V. Basizitat. Basizitatszahl und ibre
Rolle bei der primären Metallbeizung.
VI. Beiztheorieen und generelle Vorgange bei der primären Metallbeizung.

VII. Fixationsformen der primären Metallbeizungen. VIII. Die repetierten Eisen-, Chrom- und Tonbeizungen. 1X. Per Zinn-Phosphat- Prozess. Färberztg, Berlin, 14, 1903, (335–339, 350–352, 417-423); 15, 1904, (76–78, 85–91, 108–412, 165–170, 183–188, 197–200, 214–219, 325–327, 345–347); 16, 1905, (66–70, 323–326, 340–343).

Heeman, P. Richtigstellung des Knapsteinschen Einwandes gegen meine Arbeit. Beiztheorieen und generelle Vorgänge bei der primären Metallbeizung. L.c., 15, 1904, (284).

Justin-Mueller, Ed. Färbevorgänge. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (14–16).

Färbevorgänge. A. Absorptionsfärbevorgänge. B. Adhäsionsfärbevorgänge. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (862–874).

Kapff, S. Beizen der Wolle mit saurem chromsaurem Kali. Leipziger Monatschr. Textilind., 19, 1904, (664-666, 734-735, 805-806).

Kehrmann, F. Farbige und farblose Diimine Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905. (3777–3778).

Knapstein, C. Beizen in der Seidenfärbeiei: Ein Einwand gegen die Arbeit des Herru P. Heermann: Beiztheorien und generelle Vorgänge bei den primären Metallbeizungen. Färberztg, Berlin, 15, 1904. (248-250).

Knecht, E. Färbevorgänge. Eine Erwiderung an Herrn Justin-Mueller. Zs. Farbenchem., Sorau, **4**, 1905, (138–140).

König, E. Lichtempfindlichkeit der Leukobasen organischer Farbstoffe und ihre Anwendung zur Herstellung photographischer Bilder. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76 (1904), H, 1, 1905, (94-96).

Linder, E. and Picton, H. [Dyeing, a phase of coagulation.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1906-1936); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (240-241).

Ney, W. Zusammenhang von Farbe und Konstitution bei tautomeren Verbindungen untersucht an den Fluorenoxalsäurecste n. Diss. Tübingen, 1904, (V+51).

Ohnmais. Chemismus der Kembinationsfärbungen. Zur Kenntnis der

Eiweissstoffe, Sudd. ApothZtg, Stuttgart, 43, 1903, (563-565).

Pringsheim, H. H. Gefärbte und ungefärbte Diimine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1405, (3354–3356).

Ružička, V. Theorie der vitalen Färbung, Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig, 22, 1905, (91–98).

Schmidlin, J. Comparaison thermochimique entre rosanilines et leucanilines. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (542-544).

La constitution des sels de rosanilines et le mécanisme de leur transformation. l.e., (602-601).

Les tétraoxycyclohexanerosanilines. l.c., (676).

— L'action des basses températures sur les matières colorantes. l.c., (731-732).

La théorie des matières colorantes. l.c., (871-873)

Smedley, Ida. Origin of colour. Derivatives of fluorene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1249-1256); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (221).

Stobbe, H. Chemische Lichtwirkung und Chromatropie. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), H. 1. 1905, (63-65).

Szabrański, W. Théoric des natières colorantes organiques (Polonais) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905. (886-892, 905-913).

Wahl. Progrès réalisés dans le domaine des matières colorantes en 1902 Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 17, 1903, (881-889).

Zacharias, P. D. Hrn. W. Biltz zur Entgegnung. [Betr. Theorie des Färbevorgangs.] Berlin, Per. D. chem. Ges., 38, 1905, (816).

5010 COLOURED SUBSTANCES NOT DYESTUFFS.

Alway, F. J. and Gortner, R. A. The molecular weights of the yellow nitroso compounds. Amer. Chen. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (400-403)

Decker, H. und Solonina, B. [Ethers of dithymolylamine at d of thymoquinone-thymolymide.] Berlin, Fer. D. chem. Ges., 38, 1905, (64-68).

nitrosées du thymole. (Russ.) St. Peter-

burg, Žurn. russ. fiz.-ehim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1564-1565); **37**, 1905, (123-129); St. Peterburg, 1905, (10).

Graebe, C. [Alizarine dimethyl ether.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (152-153).

Jackson, C. L. und Clarke, L. [Roso-evanine, C₁₄H₁₄O₄. Formed by the action of boric and sulphuric acids on curcumin.] *l.e.*, (2711–2712).

Lidov, A. P. et Gulinov, G. N. Sur un pigment vert de la lignine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-ehim. Obšč., 36, 1904, (proc -verb. 202-205).

Roemwolt, G. Natur der farblosen und farbigen Derivate des Succinylobernsteinsäureäthers. Diss. Würzburg, 1902, (75).

Sachs, F. und Sachs, L. [Methyl-4-dimethylaminophenylcarbinol.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (511-517).

Tschugzeff, L. Complexe Verbindungen organischer Imide. Succinimid-kupfer-Derivate. *I.e.*, (2899-2914).

Vorländer, D. [Piperonal hydrochlorides and hydrobromide.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, (1–80).

Willstätter, R. und Kalb, L. [Sodium salt of diphenoquinhydrone violet coloured.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1232-1241).

Flavonols.

Berstein, J., Fraschina, C. und Kostanecki, St. von. [3',4'-Dioxyflavonol and derivatives—yellow substances.] *l.e.*, 2177-2182).

Edelstein, Anna und Kostanecki, St. von. [4'-Oxyflavanone and derivatives yellow substances.] l.c., (1507-1509).

Gutzeit, A. und Kostanecki, St. von. 3' - Oxyflavonol, 3' - methoxyflavonol and 2'-oxy-3-methoxychalkone yellow compounds, J.e., (933-935).

Kostanecki, St. von und Rudse, Fr. [3,4,3',4'-Tetraoxyflavonol and derivatives—yellow compounds.] *Lc.*, (935-938).

Fulgides.

Stobbe, H. [Coloured phenyl and phenylmethyl fulgides, also tri and tetraphenylfulgenic acids.] *l.e.*, (3673–3682).

Stobbe, H. [Yellow dimethylphenyl and dimethyl-p-tolyl fulgides.] *l.c.*, (3893–3897).

and red furyldimethyl, furyldiphenyl and difuryl fulgides.] l.c., (4075-4081).

— und Küllenberg, A. [αo, and p-nitrophenyldiphenyl fulgides — orange red substances.] l.c., (4080– 4087).

und Leuner, K. [Yellow steroisomeric dimethylamylfulgides.] *l.e.*, 3897-3903).

NATURAL PIGMENTS.

Arcichovskij, V. Zoopurpurin, ein neues Pigment der Protozoa (Blephisarma lateritium [Ehrb.]. Arch. Protistenkunde, Jena, **6**, 1905, (227-229).

Griffiths, A. B. Composition of certain invertebrate pigments. Chem. News, London, 91, 1905, (90-91).

On Micrococcus glutinis: a new chromogenic microbe. [The composition of the pigment produced when the microbe is grown on gelatin.] l.c., (97-98).

Lidov, A. P. et Gulinov, G. N. Un pigment vert de la lignine. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 202-205).

Marchlewski, L. and Matejko, Wł. Bixin, the colouring matter of *Bixa* orleana. I part. Kraków, Bull. Intern. Acad., **1905**, (745-753).

Onfroy, P. Recherches des matières colorantes dans les absinthes. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 20, 1904, (99-104); Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (59-62).

Staal, J. Ph. [Identität des Skatalroths mit Urorosein und] die Muttersubstanz des s.g. Skatalroths im normalen Menschenharn. (Holländisch) Utreeht, Onderz. Physiol. Lab., (Ser. 5), 6, 1905, (156-196); Arnhem, 1905, (49).

Wolff, H. Melanotische Pigmente. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, 476–488).

Phaeophycaea colours.

Molisch, H. Brauner Farbstoff der Phaeophyceen und Diatomeen. Bot. Ztg, Leipzig, 63, Abt. 1, 1905, Originalabhandlungen, (131–141). Tswett, M. Kritische Bermerkungen zu Molischs Arbeit über die Phaeophyceen-Farbstoffe. l.c., Abt. 2, 1905, 273-278).

Blood pigments.

Buraczewski, J. et Marchlewski, L. La matière colorante du sang et la chlorophylle. (Polish) Kraków, Rozpr. Akad., 44 A, 1904, [1905], (258-262).

— Blutfarbstoff. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (410–414).

Freund, M. Beziehungen des Blutfarbstoffs zum Blattfarbstoff. Frankfurt a. M., Jahresber. physik. Ver., 1903–1904, 1905, (42–43).

Goldmann, H. und Marchlewski, L. Blutfarbstoff. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (415–416).

Hetper, 1. und Marchlewski, L. Blutfarbstoff. l.e., 45, 1905, (176-182).

— — — The blood colouring matter. Kraków, Bull. lutern. Acad., 1905, (279–285).

Hansen, F. C. C. Eisenhämatein, Chromalaunhämatein, Tonerdealaunhämatein, Hämateinlösungen und einige Cochenillefarblösungen. Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig, **22**, 1905, (45-90).

Henze, M. Arbeiten auf dem Gebiete des Blutfarbstoffes. Schmidts Jahrb. ges. Med., Leipzig, 274, 1902, (229–232).

Hetper, J. und Marchlewsky, L. Blutfarbstoff. Formel des Hämins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (65-69).

Marchlewski, L. Wahrscheinlichkeit der Identität des Phylloerythrins und Cholehämatins. *l.c.*, **43**, 1904, (207– 210).

Identität des Cholehämatins, Bilipurpurins und Phylloerythrins. l.e., (464–468); (Polish) Kraków, Rozpr. Akad., 44 A, 1904, [1905], (263–266).

Ursprung des Cholehämatins (Bilipurpurins). Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (466–467): Kraków, Bull. Intern. Acad., **1905**, (743–745).

Les progrès récents de la connaissance de la matière colorante du sang et de la chlorophylle. (Polonais)

('hem. pols., Warszawa, **5**, 1905, 797-806).

Milroy, J. A. Reduced acid haematin and some of its derivatives. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1905**, (1904), (xiixiv)

Preg1, F. Kohlenoxydhämochromogen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (173-181).

Riegler, E. Reagens zum Nachweis der verschiedenen Blutfarbstoffe oder der Zersetzungsprodukte derselben. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **43**, 1904, (539-544).

Zaleski, J. Verbindungen des Mesoporphyrins mit Eisen und Mangan. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (11-17).

Ziemke, E. Werth des alkalischen Hämatoporphyrins für den forensischen Blutnachweis. VierteljSchr. gerichtl. Med., Berlin, (3. Folge), 22, 1901, (231-234).

Chlorophyll.

Griffiths, A. B. On geranium chlorophyll. Chem. News, London, 91, 1905, (76).

Marchlewski, L. Chlorophyllchemie. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (422-426).

· Skatole Red.

Maillard, L. C. Chromogen des sogenannten Skatolrotes. (Berichtigung.) *l.c.*, **46**, 1905, (515–517).

Rössler, C. Skatolroth und ähnliche Harnfarbstoffe. Centralbl. inn. Med., Leipzig, **22**, 1901, (847–855).

Staal, J. Ph. Das Chromogen des sogenannten Skatolrotes im normalen Menschenharn. Hoppe-Scylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (236– 262).

5020 DYESTUFFS.

GENERAL.

Barbier, Ph. Nouvelles matières colorantes directes. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 75, 1905, (153-154).

Bernthsen. Die Teerfarbstoffe in neuerer Zeit. Färberztg, Berlin, 14, 1903, (158–163, 180–183, 203–208).

Binz, A. Verwendung der wichtigeren organischen Farbstoffe. Bonn, 1905, (VIII+43).

Binz, A. Fortschritte auf dem Gebiete der künstlichen organischen Farbstoffe insbesondere im Jahre 1903. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (321–327, 347–354).

Bucherer, H. Th. Die Teerfarbenchemie zu Beginn des 20. Jahrhunderts. Zs. angew. Chem, Berlin, 17, 1904, (1841–1851, 1873–1883, 1959).

Cain, J. C. and Thorpe, J. F. The synthetic dyestuffs and the intermediate products from which they are derived. London, 1905, (xv+405).

Chlopin, G. W. Die Resultate der Prüfung von 50 Teerfarbstoffen durch Versuche an Menschen und Tieren. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (169–172).

Dreher, C. Beizenfarbstoffe. Färberztg, Berlin, 14, 1903, (229-230).

Ehlert, W. Die Farben und ihre Töne. Technische Anleitung zum Anlegen, Mischen und Drucken von Tonfarben. Leipzig, 1905, (23, mit 6 Taf.).

Eibner, A. Natürlicher und künstlicher Krapplack. Techn. Mitt. Malerci, München, 22, 1905, (152-154).

Ersatzmittel. *l.c.*, (164-167).

farbstoffen. l.e., (174-178).

Friedlander, P. Teer- und Farbenchemie. Jahrb. Chem., Braunschweig, 14, 1904), 1905, (449-518).

Fortschritte der Teerfarbenfabrikation und verwandter Industriezweige. 1902-1904. Berlin, 1905, (VI+834).

Die organischen Vorprodukte der künstlichen organischen Farbstoffe. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (672-676).

Georgievics, G. von. Fortschritte der Tearfarbenfabrikation. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (902–905).

Gnehm, R. Organische Farbstoffe. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 3.] Berlin, 1905, (878-1214).

Krüss, P. Absorption organischer Farbstoffe im Ultraviolett. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (257–296, mit 5 Taf.)

Lauterbach, F. Geschichte der in Deutschland bei der Färberei angewandten Farbstoffe mit besonderer Berücksichtigung des mittelalterlichen Waidbaues. Leipzig, 1505, (V+113).

Liebermann, C. Beizenfarbstoffe. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (881–893); Färberztg, Berlin, 14, 1903, (197–199).

Meyer, Richard und Spengler, Oskar. Zur Constitution der Phtaleinsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1318-1333).

Pauli, R. Die elektrolytisch-organischen Farbstoffe und einige hieraus folgende Deduktionen. Zs. Textilind., Leipzig, 5, 1902, (385–386, 401–403).

Prud'homme, M. Nouveaux colorants hydraziniques. Mülhausen, Bull. Soc. ind., **75**, 1905, (155–156).

Les produits de réduction des oxyanthraquinoues. l.c., (415-420).

Reverdin, F. Revue des matières colorantes nouvelles au point de vue de leur application à la teinture. Monit. sci. Quesu., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (33-39, 244-250, 566-573, 819-824); 19, 1905, (194-201).

Schachtel, G. Zulässigkeit künstlicher Farbstoffe zum Färben von Lebensmitteln. [5. lutern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (1041–1048).

Schultz, G. Die organischen Vorprodukte der künstlichen organischen Farbstoffe. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (669–672).

Schwalbe, C. Farbstoffe, Bericht über das 1.-4. Vierteljahr 1904. Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1904, (631-640, 751-754, 783-785); **4**, 1905, (82-85, 106-109, 202-205, 222-226); . . . 1. Vierteljahr 1905. *l.c.*, (419-423, 443-415).

Wahl. Les matières colorantes nouvelles. Rev. gén. sci., Paris, 14, 1903, (1142-1151).

Walter, J. Erfahrungen eines Betriebsleiters. Hannover, 1905, (X+337, mit 12 Taf.).

Zerr, G. und Rübencamp, R. Handbuch der Farbenfabrikation. Lfg 2-21. Dresden, 1905, (33-672).

DYEING.

Biltz, W. Theorie des Färbevorganges. 1. Messungen über die Bildung

anorganischer Analoga substantiver Färbungen. (Mit K. Utescher.) 2. Ueber die Zustandsaffinität einiger Schwefelfarbstoffe. (Mit P. Behre.) Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1905, (46–63).

Buntrock, A. und Rauber, E. Schwächung der Baumwollfaser beim Färben mit Schwefelfarbstoffen. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (3-4, 21-22, 123-124).

Curtis et Lemoult, P. L'affinité des matières colorantes artificielles pour le tissu conjonctif. Paris, C-R. Acad. sei., 140, 1905, (1606-1608).

Delmart, A. Die Die Stück- und Kanungaru-Färberei in ihrem ganzen Umfange. Ein Praktisches Hilfs-, Lehrund Musterbuch für Färberei-Techniker Lfg 7-13. Leipzig, 1903-1904, (251-586).

Dreaper, W. P. Theory of dyeing. Part 11. Pseudo- and de- solution. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (223-228).

Dürsteler, W. Reaktionen von neueren künstlichen Farbstoffen auf der Faser. Färberztg, Berlin, **16**, 1905, (83-85).

Erdmann, E. Ursolfärberei (Färben von Rauchwaren). Zs. angew. Chem, Berlin, 18, 1905, (1377-1382).

Friedlander, P. Chemische Technologie der Spinnfasern. [Farbstoffe.] Jahrb. Chem., Braunschweig, 14, (1904), 1905, (519-529).

Georgievics, G. von. Abhängigkeit der Farbe und des Beizfärbevermögens der Oxyanthrachinone und ihrer Sulfosäuren von ihrer Konstitution. Zs. Farbenchen., Sorau, 4, 1905, (185– 192).

Göhring, C. F. Färberei von Fäden und Geweben. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (SitzBer. 211-233).

Hegel, S. Neuerungen auf dem Gebiete der Chrongerbung. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (950–961).

Herzfeld, J. Das Färben und Bleichen von Baumwolle, Wolle . . . Tl 2: Die Bleicherei, Wäscherei und Karbonisation. 2., Aufl. von F. Schneider. Berlin, 1905, (XVI+450).

Kirpitschnikoff, S. Oxydation der höheren Homologen des Anilins auf der Faser. Zs. Farbenchem., Sorau, **4**, 1905, (233–234); Textilztg, Braunschweig, **3**, 1905, (499–500).

Knecht, O. Reaktionen von neueren künstlichen Farbstoffen auf der Faser. Färbertztg, Berlin, **15**, 1904, (118–121, 134–139).

Lehne, Adf. Tabellarische Uebersicht über die künstlichen organischen Farbstoffe und ihre Anwendung in Färberei und Zeugdruck. Mit Ausfärbungen jedes einzelnen Farbstoffes und Zeugdruckmustern. ErgBd 2. Lfg 1.2. Berlin, 1905, (XVIII+1-32).

Lessing, J. Lichtechtheit. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (894–895).

Michaelis, L. Theorie des Färbeprocesses. Med. Woche, Berlin, 1901, (69-70).

Pappenheim, A. Zur Aufklärung der chemischen Natur des Weigertschen und Unnaschen Elastinfarbstoffes nebst Mitteilungen über Schnellfärbung des elastischen Gewebes und neue schnellfärbende Elastinfarbstoffe. Mit Fr. Pröscher. Monatshefte Derm., Hamburg, 39, 1904, (134-146).

Schaposchnikoff, W. und Minajeff, W. Das erhöhte Anfärben der mercerisierten Baumwolle und dessen Ursachen. Zs. Farbenchem., Soran, 4, 1905, (81-84).

Schmid. H. Anwendung der haltbaren Hydrosulfite in der Druckerei. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (609-613).

Sicherer, W. von. Farben und Färben. Natur u. Kultur, München, 2, 1905, (432-434, 453-456).

Sommerhoff, E. O. Färbungen der Derivate des Trinitrobenzols auf Seide und Wolle. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (209).

Theis, F. C. Färben der Baumwolle mit Schwefelfarbstoffen. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903. (387–390, 395–399).

Ullmann, G. Apparatefärberei. Berlin, 1905, (X+250).

Zacharias. P. D. Neuerungen auf dem Gebiete der Gerberei (Gerben mit Farbstoffen). [5. Intern. Kougress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (994–997).

Zerr, G. und Rübencamp. R. Handbuch der Farbenfabrikation. Lehrbuch der Fabrikation, Untersuchung und Verwendung aller in der Praxis vorkommenden Körperfarben. Lfg 1. Dresden, 1905. [Umschlagt. 1904], (32, mit 2 Tab.).

Formation of spots.

Georgievics, G. von. und Müller, A. Eine Fleckenbildung in Seidenstoffen. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (67-68, 75).

Gianoli, G. Die rötlichen Flecken auf mit Zinn beschwerten Seidenstoffen. ChemZtg, ('ötlien, 29, 1905, (1083-1084).

Göhring, C. F. Fleckenbildung auf Seidenstoffen. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (68-69, 76-77, 86-87).

Massot, W. Ursache der Fleckenbildung auf Seidenstoffen im Lichte der neuesten Untersuchungsergebnisse. Leipziger Monatschr. Textilind., 18, 1903, (23-24, 98-99); 19, 1904, (246-247, 311-315).

Sisley, P. Fleckenbildung auf Seidenstoffen. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (91).

ANTHRACENE DYES.

Bally, O. Neue Synthese in der Anthracenreihe und über neue Küpenfarbstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (194-196).

Freund, M. Neue Anthracenfarbstoffe. Frankfurt a. M., Jahresber, physik. Ver., 1903-1904, 1905, (44).

Lagodziński, K. 1,2-Anthrachinon.—
1. J,2-Nitrosoanthrol und dessen Derivate.—II. 1,2-Aminoanthrol und dessen berivate.—V. Ueberführung des 1,2-Triacetylaminoauthrols in 1,2-Aminoavyanthrachinon.—VI. 1,2-Anthrahydrochinon. VII. Ueberführung des 1,2-Anthrahydrochinons in Alizarin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, 59-89.

Maffezzoli, F. Anthrachinon-orthodicarbonsäureanhydrid. [Versuche zur Darstellung eines Anthrachinonindigos.] Diss. Freiburg i. Br., 1904, (48).

Sachs, H. Derivate des Anthrachinons. Diss. Freiburg i. Br., 1904, (36).

AZO DYES.

Alway, F. J. und Bonner, W. D. Umlagerung der Azoxybenzaldehyde. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, [2518-2520).

Bosch, E. Aethylbenzylanilin. [Azofarbstoff C₂₅H₂₃OX₃.] Diss. techn. Hochschule. München, 1904, (48).

Busch, M. und Bergmann, Ed. o-Aminoazofarbstoffe. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (105-113).

Heidenhain, M. Anwendung des Azokarmins und der Chromotrope. Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig, **22**, 1905, (337–343).

Julius, P. Die angeblichen Azofarbstoffe aus $\beta\beta$ -Dinaphtol. Zs. Farbenchem., Sorau, **4**, 1905, (12).

Kalb, L. Diphenochinon und Derivate des Diphenochinondiimins. [Λzofarbstoffe.] Diss. München, 1905, (86).

Kehrmann, F. Azoxonium-Verbinduugen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2952–2962, 3604–3607).

Logothetis, A. Azo- und Amidoazokörper. Diss. Halle a. S., 1905, (88).

Morgan, G. F. and Richards, F. E. Azo-colouring matters derived from antetrahydro-α-naphthylamine. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (652-654).

Noelting, E. and Kopp, E. Amido-p-dichlorbenzol. [Azofarbstoffe.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3506-3515).

Paul, L. Systematik der Azofarbstoffe. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1809-1816).

Pauli, R. Synthese der Azofarbstoffe auf Grund eines symbolischen Systems. Leipzig, 1904, (XXVIII+528).

Schultz, G. Welche einheitliche Nomenklatur ist für die komplizierten Azofarbstoffe (Polyazofarbstoffe) zu empfehlen? [5. Intern. Kongress für angew. Chemic. 2.] Berlin, 1904, (877–881).

Streitberger, F. Einfluss ungesättigter Seitenketten auf das Kuppelungsvermögen von Phenolen und die Färbung der resultierenden Oxyazoverbindungen. Diss. Göttingen, 1904, (72.

Teichner, H. Constitution der Oxyazokörper. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3377-3380).

Urich, W. Oxazinverbindungen. Einige substantive Farbstoffe der Oxazobreihe. Indolfarbstoffe. Diss. Basel, 1904, (59±1). Wedekind, E. Azofarbstoffe der Santoninreihe. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (979– 984).

DIAZO DYES.

Battegay, M. Hystazarin. Ersatz von negativen Gruppen durch Hydroxylgruppen in orthosubstituierten Diazoniumsalzen. Diss. Basel, 1904, (80).

Busse, F. Disazoverbindungen des Paraphenylendiamins. Diss. Tübingen, 1905, (64).

Flachslaender, J. Nitroäthylbenzole und daraus hergestellte Tetrazofarbstoffe. Diss. techn. Hochschule, München, 1902, (24).

Hantzsch, A. Syndiazotate als primäre Producte der Reaction zwischen Nitrosobenzolen und Hydroxylamin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2056–2062).

Ichenhäuser, E. Einige Disazofarbstoffe aus Phenol und Kresolen. Diss. München, [1905?] (40).

Kielbasinski, W. Kombination von Gelbholzextrakt mit Diazoverbindungen. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (109).

Schmidt, O. Neue Bildangsweise von Diazoverbindungen und eine allgemeine Methode zur Constitutionsbestimmung von Azofarbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3201-3210, 4022-4023).

Schwalbe, C. Haltbarkeit des diazotierten Paranitranilins. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905, (433–438); Textilztg, Braunschweig, 3, 1905, (757–762).

Tröger, J., Hille, W. und Vasterling, P. Einwirkung von schwefliger Säure auf Diazo-m-toluolchlorid sowie Diazobenzolsulfat. J. Prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (511-535).

Vock, R. Diazoverbindungen. Diss. Würzburg, 1903, (35).

CYANINE DYES.

Book, G. Constitution der ('yaninfarbstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3804–3806).

Hübl, A. Freiherr von. Absorptionsund Sensibilisierungsspektrum der Cyanine. Jahrb. Phot., Halle, **19**, 1905, (183–190).

Jackson, C. L. und Clarke, L. Rosocyanin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2711-2712).

Kobert. Hämocyanin. Rostock, SitzBer. natf. Ges., 1903, (XXI-XXXVI).

OXYFLAVONE DYES.

Bernstein, J., Fraschina, C. und Kostanecki, St. von. Hydroxylärmere Vorstufen des Fisetins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2177-2182).

Edelstein, A. und Kostanecki, St. von. 4'-Oxyflavonol. l.c., (1507-1509).

Gutzeit, A. und Kostanecki, St. von. 3'-Oxyflavonol. l.c., (933-935).

Kostanecki, St. von und Nitkowski, S. Synthese des Fisetins. *l.e.*, (3587-3589).

und Rudse, Fr. Ein Isomeres des Quercetins. l.c., (935-938).

TRIPHENYLMETHANE DYES.

Baeyer, A. Dibenzalaceton. [Fuchs-in.] l.c., (569).

Dürrschnabel, K. und Weil, H. Einwirkung der schwefligen Säure auf die Triphenylmethan-Farbstoffe. l.c., (3492–3496).

Georgievics, G. von. Carbinole. Fuchsin etc.] l.c., (884-886).

Gerlinger, P. Einfluss von Kernsubstituenten auf die Nüance des Malachitgrüns. Nebst einem Anhange. Zur Umlagerung echter Farbbasen in Carbinole und echter Farbstoffcyanide in Leukocyanide. Diss. Zürich, 1901, (80).

Graf, W. Oxonium- und Amuoniumsalze. [Meldola-Blau; Rhodaminfarbstoff B.] Diss. Würzburg, 1903, (63).

Heffter, A. Die bei der Antoxydation des Eosins entstellenden Producte. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3633–3634).

Heller, G. und Meyer, H. L. Fluorescein und die Nichtexistenz des β-Dinitro-p-dibrombenzols. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (197–200).

Kielbasinski, W. Eine neue Reaktion der Phenolphtaleinfarbstoffe auf der Frser. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (95-96).

Lambrecht, R. and Weil, H. [Carbothiols of malachite green, $C_{23}H_{26}N_2S$ and crystal violet, $C_{25}H_{31}N_3S$.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (270–282).

Noelting, E. Constitution des Fluoresceïns. *l.c.*, (4023).

(3516-3527). und Dziewoński, K. l.c.,

Pelet, L. et Redard, V. L'action de l'acide azoteux sur la fuchsine. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (541-542); Lausanne, Bul. Soc. Sci. Nat., 40, 1904, (xxiii).

Redard, W. Méthodes de dosage volumétrique de la fuchsine, et contribution à l'étude des dérivés diazoïques de la fuchsine. Thèse. Lausanne, 1904, (46+1).

Reitzenstein, F. und Runge, O. Einfluss der Stellung von Methyl- und Nitro-Gruppen zum Methankohlenstoff auf den Farbcharakter der Triphenylmethanfarbstoffe. J. prakt. Chem, Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (57–132).

Sand, J. Salze der Krystallviolettgruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3642-3654).

Schmidlin, J. Composés additionnels chlorhydriques des sels des rosanilines; leur dissociation, thermochimie et constitution. Paris, C.-R. Acad. sci., 138, 1904, (1615–1617).

Nomenclature des rosanilines. *l.c.*, **139**, 1904, (504–505).

Tétraoxycyclohexanerosaniline, nouvelle catégorie de dérivés incolores. l.c., (506-507).

Carbinolsels et cyclohexanerosanilines; phénomènes de décoloration. *l.c.*, (521–524).

Comparaison thermochimique entre rosanilines et leucanilines, l.c., (542-544).

La constitution des sels de rosanilines et le mécanisme de leur transformation. *l.c.*, (602-604).

Wahl, A. Constitution des matières colorantes du triphénylméthane. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (558-568).

p-Rosaniline

Neutral and acid sulphite.

Dürrschnabel, K. und **Weil**, H. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3492–3496).

TETRAMETHYLRHODAMINE

and tetraethylrhodamine and the corresponding bases.

Also diethylrhodamine, aporhodamine etc.
Noelting, E. und Dziewoński, K. l.c.,

Noelting, E. und **Dziewoński**, K. *l.c.*, (3516–3527).

NATURAL DYESTUFFS OF VEGETABLE ORIGIN.

Andiran, L. de. L'" isohémateïne," matière colorante brune dérivant du bois campêche et d'un usage récent en impression. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 75, 1905, (385-388).

Biltz, W. Farblacke. (Mit K. Utescher.) Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1905, (271–281).

Dorschky, K. Lakmusfarbstoffe. Diss. Erlangen, 1904, (41).

Fendler, G. Eine farbstoffhaltige Droge aus Togo. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (215-216).

Hackemann, A. Mit welchen Farbstoffen arbeitet die Natur? Natur u. Kultur, München, 2, 1905, (614-618).

Herzig, J. Fortschritte in der Chemie der natürlichen Farbstoffe. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (345–349).

Junghahn, A. Technologie des Querbracho-Extraktes. Chem. Ind., Berlin, 27, 1904, (617-624).

Brazilin,

Funk, C. Brasilin and Hämatoxylin. Diss. Bern, 1904, (36).

Herzig, J. und Pollak, J. Brasilin und Hämatoxylin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2166-2168).

Rost A. Haematoxylin. Diss. Bern, 1904, (83).

Schmid, C. Isomere des Brasileïns und Haemateïns aus der Benzopyranolreihe. Diss. Tübingen, 1905, (61).

Catechins C15H14O6

Perkin, A. G. [Catechin and acacatechin and their oxidation; also their acetyl derivatives and tetramethyl ethers and the oxidation of the latter.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (398-405); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (89).

Coxin.

Büchner, E. W. Coxin. Phot. Centralbl. Halle, **10**, 1904, (108); Phot. Rdsch., Halle, **18**, 1901, (108).

Cyanomaclurin C₁₅II₁₂O₆

Perkin, A. G. Cyanomaclurin [and its acetyl, benzoyl, disazobenzene and acetyldisazobenzene derivatives; also its constitution.] London, J. Chem.

Soc., **87**, 1905, (715–722). [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (160).

Ellagie a id.

Perkin, A. #. and Nierenstein, M. Some oxidation products of the hydroxybenzoic acids and the constitution of ellagic acid. Le., (1412-1430); [abstract] Proc. Le., (185-187).

Indigo.

Bartal, A. Darstellung des Indigblaues. (Ungarisch) M. chem. F., Budapest, 11, 1905, (88-91).

Binz, A. Indigkarmin, [5, Intern. Kongress für augew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (972–975).

Methoden zur quantitativen Bestimmung des Indigos, [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 2.] Berlin, 1904, .840-848).

and Kufferath, A. Verbesserte Methode zur Analyse des Indigos mit Hydrosulfit. Färberztg, Berlin, 14, 1903 (225-226).

Bloxam, W. P. Our present knowledge of the chemistry of indigo. London. J. Chem. Soc., 87, 1905, (974-987).

Cholin, N. Oxydation de l'indigo par le permanganate de potasse. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1521-1524).

Eulenberg, Félix. Indigo. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (54–58, 76–78).

Freund, M. Fabrikation von künstlichem Indigo nach Sandmeyer's Verfahren. Frankfurt a. M., Jahresber. physik. Ver., 1903-1904, 1905, (40).

Heidrich, M. Der natürliche und künstliche Indigo. Natur u. Kultur, München, 2 1905. (364-365).

Henneberg, F. Waidbereitung in Thuringen ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (55-56).

Herz, P. Nebenreactionen bei der Darstellung des Piperonalindiges und seine Oxydation. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2853-2860).

Bidioxymethylenindigo, sein Auf- und Abrau Diss. techn. Hochschule. Berlin, 1905, (34).

Lepetit, R. Dérives de l'indigo. Mülhausen. Bull. Soc. in . **75**, 1905, (379–382)

Michel, F. Eine Verbindung des Formaldehyds mit dem Indigo. Diss. Erlangen, 1903, (26).

Miller, O. K. Oxydation de l'indigotine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 20-21).

Möhlau, R. Kolloidaler Indigo. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (901–904).

— Welche Methode zur quantitativen Bestimmung des Indigos ist zur Zeit die beste ? *l.e.*, (836–840).

Salmony, A. Eine neue Indigosynthese nebst einer Uebersicht über die bisherigen Indigosynthesen, sowie Indigoschnielzen und Reinigungsverfahren unter Berücksichtigung der Patentliteratur. Berlin, 1905, (44).

Indigo blue

Synthesis from dimethyldianilidomalcate.

Salmony, A. und Simonis, H. Verbindungen der Dibrom- und Dichlor-Maleïnsäure und ihre Ueberführung in Indigo. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2580-2601).

Schmid, C. Indigo. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **44**, 1904, (561-562, 572-573).

Wedekind, E. Waidmühle bei Wisbech (England). ChemZtg, Cothen, 28, 1904, (1229-1230).

Zänker, W. Fortschritte in der Verwendung von künstlichem Indigo. Farberztg, Berlin, 14, 1903, (369-371, 384-387).

$\begin{array}{c} \textbf{Benzoflavine} \\ C_{21}H_{19}N_3 \ \textit{i.e.} \\ NH_2.C_6H_2Me & \bigcap_{Ph} C_6H_2Me.NH_2 \end{array}$

Hewitt, J. T. and Fox, J. J. Studies in the acridine series. Part II. Action of methyl iodide on benzoflavine (2: 8-diamino-5-phenyl-3: 7-dimethylacridine). [The diacetyl and tetracetyl derivatives.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1058–1062); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (215-216).

Phthaleine.

Meyer, R. The constitution of phthalein salts. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (509-512).

Prune

p-Dimethylaminophenoxazoneoxycarboxylic acid and the benzenesulphonate, di and triacetates.

Diacetylleneoprune

 $\mathrm{Me_2N.O_6H_3} < \frac{\mathrm{NH}}{\mathrm{O}} > \mathrm{C_6H.(CO_2Me)} (\mathrm{OAe})_2$

Gnehm, R. und **Bauer**, L. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (249-277).

Purpurogallin.

Perkin, A. G. [And its tetramethylether.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (211–212).

iso Purpurogallone C₁₁H₈O₅

Perkin, A. G. [and its anhydride and tetramethyl ether.] *l.e.*, (211–212).

Pyrrolblue B. $C_{24}\Pi_{18}O_2N_4$ and the disulphonic acid also their acetyl derivatives.

Liebermann, C. und **Häse**, G. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2847–2853).

Rutin.

Brauns, D. H. Cappern-Rutin, das Rhamnosid der Blütenknospen von Capparis spinosa. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (556–560).

Sophorin.

Brauns, D. H. Sophorin, das Rhamnosid der Blütenknospen von Sophora japonica. l.c., (547–556).

DYE STUFFS NOT OTHERWISE CLASSIFIED.

Behrend, R., Meyer, E. und Rusche, F. Condensationsproducte aus Glycoluril und Formaldehyd. [Entfärbung von Farbstoffen.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (1-37).

Berblinger, H. Indanthren. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1904, (83).

Besthorn, E. and Ibele, J. Neue Klasse von Chinolinfarbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2127-2129).

Bucherer, H. Th. Einwirkung schwefligsaurer Salze auf aromatische Amido- und Hydroxylverbindungen. Mit A. Stohmann. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **70**, 1904, (345–364); **71**, 1905, (433–451). Claussner, P. Thiele's Xylol-Oxydation und Terephtalaldehydgrün. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2860–2862).

Decker, H. und Solonina, B. Ueber Nitrosophenolfarbstoffe III. [Ethers of dithymolylamine and thymoquimone-thymolimide.] Le., (64-68). Berichtigung, Ebenda, (720).

Deighmayr, Ivo. Kondensations- Produkte aus mehrwertigen Phenolen mit substituierten 1, 3- Diketonen. Darstellung von Abkömmlingen des 1, 4-Benzo-Pyranols. Diss. Tübingen, 1903, 94).

Dieckmann, W. und Beck, L. Farbstoffe aus Furfurol, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4122-4125).

Dillen, Ed. Indanthren C und S. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (277, 283-281).

Düring, E. γ-Pyrophtalone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (161–164).

Eliasberg, J. Matières colorantes vertes obtennes par condensation de la nitrosodiméthylaniline avec les benzophénones polyhydroxylées. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 75, 1905. (157–158).

Erber, J. Amidoalizarine. Diss. techn. Hochschule. München, 1903, (49).

Feiks, E. Einige neue Pyrogenfarbstoffe der Gesellschaft für chemische Industrie in Basel. Färberztg, Berlin, **15**, 1904, (24–26).

Fischer, O. und Hepp, E. Einwirkung von Hydroxylamin auf Aposafranone. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3435-3438).

Formánek, J. Beziehungen zwischen Konstitution und Absorptionsspektrum der Thiazime und Thiazone. Zs. Farbenchem., Sorau, **4**, 1905, (33–38, 61–67, 238–244, 263–264).

Freund, M. und Lebach, G. Indolfarbstoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2640-2652).

Gadamer, J. Kondensation von Pseudoammoniumbasen mit Hydroxylamin und p-Dimethylamidoanilin. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (43–49).

Gnehm, R. und Bauer, L. Oxazone, J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (249-277).

Graebe, C. Alizarindimethyläther, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (152-153).

Haler, W. T. Entwicklung der Schwefelfarben. Zs. Textilind., Leipzig, 9, 1905, (1-3).

Haller, A. Produits de condensation du benzène, du toluène et de la diméthylaniline avec le tétraméthyldiamidophényloxanthranol et sur le vert phtalique. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, [547–552].

Hantzsch, A. Oxonium- and Ammonium-Salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2143-2154).

Hartmann, E. Chinone, Chinole und Chinonimide. Natw. Rdsch., Braunschweig, 20, 1905, (420-423, 429-431 441-443).

Heintschel, E. Condensation des Oxy-hydrochinons mit Aldehyden. [Farbstoffe der Fluorongruppe.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2878-2883).

Herbig, W. Türkischrotöl und die Einwirkung konzentrierter Schwefelsäure auf Olivenöl. Färberztg, Berlin, 14, 1903. (293–296, 309–315, 397–403, 423–426); 15, 1904. (21–24, 38–46).

Hofmann, K. Konstitution des Chinophtalons und Isochinophtalons. Diss. techn. Hochschule. München, 1903, (59).

Hofmann, K. A. und Resenscheck, F. Die blauen Eisencyanverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (267–275); **342**, 1905, (364–374).

Hollenweger, W. Condensationsfähigkeit der β₁-Amido-α₃-napthol-β₄sulfosäure. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1904, (49).

Jbele, J. Neue Klasse von Chinolinfarbstoffen. Diss. München, 1905, (33).

Jackson, C. L. und Clark, L. Formel des Curcumins. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2712-2713).

Kerhmann, F. und Gottrau, H. de. Einwirkung von Hydroxylaminehlorhydrat auf Naphtophenazoxon. *l.c.*, (2574–2578).

König, W. Bildung von Pyridinfarbstoffen aus Furfurol. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (555– 562).

Kostanecki, St. von und Schreiber, B. Ein Isomeres des Kämpferols. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2748-2751).

Lagodzinski, K. Einwirkung von Eisessig-Jodwasserstoffsäure auf Chinone. *l.c.*, (2301–2306).

Litter, H. Konstitution des Murexids und der Purpursäure. Diss. Techn. Hochschule. Dresden, 1905, (90).

Mannich, C. Einwirkung von Salpetersäure auf Phloroglueintrimethyläther. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (501–512); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (46–56).

Merkel, H. Bromproducte und Alkalimetallverbindungen des Chinophtalons und ein Isomeres desselben. Disstechn. Hochschule. München, 1902, (51, mit I Taf.).

Meyer, R. und Hartmann, E. 1.3.6-Trioxy-naphtalin. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3945-3956).

Mielecke, W. Indoxylbildung aus Acylphenylglycin-o-carbonsäuren. Diss. Halle a. S., 1904, (59).

Molisch, H. Amorphes und kristallisiertes Anthokyan. Bot. Ztg. Leipzig, 63, Abt. 1, 1905, Originalabhandlungen, (145–160).

Munkert, A. Normalfarben. Stuttgart, 1905, (VII+171).

Oster, H. Indophenine. Diss. Berlin, 1905, (68).

Paul, L. Naphtolsulfosänren. Zs. augew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1605–1608).

Pfannenstiel, A. o-Chinon und ound p-Chinonimine. Diss. München, 1905, (53).

Pomeranz. H. Einwirkung von Alkali auf Schwefel. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905, (392-393).

Prud'homme, Maurice. Action de l'aldéhyde formique et du bisulfite de soude sur les diamines. [Farbstoff-derivate der Diamine.] Mülhausen, Bull. Soc. Ind., 75, 1905, (43-44).

Räuber, E. Derivate der o-o-Dinitrochlorbenzol-p-Sulfosäure. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1905, (58).

Richter, G. Alizarin-Astrol. Färberztg, Berlin, **15**, 1904, (153).

Riess, G. Das 3,5-Dimethoxy-benzoylacetophenon und chinoide Abkömmlinge des I.4-Benzopyranols. [Benzopyranolarbstoffe]. Diss. Tübingen, 1903, (63).

Röver, E. Einwirkung von Bromcyan auf tertiäre Diamine. Diss. Göttingen, 1904, (52).

Sachs F. und Bargellini, G. Condensation von Flavindulin mit Methylenverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1742-1745).

Sautermeister, C. Condensation mehrwertiger Phenole mit 2.4. Diaethoxybenzoylaceton zu 1.4. Benzopyranolen und Synthese des Resaceteins. [Benzopyranolfarbstoffe.] Diss. Tübingen, 1904, (V+86).

Schlenk, W. Metall-Isobutyr-Adine und ihre Salze. Eine neue Klasse komplexer organ. Metallverbindungen. [Farbstoffnatur des Cobalto- u. Nickelo-Adins.] Diss. München, 1905, (51).

Schmid, H. Un nouveau brun d'oxydation dérivé de la paraphényiène-diamine et son emploi pour l'article enlevage. Mülhausen, Bull. Soc. ind., 75, 1905, (405-409).

Schmidt. O. Die Santoningruppe. [Azofarbstoffderivate.] Diss. Tübingen, 1902, (45).

Schulz, M. Einige neue α-Cyanbenzylund -methyl-Aniline und aus solchen dargestellte α-Carbonamide und α-Cyanazomethine. Diss. Berlin, 1905, (64).

Ullmann, F. und Ankersmit, J. S. Neue Naphtazinsynthese aus o-Aminoazokörpern Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1811–1822).

Vidal, Raymond. L'existence et le rôle des fonctions mercaptan dans les couleurs sull'urées directes. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (25-27).

Vidal, R. Konstitution von Aniliuschwarz. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905, (457).

Vollenbruck, A. Fluorindine der Naphtalinreihe, Diss. Basel, 1904, (48).

Wagner, A. Ochronose, Diss. Freiburg i. Br., 1904, (53).

Weil, St. Carmine. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (597-603).

Weinschenk, A. Eine von der Induliuschmelze prinzipiell sich unterscheidende Beziehung zwischen aromatischer Azoverbindung und aromatischem Amin. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905, (337–339). Wieland, H. Bromcyan und Hydroxylamın. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1445-1461).

Zincke, T. und Würker, W. Einwirkung secundärer aromatischer Amine auf Dinitrophenylpyridiniumchlorid. [Pyridinfarbbasen.] Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (193-201).

und Mühlhausen, C. Arylaminderivate des Furfurols und deren Umwandlung in Pyridinverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3824-3829).

5500 OPERATIONS IN ORGANIC CHEMISTRY.

Fischer, E. Anleitung zur Darstellung organischer Präparate. Braunschweig, 1905, (XIV+100).

Gattermann, L. Die Praxis des organischen Chemikers. Leipzig, 1905, (XII+352, mit 1 Tab.).

Henle, F. und Schupp, G. Einwirkung von chlorwasserstoff auf Gemenge von Nitrilen und Aldehyden bezw. Ketonen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1369-1371).

Lavaux, J. Action du chlorure de méthylène et du chlorure d'aluminium sur le toluène. Paris, C.-R. Acad. sci, 139, 1904, (976-978).

Meyer, R. und Pfotenhauer, H. Wechselseitiger Austausch aromatischer Complexe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3958-3963).

Mohr, E. Die Hofmannsche Reaktion. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (297-206).

Müller, H. Anlagerung von Oxyden des Stickstoffs an ungesättigte o ganische Verbindungen. Diss. Göttingen, 1904, (76).

Neuberg, C. und Federer, M. Spaltung von Racemkörpern. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (868-874).

Stepanov, A. V Elimination du halogene du noyau aromatique par Paction du sodium et de l'alcool éthylique. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Ob*č., 36, 1904, (proc.-verb. 1324).

ACETYLATION.

Kühn, A. Verhalten der Gruppierung N-C-N gegen Acylicrungsmittel. Diss. Erlangen, 1904, (31). **Stillich**, O. Rolle der Schwefelsäure bei der Acetylirung mit Essigsäureanhydrid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1241–1246).

CHLORINATION.

Cohen, J. B., Dawson, H. M. Crosland, P. F. The action of chlorine on hoiling toluene. London, J. ('hem. Soc., 87, 1905, (1035-1037); [abstract] Proc. ('hem. Soc., 21, 1905, (211).

Mühlhofer, H. Einwirkung electrolytisch erzeugter Halogene auf organische Verbindungen. Diss kgl. techn. Hochschule. München, 1905, (36).

Perkin, W. H. jun. and Simonsen, J. L. The replacement of hydroxyl by bromine. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (855–864); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (188–189).

DISTILLATION.

Aisinman, S. Kontinuierliche Destillation in der Erdöl-Industrie. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (510–527).

Eberlein, L. Versuche einer Trennung von Aldehyd, Aceton und Essigsäure durch fraktionierte Destillation. D. Essigind., Berlin, 9, 1905, (41-42, 49-50).

Löw-Beer, O. Die kontinuierliche Destillation des Teers. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (8-11).

Rechenberg, C. v. und Weisswange, W. Destillation von Flüssigkeiten, die sich gegenseitig nicht lösen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (478– 488).

Vigreux, H. Nouveaux réfrigérants et nouvelles colonnes à rectifier. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (676-677).

ELECTROLYSIS.

Elbs, K. Bedeutung der Elektrolyse für die präparative organische Chemie. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (594-615).

Hay, F. W. Electrolyse und trockene Destillation einiger Salze der Pimelinsäure. Diss. Leipzig, 1903, (30).

Möller, J. Organisch-elektrochemische Reaktionen und deren Anwendung in der chemischeu Technik. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (126-128, 155-157); Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1905, (227-231, 249-253); 12, 1905, (6-11, 24-27, 51-57).

(D-7195)

Walther, J. Synthese von organischen Säuren, Kohlenhydraten und eiweissartigen Stoffen aus Kohleusäure [durch Elektrolyse.] Zs. Kohleusäurelnd., Berlin, 9, 1903, (326–328, 361–363, 403–405, 443–444).

ESTERIFICATION.

Bogojawlensky, A. und Narbutt, J. Esterificirungsversuche. Berlin, Ber. D. chem. Ges. 38, 1905, (3344-3353).

Eschweiler, W. Ersatz von au Stickstoff gebundenen Wasserstoffatomen durch die Methylgruppe mit Hülfe von Formaldehyd. *l.e.*, (880–882).

Graebe, C. Esterbildung mittelst Dimethylsulfat. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 340, 1905, (244-249).

Menschutkin, N. Einfluss indifferenter Lösungsmittel bei der Alkylierung organischer Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2465-2466).

Pinner, A. und Franz, A. Einfluss indifferenter Lösungsmittel bei der Alkylierung organischer Basen. *t.e.*, (1539–1548).

Seybold, W. Einfluss räumlicher Faktoren auf den Prozess der Alkylierung. Diss. Zürich, 1904, (65).

Taylor, W. W. [Preparation of esters by distillation of alcohol and acid with benzene.] Edinburgh, Proc. R. Soc., **25**, 1905, (831–834).

EXTRACTION.

Bruns, W. Extraktion unter Druck. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (659-661); Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (410-411); Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (143-147).

——— Extraktion durch Druck und Wärme. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (677-681).

Gewinung dickflüssiger Extrakte. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (845).

Ein neues Extraktionsverfahren. ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (898-901).

Herzog, J. Gewinnung dickflüssiger Extrakte durch Druck. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (804–805).

——— Gewinnung dickflüssiger Extrakte. *l.c.*, (888).

3 x

904

HYDROLYSIS.

Braun, J. v. Neue Methode zur Aufspaltung cyklischer Basen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), II, 1, 1905, (98-101).

Gössling. Aufspaltung stickstoffhaltiger Ringe. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (808-810).

NITRATION.

Endres, A. Nitrierung mittelst Aethylnitrat. Diss. Würzburg, 1902, (69).

Martinsen, H. Reaktionskinetik der Nitrierung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (385-435).

Matuschek, J. Herstellung von Nitroprodukten organischer Verbindungen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (115).

Osten, H. Nitrirung bei Gegenwart von Phosphorsäureanhydrid. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, (152– 155).

OXIDATION.

Burns, P. S. The action of mercury salts in the oxidation of naphthalene with sulphuric acid. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (682– 683).

Claussner, P. Thiele's Xylol-Oxydation und über Terephtalaldehydgrün. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2860-2862).

Ditz, H. Oxydierende Wirkung des unreinen Aethers. l.c., (1409-1410).

Fenton, H. J. II. Influence of radium radiations on atmospheric oxidation in presence of iron. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (512).

Harries, C. Einwirkung des Ozons auf organische Verbindungen. (1. Abh.)

1. Ozonide sauerstoffhaltiger Substanzen; von K. Langheld. II. Isomerie der Oel- und Elaïdinsäure; von C. Thieme.—III. Ermittelung der Constitution einiger Kohlenwasserstoffe durch Ozon; von H. Türk. I. Constitution des Diallyls. Neue Bereitungsweise des Succindialdehyds.—2. Constitution des Dimethylheptadiens; von Harries und Weil.—3. Constitution eines Dimethylpentadiëns.—IV. Ozonide der aromatischen Kohlenwasserstoffe; von Weiss. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 343, 1905, 311–375, mit 1 Taf.

Kempf, R. Oxydationen mit Silberperoxyd. I. Oxydation von Oxalsäure. II. Bildung von Salpetersäure aus Ammoniumsulfat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3963-3971).

Kraft, H. Oxydation methylierter aromatischer Kohlenwasserstoffe mit Cerdioxyd, Diss. k. techn. Hochschule. München, 1903, (44).

Rossolimo, A. J. Die oxydirende Wirkung des unreinen Aethers. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (774-775).

Schoorl. N. L'oxydation et la réduction. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, |327-330|.

Wurster, C. Reagentien für Oxydation und Reduktion. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (690-692).

REDUCTION.

Blanc, G. Sur la réduction des anhydrides d'acides bibasiques. Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (1213-1214).

Darzens, G. Hydrogénation des cétones aromatiques par le nickel réduit. Nouvelle méthode de synthèse des carbures aromatiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, 868-870).

Franzen, H. Reduction von Oximen und Hydrazonen mit Zinkstaub und Eisessig. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1415-1417).

und Deibel, W. Reductionswirkungen der Organomagnesiumverbindungen. l.c., [2716-2718).

Goldschmidt, H. Reaktionskinetik der Reduktionsmethoden. [5. Intern. Kongress für angew. ('hemie. 4.] Berlin, 1904, (588-594).

Henle, F. Reduction von Carbonsäurederivaten zu Aldehydderivaten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1362-1639).

Mailhe, A. Hydrogénation des aldoxines. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1691-1693).

— Hydrogénation des cétoxines. Synthèse d'amines nouvelles. L.c., 141, 1905, 113-115.

Mecklenburg, W. Die Salatierschen Reaktionen. Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (609-611).

Metzger, F. Reduktion der Ketone. München, 1904, 42). Sabatier, Paul et Senderens. J. B. Nouvelles méthodes générales d'hydrogénation et de dédoublement moléculaire basées sur l'emploi de métaux divisés. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (319-432). 2° partie. Le., (433-488).

Michelhaus, H. Einwirkung des Phosphors auf organische Verbindungen. [Reduktion.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1725–1728).

Electrolytic Reduction.

Brand, K. Herstellung von β-Arylhydroxylaminen durch elektrochemische Reduction von aromatischen Nitrokörpern. Le., (3076–3078).

Die partielle Reduction aromatischer Dinitro- und Polynitro-Verbindungen auf elektrochemischem Wege. l.c., (4006–4015).

Ekstein, K. Die elektrolytische Reduktion von Kampfersäureimid und Kampfersäurealkylimid in schwefelsaurer Lösung. Diss. Würzburg, 1903, (36).

Hesselmann, E. J. Elektrochemische Reduktion einiger Nitro-Amino-Azo-Verbindungen. Diss. Giessen, 1905, (67, mit 1 Tab.).

Löb, W. Bedeutung des Kathodenmaterials bei der Reduktion des Nitrobenzols. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (606–673).

Marie, C. Réduction électrolytique des acides nitrocinnamiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1248–1250).

Réduction électrolytique des composés incomplets. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (442–444).

Mettler, C. Die elektrolytische Reduction aromatischer Carbonsäuren zu den entsprechenden Alkoholen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1745–1753).

Naumann, K. 1. Einfluss des Kathodenpotentials auf die elektrolytische Reduktion schwer reduzirbarer Substanzen.—2. Elektrolytische Reduktion des Strychnins und Brucins. Diss. Würzburg, 1904, (V + 79).

Petersen, J. Reduktion der Oelsänre zu Stearinsänre durch Elektrolyse. [Uebers.] Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (549-553).

(D-7195)

SYNTHESIS.

Bakunin, M. Sulle condensazioni in presenza di metalli e loro cloruri. Gazz. chim. ital., Roma, 33, i, 1903, (495–496); Rist. da Napoli, Rend. Acc. sc., (ser. 3), 9, 1903, (58–59).

Claisen, L. Synthesen unter Anwendung von Natriumamid. 1. Anwendung des Natriumamids für die Condensation der Ketone mit Säureestern. (Mit R. Feyerabend.) 2. Alkylirung von Ketonen unter Anwendung von Natriumamid. (Mit R. Feyerabend.) 3. Einwirkung von Monochloressigester auf Ketone bei Gegenwart von Natriumamid. (Mit R. Feyerabend.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 693–709).

Diels, O. und **Bunzel**, F. Versuche zur Synthese von Fluoren-Abkömmlingen. *i.e.*, (1486–1498).

und Plaut, G. Verwendbarkeit der Oximäther für Condensationen. *l.c.*, (1917–1921).

Dimroth, O. Neue Synthese von Diazoaminoverbindungen. Synthesen mit Aziden. *l.c.*, (670–688).

Gattermann, J. Synthesen mit disubstituierten Formanidinen. Diss. Freiburg i. Br., 1904, (34).

Goldschmidt, C. Reaktionen mit Formaldehyd. | Kondensationen.] Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (363).

Houben, J. Synthese von Aldehyden mit Hilfe von Ameisensäure. *l.c.*, (667-668).

Kipper, H. Verwendung von Phenyläther bei der Friedel-Crafts'schen Reaction. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2490-2493).

Löb, W. und Joist, M. Pyrogene Reaktionen und Synthesen mittels des elektrischen Stromes. 4. Mitt. Verhalten des Perchloräthylens, Acetylchlorids, der Trichloressigsäure und des Bromoforms. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (951-955).

Michael, A. Synthesen mit Natracetessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2083–2096).

Vorgänge bei den Synthesen mit Natrium-Malonester und verwandten Verbindungen. l.c., (3217-3234).

906

Niemczycki, S. Synthesen mittels Zinkehlorid. Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (2-5); (Polish) Kraków, Rozpr. Akad., 44 A, 1904 [1905], (129-132).

Rüggeberg, F. Synthesen mit disubstituierten Formanidinen. Diss. Freiburg i. Br., 1904, (39).

Sachs, F. und Craveri, M. Condensationen mit 1.2-Naphtochinonsulfonsäure—(4) (Ehrlich-Herter'sche Reaction). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 3685-3696).

Schulze, E. Methoden, die zur Darstellung organischer Basen aus Pflanzensäften und Pflanzenstrakten verwendbar sind? Landw. Versuchstat., Berlin, 59, 1904, (344–354).

Magnesium organic syntheses.

Abegg, R. Zur Theorie der Grignardschen Reactionen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4112-4116).

Ahrens, F. B. und Stapler, A. Die Grignard'sche Reaction bei Dihalogeniden. *l.c.*, (1296-1298, 3259-3267).

Baeyer, A. Die Grignard'sche Reaction. l.c., (2759-2765).

Bauer. Organomagnesium-Verbindungen und ihre Anwendung zur chemischen Synthese. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1901. (607-608).

Bischoff, C. A. Die Grignard'sche Reaction bei Dihalogeniden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2078– 2083).

Busch, M. und Rinck, A. Produkte der Einwirkung von Organomagnesiumverbindungen auf Alkylidenbasen. l.c., (1761-1772).

Gössling, W. Die Grignard'sche Reaction und ihre Anwendung zur organischen Synthese. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (483–485, 503–504).

Houben, J. Einwirkung von Alkylmagnesiumhaloïden auf Amine, Ammoniune, Amine und Hydrazine-Salze und eine neue Darstellungsweise von Kohlenwasserstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3017-3021).

Klages, A. Organische Synthesen mit Hilfe der Grignard'schen Reaktion. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (19-23).

Pfeiffer, P. Fortschritte in der Chemie der metallorganischen Verbindungen (bis 1. Januar 1905). Chem. Zs., Leipzig, **4**, 1905, (315–318, 339–343, 363–364)

Sachs, L. Magnesiumorganische Verbindungen. Diss. Berlin, 1905, (80).

Schmidt, J. Die organischen Magnesiumverbindungen und ihre Anwendung zu Synthesen. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, 10, 1905, (67–146).

Spengler, O. Die Grignard'sche Reaktion. Natw. Rdsch., Braunschweig, 20, 1905, (185-187).

Tschitschibabin, A. E. Neue Synthesen mit Hülfe der magnesiumorganischen Verbindungen. 1. Eine neue Darstellungsweise von Säureestern. 2. Einwirkung von magnesiumorganischen Verbindungen auf den Orthokohlensäureester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (561–566).

Metal ammonium syntheses.

Chablay. Action des métaux-ammoniums sur les dérivés halogénés du méthane. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1262-1263).

Lebeau, P. L'emploi des métaux-ammoniums en chimie organique; préparation des carbures forméniques. *l.c.*, (1042-1044).

L'emploi des métaux-ammoniums en chimie organique, formation des amines primaires. l.c., (1264-1266).

ANALYTICAL CHEMISTRY. 6000 GENERAL.

Résumé of the progress of analytical chemistry in the United States since June 1900, prepared by W. F. Hillebrand. [5, Intern. Kongress für angew. Chemic. Bd 1.] Berlin, 1904, (435–550).

Bender, C. Das Nehmen von Durchschnittsproben für die chemische Analyse. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (309-312).

Biltz, A. Fortschritte auf dem Gebiete der analytischen Chemie. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (262–264); Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (137–138, 117–148, 291–293).

Bollenbach, H. Neuere analytische Arbeiten. l.e., (511-512).

Brandt, L. The sensitiveness of chemical reactions. Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 58, 1904, (23862).

Chapman, A. C. Analytical chemistry. Loadon, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, 1, 1905, (148–168).

Charitschkoff, C. Die Dennstedtsche Methode der Elementaranalyse. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (280–281).

Dennstedt, M. Vereinfachte Elementaranalyse für wissenschaftliche Zwecke. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3729–3733).

Vereinfachte Elementaranalyse und ihre Verwendung für technische Zwecke. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1134–1137).

Vereinfachte analyse. Schnellmethode. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (52-54).

—— Die Dennstedtsche Methode der Elementaranalyse. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (275–280).

Fabre, Ch. L'unification des méthodes d'analyse. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (106–407).

Fresenius, W. Darstellung der Analysenergebnisse. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (32–36).

Gonnermann, M. Ein neues Verfahren bei der chemischen Analyse. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (889-891).

Gooch, F. A. The handling of precipitates for solution and re-precipitation. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (ser. 4), 20, 1905, (11-12, with illus.); [Uebers. von I. Koppel]. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (208-210).

Goppeleroeder, F. Anwendung der Cappilaranalyse. I. Bei Harnuntersuchungen. II. Bei vitalen Tinktionsversuchen. Basel, Verh. Natf. Ges., 17, 1904, (198, mit 130 Taf., 12 Pls.).

Heermann, P. Berechtigung der Gesichts-, Geruchs- und Geschmackseupfindungen als analytische Daten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (585–586).

Hermann, H. Elementaranalyse organischer Substanzen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (686-698).

Hillebrand, W. F. Miscellaneous methods of inorganic analysis and assay. [5. Intern. Kongress für augew. Chemic. 1.] Berlin, 190-I, (440–459).

Hillyer, II. W. Ultimate organic analysis. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. I.] Berlin, 1904, (503– 505).

Lunge, G. Entstehung und die Arbeiten der internationalen Analyseu-Kommission. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (210–211).

Medicus, L. Bericht über die Fortschritte der aualytischen Chemie. II. Halbjahr 1902, I. und II. Halbjahr 1903, I. n. II. Halbjahr 1904 u. I. Halbjahr 1905. Chem. Zs., Leipzig, 3, 1903-04, (8-11, 193-196, 424-426, 445-447, 732-735); 4, 1905, (245-249, 532-534).

Neumann, A. "Säuregemisch-Veraschung". Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, (32–36); Arch. Anat. Physiol., Physiol. Abt., Leipzig, 1905, (208–218).

Neumann, M. P. Die analytische Chemie im I. und 2. Vierteljahr 1905. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (337–340, 703–706).

Raumer, E. von. Verwendung der Gärmethoden im Laboratorium. Zur Kenntnis des Stärkesyrups. Zs. Unters, Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (705– 726).

Richards, T. W. und Wells, R. C. Revision der Atomgewichte von Natrium und Chlor. [Beeinflussung der Analyse durch Okklusion.] [Uebers. von I. Koppel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (56-135).

Tammann, G. Anwendung der thermischen Analyse. *l.e.*, **45**, 1905, (24–30); **47**, 1905, (289–313).

Thiel, A. Analytische Mitteilungen. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (513–514).

Weil, H. Eine Elementaranalyse nach Dennstedt. Berliu, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (282–283).

Welbel, B. Les recherches du laboratoire chimique de la station expérimentale Plotianskaïa du prince Troubetskou en 1903. (Russ.) Odessa, 1904, (31, av. I pl.).

White, J. Standard methods or analysis. London, J. Soc. Chem. Ladust., 24, 1905, (390-391).

Tables.

Gattermann, L. Die Praxis des organischen Chemikers. Leipzig, 1905, (XII+352).

Gerhardt. Tabellen zur Berechnung von Ammoniaksuperphosphaten. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (194).

Kämpfer, Th. Tabelle zur Berechnung des Magnesiumpyrophosphats auf Phosphorsäure. Zs. aual. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, Beilage, (1-25).

Küster, F. W. und Münch, S. Tabelle zum Einstellen normaler Salzsäure nach dem Volumgewicht. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (150-152).

Lehmann, P. und Stadlinger, H. Hilfstabellen zur raschen Berechnung des ursprünglichen Extraktgehaltes der Bierwürze nach der Formel

 $e = \frac{100 \text{ (E+2,0665 A)}}{100+1,0665 \text{ A}}.$ Zs.

anal. Chem., Wiesbaden, **43**, 1904, (679–687).

Pechmann, H. von. Tafeln zur qualitativen chemischen Analyse. Revidiert von O. Piloty. München, 1905, (40).

Reformatskij, S. N. et Michajlenko, Ja. 1. Introduction à l'analyse chimique et tables de l'analyse chimique qualitative. (Russ.) Kiev, 1904, (73+ 45).

Analytical Text-books.

Arnold, C. Anleitung zur qualitativen Analyse anorganischer und organischer Stoffe, sowie zur toxikologisch- und medizinisch-chemischen Analyse nebst einer kurzen Einführung in präparative Arbeiten . . 5. Anfl. Hannover u. Berlin, 1905, (VIII+278).

Bailey, G. H. Elements of Quantitative Analysis. London and New York (Macmillan), 1905, (X + 246).

Dannemann, F. Leitfaden für den Unterricht im chemischen Laboratorium. [Analyse.] Hannover u. Leipzig, 1905, (VII+59).

Duchowicz, B. Manuel d'analyse chimique qualitative. (Polish) Lwów, 1905, (52).

Formanek, J. Die qualitative Spectralanalyse anorganischer und organischer Körper. Berlin, 1905, (XI+333, mit 6 Taf.).

Fresenius, C. R. Anleitung zur quantitativen chemischen Analyse für Anfän-

ger und Geübtere bearb. Bd. 2. Braunschweig, 1905, (XVI+872).

Friedheim, C. Leitfaden für die quantitative chemische Analyse unter Mitberücksichtigung von Massanalyse, Gasanalyse und Elektrolyse. Berlin, 1905, (XVI+648, mit 2 Tab.).

Green, A. L. and Vanderkleed, C. E. A course in qualitative inorganic chemistry. Lafayette, Ind., [1904], (158).

Gutbier, A. und Birckenbach, L. Praktische Anleitung zur Massanalyse. Erlangen, 1905, (IV+87).

Harris, E. P. [Assisted by G. G. Pond.] A manual of qualitative chemical analysis. Northampton, Mass., 1904, (320).

Heermann, P. Koloristische und textilchemische Untersuchungen. Uebersetzung der Stud. Zelenov, Dobrov und Lui. (Russ.) Moskva, 1904, (XIII+1+490+5).

Hoppe, J. Analytische Chemie. TI I: Theorie und Gang der Analyse. TI 2: Reaktionen der Metalle und Metalloide. Leipzig, 1905, (124, mit I Tab., 137).

Kossel, A. Leitfaden für medizinischchemische Kurse. Berlin, 1904, (71).

Leimkuhler, F. E. Qualitative chemical analysis. Dayton, O., [1904], (2l. + 63).

Lunge, G. Techno-chemical analysis. Transl. by Alfred J. Cohn, New York and London, 1905, (vii+136, with illus.).

Memminger, A. Qualitative analysis brief. Philadelphia, 1904, (124, with illus.).

Miller, E. H. Notes on quantitative analysis for mining engineers. Sch. Mines Q., New York, N.Y., 25, 1903, (21-59, 119-182, 221-255).

Nikolajev, P. D. L'analyse quantitative minérale. I Partie. (Russe) St. Peterburg, 1904, (92).

ostwald, W. Die wissenschaftlichen Grundlagen der analytischen Chemie. Leipzig, 1904, (XII+223).

Rüdorff, Fr. Anleitung zur chemischen Analyse nebst einem Anhang: Quantitative Uebungen. Berlin, 1905, (IV+58).

Sherman, H. C. Organic analysis. Sch. Mines Q., New York, N.Y., 26, 1904, (1-47).

Tollens, B. Einfache Versuche für den Unterricht in der Chemie. Für agrikulturehemische Laboratorien zusammengest. Berlin, 1905, (VII+85, mit 7 Taf.).

Treadwell, F. P. Analytical chemistry. Tr. from 2d German ed by W. T. Hall. Vol. 1. Qualitative analysis. New York and London. 1903, (xi+466); Übers. von A. S. Komarovskij unter der Redaction von L. V. Pisarevskij. (Russ.) Odessa, 1904, (XIV+417+1).

APPARATUS.

Atwater, R. M. Graduates. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (268).

Barth, J. Nouveau colorimètre et l'analyse colorimètrique de quelques substances. Thèse. Genève, 1904, (77).

Bismer, O. Apparat zur Ermittelung minimaler Zuckermengen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (587).

Brill, O. Einige Erfahrungen beim Gebrauch der Mikrowaage für Analysen. Berlin, Ber. D. chem. Ges, 38, 1905, (140–146).

Bujard, A. Apparat zur Entnahme von Wasserproben für bakteriologische und chemische Zwecke. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (221– 222).

Dupont, Fr. L'unification des échelles saccharimétriques et l'adoption d'une échelle à poids normal de 20 grammes. [5. Intern Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (129– 135).

Eschbaum, F. Das Uricometer von J. Ruhemann. Pharm. Ztg, Berlin. 49, 1904, (925-926).

Felgentraeger. Die Fortschritte in der Konstruktion von Analysenwagen. [5. Intern Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (238–246).

Fieber, B. Apparat zur Untersuchung von Gasen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (80).

Fleischer, J. Trichteraufsatz zur Paraffinbestimmung in Mineralöldestillaten. *l.c.*, (489).

Formánek, J. Wie hat sich das Spektroskop zur Prüfung von Farbstoffen in Substanz und auf der Faser bewährt? [5. Iutern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (S48– 54). Frings. Die Modelle 1905 der kombinierten Alkohol-und Säurebestimmungsapparate nach Frings. D. Essigind., Berlin, 9, 1905, (235–236).

Frühling, R. Messpipette mit selbsttätiger Einstellung und einem Zweiwegehahn für Zu- und Ablauf. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1901, (1545– 1546).

Funke, P. Der Paul Wolffsche Bodenprüfer auf kohlensäuren Kalk für selbstauszuführende Bodenuntersuchungen. D. landw. Presse, Berlin, **31**, 1904, (347).

Gawalowski, A. Schlämmkolben für die mechanische Thonanalyse. Stein u. Mörtel, Berlin, **6**, 1902, (61).

Göckel, H. Bürette für fehlerfreie Titration in der Wärme und bei Siedetemperatur. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1208); Zs. ehem. Apparatenk., Berlin, 1, 1905, (99–100).

Automatische Pipette und Bürette. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (63).

Prüfung chemischer Messgeräte. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1904, (15-19).

Prüfung chemischer Messgeräte mit besonderer Berücksichtigung der Gasanalyse und Gasvolumetrie. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (333–344).

Goldiner. Kartoffelwage nach Parow. Zs. SpiritInd., Berlin, 28, 1905, (61, 358-359).

Gordin, H. M. Ein Perkolator-Sehüttelrohr für die Bestimmung der Alkaloide nach der amerikanischen Pharmakopöe. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1129).

Graber, H. V. Eine Bleidose für die mikrochemische Silikatanalyse. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (247–248).

Groll, F. Stativ zur Elektroanalyse mit rotierender Elektrode. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (698–699).

Heraeus, W. C. Der elektrische Verbrennungsofen System Heraeus. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (218–219).

Herzberg, W. Reimanns Aschenwage. Berlin, Mitt. kgl. Materialprügsamt, 23, 1905, (307). Hillebrand, W. F. Combustion. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (548-550).

Höft, II. Brauchbarkeit des Magermilchprüfers von A. Bernstein. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. 4, 1905, (18-22).

Immendorff, H. Passon's Kalkmesser. Landw. Ann. Rostock, (N F.), 42, 1903, 137-381.

Ivanov, V. N. Une burette nouvelle pour l'analsye volumétrique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, 91-92).

Jenner, N. Absorptionsgefäss zum Auffangen von Schwefelwasserstoff bei Schwefelbestimmungen in Stahl und Eisen. Zs. augew. Chem., Berlin, 18, 1905, (292-293); ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (186).

Jolles, A. Apparate zur Blutuntersuchung. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (97).

— Das klinische Ferrometer. Zentralbl. im. Med., Leipzig, **26**, 1905, (377–381).

Jung, C. Apparat zur automatischen Bestimmung der Kohlensäure in Rauchgasen. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (445–446).

Katz, J. Büretten mit angeschmolzenem Trichter. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (27).

Cöthen, 29, 1905, (489).

Kleine, A. Apparat zur Bestimmung des Schwefels in Eisen und Stahl. *l.c.*, (1129); Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (780-781); 25, 1905, (1306).

Laboratoriumsapparate. Destillationskolben zur Arsenbestimmung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, 248.

Kreider, J. L. A convenient apparatus for determining volatile substances by loss of weight. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (188-190, with illus.); [Uebers.]. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (154-157).

Kreidl, A. Apparate. [5, Intern Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (551-558).

Krüger, F. Messpipette mit einem Hahn. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (16)4-1645. Landerer, R. Das Acidimeter von Dr. Citron. Stuttgart, Med. CorrBl. ärztl. Landesver., **75**, 1905, (45-46).

Lunge, G. Büretten mit selbsttätiger Füllung u. Einstellung. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1185).

Matthes, H. Refraktometrische Bestimmungsmethoden. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (298-309).

Mayer, O. Urometer. Zentralbl. Pharm., Magdeburg, 1, 1905, (432).

Meissner, R. Der "Säuremesser" von Desaga. Weinbau, Mainz, 23, 1905, (62).

Meyer, Th. G. Titrierautomat:, Titer constant in mit selbsträtiger Füllung, Nullpunkteinstellung und Ueberlaufverhinderung. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, 1279).

Mittler, H. und Neustadtl, L. Ein Apparat zur Entnahme von Proben aus Reservoiren und Vorlagen, sowie zur Ermittelung des Wasserstandes in denselben. *l.c.*, (1186).

Möller, J. Einige neuere Apparate für Massenuntersuchungen von Zuckerrüben. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, 766-767, 787-788, 807-808).

Mohr, O. Anwendung des Zeissschen Eintauchrefraktometers im Brauereilaboratorium. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (616-620).

Neumann, A. Ein Apparat für genaue Salzsäurebestimmungen an kleinen Mengen von Magensaft. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, **26**, 1905, (569-573).

Nowicki, R. Absorptionsgefäss zur gewichtsanalytischen Benzolbestimmung. Schillings J. Gasbeleucht, München, 48, 1905, (292–293).

——— Neue Laboratoriumsapparate. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (771–772).

Ottenberg, G. Spektralanalytische mit dem Quarz-Spektrographen vorgenommene Untersuchungen reiner und kapillaranalytisch abgetrennter gelber Farbstoffe mit besonderer Berücksichtigung pharmakognostisch wichtiger Körper. Diss. Bern, 1904, 120, mit 1 Taf.).

Passon, M. Neuer Apparat zur Bestimmung des kohlensauren Kalkes in Ackererden für praktische Landwirthe. . . . Breslau, Zs. LandwKammer, 5, 1901, (1034–1035).

Pellet, H. Untersuchung der frischen Schnitzel, Studie über Presse "Ohne Gleichen" ("Sans-Pareille") und ihre verschiedenen Nachahmungen. D. Zuckerind., Berlin, 30, 1905, (1357– 1361).

Pieraerts, J. Pipette. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (587-588).

Range, P. Schlämmapparat. Berlin, Zs. D. geol. Ges., **57**, 1905, briefl. Mitt., (172-173).

Riesenfeld, H. Ein neuer Apparat zur Bestimmung kleiner Mengen von Kohlensäure. Kohle u. Erz, Kattowitz, 2, 1905, (57-60).

Rispler, A. Laboratoriumsapparat zur Untersuchung des Steinkohlenteeres. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (488).

Sachs, Fr. Sollen die chemischen Messgefässe nach der alten Mohrschen Methode oder nach der neuen in Frankreich und Deutschland angenommenen offiziellen Methode graduierwerden? Vortrag. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 11, 1903, (1006-1008).

Faut-il graduer les appareils de chimie d'après l'ancienne méthode de Mohr cu d'après la nouvelle méthode adoptée officiellement en France et en Allemagne? [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (144-154).

Schloesser, W. Einrichtung und Prüfung massanalytischer Messgeräte. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1608–1610).

Schöler, G. Ein schnellwirkender Kaliapparat. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (569-570).

Schönrock, O. Zur Bestimmung des Hundertpunktes der Ventzkyschen Skale von Saccharimetern. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1904, Techn. Tl, (521– 558).

Schrefeld, O. Apparate und Methoden zur Untersuchung von Rohzucker, Brennstoffen und Rübensamen. *l.c.*, 1905, Techn. Tl, (1005-1048).

Schulze, J. H. und Marienhagen, G. Wasserbestimmer [für Getreide und Malz]. [In: Das Versuchs-Kornhaus und seine wiss. Arbeiten. Hrsg. von J. F. Hoffmann.] Berlin, 1904, (503-505).

Schumacher, H. Apparat zur kolori metrischen Bestimmung von Kohlenstoff im Eisen nach der Eggertzschen Methode. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (163).

Seyffert, K. Saccharometeranzeigen. Branntweinbrenner, Thomaswaldau, 24, 1905, (537–538).

Simon, J. Ein neuer Apparat zur Bestimmung des Stanb- und Wassergehalts in Abgasen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (1069).

Steinlen, R. L. Tiegelkühler zur Bestimmung der Alkalien nach L. Smith. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (364–365); Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (247).

— Fällungsgefäss für quantitative Analyse. ChemZtg, Cöthen. **29** 1905, (991–992).

Stiepel, C. Neues Kalkkalorimeter. ThonindZtg, Berlin, 26, 1902, 583-586).

Sulima-Samujlo, A. F. Appareils pour la détermination gazométrique de l'acide carbonique dans Pair. Thèse. (Russ.) St. Peterburg, 1904, (74+2).

Tortelli, M. Das Thermoleometer, ein Apparat für den Nachweis der Verfälschung von Olivenöl und anderen Pflanzen- und Teerölen. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, (530–532).

Tóth, Julius. Apparat zur Bestimmung der Unterschiede die sich beim Verbrennen—Verrauchen—der Tabake ergeben. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1818–1822).

Ulsch, K. Ein neuer Apparat zur Bestimmung der Trockensubstanz. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (453-455).

Vogtherr, M. Ein neuer Kjeldahl-Apparat. D. Zuckerind.. Berlin, 28, 1903, (1651-1654).

Voigt, K. Röhren-Trockenapparat, hauptsächlich für Trocknung im Kohlensäurestrom. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (691–692).

Gasaussaugvorrichtung für analytische Zwecke. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (173).

Wagner, B. Neue Methoden der quantitativen Bestimmung mit dem Zeiss'schen Eintauchrefraktometer. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (404–407).

Wagner, J. Bemerkungen zu vorstehendem Aufsatze. [Betrifft: W. Schloesser, Einrichtung und Prüfung massanalytischer Messgeräte.] Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1610–1611).

Wald, Franz. Neuer Apparat zur Sauerstoffbestimmung in Eisen und anderen Metallen mittels Wasserstoff. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (69-70).

Wdowiszewski, H. Ein verbesserter Orsat-Apparat für die Analyse von Hochofen-, Generator- und Grubengasen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, 1261-264).

Weinstein, B. Neue amtliche Vorschriften über die Eichung von Aräometern und von Messgeräten zur chemischen Massanalyse. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1745–1754).

Justierung, Definition und Prüfung chemischer Messgeräte mit besonderer Berücksichtigung der Gasanalyse und Gasvolumetrie. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (344–347).

Weiwers, J. Apparat zur Bestimmung der Jodzahl in Fetten. ChemZtg, ("öthen, 29, 1905, (841-842).

Wentzky, O. Verwendung des Zeissselhen Eintauch-Refraktometers bei der Wertbestimmung der künstlichen Mineralbrunnen. Zs. KohlensäureInd., Berlin, 10, 1904, (77-79, 113-116).

Wilhelmi, A. Ein neuer Sulfid-Schwefelbestimmungs-Apparat von vielfacher Verwendbarkeit, z. B. zur Bestimmung des Schwefels und Kohlenstoffs in Eisen und Stahl etc., besonders geeignet zur Betriebskontrolle bei der Abrostung sulfidischer Produkte, wie Zinkblende, Pyrit etc. Kohle u. Erz, Kattowitz, 28, 1905, (757-762).

Windisch, K. Zusammenstellung von Apparaten zur einfachen Weinuntersuchung für Praktiker. Weinbau, Mainz, 20, 1902, (475-476, 495-496).

Wohltmann, F. und Schneider, P. Ein neuer Apparat zur Bestimmung der Ammoniak-Absorption des Bodens. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (810–811).

Wulff, Aug. Transportable Einrichtung für chemische Untersuchungen bei Kläranlagen an Ort und Stelle. l.e.. (991).

Yoder, P. A. A new centrifugal soil elutriator. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (933–942, mit 2 Taf.).

Apparatus for Dairy Analysis.

Baumert, G. Das Butter-Refraktometer. Wandtafel für Lehrzwecke. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (134-137).

Bernstein, A. Apparat zur Untersuchung von Butter. D. landw. Presse, Berlin, 32, 1905, (286); Landbote. Prenzlau, 26, 1905, (509-510).

Dominikiewicz, M. Praktischer Apparat zur Fettbestimmung nach Gottlieb-Rösescher Methode. Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (711-712).

Eichloff, R. Versuche mit dem Laktoskop von Paasch & Larsen, Petersen in Horsens. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (123-130).

Gauss, C. Flach-oder Rund-Butyrometer? Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (792-793).

Gerber, N. und Hugershoff, F. Kritik einer "Beurteilung von Flach- und Konvex-Butyrometern". Antwort an Herrn Dr. Roerdansz. *l.e.*, (691-692).

Gerber, N. und Wieske, P. N. Gerbers neue Original-Butyrometer "Plan" und "Convex". l.c., (403).

——— "Plan-" und "Konvex"-Butyrometer mit breiter Skala und rundem Lumen kontra Flachbutyrometer. Eine Richtigstellung. *l.c.*, (481–483).

———— Nochmals "Plan und Konvex". *l.c.*, (566–567).

Hesse, A. Apparat zur Fettbestimmung in der Butter. MolkZtg, Hildesheim, 19, 1905, (1051-1052).

Klein, J. Versuche mit dem Milchschmutzprüfer Patent Fliegel. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (305-307).

Koehler, R. Brauchbarkeit des Bernstein'schen Magermilchprüfers. Landbote, Preuzlau, **24**, 1903, (671–672)

Lauterwald, Fr. Brauchbarkeit des Milchfettbestimmungs-Apparats, Laktoskop". MolkZtg, Hildesheim, 18, 1904, (607-609).

Löwe, F. Eine Neuerung am Butter-Refraktometer. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (15-16).

Lohnstein, T. Demonstration eines neuen Apparates zur Milchfettbestimmung, nebst Bemerkungen zur quantitativen Feststellung des Milchzuckers und des Milcheiweisses. Vortrag. Berlin. Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, 198-107).

Lührig, H. Neue Form von Butyrometern zur Bestimmung des Fettgehaltes in den Butter nebst kritischen Bemerkungen in der Methodik der Butterprüfungen auf massanalytischem Wege. MolkZtg, Hildesheim, 17, 1903, (953-955).

Pitsch, M. Neue und alte Flachbutyrometer! Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (453-454).

Konvex-Butyrometer. l.c., (531-532).

Röhrig, A. Verbesserter Apparat zur Milchfett-Bestimmung nach Gottlieb-Röse. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (531–538).

Roerdansz. Beurteilung von Flachund Konvex-Butyrometern. MolkZtg, Hildesheim, 18, 1904, (908); Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (508-599).

Siedel, J. and Hesse, A. Versuche mit dem Magermilchprüfer von A. Bernstein, den Gerberschen Präzisionsbutvrometern der Firma A. W. Kaniss in Wurzen i. S. MolkZtg, Hildesheim, 18, 1904, (45–46).

Laboratory Materials.

Bischoff, C. Anforderungen an den Handel mit garantiert reinen Reagentien vom Standpunkt der forensischen Chemie. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. I.] Berlin, 1904, (353–360).

Blum, L. Alkalische Reaktion von Strontium und Kalziumkarbonat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (12– 13).

Büeler-de Florin, H. Farbenskala beim Arbeiten mit Nesslers Reagens. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1264).

Dieterich, K. Die rationelle Herstellung und Werthbestimmung von Reagens-, speziell Lackmuspapieren. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (36-41).

Friedheim, C. Anwendung des Wasserstoffsuperoxydes in der quantitativen Analyse. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (388–392).

Heidenhain, M. Nilblaubase als Reugens, Münchener med, Wochenschr., 50, 1903, 2041–2042).

Kielbasinski, W. Hydrosulfit als Reagens. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (100-101).

Knorre, G. v. Verwendung von Persulfat zu quantitativen Trennungen. Zs. anal. ('hem., Wiesbaden, 44, 1905, (88-96).

Konek, F. von und Zöhls, A. Natriumperoxyd in der organischen Analyse. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1887).

Merck. Reagentien - Verzeichnis, enth. die gebräuchl. Reagentien und Reactionen, geordnet nach Autornamen. Berlin, 1903, (HI+171).

—— Prüfung der chemischen Reagenzien auf Reinheit. Berlin, 1905, (IV+281).

Piñerúa y Alvarez, E. Diphenylamine as reagent for nitrites, nitrates, chlorates, and its use when mixed with resorcin and β-naphthol. Chem. News, London, 91, 1905, (155).

Pringsheim, H. H. Gebrauch des Natriumsuperoxyds in der Analyse. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1454-1455).

Gebrauch des Natriumsuperoxyds zur quantitativen Analyse organischer Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2459-2461).

Prior, E. Anwendung der Hefe als Reagens in der Nahrungsmittelchemie. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (916-923).

Reiss, F. Wie muss der Alkohol als Reagens auf saure Milch beschaffen sein? Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (818-819).

Riegler, E. Reagens zum Nachweis der Blutfarbstoffe. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (539–544).

Rosenthaler, L. Haltbare alkalische Kupferlösungen. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (28).

Rupp, E. Jodsäure als jodoxydimetrisches Reagens. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (98–104).

Schmidt, E. Anetholnitrosochlorid. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (655-656).

Schumacher, Th. und Feder, E. Verwendung von Jodsäure in der Massanalyse. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (415-417).

Selleger, E. L. Ein neues Reagens für die mikroskopische Papieranalyse. Papierfabrikant, Berlin, 1903, Monats. Ausg., 125, mit 2 Taf.).

Siegfeld, M. Schwefelsäure für die Milchfettbestimmung nach Gerber. MolkZtg, Hildesheim, 19, 1905, (738).

Skrabal, A. Kinetik der Oxydationsvorgänge. (Die Permanganat-Oxalsäurereaktion). Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (653-656).

Stolle, Fr. Der wirksame Bestandteil der Fehling'schen Lösung. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 13, 1904, (82–83).

Svoboda, H. Maercker-Bühringsche Lösung, Wagners Citratmagnesiamixtur und Eisencitratmagnesiamixtur. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (453–456); Zentralbl. Kunstdünger-Ind., Mannheim, 10, 1905, (128–129, 141–142, 151–152).

Tschugaeff, L. Neues, empfindliches Reagens auf Nickel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2520-2522).

Utz, F. Reduktion von Methylenblau durch Kohlenaydrate. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (781).

Wagner, J. Welche Anforderungen sind an im Verkehr als chemisch rein bestimmte Reagentien zu stellen? [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (347–353).

Weehuizen, F. Phenolphthalin als Reagens auf Blausäure. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (256).

Indicators.

Bernard, M. Phenophtaleïn als Indikator. J. Pharm., Mülhausen, 29, 1902, (51).

Hildebrandt, F. Brauchbarkeit einiger Indikatoren. Wochenschr. Brau., Berlin. 22, 1905, (69-71).

Margosches, B. M. Verwendung des Benzols, beziehungsweise Toluols als Indikator in der Jodometrie. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (392-395). Nichols, E. L. and Merritt, E. Influence of low temperatures upon certain indicators. [Festschrift L. Boltzmann gewidnet.] Leipzig, 1904, (890-898).

Pelet, L. L'action de l'acide azoteux sur la fuchsine. Lausanne, Bul. Soc. Sci. Nat., 40, 1904, (XXIII.)

Petrow, J. Neuer Indikator aus Rotkohl für die Alkalimetrie. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (990).

Salessky, W. Indikatoren der Acidimetrie und Alkalimetrie. Diss. Göttingen, 1903, (48).

Scholtz, M. Gemischte Indikatoren. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (343-350).

Schwezow, B. Benzol als Indikator für die Jodometrie. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (85-88).

Woods, J. R. A new indicator [suitable for the estimation of acetic acid and sensitive to carbonic acid]. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1284).

Qualitative Analysis.

Ebler, E. Allgemeiner Trennungsgaug ohne Anwendung von Schwefelwasserstoff. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 48, 1905, (61-85).

Jannasch, P. Vertreibung der Ammonsalze nach Füllungen bei Gegenwart von Ammonsalzen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (38).

Tarugi, N. I sali di idrossilammina nell'analisi qualitativa. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (449-454).

Quantitative Analysis.

Barbet, E. Alcoométrie pondérale. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (680-681).

Bauer, H. Grundlagen der quantitativen chemischen Analyse. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 45, 1905, (58).

Friedheim, C. und Hasenclever, P. Anwendung des Hydroxylamius in der quantitativen Analyse. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (593-622).

Jannasch, P. Ausführung der Hydroxylaminmethoden. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (35-37).

Konek, F. von. Quantitative Phosphor- und Stickstoffbestimmung in organischen Körpern mit Hilfe von Natriumperoxyd. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (886–888).

"Natriumperoxyd-Baryt"-Methode; ein einfaches Verfahren zur quantitativen Bestimmung des Kohlenstoffgehaltes organischer, hauptsächlich schwerverbrennlicher und explosiver Verbindungen. l.c., (888–891).

Quantitative Bestimmung von organischem Stickstoff mit Natriumperoxyd. Ein neues Proteïn- oder Aminoamid - Stickstoffbestimmungsverfahren in Mehlen. L.c., (1093–1095).

Tarugi, N. Il potere riducente dell'alluminio nelle analisi quantitative. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2^a, 1903, (223-233).

Volumetric Analysis.

Bollenbach, A. Kaliumchlorat und Natriumhydrosulfit als Titersubstanzen. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (545).

Brown, J. Einwirkung von Chlorwasserstoffsäure auf Kaliumpermanganat in Gegenwart verschiedener anorganischer Salze. [Uebers. von I. Koppel.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (314–330).

Fresenius, W. und Grünhut, L. Titrierung alkalisch gewesener Jodlösungen mit Thiosulfat, eine angebliche Fehlerquelle bei der Bestimmung des Azeton anch der Jodofornmethode. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (197-201).

Gonnermann, M. Urtitersubstanzen. Zentralbl. Pharm., Magdeburg, 1, 1905, (110).

Gwiggner, A. Titerbestimmung der Permanganatlösung für die Eisenanalyse mit Ferrocyankalium als Urmass. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (260– 261).

Knecht, E. und Hibbert, E. Titantrichlorid in der volumetrischen Analyse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3318-3326).

Kühling, O. Einheitliche Titersubstanzen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (323 329).

Lang, C. Anwendung der Arsenigsäure als Ursubstanz zur Titerstellung der Permanganatlösung und eine neue Methode zur Feststellung des Braunsteinwertes. (Čechisch) Prag, Věstn. České Spol. Náuk, **1904**, 20 Aufsatz, (10).

Lefeldt, M. Erfahrungen über Urtitersubstanzen und Normalflüssigkeiten. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (146-147).

Lehnkering. Titerstellung von Permanganatlösungen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **23**, 1903, (63–64).

Lunge, G. Einstellung von Normalsäuren für Massanalyse. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1520–1523).

Allgemeiner Bericht. 1. Indikatoren.—2. Verhalten des Glases gegen heisse Sodalösungen.—3. Ablesung der Büretten.—4. Einwirkung von Jodlösung und Chamäleonlösung auf Kautschnk und Vaselin.—5. Einwirkung kleiner Mengen von Kohlensänre heim Arbeiten mit Phenolphtalein.—6. Ursubstanzen für Alkalimetrie und Acidimetrie.—7. Jodometrie.—8. Die Titerstellung von Chamäleonlösungen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (957–986).

Mach, F. Bestimmung des Titers der für Stickstoffbostimmungen dienenden Lauge. Landw. Versuchstat., Berlin, 63, 1905, (71–80).

North, B. und Blakey, W. The preparation of standard solutions of sulphuric acid. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (395-397).

oddo, B. L'impiego di alcune anidridi e cloroanidridi in alcalimetria. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte I*, 1903, (169–177).

Schloesser, W. Reduktion des bei der Temperatur t beobachteten Volumens von Titrierflüssigkeiten auf dasjenige bei der Normaltemperatur. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (509-510).

Schöne, Albert. Urtitersubstanzen. Zentralbl. Pharm., Magdeburg, 1, 1905, (162-163).

Sebelien, John. Titerstellung von Normalsäuren. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (638-642).

Sörensen, S. P. L. Einheitliche Titersubstanzen (Urtitersubstanzen). Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (141-155).

Anwendung von Natriumkarbonat auf

Natriumoxalat als Urtitersubstanzen in der Azidimetrie. l.c., 156-184).

Soltsien, P. Sublimierte Oxalsäure als Urtitersubstanz. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (211).

Thein, Herm. jun. Titerstellung mittels Kaliumtetraoxalat. D. Zuckerind., Berlin, 30, 1905, (1106).

Wagner, J. Einheitliche Titersubstanzen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (314–323).

- Worden, E. C. and Motion, J. Preparation of volumetric solutions. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (178-182).

Electroanalysis

Amberg, R. Zur Theorie der Metallabscheidung aus stark bewegten Elektrolyten. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, (853-855).

Danneel, H. Die quantitative Fällung und Trennung von Metallen durch Elektrolyse. (Mit H. Nissenson.) [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (675–687).

Dony-Hénault, O. Quelques récents progrès de l'analyse électrolytique. Bruxelles, Bul. Soc. chim., 19, 1905, (136-142).

Kistlakovskij, Vl. L'analyse électrochimique. (Russ.) Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et Î. A. Efron, Tome 40, St. Peterburg. 1904, 592-595.

Kreider, A. D. Ein Jod-Titrier-Voltameter. (Vebers.) Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (582-588).

Küster, F. W. Festlegung des Neutralisationspunktes durch Leitfähigkeitsnessung. (Nach Versuchen der Herren M. Grüters und W. Geibel.) Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H.1, 1905, (74-76).

Moore, F. J. Electro-chemical analysis. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, 461–466.

Myers, R. E. Results obtained in electro-chemical analysis by the use of a mercury cathode. Thesis Univ. Pennsylvania. . . Akron, Ohio, 1904, 22.

Nourrisson, C. Analyse du chlore électrolytique. Arch. Sci. Phys., Geneve. sér. 1, 17, 1904, (548).

6100 DETECTION OF ELEMENTS.

Eberhard, G. Spektrographische Untersuchungen über die Urbain-Lacombesche Methode zur Trennung von Sanarium, Europium und Gadolinium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (374-384).

Noyes, A. A. A method of qualitative analysis for all the elements precipitable by hydrogen sulphide. [5 Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (389–393).

Reichard, C. Qualitativer Nachweis der sämtlichen Erdalkalimetalle nebeneinander durch Anwendung von Kaliumbichromat und Ammoniak. ChemZtg, Cöthen, 27, 1903, (1035–1036).

(As) Arsenic.

Ganassini, D. Dell'acido cacodilico e della sua ricerca tossicologica. Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (5-10).

Gautier, A. Ricerca delle minime quantità di arsenico nelle sostanze organiche. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (447–450).

Hausmann, W. Biologischer Arsennachweis. Beitr. chem. physiol., Braunschweig, 5, 1904, (397–398).

Hill, C. A. and Collins, H. S. An effective method of applying the "Gutzeit" test for arsenic. Chem. and Drug., London, 67, 1905, (548, 739).

Justus, J. Arsenvergiftung auf Grund einer mikrochemisch-histologischen Methode. [5. lutern. Dermatologen-Kongr. 2. Tl 1.] Berlin, 1905, (509-514).

Kobert, R. [Biologischer Arsen-Nachweis.] Rostock, SitzBer. natf. Ges., 1903, I-X.

Köhler, J. (Swedish) Ark Kemi. Stockholm, 1, 1904, (167-184, with pl.),

Kunkel, A. J. Der sogenannte normale Arsenik. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (511–529).

Lockemann, G. Arsennachweis mit dem Marshschen Apparate. Zs. angew. Chem, Berlin, **18**, 1905, (416-429, mit 2 Taf.).

Mai, C. Nachweis von Arsen in der Asche feuerbestatteter Leichen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (617-619).

Mai, C. und Hurt, H. Wasserstoffentwickelung beim Arsennachweis nach Marsh. *l.e.*, (557-559).

Robinson, H. H. The detection of small quantities of arsenic. Chem. and Drug., London, 67, 1905, (700).

Segale, M. Vorhandensein von Arsen in den normalen Geweben vermittelst der biologischen Methode. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (175–180).

Strauss, H. Arsennachweis nach Gutzeit. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (51-52).

Ulzer, F. Die rigorosen Bestimmungen des schwedischen Arsengesetzes. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (967–972).

Vitali, D. Comportamento dell'acido cacodilico e del . . . [monometilarsinato sodico] nell'apparecchio di Marsh. Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (641-645).

Ziemke, E. Vorkommen von Arsen in menschlichen Organen und sein Nachweis auf biologischem Wege. VierteljSchr. gerichtl. Med., Berlin, (3. Folge), 23, 1902, (51-60).

(Br) Bromine.

Cornimboeuf, H. Recherche du brome en présence de grandes quantités d'iode. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (145-146).

Sticker, G. Nachweisung des Broms im Harn und Speichel. Zs. klin. Med., Berlin, 45, 1902, (440–447).

(Cu) Copper.

Ebert, K. Nachweis von Kupfer in minimalen Mengen. Zentralbl. Pharm., Magdeburg, 1, 1905, (339).

Meerburg, P. A. und Filippo, H. Jzn. Eine mikrochemische Reaktion [mittelst Caesiumchlorid] auf Kupfer bei Anwesenheit von Blei und Wismut. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (641-643).

(F) Fluorine.

Alpers, K. Nachweis von Fluor in Nahrungs- und Genussmitteln besonders im Wein und Bier. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (967).

(Fe) Iron.

Crouzel. Un nouveau réactif du fer dans le cuivre. J. Pharm. chim. Paris, (sér. 6), **20**, 1905, (203-205); Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (422-423).

Haber, F. Nachweis und Fällung der Ferroionen in der wässerigen Lösung des Ferrocyankaliums. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (846–850).

(Gd) Gadolinium.

Černik, G. P. Composition chimique d'un gadolinite américan et de ses inclusions. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (25-27, 287-301).

Erberhard, G. Spektrographische Untersuchungen über die Urbain-Lacombesche Methode zur Trennung von Samarium, Europium und Gadolinium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (374-384).

(He) Helium.

Giesel, F. Nachweis von Helium aus Radiumbrouid. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2299-2300).

(Hg) Mercury.

Bardach, B. Nachweis im Harn. Centralbl. inn. Med., Leipzig, 22, 1901, (361-365).

Justus, J. Quecksilbervergiftung. [5. Intern. Dermatologen-Kongr. 2. Tl 1.] Berlin, 1905, (514-521).

Laqueur, A. Quecksilbernachweis im Urin. Charité-Ann., Berlin, 26, 1902, (501-508).

Vitali, D. Ricerca chimico-tossicologica del mercurio. Bologna, Mem. Acc. sc., (serie 5^a), **10**, 1903, (93–98).

Zenowsky. Quecksilbernachweis im Harn. [5. Intern. Dermatologen-Kongr. 2. Tl 3.] Berlin, 1905, (376-381).

(K) Potassium.

Macallum, A. B. On the distribution [and microchemical detection] of potassium in animal and vegetable cells. J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, 95-128 with two pls. 4

Piñerúa y Alvarez, E. A new reagent for potassium. Chem. News, London, 91, 1905, (146).

(Mn) Manganese.

Croner, Fr. Methode, geringe Mengen Mangan neben Eisen in Grundwasser nachzuweisen. Gesundhtslng., München. 28, 1905, (197-198).

Meerburg, P. A. [Eine verbesserte Ausführung der] Menie-Reaktion auf Mangan. Holländisch Amsterdam, Chem., Weekbl., 2, 1905, (639-641).

(Nb) Niobium.

Melikov, P. G. et Eličaninov, E. S. Réactions qualitatives sur le niobium et sur le tantale. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Olsč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1555), **37**, 1905, (99-103).

(Os) Osmium.

Piñerúa y Alvarez, E. A new iodised compound of osmium, the production of which gives a means of estimating very minute quantities millionths of a grm. of osmium in soluble compounds. Chem. News, London, 91, 1905, [172–174].

(P) Phosphorus

Santi, L. Ricerca chimico-tossicologica del fosforo. Boll, chim. farmac., Milano. 41, 1902, 1777-784, 813-819, 852-858.

Vignon, L. Recherche du phosphore blanc libre dans le sulfure de phosphore. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, [149-145].

(Pb) Lead.

Gadais, L. et Gadais, J. Recherche qualitative et quantitative du plomb dans la crème de tartre. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, 98-101.

(Rh Rhodium.

Piñerúa y Alvarez, E. A reaction of the compounds of rhodium of use in chemical analysis. Chem. News, London, 91, 1905, [216].

(S) Sulphur.

Neumann, A. und Meinertz, J. Schwefelbestimmung mittels Natrium-peroxyd. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, 37-40.

Silfverling, Ax. The Wiborg sulphur test with filter. (Swedish) Stockholm, Jeruk. Ann., 59, 1904, (114-115).

(Sa Samarium.

Eberhard, G. Spektrographische Untersuchungen über die UrbainLacombesche Methode zur Trennung von Samarium, Europium und Gadolinum. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (374–384).

(Sb) Antimony.

Kielbasinski, V. Nachweis von Antimon auf der Faser. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (77).

(Sn) Tin.

Blum, L. Qualitativer Nachweis des Zinns in seinen Oxydulverbindungen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (11-12).

(Ta) Tantalum.

Melikov, P. G. et Eličaninov, E. S. Réactions qualitatives sur le niobium et sur le tantale. [Russ.] St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, [proc.-verb. 1555]; 37, 1905, (99-103).

(Va) Vanadium.

Béard, N. Méthodes de dosage et séparation du vanadium et du tungstène. Thèse, Lausanne, 1904, (56).

(W) Tungsten.

Béard, N. Méthodes de dosage et séparation du vanadium et du tungstène. Thèse. Lausanne, 1904, (56).

Noyes, A. A. A system of qualitative analysis including nearly all the metallic elements. Part 2.—Analysis of the tungsten group. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts. Boston, Mass., 17, 1904, (214-257).

(Zn) Zinc.

Brand, J. Eine rasche Methode zum Nachweis von Spuren von Zink in Würze, Bier, Wein etc. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (438-440).

(Zr) Zirconium.

Ruer, R. Das Zirkonoxychlorid als Mittel zum Nachweise der Zirkonerde. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, 0456-459.

6150 DETECTION OF COMPOUNDS.

INORGANIC.

Borie acid.

Fendler, G. Nachweis der Borsäure. ApothZtg. Berlin, **20**, 1905, (757-758, 765-768, 777-779, 868-869).

Fritzsche, M. Nachweis der Borsäure durch Dr. G. Fendler. *l.c.*, (856).

Goske, A. Kurkuma-Reaktion auf Borsäure. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (242–243).

Mezger, O. Zum qualitativen Nachweis der Borsäure. *l.c.*, (243-245).

Robin, L. Recherche de l'acide borique. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (336-338).

Sellier, G. Recherche de l'acide borique dans les aliments. l.c., 10, 1905, (235-236).

Spindler, O. von. Qualitativer Nachweis von Borsäure mit besonderer Berücksichtigung der Nahrungsmittelchemie. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (566-567).

Borsäure-Nachweis. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (478–482).

Bromides.

Enell, H. Examination of bromine salts. (Swedish) Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, 8, 1904, (213–217); Pharm. Ztg, Berliu, 49, 1904, (576–577).

Carbonates.

Thugutt, St. J. Fritz Hinden's neue Reaktionen zur Unterscheidung von Calcit und Dolomit. Centralbl., Min., Stuttgart, 1905, (265-266).

Carbon Monoxide.

Grünzweig, B. und Pachonski, A. Empfindlichkeit einiger chemischer Kohlenoxydnachweismethoden im Blute. Zs. MedBeamte, Berlin, 18, 1905, (444-448).

Strassmann, Fr. und Schulz, A. Kohlenoxydvergiftung. Berliner klin. Wochenschr., 41, 1904, (1233–1237).

Prussic Acid.

Weehuizen, F. Phenolphthalin als Reagens auf Blausäure. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (256); (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (271-272).

Thiocyanic acid.

Ganassini, D. Complemento al metodo Solera e nuovi metodi per la ricerca dell'acido solfocianico. Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (417-423).

(p-7195)

Chlorates.

Daidō, J. Detection of chlorates in "sake." (Japanese) Tokyo, Ni. Yak. Kw. Z., 1904, (986-996).

Laffitte, V. de. Recherches des chlorates. [5. Intern. Kongress für angew Chemie. 1.] Berlin, 1904, (311–314).

Ferrous oxide.

Blum, L. Qualitativer Nachweis von Eisenoxydul neben Eisenoxyd. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (10-11).

Hydrogen peroxide.

Precht, J. und Otsuki, C. Reaktionsempfindlichkeit von Wasserstoffsuperoxyd. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (236–238).

Utz, F. Nachweis von Wasserstoffsuperoxyd in der Milch. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (175–176).

Iodine compounds.

Merk, B. Nachweis von Jodverbindungen auf trocknem Wege. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (1022).

Skrabal, A. Unterjodige Säure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (550-554).

Ammonia.

Trillat et Turchet. Nouveau procédé de recherche de l'ammoniaque; application pour caractériser la pureté des eaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (374–377); Ann. chim. analyt., Paris, 1905, (179–182); Ann. Inst. Pasteur, Paris, 19, 1905, (259–265).

Nitric acid.

Frerichs, G. Qualitativer Nachweis von Salpetersäure durch die Diphenylaminreaktion. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (80).

Simon. Eine Fehldiagnose mit der Diphenylaminreaktion zum Nachweise von Salpeter. Zs. Fleischhyg., Berlin, 15, 1905, (329-330).

Nitrates.

Busch, M. [Endiminotriazoles (,, Nitron") form insoluble nitrates.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (856–860).

Phosphoric acid.

Arnold, C. und Werner, G. Die Reaktionen der drei Phosphorsäuren. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1326-1327).

Sulphurous acid.

Riess. Die schweftige Säure in Nahrungs- und Genussmitteln und über die physiologische Wirkung dieser Säure. [Nachweis.] Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (525-526).

Sodium thiosulphate.

Sedlaczek, E. Nachweis von Natriumthiosulfat. Allg. PhotZtg, Halle, 9, 1903, Phot. Motivenschatz, (177-180).

Persulphates.

Vitali, D. Persolfati sotto il rispetto analitico. Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (274-286, 321-326); Rist. da Bologna, Mem. Acc. sc., (serie 5°), 10, 1903, (697-716).

Silica.

Petersen, J. Qualitativer Nachweis der Kieselsäure. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (619-623).

Hydrofluosilicic acid.

Gawalowski, A. Verhalten der Kieselfluorwasserstoffsäure zu einigen Reagenzien. *l.c.*, 44, 1905, (191–194).

ORGANIC.

ALCOHOLS.

Kossa, J. Entstehung von Nitrogentrioxyd. (Neue Alkoholreaktion.) Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (893-894).

Methyl alcohol.

Fendler, G. und Mannich, C. Nachweis von Holzgeist in Senfspiritus. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (788-789).

Gadamer, J. Nachweis von halbdenaturiertem Spiritus in pharmazeutischen Präparaten. *l.c.*, (807–810).

Hamberger, P. Nachweis von Holzgeist in pharmazeutischen Präparaten. *l.e.*, (810-811).

Thimme, K. Chlormethylalkyläther. Diss. Marburg, 1904, (89).

utz, F. Nachweis von Methylalkohol in äthylalkoholhaltigen Flüssigkeiten. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (736-737).

Chloroform.

Spica, P. e Todeschini, G. Ricerca tossicologica del cloroformio. Venezia, Atti Ist. ven., 42, parte 2^a, 1903, (31-34).

Iodoform.

Stortenbeker, W. Recherche [microchimique] de l'iodoforme. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (66-68).

Fusel oil.

Takahashi, T. Detection and determination of fusel oil. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1905, 437-438).

Phenol.

Piñerúa y Alvarez, E. A new general colour reagent of the polyphenols, their isomers, and higher organic compounds. Chem. News, London, 91, 1905, (125).

Arnold, C. und Werker, G. Unterscheidung von Phenol und Kresolen. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (925).

Kielbasinski, W. Eine neue Reaktion der Phenolphtaleinfarbstoffe auf der Faser. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (95-96).

Naphthol.

Edlefsen, G. Ausscheidung und Nachweis des Naphthols im Harn nach Einführung kleiner Dosen von Naphthalin, Benzonaphthol und Naphthol. Arch. exper. Path., Leipzig, **52**, 1905, (429-458).

Rosenthaler, L. Prüfung des Benzonaphthols auf β-Naphthol. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (489).

ACIDS.

Amino acids.

Aberhalden, Emil und Barker, L. F. Nachweis im Harne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (524-527).

Citric acid.

Merk, B. Pharm. Ztg, Berlin, 48, 1903, (894).

Malie acid.

Spaeth, E. Qualitativer Nachweis in Fruchtsäften. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (910–911).

Lactie acid.

Croner, W. und Cronheim, W. Eine neue Milchsäureprobe. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905, (1080).

Acetoacetic acid.

Mayer, O. Nachweis im Harn. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (1001-1002).

Glycuronic acid.

Leersum, E. C. van. Verwendbarkeit der Oreinprobe von Bial zum Nachweis. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (510-512).

Neuberg, C. und Neimann, W. Neue Reaktionen und Derivate. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (97-113).

Pyruvic acid.

Piñerúa y Alvarez, E. Colour reactions with α- and β-naphthol in sulphuric acid solution. Chem. News, London, 91, 1905, (209).

Salicylic acid.

Spica, M. Ricerca dell'acido salicilico nei vini a mezzo di una nuova reazione. Considerazioni sulla possibilità di ottenere tale reazione con alcuni vini della regione Etnea. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2*, 1903, (482–487).

Pyrrolidine carboxylic acid.

Alexandroff, D. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (17-18).

Manseau. Réaction caractéristique de l'acide phénique. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (127–129).

ALDEHYDES.

Bauer, R. Die Ehrlich'sche Aldehydreaktion im Harn und Stuhl. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 26, 1905, (833-842).

Formic aldehyde.

Goldschmidt, C. Nachweis von Formaldehyd. J. Prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (536).

Ikeguchi, K. Detection of formaldehyde in "sake". (Japanese) Tokyo, Xi. Yak. Kw. Z., 1904, (981-985).

Lindet, L. Les procédés permettant de reconnaître l'aldéhyde formique dans les alcools dénaturés au formol. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1904, (475-477).

Nierenstein, M. Zum qualitativen Nachweis von Formaldehyd. D. Gerberztg, Berlin, 48, 1905, (No 88).

Ramsden, W. B. Two new aldehyde reactions. [Detection of formic and other aldehydes.] Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., 49, 1905, No. 16, (1-3).

Utz, F. Ein neues Verfahren zum Nachweise von Formalin in der Milch. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (669).

(D-7195)

KETONES.

Kutscheroff, M. Die sogenannte Vanillinreaktion der Ketone. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (622-625).

Rosenthaler, L. Vanillin-Salzsäure-Reaktion. *l.c.*, (292–301).

Acetone.

Barth, F. Acetonnachweis in Senfspiritus. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (758).

Frommer, V. Neue Reaktion zum Nachweis von Aceton, samt Bemerkungen über Acetonurie. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905, (1008–1010).

Lücker, Ed. Acetonnachweis in Senfspiritus. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (725-726, 739).

Ziegler, J. Acetonnachweis in spiritushaltigen Arzneimitteln. l.c., (822).

CARBOHYDRATES.

Adler, R. und Adler, O. Reaktionen der Kohlehydrate. Arch. ges. Physiol., Bonn, 106, 1905, (323-328).

Buchner, E. und Mitscherlich, S. Herstellung glykogenarmer Hefe und deren Anwendung zum Zuckernachweis im Harn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (554-562).

Bütschli, O. Amylose und amyloseartige Körper. Heidelberg, Verh. nathist. Ver., (N.F.), 7, 1904, (419-518).

Graaff, W. C. de. [Eine Methode zur Bildung der Osazone für die mikrochemische Erkennung.] (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (346-349).

Herzog, W. Nachweise minimaler Zuckermengen in Kondenswässern und deren Probenahme. D. Zuckeriud., Berlin, 29, 1904, (65-67).

Mann, G. Die Brauchbarkeit der Orcinreaktion nach Neumann für die Zuckeruntersuchung des Urins. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905, (231–232).

Neumann, A. Neue Farbenreaktionen der Zucker. l.c., 41, 1904, (1073–1074).

Pinoff, E. Farben- und Spectral-Reactionen der wichtigsten Zuckerarten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3308-3318).

Pentoses.

Brat, H. Pentosurie und Pentosenreaction. Zs. klin. Med., Berlin, 47, 1902, (499-506).

Jolles, A. Nachweis der Pentosen im Harn. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 26, 1905, (1049-1053).

Pinoff, E. Die Tollens 'sche Phlorogluein-Salzsäure-Reaction auf Pentosen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (766-771).

- Rosenthaler, L. Pentosenreaktionen von Saponinen. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (247-248).

Fructose.

Neuberg, C. Nachweis von Fructose neben Glucosamin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (500).

Ofner, R. Nachweis von Fruchtzucker in menschlichen Körpersäften. l.c., (359-369).

Ost, H. Umwandlung der Dextrose in Lävulose u. Nachweis der Lävulose. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1170–1174).

Keto-hexoses.

Fenton, H. J. Horstman. A reaction for keto-hexoses. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (513).

Lactose.

Graaff, W. C. de. [Eine Farbenre-aktion auf Milchzucker, mittels Diptenylhydrazin.] (Holländisch) Phann. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (685–686).

Porcher, Ch. Caractérisation du lactose dans les urines au moyen de la phénylhydrazine et de la diagnose du lactose en présence du glucose. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (984–989, mit 1 Taf.).

Trillat, A. et Sauton. Nouveau mode de caractérisation de la pureté du lait basé sur la recherche de l'ammoniaque. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1266 -1268).

Utz, F. Eine neue Reaktion auf Milchzucker. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (274).

Wöhlk, A. Neue Reaktion auf Milchzucker (und Maltose). Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (670-679).

Maltose.

Baker, J. L. and Dick, W. D. The detection and estimation of small quantities of maltose in the presence of dextrose. London, Anal., 30, 1905, (79-85).

Grimbert, L. Recherche du maltose en présence du glucose. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (73–75).

Sucrose.

Utz, F. Kohlenhydrate. [Rohrzuckernachweis.] ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (784).

ALKALOIDS.

Piñerúa y Alvarez, E. A new reagent for aconitine. Chem. News, London, 91, 1905, (179-180).

Feder, E. Basicität der Alkaloide, geprüft an ihrer Wirkung auf gewisse Oxydationsvorgänge. Diss. Strassburg i. E., 1904, (107).

Fühner, H. Thalleiochinreaction des Chinins und Kynurensäurereaction von Jaffé. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2713-2715).

Guigues, P. Recherche de la quinine par la réaction de J. J. André. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 20, 1904, (55-57).

Herder, M. Neue allgemeine Alkaloidreagentien und deren mikrochemische Verwendung. Diss. Strassburg i. E., 1905, (57).

Reichard, C. Alkaloidreaktionen. Nikotin und Koniin. Pharm. Centrallialle, Dresden, **46**, 1905, (252–256, 309–313).

Sparteïn. l.c., (385-388).

_____ Akonitin (pur. amorph.). l.c., (479-486).

B.IV]. l.c., (644-649).

l.c., (846-854).

----- l.c., (935-941).

——— Morphin, Pharin. Ztg, Berlin, 49, 1904, (523-524).

50, 1905, (314-315, 430-131).

---- l.c., (877-879).

Salant, W. Nachweis von Strychnin im Dickdarminhalte, [Faeces.] Centralbl. inn. Med., Leipzig, **24**, 1903, (721-722).

Siemssen, H. Reaktionen einiger Alkaloide gegen Bromwasser. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (92).

Wangerin, A. Farbenreaktion des Narkotins mit Rohrzucker und konzentrierter Schwefelsäure. l.c., 48, 1903, (667-668).

Wörner, E. Alkaloidreaktionen. *l.c.*, **49**, 1904, (628).

PROTEINS.

Bardach, B. Eiweissspuren. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (554–557).

Das Vortäuschen von Eiweissspuren durch die Ferroeyankaliumprobe störende Substanzen namentlich bei der Klarung trüber Körperflüssigkeiten. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, **25**, 1904, (1049–1052).

Freund, O. Zur Methodik des Albumosennachweises. Arch. Verdauungskrankh., Berlin, 9, 1903, (510– 511).

Zur Methodik des Peptonnachweises im Harn und in Fäces. Centralbl. inn. Med., Leipzig, **22**, 1901, (647-651).

Hæussermann, J. Eiweiss im Harn. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 43, 1903, (482).

Mohr, O. Der gegenwärtige Stand der Eiweisschemie. Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (92–94); Berichtigung. Ebenda, 20, 1903, (112).

Ohnmais. Zum Chemismus der Kombinationsfärbungen Südd. Apoth-Ztg, Stuttgart, 43, 1903, (563-565).

Ronde, E. Farbenreaktionen der Eiweisskörper mit p-Dimethylaminobenzaldehyd und anderen aromatischen Aldehyden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (161– 170).

Simon, O. Vorkommen und Nachweis gelöster Eiweisskörper in den Fäces. Nebst Erwiderung von A. Albu und Antwort von O. Simon. Arch. Verdauungskrankh., Berlin, 10, 1904, (197–203, 408–410, 627–628).

Ury, H. Zur Methodik des Albumosennachweises in den Fäces. l.c, 9, 1903, (219-249, 511-512).

Ury, H. Zur Methodik des Nachweises gelöster Eiweisskörper in den Fäzes. l.c., 10, 1904, (399-407, 628-629).

Vernier, P. D. Présence des albumoses dans le sang et leur disparition au contact de la paroi digestive. L'indice d'or des matières protéiques. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (169–170).

DYE STUFFS.

Knecht, O. Reaktionen von neueren künstlichen Farbstoffen auf der Faser, Färberztg, Berlin, 15, 1904, (118–121, 134–139).

Lüttringhaus, A. Diagnose reinblauer Schwefelfarbstoffe. Zs. Farbenehem., Sorau, **4**, 1905, (214–215); Textilztg, Braunschweig, **3**, 1905, (399–400).

MISCELLANEOUS.

Bruno, Albert. Diagnose des corps gras concrets dont on ne possède que de faibles quantités. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (214-218).

Fischer, A. Die Zelle der Cyanophyceen. Bot. Ztg, Leipzig, 63, Abt. 3, 1905, (51-130, mit 2 Taf.).

Kinoshita, K. A test for chinosol, potassium oxyquinoline sulphate, in "sake". (Japanese) Tokyo, Ni. Yak. Kw. Z., 1905, (683-687).

Pregl, F. Ursache der Schwefelsäure-Fluoreszenzreaktion der Gallensäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol Chem., Strassburg, 45, 1905, (166–175).

Utz, F. Identitätsreaktionen für Euphorbium. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (691-692).

Vitali, D. Sul reattivo delle macchie sanguigne del Van Deen. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1*, 1903, (323–328); Boll. chim. farmac., Milano, **42**, 1903, (177–181).

Ziemke, E. Werth des alkalischen Hämatoporphyrins für den forensischen Blutnachweis. VierteljSchr. gerichtl. Med., Berlin, (3. Folge), 22, 1901, (231– 234).

Cholesterin.

Neuberg, C. und Rauchwerger, D. Neue Reaktion auf Cholesterin. [In: Beiträge zur wisserschaftlichen Medicin und Chemie. Festschrift für Ernst Salkowski.] Berlin, 1904, (277–284).

Choline.

Donath, J. Detection of choline in the cerebro-spinal fluid by means of the polarisation-microscope. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (211-219).

Rosenheim, O. New tests for choline in physiological fluids. l.c., (220-224).

Diazo-reaction.

Die Diazoreaktion. [Für Harnanalyse.] Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (30-32).

Pauly, H. Konstitution des Histidins. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, '508-518').

Indole.

Böhme, A. Anwendung der Ehrlichschen Indolreaktion für bakteriologische Zwecke. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 40, Originale, 1905, (129-133).

Methylfurfural.

Fenton, H. J. H. and Millington, J. P. A colour reaction for methylfurfural and its derivatives. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (513).

Phenanthrene.

Reichard, C. Phenanthren-Reaktion. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (813-814).

Pyramidone.

Kobert, R. Pyramidon und eines seiner Isomeren und deren Nachweis. Rostock, SitzBer. natf. Ges., 1904, (LII-LXII).

Pyrrole.

Neuberg, C. Pyrrolreaktion. [In: Beiträge zur wissenschaftlichen Medicin und Chemie. Festschrift für E. Salkowski.] Berlin, 1904, (271-277).

Saccharin.

Mahler, E. von. Neue Methode zur qualitativen Bestimmung des Saccharins. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (32).

Terpineol.

Reichard, C. Reaktion des Terpineol. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (971-972).

Urine reactions.

Mayer, O. Nachweis von Indikan im Harn. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (792).

Moreigne, H. Réaction colorée produite par le réactif phosphotungstique en présence de l'acide urique et observa-

tions sur les procédés généralement employés pour déféquer l'urine avant le dosage de l'urée. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (15–17).

Pröscher, F. Nachweis von Bilirabin im Harne mittels der Ehrlich'schen Diazoreaktion. ('entralbl. inn. Med., Leipzig, **22**, 1901, (169-171).

Rosin, H. Bemerkung zur Mitteilung von R. Adler und O. Adler: "Eine Reaktion im Harn bei der Behandlung mit Resorcin". Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (549).

6200 ESTIMATION OF ELEMENTS.

Arnold, C. Verbalten von Carbonaten und Hydroxyden zu gesättigter Kaliumund Ammonium-Carbonatlösung. [Trenung der seltenen Erden.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1173-1176).

Baskerville, C. Rare earths. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (459–461).

Brunck, O. Fortschritte auf dem Gebiete der Metallanalyse. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (856-861).

Béard, Noel. Méthodes de dosage et séparation du vanadium et du tungstène. Thèse. Lausanne, 1904, (56).

Dinan. Analyse des métaux blancs. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (92-94).

Eydman, F. H. Jr. [Fundamental principle of colorimetry.] Amsterdam Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (166-188), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (97-100), (Dutch).

Fischer, A. und Boddaert, R. J. Die elektrolytische Fällung der Metalle unter lebhafter Bewegung des Elektrolyten mit Berücksichtigung der wichtigeren. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (945-953).

Fox, C. J. J. Determination of the atmospheric gases dissolved in seawater. Publications de Circonstance No 21. Copenhague, 1905, (24, with 1 pl.).

Friedheim, C. und Jacobius, L. Metalltrennungen im Salzsäurestrom. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (465–491).

Kettembeil, W. Elektrolytische Amalgambildung und Versuche zur Metalltrennung durch Amalgambildung. Diss. Göttingen, 1993, (49).

Knorre, G. v. Verwendung von Persulfat zu quantitativen Trennungen. (Antwort an M. Dittrich.) Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (88-96).

Nikolajev, P. D. Analyse minérale quantitative. (Russ.) Gorn. Žurn., St. Peterburg, **80**, 3, 1904, (264–287, 362– 426); St. Peterburg, 1904, (92).

Nissenson, H. Bestimmung des Blei, Silber, Kupfer, Zink und Antimon. 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (271–272).

Rupp. E. und Bergdolt, A. Titrimetrische Bestimmung der Erdalkalimetalle. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (834-835); Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (450-462).

Siemens, A. Elektrolytische Abscheidung wasserzersetzender Metalle aus ihren Salzlösungen. Diss. Göttingen, 1904, (61).

Welbel, B. Les recherches du laboratoire chimique de la station expérimentale Plotĭanskaĭa du prince Troubetskoï en 1903. (Russ.) Odessa, 1904, (31, av. 1 pl.

(Ag Silver.

Backeland, L. A practical method for the quantitative determination of silver in photographic paper. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (378-380).

Doanides, J. P. Dissolution de l'argent de minerais plombo-argentifières dans les eaux de lavage. [5. Intern. Kongress 2.] Berlin, 1904, (227-230).

Friedrich, K. Bestimmung von Silber im Zink und den Silbergehalt mehrerer Zinksorten des Handels. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1636-1644).

Lidholm, Hj. Trennung des Silbers von Blei. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (566-568).

(Al Aluminium.

Bornand, L. Dosage . . . de l'aluminium. Genève, 1904, (61).

Deussen, E. Bestimmung von . . . Aluminium. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (815-816).

Deussen, E. Flusssäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, (300-310, 408-430).

Divine, R. E. The use of tannic acid in determining alumina. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (11).

Jannasch, P. und Rühl, F. Trennung des Aluminiums von Mangan, Zink, Nickel und Magnesium u.s.w. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (1-13).

Kaschinsky, P. Trennung des . . . Aluminiums von Mangan, Kalzium und Magnesinm. J. Landw., Berlin, 53, 1905, (179-185).

Kohn-Abrest, E. Procédé de dosage rapide de l'aluminium métallique dans la poudre d'aluminium. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (381–382).

Moody, S. E. The iodometric determination of aluminium in aluminium chloride and aluminium sulphate. Amer J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (181-184); [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (423-427).

Pellett, H. et Fribourg, Ch. La question de l'alumine dans les plantes. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (373-376).

dosage de l'alumine dans les cendres des végétaux. *l.e.*, (376–381).

— — Influence de la présence du titane sur le dosage de l'alumine en présence de l'oxyde de fer et de l'acide phosphorique par les principaux procélés employés à ce jour. *l.c.*, (416-420).

(As) Arsenic.

Angenot, H. Bestimmung des Zinns, Antimons und Arsens. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1274-1276).

Boening, C. Arsen im Tabak. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (183-184).

Cantoni, H. et Chantenis, J. Méthode nouvelle de séparation de l'arsenic. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (213-214).

Frerichs, H. und Rodenberg, G. Elektrolytische Bestimmung kleiner Arsenmengen. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (348-353).

Friedheim, C. Trennung des Arsens von anderen Elementen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (407–408).

Friedheim, C., Decker, O. und Diem, E. Trennung des Arsens von Vanadin und Molybdän und die Bestimmung des ersteren. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (665-686).

Hill, C. A. and Collins, H. S. An effective method of applying the "Gutzeit" test for arsenic. Chem. and Drug., London, 67, 1905, (548, 739).

Kleine, A. Massanayltische Arsenbestimmung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (781).

Leher, E. Quantitative Bestimmung des Arsens und Antimons als Schwefel-Verbindungen. Diss. techn. Hochschule. München, 1904, (III+98).

Mai, C. Quantitative Arsenbestimmung für forensisch-chemische Zwecke. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (290-292).

und Hurt, H. Elektrolytische Bestimmung kleiner Arsenmengen. *l.c.*, **9**, 1905, (193–199).

Monthulé, C. Dosage du phosphore et de l'arsenic dans leurs combinaisons organiques Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (308-309).

Naylor, W. A. H. and Chappel, E. J. Examination of drugs for arsenic. Pharm. J., London, (Ser. 4), 20, 1905, (33-34).

Pedersen, C. Die quantitative Bestimnung kleiner Arsenmengen in organischen Substanzen, besonders in Bier und Würze. (Übers.) Allg. Brauerztg, Nürnberg, 43, 1903, (15-17, 41-42, 49-50).

Robinson, H. II. The detection of small quantities of arsenic. Chem. and Drug., London, 67, 1905, (700).

Thomson, W. Notes.—Allotropic form of arsenic and estimation of arsenic when in minute quantities. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., **50**, 1906, No. 12, (1-9).

Virgili, J. F. Quantitative Bestimmung des Arsens als Magnesiumpyroarseniat. (Uebers.) Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (492–516).

(Au) Gold.

Goldschmidt, C. Quantitative Bestimmung des Goldes. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (736).

Jannasch, P. und Mayer, O. von. Quantitative Trennung des Goldes von anderen Metallen durch Hydrazin-bezw. Hydroxylamin-Salze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2129-2130).

Withrow, J. R. The electrolytic precipitation of gold with a rotating anode and the rapid analysis of halide. Thesis. Pennsylvania., Easton Pa., 1905, (24, incl. diagr.).

(Ba) Barium.

Blum, L. Qualitativer Nachweis geringer Mengen von Baryum und Strontium. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (9-10).

Skrabal, A. und Neustadtl, L. Fällung des Baryums als Chromat zur Trennung von Strontium und Kalzium. l.c., (742-755).

(Bi) Bismuth.

Hollard, A. et Betriaux, L. Dosage du bismuth par électrolyse. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (366-367); Ann. chim. analyt., Paris, 10, (11-12).

Salkowski, H. Quantitative Bestimmung und Trennung des Wismuths von den Schwermetallen als phosphorsaures Salz. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3943–3944).

Sendhoff, B. Quantitative Bestimmung und Trennung des Wismuts von den Schwermetallen als phosphorsaures oder arsensaures Salz. Diss. Münster i. W., 1904, (51, mit 1 Tab.).

Staehler, A. und Scharfenberg, W. Quantitative Bestimmung des Wismuthes und seiner Trennung von Kupfer, Cadmium, Quecksilber und Silber. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3862–3869).

(C) Carbon.

Jene, K. Kohlenstoffbestimmung im Ferrosilicium. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (309).

Konek, F.V. "Natriumperoxyd-Baryt"-Methode; ein einfaches Verfahren zur quantitativen Bestimmung des Kohlenstoffgehaltes organischer, hauptsächlich schwerverbrennlicher und explosiver Verbindungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (888-891).

Pregl, F. Eine Methode zur Bestimmung von Kohlenstoff und Wasserstoff in organischen Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1434-1444).

(Ca) Calcium.

Kettler, E. Gewichtsanalytische Bestimmung des Calciums. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1488-1489).

(Cd) Cadmium.

Davison, A. L. The electrolytic determination of cadmium with the use of a rotating anode. Thesis. Pennsylvania. Easton, Pa., 1905, (16, with text fig.).

Flora, C. P. The use of the rotating cathode for the estimation of cadmium taken as the sulphate. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (268-276); [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (1-12).

The use of the rotating cathode for the estimation of cadmium taken as the chloride. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (392-396); additional notes. *l.c.*, (454-455); [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (13-19).

Bestimmung des Kadmiums mit der rotierenden Kathode und Zusammenfassung der Ergebnisse. [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (20–22).

The estimation of cadmium as the oxide. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (456-458).

Goldschmidt, C. Bereitung von metallischem Cadmium. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (79).

(Cl) Chlorine.

Dehn, W. M. Zur schnellen Chlorbestimmung im Harn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (11-16).

HALOGENS.

Fischer, Th Bestimmung der Halogene in Quecksilberhalogeniden. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (361-362).

Jannasch, P. and Jahn, A. Reduction der Chlorate, Bromate und Jodate behufs quantitativer Bestimmung ihres Halogengehaltes. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1576–1589).

Wentzki, O. Neue Methode zur Trennung von Chlor, Brom und Jod in Gemengen von Chloriden, Bromiden und Jodiden. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (696-698).

(Co) Cobalt.

Perkin, F. und Prebble, W. C. Electrolytic analysis of cobalt . . . London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905 (103–110, with discussion).

Root, J. E. Electrolysis of cobalt and nickel tartrates. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (1-12).

(Cr) Chromium.

Glasmann, B. Oxydimetrische Bestimmung von Chrom und Eisen neben einander. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (506-508); (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 621-623).

Trennung von Chrom und Vanadin und über Chromvanadate. Diss. Bern, 1904, (61).

Gröger, M. Bestimmung von Mangan neben Chrom. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (987-988).

Jannasch, P. und Rühl, F. Trennung des Chroms von Mangan, Zink, Nickel und Magnesium u.s.w. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (1– 13).

Kleine, A. Chrom- und Manganbestimmung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (1305–1306).

(Cs) Caesium.

Montemartini, C. e Mattucci, G. Determinazione quantitativa del rubidio et del cesio. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2^a, 1903, (189-201).

(Cu) Copper.

Hassreidter, V. Löslichkeit des Schwefelkupfers in Alkalipolysulfüren. [Kupferbestimmung.] Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (292).

Heyn, E. und Bauer, O. Kupfer, Zinn und Sauerstoff. Zs, anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (52-68, mit 1 Taf.); Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, (137-147, mit 1 Taf.).

Kufferath, A. Elektrolytische Bestimmung des Kupfers. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1785–1786).

Moser, L. Kupfertitration mit Jodkalium und die Anwendbarkeit derselben bei Gegenwart von Eisen und Alsen, Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **43**, 1904, (597–616); Berichtigung. *l.c.*, **44**, 1905, (196).

Oddo, B. Dosaggio volumetrico del rame per mezzo dello xantogenato potassico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (134-138).

Pušin, N. A. et Trechcinskij, R. M. Séparation quantitative du Ni et Co et du cuivre du Sb par l'électrolyse. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 441–443).

Rössing, A. Löslichkeit des Schwefelkupfers in Alkalipolysulfüren. [Kupferbestimmung.] Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (465-466).

Vallety. Dosage du cuivre et de la matte libre dans les scories. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (193 195).

(F) Fluorine.

Deussen, E. Flusssäure. [Bestimmung von Fluor und Aluminium.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (300–340, 408–430).

Fricke, L. Fluorbestimmung in der Martinschlacke. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1901, (889-890).

Koch, A. A. Bestimmung des Fluors in Wein, Bier und Mineralien. Diss. Basel, 1904, (54).

Leiningen-Westerburg, W. Graf zu. Quantitative Bestimmung des Fluors in Böden und Gesteinen, in Pflanzenaschen, insbesondere auch bei Rauchschaden. Natw. Zs. Landw., Stuttgart, 2, 1904, (273–287, 320–330, 357–366).

Paterno, E. Determinazione del fluoro nelle sostanze organiche. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (41-42).

Ramann, E. und Leiningen-Westerburg, W. *Graf* zu. Quantitative Bestimmung des Fluors. Mitt. D. Ver. Tonind. Berlin, **39**, 1903, (251-267).

Seemann, F. Quantitative Bestimmung und Trennung der Kieselsäure und des Fluors. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (313–387).

Treadwell, F. P. und Koch, A. A. Bestimmung von Fluor in Wein und Bier. *l.c.*, 43, 1901, (469-506).

(Fe) Iron.

Bornand, L. Différentes méthodes du dosage du fer et de l'aluminium et de leur séparation quantitative par formation d'aluminate. Thèse. Genève, 1904, (61).

Barmwater, F. Physikalische Bestimmung von metallischem Eisen in Ferrum reductum. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (541-543).

Christensen, A. Bestimmung von metaflischem Eisen in Ferrum reductum. l.c. (535–540).

Cornimboeuf, H. et Grosman, L. Dosage du fer métallique dans le fer réduit. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (420-422).

Currie, E. G. The electrolytic separation of iron and zinc. Chem. News, London, **91**, 1905, (247–250).

Deussen, E. Quantitative Bestimmung von Eisen und Aluminium in einem starkgeglühten Gemische von wenig Fe₂O₃ und viel Al₂O₃. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (815–816).

Feilitzsch, von. Neue Methode der Eisenbestimmung im Grundwasser. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (502–503).

Funk, W. Trennung des Eisens von Zink durch Ammoniak. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1687–1690).

Glasmann, B. Bestimmung von Chrom und Eisen neben einander. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (506-508); (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proceverb. 621-623).

Jannasch, P. und Rühl, F. Trennung des Eisens von Mangan und Magnesium. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (1-13).

und Schilling, J. Quantitative Trennung des Eisens und Thoriums von Uran in ammoniakalischer Lösung durch Hydroxylamin. *l.e.*, (26-34).

Jolles, A. Kolorimetrische Eisenbestimmung im Blute. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1901, (537–539).

— Quantitative Eisenbestimmung im Blute mittels des Ferrometers. *l.c.*, **44**, 1905, (6-7).

Kaschinsky, P. Trennung des Eisens und Aluminiums von Mangan, Kalzium und Magnesium bei der Analyse von Pflanzenasche. J. Landw., Berlin, **53**, 1905, (179-185).

Leather, J. W. The determination of small quantities of iron. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (385-387).

Marquardt, A. Bestimmung des metallischen Eisens im Ferrum hydrogenio reductum. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (154-157).

Neumann, B. Bestimmung von metallischem Eisen neben Eisenoxydul und Eisenoxyd. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (1070).

Schwenkenbecher, F. A. Colorimetrische Bestimmung des Eisens. D. Arch. klin. Med., Leipzig, 75, 1902, (481-488).

(H) Hydrogen.

Pregl, F. Bestimmung von Wasserstoffe in organischen Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1434-1444).

(Hg) Mercury.

Ebler, E. Die gasometrische und titrimetrische Bestimmung des Quecksilbers durch Hydrazinsalze, und die gasometrische Bestimmung des Hydrazins durch Quecksilbersalze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (377–385).

Jänecke, E. Methode zur quantitativen Bestimmung und zum Nachweis sehr geringer Quecksilbermengen im Harn unter Zuhilfenahme der Nerustwage. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (547-552).

Rupp, E. Titrimetrische Methode der Quecksilberbestimmung. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (300–302).

und Nöll, Ph. Bestimmung des Quecksilbers in organischen Quecksilberverbindungen. L.c., (1-5).

Schumm, O. Bestimmung des Quecksilbers in Organen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (73-85).

Smith, R. O. The rapid precipitation of mercury in the electrolytic way. Thesis, Pennsylvania. Easton, Pa., 1905, (20).

Südy, E. Volumetrische Bestimmung des Quecksilbers in organischen Verbindungen. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (525-526, 542-543, 555-557). Zenghelis, C. Nachweis und Bestimmung des Quecksilbers in ganz geringen Mengen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (544–547).

(I) Iodine.

Cornimboeuf, H. Dosage de l'iode dans le thymol iodé. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (453-454).

Frerichs, H. Massanalytische Bestimmung des Jods. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (13-14).

Gross, A. Purification and estimation of iodine. Proceedings of Engineers' Society of Western Pennsylvania. Pittsburg, Pa., 19, 1903, (380–383).

Hennecke, H. Neue massanalytische Bestimmung des Jods. Pharm. Ztg., Berlin, 49, 1904, (957, 1095-1096).

Jünger, E. Vermeintliche neue massanalytische Bestimmung des Jods. l.c., (1040-1041).

Klut. Neue massanalytische Bestimmung des Jods. *l.c.*, (1000).

(Ir) Iridium.

Headden, W. P. Some reactions due to iridium. Denver, Proc. Colo. Sci. Soc., 8, 1905, (50-53).

Quennessen, L. Séparation du platine et de l'iridium. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (293-297); Chem. News, London, 92, 1905, (29-30).

(K) Potassium.

Precht, H. Kaliumbestimmungen mittels Ueberchlorsäure. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (216–218).

(Li) Lithium.

Feigenberg, B. Neue Trennungsmethode des Lithiums von anderen Alkalimetallen. Diss. Berlin, 1905, (5\(\frac{\xi}{2}\)).

(Mg) Magnesium.

Bergdolt, A. Die Titrimetrie der Erdalkalimetalle und des Magnesiums. Diss. Freiburg i. Br., 1904, (60).

Brill, O. Dissoziation der Karbonate der Erdalkalien und des Magnesiumkarbonats. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (275-292).

Iwasaki, H. A simple method of estimating magnesia in cement. (Japanese) Tokyo, Ni. Yak. Kw. Z., 1905, (9-12).

930

Järvinen, K. K. Bestimmung von Magnesium und Phosphorsäure als Magnesiumpyrophosphat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (333–342).

(Mn) Manganese.

Baumert, G. und Holdefleiss, P. Nachweis und Bestimmung des Mangans im Trinkwasser. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (177–181).

Blum, L. Bestimmung des Mangans als Schwefelmangan in barythaltigen - Manganerzen. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (7-9).

Donath, Ed. Gewichtsanalytische Bestimmung des Mangans mittels Wasserstoffsuperoxyds. *l.c.*, (698–699).

Gröger, M. Bestimmung von Mangan neben Chrom. ChemZtg, ('öthen, **29**, 1905, (987–988).

Kleine, A. Chrom- und Manganbestimmung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (1305–1306).

Namias, R. Dosage du soufre, phosphore, manganèse dans les produits sidérurgiques. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (134–141).

(Mo) Molybdenum.

Truchot, P. Caractérisation du Molybdène. Rev. pharm., Gand, 1905, (193-194).

(N) Nitrogen.

Barelt, K. und Schönewald, H. Wie weit beeinflusst die Alkalität des Gases die Genauigkeit der nach Kjeldahl ausgeführten Stickstoffbestimmungen? Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (523).

Bau, A. Stickstoffbestimmung in der Gerste. *l.e.*, 22, 1905, (777-778).

Effront, J. Méthode pour le dosage d'azote ammoniacal et protéique dans l'eau. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (669-674).

Ehrenberg, P. Stickstoffverluste in faulenden Peptonlösungen. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 15, 1905, (151–164).

Flamand, Cl. und Prager, B. Analyse von Verbindungen mit Stickstoff. Stickstoff-Bindung nach der Kjeldahl-Methode. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (559-560).

Glimm, E. Stickstoffbestimmung in der Gerste. l.c., 21, 1904, (723-724).

Konek, F. v. Quantitative Bestimmung von organischem Stickstoffmit Natriumperoxyd. Ein neues Proteïn- oder Aminoamid-Stickstoffbestimmungsverfahren in Mehlen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1093–1095).

Müller, Fritz. Antipeptone. Diss. Leipzig, 1903, (32).

Neumann. Bemerkungen zu vorstehender Abhandlung [von E. Glimm. Stickstoffbestimmung in der Gerste]. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (724-725).

Nicolas et Deland. Appareil à dosage d'azote. Ann chim. analyt., Paris, 10, 1905, (7-8).

Schönewald, H. und Bartelt, K. Einfluss verschiedener Glassorten auf die Genauigkeit der nach Kjeldah ausgeführten Stickstoffbestimmungen. Wochenschr. Brau, Berlin, 21, 1904, (793-794).

Sherman, H. C. and Falk, M. J. The determination of nitrogen in organic compounds. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, ([1469]-1474.).

Sörensen, S. P. L. and Pedersen, C. On the Kjeldahl-method of nitrogen estimation. Kjöbenhavn, Medd. Carlsb., 6, 1905, (115-124); (Uebers.) Allg. Brauerztg, Nürnberg, 45, 1905, (1681-1682).

Thiele, R. Die Schwierigkeit, vermittels der Kjeldahlschen Methode eine geringe Stickstoffschwankung im Ackerboden festzustellen. Breslau, Mitt. landw. Inst., 3, 1905, (157–178).

Wolosewicz, J. E. von. Quantitative Bestimmung des Stickstoffs der Eiweissstoffe und deren Trennung von anderen stickstoffhaltigen Verbindungen der Nahrungs- und Futtermittel. Königsberg, Ber. landw. Inst., 6, 1905, (31–62).

(Na) Sodium.

Reichard, C. Nachweis des Natriums neben dem Lithium und die quantitative Bestimmung der Natriumverbindungen neben denen des Lithiums durch Kieselfluorwasserstoffsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (861–862).

(Ni) Nickel.

Perkin, F. M. and Prebble, W. C. Electrolytic analysis of . . . nickel. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (103-110, with discussion).

Root, J. E. Electrolysis of . . . nickel tartrates. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (1-12).

(0) Oxygen.

Heyn, E. und Bauer, O. Kupfer, Ziun und Sauerstoff. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (52-68); Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, (137-147).

Jacobsen, J. P. Löslichkeit von Sauerstoff im Meerwasser durch Winklers Titriermethode bestimmt. Kjöbenhavn, Meddelelser fra Kommissionen for Havundersögelser. Serie Hydrografi, 1, No. 8, 1905, (1-13).

Legler, L. Bestimmung des in Wasser gelösten Sauerstoffs durch Natriumsulfit. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (271–273).

Lürmann, F. jun. Das Bedürfnis der Praxis. Methoden zu besitzen, welche nicht allein geeignet sind zur Bestimmung des gesamten Sauerstoffgehaltes, sondern auch zur getrennten Bestimmung des Gehaltes an Sauerstoff in Flusseisen und Stuhl, welcher an Silicium, Mangan und Aluminium gebunden sein kann. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin. 1904, (21–25).

Müller, F. Die "Ferricyanid-Methode" zur Bestimmung des Sauerstoffs im Blut ohne Blutgaspumpe. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (541-580).

Noll, H. Modifikation der Sauerstoffbestimmung im Wasser nach W. Winkler. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1767–1768).

Treadwell, F. P. und Anneler, E. Quantitative Bestimmung des Ozons, Zs. anorg. Chem., Hamburg, 48, 1905. (86-97).

(0s) Osmium.

Piñerúa y Alvarez, E. A new iodised compound of osmium, the production of

which gives a means of estimating very minute quantities (millionths of a grm.) of osmium in soluble compounds. Chem. News, London, **91**, 1905, (172–174).

(P) Phosphorous.

Enell, H. Quantitative Bestimmung des Phosphors im Phosphoröl. Pharm. Ztg. Berlin, 50, 1905, (601-603); Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, 9, 1905, (229-236).

Gerlinger, P. Bestimmung des freien Phosphors in Phosphoröl, Centralbl. inn. Med, Leipzig, 23, 1902, (337-347, 347-348).

Hewitt, T. E. Colorimetric determination of phosphorus. Proc. Eng. Soc. of Western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 20, 1904, (432–438).

Lidholm, Hj. Phosphorbestimmung in Caliumcarbid. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1452–1453).

Monthulé, C. Dosage du phosphore et de l'arsenic dans leurs combinaisons organiques. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (308-309).

Namias, R. Dosage du soufre, phosphore, manganèse dans les produits sidérurgiques. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (134–141).

Reimen, P. und Meunier, I. Bestimmung von Phosphor im Ferro-Phosphor durch direkte Fällung mit Magnesiamischung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (573).

Rupp, E. Bestimmung des Phosphors im Phosphoröl. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (621-622).

(Pb) Lead.

Dittrich, M. und Reise, A. Quantitative Bleibestimmungen durch Persulfate in saurer Lösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1829–1831).

Gadais, L. et Gadais, J. Recherche qualitative et quantitative du plomb dans la crème de tartre. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (98-101).

Lidholm, H. Trennung des Silbers von Blei. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (566-568).

Lowe, W. F. Accuracy of the dry assay of galena in an iron crucible. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (6-7).

Monti, E. Dosage volumétrique du plomb séparé à l'état de chlorure de ses minéraux et alliages. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (565–568).

Müller, J. A. Dosage du plomb...à l'état de sulfure. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (48-51).

Smith, R. O. Rapid precipitation of lead and mercury in the electrolytic way. Thesis, Pennsylvania, Easton, Pa. 1905, (20).

(Pt) Platinum.

Jannasch, P. und Mayer, O. von. Verhalten der Metalle der Platingruppe zu Hydrazin- und Hydroxylamin-Salzen und einige quantitative Trennungen derselben von Gold. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2130-2131).

Quennessen, L. Séparation du platine et de l'iridium. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (293-297); Chem. News, London, 92, 1905, (29-30).

(Rb) Rubidium.

Montemartini, C. e Mattucci, G. Determinazione quantitativa del rubidio e del cesio. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2º, 1903, (189-201).

(S) Sulphur.

Barlow, W. E. Genaue Bestimmung des Schwefels in Pflanzensubstanzen und anderen organischen Stoffen. Diss. Göttingen, 1903, (VII+89, mit 2 Taf.).

Bender, C. Schwefelbestimmung nach Eschka. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (293).

Brunck, O. Eine neue Methode zur Bestimmung des Schwefels in der Kohle. *l.c.*, (1560–1562).

Dennstedt, M. und Hassler, F. Schwefelbestimmung im Pyrit. 1.c., (1562-1564, 1903).

Garrett, F. C. and Lomax, E. L. Determination of sulphur in petroleum and bituminous minerals. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1212-1213).

Goetzi, A. Schwefelbestimmung in flüssigem Brennstoff und im Petroleum. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1521-1531).

Gottlieb, B. N. Schwefelbestimmung in Kicsabbränden. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (688–689).

Jene, K. Schwefelbestimmung in Kiesabbränden. *l.c.*, (362–516).

Jolles, A. Klinisches Phosphometer. Centralbl. inn. Med., Leipzig, **24**, 1903, (129-137).

Konek, F. von. Schwefelbestimmungsverfahren "Rapid", eine neue expedite und einfache Methode zur quantitativen Bestimmung des Schwefels in Kohlen, Erdölen, Asphalten und organischen Verbindungen überhaupt. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. I.] Berlin, 1904, (360–368).

Lemaire, I. Méthode unitaire de dosage du soufre das les pyrites. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (381–385).

Lunge, G. Schwefelbestimmung im Pyrit. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1656).

Matwin, J. Schwefelbestimmung in flüssigen Brennstoffen (Petroleum, Oel usw.) *l.c.*, (1766–1767).

Mennicke, H. Schwefelbestimmung in Kiesabbränden. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (495-574).

Namias, R. Dosage du soufre, dans les produits sidérurgiques. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (134–141).

Nowicki, R. Schwefelbestimmungen in Kohlen und Koksen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1140-1141).

Pattinson, H. S. Determination of sulphur in pyrites by Lunge's method. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (7-10).

Pattinson, J. and Dunn, J. T. Some sources of error in sulphur determinations. *l.c.*, (10-11).

Pfeiffer, O. Schwefelbestimmung in Gasreinigungsmasse. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (977– 978).

(Sb) Antimony.

Angenot, H. Bestimmung des Zinns, Antimons und Arsens. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1274–1276).

Ferenczy, J. Bestimmung des Antimons in Legierungen. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (161– 169).

Law, H. D. and Perkin, F. M. Electrolytic analysis of autimony. London,

933

Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (262-263, with discussion).

Leher, E. Bestimmung des Arsens und Antimons als Schwefel-Verbindungen. Diss. Augsburg, 1904, (III+ 98).

Müller, J. A. Dosage . . . de l'antimoine à l'état de sulfure. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (48-51).

Vortmann, G. und Metzl, A. Zur quantitativen Bestimmung des Antimons als Trisulfid und dessen Trennung von Zinn. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (525-535).

(Se) Selenium.

Alexi, C. Bestimmung von selen und Tellur und die Untersuchung von selenund tellurhaltigem Handelskupfer. Diss. Berlin, 1905, (47).

Pellini, G. Separazione quantitativa del selenio dal tellurio. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (515– 518); Rist. da Venezia, Atti Ist. ven., 42, parte 2^a, 1903, (281–284).

e Spelta, E. Determinazione quantitativa del selenio. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2°, 1903, (89-92); Rist. da Venezia, Atti Ist. ven., 42, parte 2°, 1903, (653-656).

(Si) Silicon.

Lucchèse, Lonis. Sur l'analyse du ferrosilicium; dosage rapide du silicium par l'acide fluorhydrique. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (452-453).

Philips, M. Bestimmung von Silicum neben Kieselsäure. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1969–1972).

Philips, M. Kupfersilicid. Diss. techn. Hochschule. Berlin, 1904, (64).

(Sn) Tin.

Angenot, H. Bestimmung des Zinns, Antimons und Arsens in Erzen und Legierungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1274–1276).

Heyn, E. und Bauer, O. Kupfer, Zinn und Sauerstoff. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (52-68); Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, (137-147).

Levy, A. G. A rapid method for the determination of tin in copper-tin alloys. London, Anal., **30**, 1905, (361–367).

Pušin, N. A. et Trechcinskij, R. M. Séparation quantitative de l'étain du

nickel. (Russ.) St Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (441–443); **37**, 1905, (828–833).

Victor, E. Zinnanalysen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (179-181).

Wintgen, M. Zinnbestimmung in Weissblech nach dem Verfahren von Mastbaum und Angenot. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904. (111-414).

(Sr) Strontium.

Blum, L. Zum qualitativen Nachweis geringer Mengen von...Strontium. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (9-10).

(Te) Tellurium.

Alexi, C. Bestimmung von Selen und Tellur. Berlin, 1905, (47).

Gutbier, A. Zur quantitativen Bestimmung des Tellurs. Erlangen, Sitz-Ber. physik. Soc., **36**, (1904), 1905, (130–137).

und Wagenknecht, W. Quantitative Bestimmung des Tellurs nach G. Frerichs. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (54-56).

Pellini, G. La determinazione quantitativa del tellurio per elettrolisi. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5^a), **12**, 2° semestre, 1903, (312–315).

— Separazione quantitativa del selenio dal tellurio. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 1^a, 1903, (515–518); Rist da Venezia, Atti 1st. ven., 42, parte 2^a, 1903, (281–284).

(Th) Thorium.

Giles, W. B. Thoria, the estimation and separation of, from the yttrium-cerium group of oxides. Chem. News, London, 92, 1905, (I-3, 30-31).

Jannasch, P. und Schilling, J. Trennung des Eisens und Thoriums von Uran. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (26-34).

(Ti) Titanium.

Dittrich, M. und Pohl, R. Bestimmung von Zirkon neben Titan. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (236-241).

(Ur) Uranium.

Glazman, B. Détermination iodométrique de l'uranium. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz-chim. Obšč., **36**, 1904, (317–320).

Va Vanadium.

Béard. Méthodes de dosage du vanadium. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (41-45).

Campagne, Em. Méthode de dosage du vanadium et son application aux produits métallurgiques. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (353-359).

Glasmann, B. Trennung von Chrom und Vanadium. Diss. Bern, 1904, (61).

de l'aluminium et du fer. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (314–317).

Heike, W. Vanadinbestimmungen. Stahl a. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (1357-1359).

(W) Wolfram.

Desvergnes, L. Dosage du tungstène. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (321-323).

Knorre, G. von. Neues Verfahren zur Bestimmung von Wolfram. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (783-789).

(Zn) Zinc.

Currie, E. G. The electrolytic separation of iron and zinc. Chem. News, London, **91**, 1905, (247-250).

Funk, W. Trennung des Eisens von Zink durch Ammoniak. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1687-1690).

Hattensaur, G. Zinkbestimmung. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1037).

Jene, K. Anwendung einer elektrolytischen Zinkbestimmungsmethode in der Praxis. *l.c.*, (803–804).

Jordis, E. Zinkbestimmung. *l.c.*, (1037).

Küster, F. W. Neue Methode der Bestimmung des Zinkes in Zinkerzen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (272-275).

Nissenson, H. und Kettembeil, W. Zinkbestimmung. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (951-955).

Pattinson, H. S. and Redpath, G. C. Methods for separating and determining zinc in blendes and other natural and artificial products. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (228-230).

Seligman, Richard and Willott, F. J. The determination of zinc in light zinc-aluminium alloys. *l.c.*, (1278-1279).

(Zr) Zirconium.

Dittrich, M. und Pohl, R. Bestimmung von Zirkon neben Titan, insbesondere in Gesteinen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (236-241).

6300 ESTIMATION OF COM-POUNDS.

INORGANIC.

Pavlov, V. E. et Gerasimov, D. G. Determination par voie iodométrique de la décomposition hydrolytique des sels. (Russ) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1904, (566-572).

Schmatolla, O. Bestimmung der am Aluminium gebundenen Säuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (985–989).

As Magnesium pyroarsenate.

Fages, J. V. Détermination quantitative de l'arsenic à l'état de pyroarséniate magnésien. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (394-408).

B Boric acid.

Beythien, A. Das Jörgensensche Verfahren der Borsäurebestimmung. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (283-286).

Monhaupt, M. Nachweis und Bestimmung . . . in Butter. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (363).

Partheil, A. und Rose, J. A. Die gewichtsanalytische Bestimmung der Borsäure durch Perforation mit Aether. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (478– 488).

Prescher, J. Borsäure in Nahrungsmitteln. Diss. Würzburg, 1904, (V+27).

Spindler, O. von. Einfache Methode zur quantitativen Bestimmung von Borsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (582-584).

Spaeth, E. Die quantitative Bestimmung der Borsäure. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 73, 1903, (884-885).

Vaubel, W. und Bartelt, E. Bestimmung der Borsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (629-630).

Vogt, G. Dosage de l'acide borique dans les borosilicates. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1901, (738-741).

Windisch, K. Bestimmung der Borsäure. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (641-660).

Ba Barium bromide.

Thorne, N. C. Fällung von Baryumbromid durch Bromwasserstoffsäure. Uebers.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (308–313).

C Carbonates.

Albert-Lévy et Pécoul, A. Dosage de l'oxyde de carbone dans les atmosphères confinées. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (98-99).

Bodländer, G. Elektrometrische Kohlensäurebestimmung. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11, 1, 1905, 89-92).

Cowley, R. C. and Catford, J. P. Determination of alkaline monocarbonates and bicarbonates. Pharm. J., London, Ser. 4), 21, 1905, (864).

Fox, C. J. J. Determination of the atmospheric gases dissolved in seawater. Copenhagen, 1905, (24 with I pl.).

Luc, O. E. et Čižikov, A. Détermination indirecte de l'acide carbonique dans les sels. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1271– 1281).

Staněk, V. und Milbauer, J. Bestimmung der Kohlensäure bei Gegenwart von Sulfiten, Sulfiden und organischen Substanzen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berliu, 1904, (469–472).

Winkler, L. W. Bestimmung der Kohlensäure in natürlichen Wassern. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **42**, 1903, (735–740).

Cyanides.

Feld, W. Bestimming und Tremning von Cyanverbindungen und deren Verunreinigungen. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, [561–567, 603–606, 629–632, 642–645, 660–666).

Rupp, E. Titrimetrische Bestimmungen und Trennungen von Cyaniden, Rhodaniden und Chloriden. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (458–467).

Wiskirchen. Bestimmung des Cyanwasserstoffs im Bittermandelwasser. Zentralbl. Pharm., Magdeburg, 1, 1905, (1).

Sulphocyanates.

Villain, E. Vorkommen und Nachweis des Rhodans im Mensehen- und Tierkörper und seine toxikologische und pharmakologische Bedeutung, Diss. Freiburg, 1903, (55).

Ca Calcium oxide and earbonate.

Berju, G. und Kosinenko, W. Bestim mung des Aetzkalkes in gebrannten Kalken und die Löslichkeit des kohlensauren Kalkes in Ammoniumnitrat-Lösungen. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (419-425).

Busse, P. Kalkuntersuchung auf kohlensauren Kalk und auf Aetzkalk. Mit Beriehtigung von M. Passon. D. landw. Presse, Berlin, **30**, 1903, (165– 166).

Järvinen, K. K. Bestimmung und Trennung von Calciumoxyd bei Gegenwart von Phosphorsaure. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (559-562).

Newberry, S. B. Volumetrische Kalkund Magnesiabestimmung in Kalkstein. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (833–834).

Passon, M. Aetzkalkbestimmung vermittelst der Kalkmesser nach Ueberführung des Aetzkalkes in kohlensauren Kalk. D. landw. Presse, Berlin, **30**, 1903, (26–27).

Kalkmesser. l.c., (69–70).

Pfeiffer, T. Passons Kalkmesser. *l.e.*, (44).

Schultze, E. H. Zuverlässige Schnellmethoden zur Bestimmung von Kalk, Kali und Phosphorsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (508–509).

Sommer, P. Der neue Paul Wolffsche Kalkbestimmungsapparat für hochprozentige Mergelarten. D. landw. Presse, Berlin, **32**, 1905, (692).

Weitzel, Victor. Der kohlensaure Kalk der Ackererden und der neue Dr. Passon'sche Apparat zur Bestimmung derselben für praktische Landwirthe. Hess. landw. Zs., Darmstadt, 72, 1902, (332-334).

Werdeler, P. Bestimmung von Kalksalzen in Zuckersäften durch Seifenlösung. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (1776-1778).

Cd Cadmium chloride.

Baxter, G. P. und Hines, M. A. Analyse von Kadmiumehlorid. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (158-167).

Cl Chlorates, bromates and iodates.

Andrews, L. W. Use of the chromates of barium and of silver in the determination of sulphates and chlorides. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (476-480).

Bollenbach, II. Eine neue Methode zur Analyse der Chlorate, Bromate und Jodate. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (531).

Brunner, H. Détermination quantitative des chlorates, des bromates et des iodates au moyen du persulfate de potassium en présence de substances organiques. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (225–226, 237).

Couleru, M. Chloratbestimmungen und Ausbeuteberechnungen in der elektrolytischen Industrie der Chlorate. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1072– 1074).

Ditz, H. Einwirkung von konzentrierter Salzsäure auf Kaliumchlorat bei Gegenwart von Kaliumjodid bezw.
-bromid und die quantitative Bestimmung von Chlorat. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1516–1520).

Hendrixson, W. S. A method for the determination of ehloric acid. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (242-246); Des Moines, Proc. lowa Acad. Sci., **11**, 1904, (147-150).

Kolb, A. und Davidson, E. Einwirkung von Salzsäure auf Kaliumchlorat. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1883–1887).

Scholtz, M. Die titrimetrische Bestimmung der Chlorate und Bromate. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (353–358).

Tschernobajeff, D. Bestimmung von Perchloraten und Chloraten im Salpeter. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (412–413).

Chlorides.

Symes, W. L. Neumann's method of estimating chloride. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (221–224).

Cr Chromium oxide.

Appelius, W. Bestimming des Chromoxyds in Chromicdern und Tremiung

des Chromoxyds von der Tonerde bei Gegenwart von Tonerdesalzen. D. Gerberztg, Berlin, 47, 1904, (No. 28-30).

Cu Copper oxide.

Bauer, O. [Kupferoxydulbestimmung.] Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (241-252).

Leuba, A. Dosage du ferroevanure cuivrique. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (218-219).

F Hydrofluoric acid.

Ehrenfeld, R. Versuehe zur quantitativen Scheidung der Fluorwasserstoffsäure und Schwefelsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (440-442).

H Water.

Geese, W. Schnelle Wasserbestimmungsmethoden. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 12, 1904, (778-780).

Hoffmann, I. F. Weitere Erfahrungen mit dem neuen Wasserbestimmer. Wochenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, (859-360).

und Schulze, I. H. Die Wasserbestimmung in Hefe, Trebern, Hopfen und Stärke. *l.e.*, 1903, (217–218).

Marcusson, J. Bestimmung des Wassergehaltes von Oelen, Fetten, Seifen, Harzen usw. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 23, 1905, (58-63).

Parow, E. und Ellrodt, G. Methode zur Wasserbestimmung in Trockenkartoffeln mit dem Hoffmannschen Wasserbestimmer und Nachprüfung der Wasserbestimmung in Stärke mittels desselben Apparates. Zs. Spirit-Ind., Berlin, 28, 1905, (80).

Schulze, I. H. und Marienhagen, J. Weitere Erfahrungen mit dem neuen Wasserbestimmer. Neue Vorschrift für die Wasserbestimmung im Malz. Wochensehr. Brau., Berlin, 21, 1904, (165–166); [Das Versuchs-Kornhaus und seine wiss. Arbeiten. Hrsg. von J. F. Hoffmann.] Berlin, 1904, (503–505).

Wiedmann, Fr. Die Gerber'sche Wasserbestimmungs-Methode in der Butter. MolkZtg, Hildesheim, **17**, 1903, (1014–1015).

Hydrogen Peroxide.

Friend, J. A. N. Estimation of hydrogen peroxide in presence of potassium persulphate. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1367–1370); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (185).

I Cyanogen iodide.

Milbauer, J. und Hac, R. Bestimmung von Jodcyan neben Jod. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (286–292); (Čechisch) Prag, Věstn. České Spol. Nauk, 1907, 27. Aufsatz (6).

K Potassium oxide.

Aumann. Bestimmung des Kalis mittels Ueberchlorsäure. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (231-234).

Klinkerfues, F. Praktische Winke für die Ausführung einer leichten und bequemen Kalibestimmung. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (77-78, 1085-1086); Zentralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 10, 1905, (30-31).

Sidersky, D. Vereinbarung der Kalibestimmungsmethoden. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (943–945).

Sjollema, B. Abkürzung der Kalibestimmung. Centralbl. Kunstdünger-Ind., Mannheim, **8**, 1903, 433).

Potassium permanganate.

Brown, J. Reaktion zwischen Chlorwasserstoffsäure und Kaliumpermanganat in Gegenwart von Ferrichlorid. [Titration der Oxalsäure.] [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (145–153).

Cantoni et Basadonna. Différentes méthodes de titrage de la solution de permanganate de potasse. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (365–371).

Friend, J. A. N. [Volumetric] estimation of potassium permanganate in the presence of potassium persulphate. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (738-740); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (133).

skrabal, A. Kinetik der Permanganat-Oxalsäure-Reaktion. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **42**, 1904, (1–59).

Mg Magnesium carbonate.

Koppeschaar, W. F. Eine neue Methode zur Bestimmung der kohlensauren Magnesia in Kalksteinen. Zs. anal. Chem., Wicsbaden, 44, 1905, (184– 187).

Mo Molybdenum compounds.

Glassmann, B. Neue jodometrische Bestimmungsmethode der Alkaliheptamolybdate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (193-194).

(D-7195)

Glassmann, B. Neue combinirte oxydimetrische Methode zur Bestimmung des Molyhdäntrioxyds und Vanadinpentoxyds neben einander. l.c., (600-603).

Molybdänverbindungen. l.c.,

N Nitrogen compounds.

Hüfner, G. und Reinbold, B. Absorptiometrische Bestimmungen der Menge des Stickoxyds, die von der Gewichtseinheit Methyliennoglobin gebunden wird. (Ungarisch) Orv.-Termt. Ert., Kolozsvár, I. Orv. sz., 26, (1904), 1905, (105-111).

Nitrie acid.

Buhlert, H. und Fickendey. Zur Bestimmung . . . im Boden. Landw. Versuchstat., Berlin, 63, 1905, (239-246).

Busch, M. Gravimetrische Bestimmung, Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (861–866).

Bestimming . . . im Wasser. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (464-468).

Farnsteiner, K. Abänderungsvorschlag zu den "Vereinbarungen" betreffend die Bestimmung . . . in Fleisch und Fleischwaren. l.c., 10, 1905, (329–330).

Gutbier, A. Die gewichtsanalytische Bestimmung . . . mittels "Nitron" nach M. Busch. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (194–499).

Meisenheimer, J. und Heim, F. Bestimmung der Salpeter- und salpetrigen Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3834–3837, 4136).

Pfyl, B. Ein neues einfaches Verfahren zur Bestimmung bei Gegenwart von organischer Substanz. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (101–104).

Stüber, W. Zur quantitativen Salpeterbestimmung im Fleisch. *l.c.*, (330–335).

Utz, F. Verfahren Frerichs zur Bestimmung . . im Wasser. ChemZtg, (75then, 29, 1905, (177-178); Südd. ApothZtg, Stuttgart, 45, 1905, (784-785).

Nitrous acid.

Barbieri, G. Volumetrische Bestimmung . . . mittels vierwertigen Cers. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (668-669).

Legler, L. Einige auf die Bestimmung bezügliche, insonderheit die Trommsdorffsche Methode berührende Studien. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, 181–183).

Raschig, F. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3911-3914).

Ammonia.

Bresler. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (979-982).

Riegler, E. Eine gravimetrische und gasometrische Bestimmungsmethode. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (246–250).

Rupp, E. und Rössler, E. Titrimetrische Bestimmung von Ammonsalzen mit Alkalihypobromit. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (104-114).

Hydrazine.

Maselli, C. Determinazione di alcune idrazidi. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (111-112).

Rimini, E. Sul dosaggio dell'idrazina e di alcuni suoi derivati. Roma, Rend. Acc Lincei, (serie 5^a), **12**, 2' semestre, 1903, (376–381).

Hydroxylamine.

Simon, L. J. Action du permanganate de potassium sur les sels d'hydroxylamine (nitrate, phosphate, arséniate). Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (559– 661).

Méthode de dosage volumétrique de l'hydroxylamine. *l.c.*, (724–727).

Na Allalies.

Novotny, K. Titrimetrische Bestimmung von NaOH neben Na₂CO₃. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (453–455).

Margosches, B. M. Bestimmung der Alkalien in Silicaten nach der Methode von Smith. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (385).

Steinlen, R. L. Bestimmung der Alkalien in Silicaten nach der Methode von Smith. *Le.*, (487).

P Phosphoric acid.

Beer, H. Methoden zur direkten Bestimmung in Wein und Bier, Diss. Würzburg, 1904, (29).

Böttcher, O. Bestimmung im Thomasmehl, Knochenmehl usw. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1293–1294).

Boulez, V. Méthode de dosage alcalimétrique en présence d'antres acides et proposition d'appliquer cette méthode aux matières phosphatées. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (746–747).

Gerhardt. Eine technische Methode zur Bestimmung der freien Phosphorsäure in Superphosphaten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (178–179, 378); Zentralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 10, 1905, (54–55).

Herzfelder, A. D. . . Bestimmung freier Phosphorsäure und die Menge derselben in Superphosphaten. Landw. Versuchstat., Berlin, 58, 1903, (471–479); [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.]. Berlin, 1904, (862–870).

Hissink, D. J. und Maerden, H. van der. Modifizierte Methode von Pemperton-de Molinari zur Bestimmung der Phosphorsäure. (Holläudisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (179–184).

Hlavnička, O. J. Titration der Phosphorsäure. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (655-656).

Hundeshagen, F. Titrimetrische Bestimmung in allen Phosphaten. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (557-558).

Järvinen, K. K. Bestimmung von Magnesium und Phosphorsäure als Magnesiumpyrophosphat. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (333–342).

Jörgensen, G. Bestimmung als Magnesiumammoniumphosphat und als Ammoniumphosphomolybdat. Kjöbenhavu, Vid. Selsk. Skr., (ser. 7), 2, 1905, (141–238).

Klassert, M. Bestimmung als Magnesiumnesiumpyrophosphat bezw. Magnesiumammoniumphosphat. Diss. Marburg, [1903], (43, mit 5 Tab.).

Klason, P. Jodometrische Bestimmung. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1901, (221–228).

Klinkerfues, F. Phosphorsäurebestimmingen, welche eine grössere Verbreitung in der analytischen Praxis verdienten. Zentralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 10, 1905, (137–139).

Klippert. Phosphorsäure in wasserlöslicher, zitratlöslicher, dreibasischer und freier Form, Methode Woy. [Verein deutscher Dünger-Fabrikanten. Hamburg-Horn. 1904.] Melle i. 11., 1905, (73-74).

Lorenz, N. v. Unhaltbarkeit der Citratmethode zur Bestimmung in Thomasschlacken. Centralbl. KunstdüugerInd., Mannheim, **8**, 1903, (175– 176).

Mach, F. Bestimmung der zitronensäurelöslichen und der Gesamtphosphorsäure in Thomasmehlen. Landw. Versuchstat., Berlin, 63, 1905, (81-91).

Nannes, G. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1901, (124-128).

Neubauer, H. Ein vereinfachtes Verfahren zur Bestimmung . . . in salzsuren Bodenauszügen. Landw. Versuchstat., Berlin, 63, 1905, (141-149).

Raschig, F. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (374-376, 953).

Scheele. Freie Phosphorsäure in Superphosphaten und ihre Bestimmung. [Verein deutscher Dünger-Fabrikanten. Hamburg-Horn. 1903], 1904, (17–19).

Schenke, V. Bestimmung nach der Zitratmethode; eine bisher übersehene Fehlerquelle und eine Modification zur Vermendung derselben. Landw. Versuchstat., Berlin, **62**, 1905, (3–10).

Schreiner, O. and Brown, B. C. The colorimetric estimation of phosphates; second method. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1463-1468).

Schucht, L. Unzulänglichkeit der Phosphorsäure Bestimmungsmethoden und Mittel, derselben abzuhelfen. Bestimmung der freien Säure in Superphosphaten. Feuchtigkeit in Superphosphaten. [Verein deutscher Dünger-Fabrikanten. Hamburg-Horn. 1904,] 1905, (33-37, 77-82, 88-89).

Seib, O. Bestimmung der zitratlöslichen Phosphorsäure in Superphosphaten. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (397–398)

Soxhlet, F. von. zitronensäurelöslichen kieselsäurereichen Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, 218–229).

Spöntjes, [H.]. Bestimmung der Phosphorsäure in Thomasmehlen nach der Methode Woy. [Verein deutscher Dünger - Fabrikanten. Hamburg-Horn. 1904], 1905, (90–93).

Svoboda, H. Maercker-Bühringsche Lösung, Wagners Citratmagnesiamixtur und Eisencitratmagnesiamixtur. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (453–156).

Westhausser, F. Bestimmung in der Thomasschlacke. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (187–191).

Williams, C. B. Methods for the determination of total phosphoric acid and potash in soils. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1901, (921–926).

woy, R. Welche Vorteile hat die direkte Bestimmung der Phosphorsäure als Phosphorsäuremolybdänsäureanhydrid? [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (218–221).

Phosphorous acid.

Lendle, L. [Bestimmung von phosphoriger Säure in Phosphiten.] Diss. Würzburg, 1902, (63).

Pb Lead peroxide.

Sliozberg, G. L. Méthode de détermination du minium à l'aide du superoxyde d'hydrogène. (Russ.) Kiev, 1905 (6).

S Sulphuric acid.

Andrews, L. Bestimmung der gebundenen Schwefelsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (478).

Use of the chromates of barium and of silver in the determination of sulphates. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (476–480).

Blacher, C. und Koerber, U. Die massanalytische Bestimmung der gebundenen Schwefelsäure. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (722-723).

Dürkes, K. Titration von Schwefelsäure mit Benzinchlorhydrat. Diss. Freiburg i. Br., 1904, (30).

Huber, O. Titrimetrische Bestimmung von Sulfaten mit Benzidinchlorhydrat neben Thiosulfaten, Sulfiten und Sulfiden. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1227–1229).

Knorre, G. von. Bestimmung mittels Benzidinchlorhydrat und über die Schwefelbestimmung in Pyriten. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (2–13).

Kühl, H. und Hahn, R. Bestimmung der freien und gebundenen Schwefelsäure in Mixtura sulfurica acida. Apoth-Ztg, Berlin, 20, 1905, (854-856, 867-868).

Lay, W. Tabelle zur direkten Bestimmung des Prozentgehaltes au SO3 aus der Niederschlagsmenge von BaSO4. ThonindZtg, Berlin, 29, 1905, (1098-1099).

Lunge, G. Bestimmung der gebundenen Schwefelsäure nach den Methoden von Lunge und von Silberberger. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (449-460).

— und Stierlin, R. Bestimmung der Schwefelsäure durch die Chlorbaryumfällung bei Gegenwart störender Substanzen. l.c., (1921-1930).

Scholtz, M. Bestimmung der gebundenen Schwefelsäure auf jodometrischem Wege. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (667–672).

Vaubel, W. Titrimetrische Bestimmung von Sulfaten mit Benzidinchlorhydrat neben Thiosulfaten, Sulfiten und Sulfiden. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1254).

Sulphurous acid.

Ashley, R. II. The estimation of sulphites by iodine. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (13-16); [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (211-214).

Legler, L. Jodometrische Bestimmung der schwefligen Säure. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (271-273).

Mathieu, L. Nouveau procédé de dosage de l'acide sulfareux combine dans le boissons fermentées. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (192-196).

Namias, R. Stabilität der alkalischen Sulfite und Bisulfite und ihre Verwendung. [Bestimmung der schwefligen Säure.] Allg. PhotZtg, Halle, 10, 1903. Phot. Motivenschatz, (140 114).

Ruff, O. und Jeroch, W. Jodometrische Bestimmung in alkalischer Lösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (409-419).

Rupp, E. Jodometrie der schwefligen Saure. l.c., (1903-1905).

Schumacher, Th. und Feder, E. Bestimmung in einigen Nahrungsmitteln sowie des Schwefels im Lenchtgase. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (649-659).

Silicon compounds.

Friedheim, C. Bestimmung von Kieselsäure bei Gegenwart von Wolframsäure. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.1 Berlin, 1904, (407).

Henderson, W. H. und Pinagel, A. Trennung von Wolfrautrioxyd und Silicinmdioxyd mittels gasförmiger Chlorwasserstolfsäure und die Analyse der Silicowolframate. Zs. auorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (396–409).

— und Pinagel, A. Angebliche Flüchtigkeit des Siliciumdioxyds im Momente seiner Abscheidung durch starke Säuren. l.c., (410-411).

Schucht, L. Bestimmung der Kieselsäure in Phosphaten bei Gegenwart von Fluor. [Verein deutscher Dünger-Fabrikanten. Hamburg-Horn. 1903], 1904, (11-13.

Seemann, F. Quantitative Bestimmung und Trennung der Kieselsäure und des Fluors. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (343-387).

Strontium chloride.

Richards, T. W. Die Analyse von Strontiumchlorid. [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (145-150).

Tellurium compounds.

Gutbier, A. und Resenscheck, F. Jodometrische Bestimmung der Tellursäure. Erlangen, SitzBer. physik. Soc., **36**, (1904), 1905, (138–142).

Thorium compounds.

Kolb, A. und Ahrle, H. Verwendung organischer Säuren zur Fällung und Trennung des Thordioxyds von Cer-, Lanthanund Didymoxyd. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (92-93).

Ti Titanium compounds.

Pellet, H. et Fribourg, Ch. de l'acide titanique dans les sols et dans les cendres des végétaux. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (413-416).

Truchot, P. Dosage de l'acide titanique dans les minerais. l.c., (382–389).

Vogt, G. Acide titanique. [5. Intern, Kongress für angew, Chemie. 1.] Berlin, 1904, (711).

ORG.1NIC.

Methoxyl.

Wheeler, A. S. Bestimmungen von Methoxylgruppen in einigen Lignocellulosen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2168-2169).

Acetyl groups.

Meyer, R. und Hartmann, E. Zur directen Bestimmung von Acetyl- und Benzoyl-Gruppen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3956–3958).

Perkin, A. G. The determination of acetyl groups. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (107-110).

Sudborough, J. J. and Thomas, W. Simple method for the estimation of acetyl groups. *l.e.*, (1752-1756); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (88).

HYDROCARBONS.

Benzene.

Nowicki, R. Absorptionsgefäss zur gewichtsanalytischen Benzolbestimmung. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (292–293).

ALCOHOLS.

Methyl alcohol.

Bamberger, H. Bestimmung des Methylalkohols im Formaldehyd. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1246– 1248).

Gnehm, R. and Kauffer, F. Bestimmung des Methylalkohols im Formaldeliyd. *l.c.*, **18**, 1905, (93-94).

Tubandt, C. Quantitative Bestimmung des Natriumalkoholats mit Menthon. I. Die Grundlagen der Invertirungsmethode. II. Anwendung der Invertirungsmethode zur Bestimmung des Säurecharakters organischer Verbindungen und der relativen Stärke solcher Säuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (41-93).

Ethyl alcohol.

Bugarszky, S. Eine neue Methode zur quantitativen Bestimmung des Äthylalkohols. Math.-natw. Ber. Ungarn, Leipzig, 23, 1905, (35-41).

Dujardin, J. Unification des méthodes de dosage de l'alcool dans les vins. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (1221–1226).

Chloroform.

Collingwood, B. J. The measurement of percentages of chloroform vapour by a tonometric method. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (1904), (ii-iii).

Levy, A. G. The estimation of chloroform vapour in air. *l.c.*, (iii–iv).

Waller, A. D. and Collingwood, B. J. Estimation of inspired and expired chloroform. *l.c.*, (xxiv-xxviii).

Glycerine.

Braun, K. Quantitative Bestimmung des Glycerins in Unterlaugen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (763-765, 1122).

Henkel, II. Physikalisch-chemische Eigenschaften verdünnter Glycerinlösungen und zur Analyse derselben. Diss. Berlin, 1905, (47).

Laborde, J. Dosage de la glycérine dans les vins liquoreux et les vins ordinaires. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (340-341).

Landsberger, W. Glyzerinbestimmung mit besonderer Berucksichtigung der Anwendbarkeit der Extraktionsmethode auf die fermentativen Glyzerinwässer. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (150–152).

Rocques, X. Dosage de la glycérine dans les vins de liqueur, Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (306-309).

Schulze, Fr. Vergleichende Bestimmungen des Glycerins. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (976-980).

Shukoff, A. A. und Schestakoff, P. J. Direkte Methode zur Glycerinbestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (294-295).

Sonne, W. Die quantitative Bestimmung des Glycerins in Unterlangen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1202–1203).

Steinfels, W. Glycerinbestimmung in Seifensiederlaugen und Rohglycerinen. Seifenfabr., Berliu, **25**, 1905, (1265– 1266).

Strauss, H. Quantitative Bestimmung des Glycerins in Unterlaugen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1099–1100, 1150).

Tangl, F. und Weiser, I. Glyceringehalt des Blutes (Ungarisch) Math. Termt. Ért., Budapest, 23, 1905, (182-189).

Zeisel, S. und Fanto, R. Bestimmung des Rohglycerins im Weine mittelst der "Jodidmethode". Zs. anal. Chem., Wiesbuden, 42, 1903, (549-578).

Phenols.

Arnold, C. und Werner, G. Kresolbestimmung im Liquor Cresoli saponat. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (907-908).

Kiesel, K. Ein neues Verfahren der quantitativen Bestimmung kleiner Mengen einwerthiger Phenole. Monatshefte Thierheilk., Stuttgart, **15**, 1903, (84-93).

Wesenberg, G. Bestimmung des Metakresols in Kresolseifenlösungen. Phàrm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, (454).

ACIDS.

Aufrecht. Bestimmung der Fettsäuren in Kreosolseifen auf dem Wege der Destillation. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (538–539).

Blank, O. Analytische Trennung der Fettsäuren im holzessigsäuren Kalk. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie 1.] Berlin, 1904, (427-431).

Coppock, J. B. Volumetric determination of acids in salts. Chem. News, London, 91, 1905, (66).

Nishizaki, K. The free acids in "sake" and their determination. (Japanese) Tokyo, Ni. Yak. Kw. Z., 1905, (373-384).

Partheil, A. Vorkommen und Bestimmung der organischen Säuren des Weines, [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (1019– 1022).

Selivanov, F. F. et Piščimuka, P. S. Un réactif pour les acides. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (proc.-verb. 343-345).

Staněk, V. Verbesserung der Methode zur Bestimmung des Stickstoffes in Aminosäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (263–272).

Windisch, K. und Roettgen, Th. Bestimmung der flüchtigen Säuren im Wein. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (278-279).

L'armie acid

Rupp, E. Ameisensäure und deren titrimetrische Bestimmung. Arch, Pharm., Berlin, 243, 1905, (69-73).

Oxy-butyric acid.

Möller, W. Ueber die zur Zeit gebräuchlichen Methoden zum quantitativen Nachweis der β-Oxybuttersäure. Centralbl. Stoffwkrankli., Göttingen, 4, 1903, (161–165).

Oxalic acid.

Barth, H. Vorkommen, Nachweis und Bestimmung der Oxalsäure im Harn. Diss. Freiburg i. Br., 1903, (32).

Tartaric acid.

Ley, H. Neue Weinsaure-Bestimmungsmethode. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (149).

Lactic acid.

Zeehuisen, H. Ein einfaches Verfahren zur approximativen Bestimmung des Milchsäuregehaltes im Mageninhalt. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 25, 1904, (353-365).

Arabonic acid.

Musial, Władysław. Dosage volumétrique de l'acide arabinique. (Polonais) Gaz. cukr., Warszawa, 24, 1905, (534).

Glycuronic acid.

Neuberg, C. Bestimmung der Glukuronsuäre. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (183– 184).

und Neimann, W. Quantitative Bestimmung "gepaarter Glukuronsäuren"l.c., 44, 1905, (127–133).

Tollens, B. Bestimmung der Glukuronsäure. l.c., (388–390).

Salicylic acid.

Harry, F. T. and Mummery, W. R. The colorimetric estimation of salicylic acid in foodstuffs. London, Anal., 30, 1905, (124-127).

Schulz, I. A. B. Eine neue Methode zur Bestimmung von Salizylsäure neben Benzoesäure bezw. Hippursäure. Breslau, Mitt. landw. Inst., 3, 1905, 515-543)

Pierie acid.

Sinnatt, F. S. The estimation of pieric acid additive compounds. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (297).

Hippurie acid.

Pfeiffer, Th. Bestimmung der Hippursäure. Breslau, Mitt, landw. Inst., 3, 1905, (515-546).

Schmid, J. Quantitative Hippursänrebestimmung nach Pfeiffer. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, **26**, 1905, (81–86).

Tannic and gallie acids.

Kránszky, L. Tanninbestimmung im Wein. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (161–169).

FATS.

Aufrecht. Versuche mit der Sinacidbutyrometrie. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (165–166).

Baumgartner, O. Sinacid- oder Acid-Butyrometrie? Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (792).

Burr, A. Eventuelle Verseifung von Fett durch conc. Ammoniak bei der Gottlieb-Röse-Methode. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (248-250).

Dominikiewicz, M. Praktischer Apparat zur Fettbestimmung nach Gottlieb-Rösescher Methode. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (711–712).

Du Roi und Koehler, Brauchbarkeit der Sinacid-Butyrometrie des Chemikers und Apothekers A. Sichler-Leipzig, Lc., (787-790); Landbote, Prenzlau, 25, 1904, (1149-1151).

Gauss, C. Flach- oder Rund-Butyrometer? Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (792-793).

Gerber, N. und Hugershoff, F. Kritik einer "Beurteilung von Flach- und Konvex-Butyrometern". Antwort an Roerdansz. Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (691-692).

und Wieske, P. (Ref.). Allerlei praktische Erfahrungen mit der Azidbutyrometrie. MolkZtg, Hildesheim, 18, 1904, (189–190, 458–459, 605–607).

Gordan, P. Versuche mit Sichlers Sinacid-Butyrometrie. Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (755-756, 822-823).

Henderson, J. B. Saponification of fatty oils in presence of mineral oil. Rep. Aust. Ass., Dunedin, 10, 1905, 146-147.

Hesse, Λ. Die Gerbersche Fettbestimmung. MolkZtg, Hildesheim, 18, 1904, (93-95, 117-118).

Höft, H. Sinazidbutyrometric. *l.c.*, **19**, 1905, (309–310); Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. **4**, 1905, (85–89).

Hoffmeister. Sinacidbutyrometrie. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (20-24).

Kita, T. Fettbestimmung im Fleisch und Fleischwaren mittels des Gerberschen Azid-Butyrometers. Arch. Hyg., München, **51**, 1904, (165–178).

Klassert, Martin. Prüfung der Sichler'schen "Sinacid-Butyrometrie". Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, 12-15); Pharm. Ztg. Berlin, 50, 1905, 1241.

Leent, F. H. van. Die bei Bestimmung der Jodzahl in Betracht kommenden Reaktionen. (Cebers.) Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (661-670).

Lotterhos. Brauchbarkeit der Sichlerschen Sinazidbutyrometrie. MolkZtg, Hildesheim, 19, 1905, (145-146, 926-927); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (596-599).

Müller, M. Methode der Fettbestimmung. Fühlings landw. Ztg, Stuttgart, 52, 1903 (767-771, 831-834).

Panchaud, A. Bestimmung der Jodzahl von Fetten und fetten Oelen. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, 413–118).

Popp, M. Die Sinacid-Butyrometrie. MolkZtg, Hildesheim, **18**, 1904, (1267-1269); **19**, 1905, (197-198).

Reinbold, B. Die Molisch-Udranszkysche α-Naphtol-Schwefelsäure-Reaction. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (581–617).

Roerdansz. Beurteilung von Flachund Konvex-Butyrometern. Molkztg, Hildesheim, 18, 1904, (908); Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (508–599).

Rosenfeld, G. Fettbestimmungsmethode. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 26, 1905, (353-357).

Schneider, W. Die Sichlersche Sinacid-Butyrometrie. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (690).

Estimation of fats in milk.

Barthel, C. . in mechanisch bearbeiteter Milch. MolkZtg, Hildesheim, 18, 1904, (1058).

Beger, C. Die Sinazid-Butyrometrie in ihrer Anwendung auf Schaf-, Ziegen und Kuhmilch. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (547–551). Burr, A. . . in homogenisierter Milch. l.c., (6-9); Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. 4, 1905, (110-113).

Buttenberg, P. Homogenisierte Milch. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (964-968).

Einecke, A. Vergleichende Untersuchungen . . . uach der Methode von N. Gerber, und dem Milchrefraktometer. Breslau, Mitt. landw. Inst. 3, 1904, (147–155).

Haarst, J. van. Schnellmethoden zu Fettbestimmung in der Milch. Antwort auf Siegfeld. (Diese Z. 16 (451) und Milchztg 1903, Heft 45.) Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1212–1213).

Koehler, R. Acidbutyrometrisches Verfahren . . und die bei demselben gebräuchlichen Centrifugen. Landbote, Prenzlau, **26**, 1905, (948-950).

Versuche mit dem flachen Butyrometer zur Gerber'schen Milchfettbestimmung von der Firma A. W. Kaniss. l.c., 24, 1903, (716).

Lonstein, T. Demonstration eines neuen Apparates, nebst Bemerkungen zur quantitativen Feststellung des Milchzuckers und des Milcheiweisses. Berlin, Ber D. pharm. Ges., 15, (98-107).

Harpmann. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (78-80).

nuethode. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **45**, 1905, (155–156).

Röhrig, Armin. Verbesserter Apparat nach . . . Gottlieb-Röse. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (531-538).

Siegfeld, M. Die Gerbersche Methode. MolkZtg, Hildesheim, **17**, 1903, (1117–1119, 1142–1144).

Fettbestimmung in mechanisch bearbeiteter Milch. l.e., **18**, 1904, (931-933, 957-959, 1058).

Schwefelsäure für die Milchfettbestimmung nach Gerber. l.c., 19, 1905, (738).

und Rosenbaum, W. Die Gottlieb'sche Methode. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (241-248).

Thomsen, Th. Sv. . . in fettarmer Milch. Landw. Versuchstat., Berlin, **62**, 1905, (387-399).

Winckel, M. Neuere . . . Methoden. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (769-770).

Estimation of fats in Butter.

Burr, A. Ueber die Bestimmung. . . nach Gottlieb. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (286– 290).

Hesse, A. Apparat. MolkZtg, Hildesheim, 19, 1905, (1051-1052).

Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (673-675).

Die Fett- und Wasserbestimmung nach dem Dr. Gerber'schen Verfahren. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (433-444).

Lührig, H. MolkZtg, Hildesheim, 19, 1905, (1217-1218).

Morschöck, F. l.c., 18, 1904, (362-363).

Estimation of fats in Cheese.

Aufsberg, Th. Fettbestimmungen in den Allgäuer Käsereien. Mitt. milchwirtsch. Ver. Allgäu, Kempten, 15, 1904, (221-226).

Ratzlaff, E. Brauchbarkeit der verschiedenen Methoden in Käse. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. 4, 1905, (32-39).

Wieske, P. Verbesserte Methode für Käse mit Dr. N. Gerbers Acid-Butyrometrie. Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (353-354); MolkZtg, Hildesheim, 18, 1904, (556).

Fatty Acids in Soaps.

Geisel, O. Fettsäurebestimmung in Seifen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (592–593).

Heermann, P. Fettbestimmung der Seifen nach der Wachskuchenmethode. l.c., (623).

Krüger, G. Fettsäurebestimmung in Seifen. *l.c.*, (516, 698).

Steiner, O. Fettsäurenbestimmung in Seifen. *l.c.*, (574).

ALDEHYDES.

Alberda van Ekenstein, W. et Blanksma, J. J. [Dosage des aldéhydes et cétones par la para-nitrophénylhydrazine.] Ree. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (33-34).

Berté, E. Neue indirekte Bestimmungsmethode der Aldehyde im Zitronenöle. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (805–806).

Mathieu, L. Nouveau procédé de dosage des aldéhydes dans les boissons fermentées et dans les spiritueux. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (196–199).

Formaldehyde.

Goldschmidt, C. Quantitative Bestimmung des Formaldehydes. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (343-344).

orlov, E. I. Analyse des dissolutions des sels hydrosulfureux. L'analyse du formaline. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz. chim. Obšč., **36**, 1904, (1311-1317).

Pfaff, A. Zur quantitativen Bestimmung des Formaldehyds. Diss. Würzburg, 1903, (35).

Romijn, G. und Voorthuis, J. A. Quantitative Bestimmung von Formaldehyd in der Luft. Centralbl. inn. Med., Leipzig, 24, 1903, (553-557).

Smith, B. H. A comparative study of methods of determining formaldehyde. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (570–574).

The estimation of formaldehyde in milk. [5. Intern. Kongress 4.] Berlin, 1904, (199-202).

Votoček, E. und Fleischner, H. Bestimmung des Formaldehyds mittels Carbazol. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (281-282).

Cinnamic aldehyde.

Hanus, J. Gewichtsanalytische Bestimmung des Zimtaldehyds in Zimtölen und in Zimtrinden. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (241–246).

KETONES.

Acetone.

Fresenius, W. and Grünhut, L. Titrierung alkalisch gewesener Jodlösungen mit Thiosulfat, eine augebliche Fehlerquelle bei der Bestimmung des Acetones nach der Jodoformmethode. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (197–201).

Keppeler, G. Bestimmung des Acctons nach der Jodofornmethode. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (464-465).

Vaubel, W. und Scheuer, (). Eine Fehlerquelle bei der Bestimmung des

Acetons nach der Jodoformmethode. l.c., (214–215).

Vaubel, W. Berichtigung. l.c., (656).

CARBOHYDRATES.

Benz, G. Bestimmung der löslichen Kohlenhydrate in Nahrungsmitteln. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (89-90).

Gonnermann, M. Bleiniederschlag in Zuckerlösungen. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **12**, 1904, (652, 653, 730-731).

Höglund, A. The Zuckerbestimmung in Zuckerrüben. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl., (1048–1058).

Kumagawa, M. und Sutō, K. Zuckertitrierung mit ammoniakalischer Kupferlösung meh Pavy. (Japanese) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 26, 1905, (859-873); Salkowski-Festschrift, Berlin, 1904, (211-220).

Lavalle, F. P. Zuckerbestimmung mit Fehling'scher Lösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2170); Chem. News, London, 91, 1905, (299).

Ley, H. und Dichgans, H. Eine neue Methode zur Bestimmung von Zucker. Pharm. Ztg. Berlin, 48, 1903, (689-690).

Ling, A. R. and Rendle, T. The volumetric determination of reducing sugars. London, Anal., **30**, 1905, (182-190).

Lindet, L. Dosage simultané du saccharose, du dextrose et du lévulose. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (574-577).

Munson, L. S. Sugars. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. I.] Berlin, 1904, (530–533).

Pellet, H. Le dosage du sucre eristallisable en présence du lévulose et du dextrose. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (1011-1019).

et **Pellet**, L. Dosage du saccharose en présence du lévulose et du dextrose. *l.c.*, (741-752); [Dupont, F., réponse au Mémoire précédent, (753)].

— — Direkte Bestimmung des Zuckers in der Rübe durch die wässerigen Methoden von Pellet. Beeinflusst die Luft die Resultate? Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **13**, 1904, (205–206). Pfyl, B. und Linne, Br. Quantitative Ilydrolysen von Saccharose, Maltose, Laktose und Raffinose. Zs. Unters. Nalargsmittel, Berlin, 10, 1905, (104– 110)

Puterman, J. Le dosage iodométrique du sucre à l'aide de l'appareil de M-Citron. (Polonais) Czasop. lek., Lodź, 7, 1905, (256–257).

Schneider, Joh. Die Ermittelung des Zuckers und der Säure in Fruchtsäften und Obstmost. Alkoholfreie Ind., Dresden, 2, 1905, 173-175, 188-190).

Schweitzer, H. Bestimmung des Zuckergehaltes in Rohzucker und Melasse für die Verzollung. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1248–1249).

Skärblom, K. E. Bestimmung des Zuckers in den ausgelaugten Schuitzeln. ('entralbl. Zuckerind., Magdeburg, 11, 1903, (1226).

Steinmann, A. Modifikation der Welmanschen Zuckerbestimmungsmethode in den Kakaopräparaten. (hemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1074)

Stolle, F. Maassanalytische Invertzuckerbestimmung. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **11**, 1903, (1271–1272).

Steenhuizen, L. E. [Der Indicator bei dem Titrieren mit der Fehlingschen Lösung.] (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (480–481).

Tollens, B. Kohlenhydrate und ihr Vorkommen in Produkten der Natur. J. Landw., Berlin, **51**, 1903, (355–369).

Vermehren, A. Polarisation und Bleiessigniederschlag, Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **13**, 1904, (106–107).

Wenzel, G. Neuere Zuckerproben vom praktischen Standpunkt aus. Aerztl. Monatschr., Leipzig, 4, 1901, (528-535).

Wiechmann, F. G. Niederschlagfehler in der optischen Zuckeranalyse. Centralbl. Zuckerind., **12**, 1903, (187–188).

Wolff, J. Détermination des sucres réducteurs et des dextrines en présence de l'empois d'aunidon et de l'amiden soluble. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (233-235).

(427-431). Dosage du sucre. l.e.,

Wiechmann, F. G. Die polarimetrische Bestimmung des Zuckers. Berlin, Zs. Ver. D. Zuekerind., **55**, 1905. Techn. Tl, (1134-1138).

Ratjinose.

Davoll, D. L. jun. Raffinose determinations, 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (135–144)

Fogelberg, I. Bestimmung der Saccharose, Raffinose, des Invertzuckers und der Dextrose, die in Gemischen nebeneinander vorkommen. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (490–492, 761–766).

Lactose.

Heymann, B. Eine neue Methode der quantitativen Bestimmung des Milchzuckers in der Milch. Hyg. Rdsch., Berlin, 14, 1904, (105-108).

Maltose.

Baker, J. L. and Dick, W. D. The detection and estimation of small quantities of maltose in the presence of dextrose. London, Anal., 30, 1905, 179-851.

Wolff, J. Dosage du maltose ou du glucose en présence de l'empois d'amidon. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (193-195).

Melibiose.

Bau, A. Krystallisierte Melibiose-Diss. Göttingen, 1904, (46).

Pentosans.

Ellet, W. B. Quan f ative Bestimmung der Pentosen und der Methyl-Pentosen in Naturprodukten. Diss. Göttingen, 1904, (51).

und Tollens, B. Bestimmung der Methyl-Pentosane neben den Pentosanen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (492–499); Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, (19–31); J. Landw., Berlin, 53, 1905, (13–25)

Smith, R. G. Production and identification of vegetable (bacterial) gums. Rep. Aust. Ass., Dunedin, 10, 1905, (118-153).

Glycogen.

Grüss, J. Quantitative Bestimmung des Glykogens in der Hele. Wochenschr, Brau., Berlin, **20**, 1903, (1–3).

Pffüger, E. Abgekürzte quantitative Analyse des Glykogens. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (169-170).

Starch.

Ewers, E. Ein neuer Versuch zur polarimetrischen Bestimmung der Stärke. Zs. öff. Chem., Planen, 11, 1905, (407–415).

Günther, L. Bestimmung des Verhältnisses des Dextrins und Zuckers im fertigen Stärkesirup. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (635–638).

Jaeckel, R. Stärkeermittelung in gefrorenen Kartoffeln. Zs. SpiritInd., Berlin, 28, 1905, (64).

Weiser, S. und Zaitschek, A. Stärkebestimmung in pentosanhaltigen Substanzen. Landw. Versuchstat., Berlin, 58, 1903, (219-231).

witte, H. Gewichtsanalytische Stärkebestimmung von G. Baumert und H. Bode angewandt auf Mehl und Handelsstärke. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (65–77).

Wolff, J. Dosage de l'amidou coagulé et de l'amylocellulose. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (389-392).

Cellulose.

Dietz, R. Gewinnung von Strohzellstoff nach dem Sulfitverfahren. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (648–653).

Klason, P. Cellulosebestimmung im Holz und speziell über Wertbestimmung der Sulfiteellulose. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (309–311).

König, J. Bestimmung der Cellulose und des Lignins in den Futter- und Nahrungsmitteln. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (1052–1060); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (769–781).

Reinhardt, F. Bestimmung der Cellulose. Diss. Münster i. W., 1903, (67, mit 1 Taf.).

Bauer, J. [Appareil pour le dosage de la cellulose.] (Hollandais) Arch. Java Suiker., Soerabaia, 13, 1905, (215 -218).

Simon, O. und Lohrisch, H. Eine neue Methode der quantitativen Cellulosebestimmung in Nahrungsmitteln und Faeces. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (55–58).

ALKALOIDS.

Fromme, G. Alkaloidbestimmungen für die neue österreichische Pharmakopöe. Pharm. Zentralhalle, Dresden, 46, 1905, (367).

Hanuš, J. Anwendung des Refrakto meters bei der Analyse der Nahrungsmittel. 1. Bestimmung des Koffeins. (Cechisch) Prag, Vestn. Ceské Spol. Nauk, 1905, (12).

Howard, D. L. Separation of strychnine and brucine. [Estimation of strychnine in presence of brucine.] London, Anal., 30, 1905, (261–264).

Robertson, P. W. A volumetric method of estimating the cinchona alkaloids by means of their double thiocvanates. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (242).

Thoms, H. Verwendung der Kaliumwisnutjodidlösung zur Bestimmung von Alkaloiden. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (85-91).

Toth, J. Bestimming des Nikotins, Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1901, (151).

PROTEINS.

Heerde, R. und Busch, E. Eiweissbestimmung in der Gerste. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (779-780).

— Eine Fehlerquelle bei der Eiweissbestimmung in der Gerste. *l.c.*, (830-831).

Lindner, P. Gebrauchsanweisung für die orientierende farbenaualytische Eiweissbestimmung in Gerste mittelst Triacidlösung. *l.c.*, (802–803).

Neumann, O. Schlussbemerkung [zu: Eine Fehlerquelle bei der Eiweissbestimmung in der Gerste]. *l.c.*, (831– 832).

URINE ANALYSIS.

Gulevič, VI. L'analyse de l'urine. Manuel des opérations pratiques de laboratoire. (Russ.) Moskva, 1905, (VIII+237+6, av. 5. tabl.).

Sugar.

Adler, R. und Adler, O. Fällbarkeit des Fruchtzuckers durch Bleiessig im Harn. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1161-1165]. Bührer, M. Recherche du sucre dans l'urine au moyen de la polarisation et de la fermentation. J. Pharm., Mülhausen, 29, 1902, (263-265).

Citron, H. Technik der Untersuchung des Harns auf Zucker. D. MedZtg, Berlin, 24, 1903, (357-360).

Denigés, G. Dosage du sucre urinaire. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (130–148).

Kröger, H. W. Nachweis von Zucker im Harn. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (272).

Loernzen, J. Bestimmung des Zuckers im Harn. *l.e.*, 316-317).

Urea.

Wentzki, O. Bestimmung von Harnstoff. l.c., 49, 1904, (898).

Uric acid.

Behrendt, E. C. Quantitative Bestimmung von Harnsäure, Harnstoff und Indikan. ChemZtg, Cöthen, **27**, 1903, (1270–1271).

Eschbaum, F. und Ruhemann, J. Methode der approximativen Harnsäurebestimmung. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (46).

Hall, W. Klinische Bestimmung des Gesamtgehaltes von Purin im Ilarn mittelst Purinometer. Med. Woche, Berlin, 4, 1903, (401).

Jolles, A. Volumetrische Methoden zur quantitativen Bestimmung der Harnsäure, der Purinbasen und der Eiweisskörper im Harne. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 11, 1904, (454–464).

Krüger, M. und Schmid, J. Bestinmung der Harnsäure und Purinbasen im menschlichen Harn. Hoppe-Seylers Zs. 1-hysiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (1-13).

Merk, B. Qualitative und quantitative Bestimmung der Harnsäure im Harn. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (791–792).

Ruhemann, J. Sofortige quantitative Bestimmung der Harnsäure mit Hilfe des Uricometers. Heilkunde, Berlin, 1903, (250-253); Med. Woche, Berlin, 5, 1901, (25-26)

Indican

Bauer, E. Nachweis und Bedeutung des Indikans im Harn des Pferdes. Diss. Giessen, 1905, (51, mit 1 Tal.). Einhorn, M. und Huebner, R. Kolorimetrische Bestimmung von Indol in Faeces und Harn vermittelst der Ehrlichschen Dimethylaminobenzaldehyd-Reaktion. [Festschrift für E. Salkowski.] Berlin, 1904, (89-91).

Maillard, L. C. Entstehung der Indoxylfarbstoffe und die Bestimmung des Harnindoxyls. (Eine Entgegnung gegen A. Ellinger und J. Bouma.) Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (437-454).

Oerum, H. P. T. Quantitative Indicanbestimmung im Harne mit dem Meisling'schen Kolorimeter. *l.c.*, 45, 1905, (459–465).

Salkowski, E. Indikanbestimmung. *I.e.*, **42**, 1904, (213–250).

Proteins.

Engel, K. Wert der refractometrischen Eiweissbestimmung bei der Differentialdiagnose zwischen Exsudaten und Transsudaten. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905, (1364-1367).

Glycerine.

Herrmann, A. Bestimmung des Glycerins im Harn. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (422–431).

Acetone.

Merk, B. Quantitative Acetonbestimming im Harn. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, 1879–880).

Sulphurie acid.

Lengyel, R. v. Bestimmung der Schwefelsäure im Harn mittels alkoholischer Strontiumchloridlösung. Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (514– 518).

Phosphoric acid.

Oefele, F. v. Bestimmung der organisch gebundenen Phosphorsaure des Harns. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (831).

Riegler, E. Eine neue gravimetrische Bestimmungsmethode der Phosphorsäure im Harne. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, 1568-570).

Todine.

Ruhemann, J. Einwirkung des menschlichen Urins auf Jodsäure und Jod, sowie die Beurteilung meines Uricometers durch Fr. Eschbaum und E. Kraft. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905, (1252-1251).

Bile salts.

Bouma, J. Klinische Methode zur quantitativen Bestimmung des Gallenfarbstoffes im Harne. D. med. Wochenschr., Berlin, **36**, 1904, (881–882).

Amino acids.

Erben, F. Bestimmung der Aminosäuren im Harne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (320-324).

Salicylic acid.

Zeigan, F. Eine einfache Methode zur quantitativen Bestimmung der Salizylsäure im Harn. Centralbl. inn. Med., Leipzig, 24, 1903, (882-883).

MISCELLANEOUS.

Klar, M. Analyse des produits et des matériaux de la distillation sèche du bois. Traduit par N. Kozlovskij. (Russe) St. Peterburg, 1904, (62).

Taylor, L. S. An electrical method for the combustion of organic compounds. [With biographical sketch.] Diss. Johns Hopkins Univ. Easton, Pa., [1905?], (2I, with pl.).

Hydrocarbons.

Glazman, B. Procédé volumétrique pour déterminer le paranitrotoluoi dans le nitrotoluoi brut. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. liz.-chim. Obsč., 36, 1904, (312-314).

Milbauer, Jar. und Staněk, Vl. Quantitative Trennung der Pyridinbasen von Ammoniak und alifatischen Aminen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. I.] Berlin, 1904, (559–565).

Reverdin, F., Dresel, A. et Delétra, E. Chlordinitrotoluène

C₆H₂CH₃ClNO₂NO₂ 1.3.4.6 et un nouveau chlortrinitrotoluène. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **17**, 1904, (511–516).

Schwalbe, C. Kolorimetrische Bestimmung des Thiophens. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (895–896).

Dyestuff's.

Garuti, V. Dosage volumétrique des matières colorantes. Thèse. Lausanue, 1904, (55).

Knecht, E. und Hibbert, E. Das Titantrichlorid in der volumetrischen Analyse. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3318-3326). Michaelis, L. Ultramikroskopische Untersuchungen [von Eiweiss und Farbstoffeu]. D. med. Wochenschr., Leipzig, 30, 1904, (1534–1535); Arch. path. Anat., Berlin, 179, 1905, (195– 208, mit 1 Taf.).

Pelet, I. Dosage volumétrique des matières colorantes. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (302).

et Garuti, V. [Une méthode générale de dosage volumétrique des matières colorantes.] Lausanne, Bul. Soc. Sci. Nat., 40, 1904, (LII).

Nitrogen compounds.

Bresler, H. W. Bestimmung der Nucleinbasen im Safte von Beta vulgaris. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (535– 511).

Die stickstoffhaltigen Substanzen (der Rübensäfte. 1. Rotationsvermögen der Asparaginsäure. 2. Cholin. 3. Betain. [In Gemeinschaft mit J. Schwab.] 1. Bestimmung des Ammoniaks. 5. Aminovaleriansäure und Phenylalanin. 6. Löshchkeit des β-1 Asparagins und der β-1-Asparaginsäure. 8. Bestimmung de Purinbasen.—Arginin. D. Zuckerind., Berlin, 27. 1902. (1719–1722. 1837–1843; 28, 1903. (377–383. 472–474, 1268–1272, 1371–1376); 29, 1904. (1393–1396, 1468–1471, 1499–1503).

Gulewitsch, Wl. und Krimberg, R. Extraktivstoffe der Muskeln. Carnitin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (326–330).

Hinsberg, O. und **Kessler**, J. Aminbasen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (906).

Kessler, J. Treunung von Aminbasen mit Hilfe von Benzolsulfochlorid und Kalilauge und einige substitutierte Benzolsulfamide. Diss. Freiburg i. B., 1903, (52).

Lequis, K. Erkennung und quautintive Bestimmung von stickstoffhaltigen Körpern. Diss. München, 1905, (37).

Staněk, V. Cholinperjodid und die quantitative Fällung von Cholin durch Kaliumtrijodid. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, (280-285).

Haemoglobin.

Mitulescu, J. Hämatologie. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 23, 1904, (161–166).

Pyramidone.

Anstruc, A. et Gigurier, G. Méthode de dosage du pyramidon. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (302–303).

Patein, G. Un nouveau mode d'essai du pyramidon. *l.c.*, (337-340).

Pégurier, G. Méthode de dosage volumétrique du pyramidon et de l'antipyrine dans un mélange des deux produits. *l.c.*, (392–393).

Saccharin.

Proctor, C. The estimation of saccharin. London, [J. Chem. Soc., **87**, 1905, (212-249); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (62-63).

Thiourea.

Meyer, V. I. [Bestimmung des Thioharnstofls.] Diss. Berlin, 1905, (59, mit 1 Taf.).

Vanilline.

Hanus, J. Quantitative Bestimmung des Vanillins. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (585–591).

6400 GAS ANALYSIS. GENERAL.

Alexander, H. Fortschritte auf dem Gebiete der Gasometrie bezw. Gasmessung und Gasanalyse. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (817-820).

Babbitt, H. C. Commercial gas analysis with stationary Hempel apparatus. Proceedings of the Engineers' Society of Western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 20, 1901, (256-256d).

Berthelot, M. Perméabilité aux gaz des substances vitreuses. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (145-164).

Charièkov, K. V. Application de la réaction de Wagner à l'analyse des gaz. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb., 22– 24). Charičkov, K. V. Nature du gaz naturel des du Caucase et sur les causes gisements probables de son auto-inflamnabilité. (Russ.) *l.e.*, (proc.-verb. 235).

Composition de la naphte et des gaz du gisement de Berekei. (Russ.) l.e., (321-326).

Ebler, E. Gasometrische Bestimmung des Kupfers mit Hydrazinsalzen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (371-376).

titrinetrische Bestimmung des Quecksilbers durch Hydrazinsalze, und die gasometrische Bestimmung des Hydrazins durch Quecksilbersalze. Le., (377–385).

Fischer, F. Rauchgasanalysen im Ringofen. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (1847–1850).

Freundlich, I. Kontinuierliche Rauchgasanalyse. Kirchholf's techn. Bl., Berlin, 4, 1904, No. 45, (S. 5–6).

Geer, W. C. Gasanalysis. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (169–171).

Graefe, E. Vorkommen und Bestimmung von Methanhomologen im Ölgas. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (524-528).

Henz, F. Bestimmung der Säure in Abgasen. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (2002).

Kasja, L. Rauchgase des Zementringofens. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (1740–1742).

Kropf, F. Versuche über automatische Sauerstoffanzeige im Leuchtgase. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1901, (1103-1104).

Lidoff, A. P. und Kusnetzoff, M. J. Verhältnis der gasförmigen Kohlenwasserstoffe zum glühenden Magnesium. Acetylen, Halle, 8, 1905, (128–129).

Lilienfeld, J. E. Allgemeine und hervorragend emplindliche Methode zur spektralen qualitativen Elementaranalyse von Gasgemischen. Ann. Physik, Leipzig, (1. Folge), 16, 1905, (931-942); Diss. Berlin, 1905, (10).

Manté, II. Untersuchung der Fenergase. Braunkohle, Halle, 3, 1901, (170-171).

Martius, L. Ein neues Verfahren zur quantitativen Bestimmung von Staub in Gasen [beim Hochofen]. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (735-738).

Mason, J. E. and Wilson, J. Note on the incandescent mantle as a catalyst and its application to gas analysis. [Use of the gas mantle in place of palladium or palladiumasbestos for the estimation of hydrogen, carbon monoxide or methane.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (296).

Nilsson, A. Rauchgasuntersuchungen an Zement- und Kalk-Brennöfen. ThonindZtg, Berlin, 29, 1905, (1877-1878).

Nowicki, R. Untersuchung der Grubenwetter. Glückauf, Essen, 41, 1905. (333–340).

Pfeiffer, Otto. Gasfabrikation. Ammoniak. [In: Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge. 2.] Berlin, 1905, (545–701, mit 5 Tab.).

Richardt, F. Fraktionierte Verbrennung wasserstoffhaltiger Gasgemenge über erhitztem Palladiumdraht. [Methode zur Trennung von H und CH₄] Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (566–570, 590–595).

Richards, E. H. Sanitary chemistry (water, air). [5. Intern. Kongress für angew. Chemie.] Berliu, 1904, (483–485).

Schumacher, Th. und Feder, E. Bestimmung...des Schwefels im Leuchtgase. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (649-659).

Strahl. Rauchgasanalysen und Verdampfungsversuche an Lokomotiven. Ann. Gew., Berlin, 55, 1904, (81-87, 101-106).

Vaubel, W. Ammoniumnitrit. [Gasanalyse.] ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1245-1246).

Weinstein, B. Justierung, Definition und Prüfung chemischer Messgeräte mit besonderer Berücksichtigung der Gasanalyse und Gasvolumetrie. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie 1.] Berlin, 1904, (344–347).

Witzeck, R. Schwefelverbindungen im Leuchtgase. Diss. Techn. Hochschule. Karlsruhe, 1902, (IX+99, mit 1 Taf.).

SPECIAL.

Apparatus.

Fieber, R. Apparat zur Untersuchung von Gasen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (80).

(D-7195)

Göckel, H. Justierung, Definition und Prüfung chemischer Messgeräte mit besonderer Berücksichtigung der Gasanalyse und Gasvolumetrie. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (333–344).

Henrich, F. Automatisch wirkender Apparat, mittels dessen man ein Gasgemisch rasch und sehr vollständig von Stickstoff befreien kann. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904 (1755–1757)-

Müller, F. Neuer Apparat zur Sauerstoffanalyse des Blutes. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 21, 1904, (405–410).

Neumann, B. Neuer Gasanalysenapparat. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1128).

Pollacci, G. Nouvel appareil pour l'analyse des gaz. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (169-171).

Sulima-Samujlo, A. F. Appareils pour la détermination gazométrique de l'acide carbonique dans l'air. Thèse. (Russ.) St. Peterburg, 1904, (74+2).

Tollens, O. Ein neuer Apparat zur Rauchgasanalyse. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (117–118)

Voigt, K. Gasaussaugvorrichtung für analytische Zwecke. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (173).

Air.

Balló, M. und Rözsényi, J. Schwefeldioxydbestimmung der Luft. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (97–99, 113–118).

Dewar, J. Séparation directe, sans liquéfaction, des gaz plus volatils que l'air. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (12-20, av. fig.).

Foster, Sir C. Le N. and Haldane, J. S. The investigation of mine air. London, 1905, (xii+191).

Carbon Dioxide.

Baumbach, A. Untersuchung der Feuergase auf Kohlensäure. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (811-812).

Bode, G. Eine einfache Methode der Kohlensäurebestimmung im Flaschenbier. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (510-513).

Kohlensäurebestimmung nach vereinfachter Methode (Differenzwägung). l.c., (704–705).

Bodländer, G. Elektrometrische Kollensäurebestimmung. [Veröffentlicht von R. Lucas.] Zs. Elektroeh., Halle, 11, 1905, (185–186.)

Brown, H. T. and Escombe, F. New method for the determination of atmospheric carbon dioxide, based on the rate of its absorption by a free surface of a solution of caustic alkali. London, Proc. R. Soc., [Scr. B], 76, 1905, (112-117).

Dosch, A. Untersuchung der Gase auf Kohlensäure. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 13, 1905, (827–828).

Untersuchung der Feuergase auf Kohlensäure. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (948-949); Braunkohle, Halle, **3**, 1904, (123-124).

Welchen Nutzen bringen Vorrichtungen zur selbsttätigen Anzeige der Kohlensäure und wann sind sie angebracht? Braunkohle, Halle, **3**, 1904, 313–319).

Jung, C. Apparat zur automatischen Bestimmung der Kohlensäure in Rauchgasen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (415-446); Zs. Beleuchtungsw., Berlin, 11, 1905, (105-106).

Mackie, W. A handy method of determining the amount of carbonic acid in air. J. Hygiene, Cambridge, 5, 1905, 201-222).

Sander, G. Kohlensäurebestimmung im Zementrohmehl. ThonindZtg, Berlin, 28, 1904, 997-999.

Schlötter, M. Bestimmung von Kohlendioxyd neben Chlor besonders in elektrolytischem Chlor. Zs. angew. (hem., Berlin, 17, 1904, (301–302).

wohl, A. Einfache Kohlensäurebestimmung in Karbonaten. D. Zuckerind., Berlin, **29**, 1904, (85-88).

Einfache Kohlensäurebestimmung in Gasgemengen. Zs. KohlensäureInd., Berlin, 9, 1903, (551-553); D. Zuckerind., Berlin, 28, 1903, (1113-1116).

Gasometrische Bestimmungen in Gaskolben. [5. Intern. Kongress füt angew. Chemie. 1.] Berlin-1904, (281–298).

Woodman, A. G. The exact estimation of atmospheric carbon dioxide: a brief survey. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1904, (258-269).

Acetylene.

Middleton, Arthur Renwick. Determination of acetylene. Thesis, Cornell, Ithaca, N.Y., [1903?], (41).

Vogel, F. H. Ermittelung der im Acetylengase enthaltenen Verunreinigungen. Acetylen, Halle, **6**, 1903, (41-43).

Hydrogen.

Colson, A. Dosage volumétrique de l'hydrogène. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (432– 433).

Nitrogen.

Charitschkoff, C. Anwendbarkeit der Methode Dumas zur Bestimmung des Stickstoffes in Gasmischungen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (408–410).

Ammonia.

Riegler, E. Eine gravimetrische und gasometrische Bestimmungsmethode des Ammoniaks. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (246– 250).

6500 APPLIED ANALYSIS.

GENERAL.

Chemisch-technische Untersuchungsmethoden v. G. Lunge. Bd 2. 5., vollst. umgearb. u. verm. Aufl. Berlin, 1905, (XX+842+IV+8). 24 cm. 16 M. Bd. 3. (XXVII+1305+V+44). 24 cm. 26 M.

Contribution from the committee on uniformity in technical analysis, I. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1644-1653).

Protocolle der Sitzungen der analytisch-technischen Commission des Vereins deutscher Dünger-Fabrikanten zu Berlin am 1. Dez. 1900 u. am 16. u. 17. Dez. 1901; zu Düsseldorf am 3. Okt. 1902; zu Hamburg-Horn am 4. u. 5. Dez. 1903 u. am 2. u. 3. Dez. 1904. Stetten, 1901, (34); 1902, (29); 1903, (27); Melle i. H., 1904, (62); 1905, (104, mit 1 Taf.). 26 em.

Schule der Pharmazie in 5 Bänden. Hrsg. von J. Holfert, H. Thoms, E. Mylius, E. Gilg, K. F. Jordan. III. Physikalischer Teil. v. Kn F. Jordan.—V. Warenkunde. v. H. Thoms und E. Gilg. Berlin, 1905, (VII+284; VII+536). 23 cm. Geb. 12 M.

Résumé of the progress of analytical chemistry in the United States since June 1900, prepared by W. F. Hillebrand. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (435–550).

Babbitt, H. C. Commercial gas analysis with stationary Hempel apparatus. Proc. Eng. Soc. of Western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 20, 1904, (256-256d).

Bauer, A. Beurteilung analytischer Ergebnisse von eiweisshaltigen Flüssigkeiten. Gesundheit. Leipzig, 27, 1902, (585-593); 28, 1903, (161-169).

Bleisch, O. Gibt die titrimetrische Methode der Eichung absolut exakte Resultate? Zs. Brauw., München, (N.F.), 27, 1904, (877-879); 28, 1905, (56-59).

Dennstedt, M. Vereinfachte Elementaranalyse und ihre Verwendung für technische Zwecke. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1134–1137).

Dworsky, I. Kolorimetrie und das neue Dworsky-Kolorimeter. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 44, 1904, 2121– 2123).

Fresenius, W. Darstellung der Analysenergebnisse. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. I.] Berlin, 1904, (251–258).

Gaunt, R. Zur Bestimmung des Alkoholgehaltes wässriger Lösungen durch den Gefrierpunkt. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (106–108).

Hausdorff. Ergebnisse Wasseruntersuchungen aus Anlass der Verrostungsproben. Protok. Dampfkesselüberwach-Ver., Hamburg, 33, 1904, (93–104).

Heyl, G. Erklärung der technischen Prüfungsmethoden des Deutschen Arzneibuches IV. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (111–113, 121–124, 135–137).

Holde, D. Rückstandsbildung in Schieberkästen von Luftpumpen, Dampfzylindern und in Kompressorzylindern. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, (175–180).

Ausschusses 9 des Deutschen Verbandes für die Materialprüfungen der Technik. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (266–270).

Jönsson, B. Die Arbeitsuuethoden der schwedischen Samenkontrolle. Landw. Versuchstat., Berlin, 58, 1903, (201– 217).

(D-7195)

König, J. Bestimmung des Trübunggrades und der Farbentiefe von Flüssigkeiten sowie des Gehaltes gefärbter Lösungen mittels des Diaphanometers. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (129–141).

____ und Krüss, H. l.e., (587-590).

Memmler, K. Das neue Königliche Material-Prüfungsamt zu Gross-Lichterfelde. Prometheus, Berlin, **16**, 1904, 145–152, 161–167, 177–181).

Partheil, A. Die Ergebnisse der biologischen Eiweissuntersuchung in ihrer Anwendung auf die gerichtliche und Nahrungsmittelchemie. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (923– 927).

Passow, H. und Koch, B. Die Schwebennalyse in der Praxis. Mitt. chem. Versuchstat., Leipzig, H. 2, 1905, (29–37).

Richards, E. H. Sanitary chemistry (water, air). [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (483–485).

Salus, G. Zur Biologie der Fäulnis. Arch. Hyg., München, 51, 1904, (97–128, mit 1 Taf.).

Schaer, E. Die Anwendung des Chloralhydrats in seinen hochprozentigen Lösungen bei forensischen Untersuchungen, Arznei- und Nahrungsmittelprüfungen und technischen Expertisen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (37–51).

Scheele, T. E. Die Darstellung der Analysenergebnisse. *l.c.*, Berlin, 1904, (258–261).

Schmitthenner, F. Pharmakognosie des l'flanzen- und Tierreiches. Leipzig, 1905, (166).

Schmitz-Dumont, W. Forense Reminiszenzen aus Transvaal. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (397–404).

Schury, Bujard und Gastpar. Die biologische Versuchskläranlage der Stadt Stuttgart auf der Prag. Berlin, Mitt. Prüfungsanst. Wasserversorg., H. 5, 1905, (1-59).

Sherman, H. C. Notes on organic analysis. Sch. Mines Q., New York, N.Y. 26, 1904, (1-47).

Ubbelohde, L. Der wahre Tropfpunkt und ein Apparat zu seiner

3 Q 2

Bestimmung. Berlin, Mitt. Materialprüfungsamt, 22, 1904, (203–216).

Weigelt, C. Die Begründung einer biologischen und Abwasser-Versuchsstation der deutschen chemischen Industrie. Zs. Gewässerk., Leipzig, 5, 1903, 1215-241.

Werner, A. und Wortman. Handbuch der volumetrischen Analyse. Aus dem Deutschen übers. v. K. Bialeckij, red. v. A. G. Doroševskij. (Russ.) Moskva, 1904. (64). 23 cm.

Windisch, W. Gibt die titrimetrische Methode der Eichung absolut exakte Resultate? Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (1-4).

WATER.

GENERAL.

Cribb, C. H. and Armaud, F. W. F. Action of slightly alkaline waters on iron. London, Anal., 30, 1905, 1225-242).

Ebert, K. Kupferhaltiges destilliertes Wasser. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (925-926).

Emmerich, R. Beurteilung des Wassers vom bakteriologischen Standpunkte. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, 177-86, mit 1 Taf. ; Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (1110-1113).

Fischer, F. Wasserreinigungsanlagen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (591–592).

Gerő, V. Trinkwasser vom hygienischen Gesichtspunkte. (Ungarisch) Délmagy. Termt. Füz., Temesvár, 29, 1905, 40-54.

Goldberg, A. Chemie des Wassers, sowie der natürlichen und künstlichen Mineralwässer. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (915-921).

Grassberger, R. und Hamburg, M. Zuckerfabrikabwässer. Hyg. Rdsch., Berlin, 13, 1903, (336-356).

Grosse-Bohle, II. Wasseruntersuchung. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (969-974).

Hesse, A. Untersuchung von Wässern, die für Molkereizwecke bestimmt sind. Milchw. Zentralbl., Leipzig. 1, 1905, (552-561).

Koeppe, II. Verhalten der Kohlensäure und des Kalkes in Mineralwässern. Berlin, Veröff. Hufeland Ges. Vortr., **1902**, (283-292); D. Med. Ztg, Berlin, **23**, 1902, (585-587).

Leher, E. Das Wasser und seine Verwendung in Industrie und Gewerbe. Leipzig, 1905, (124).

Lunge, G. Nachtrag zur Untersuchung des Gaswassers. [Chemischtechnische Untersuchungs-methoden, von G. Lunge. 2.] Berlin, 1905, (702-705).

Roloff, M. Die physikalische Analyse der Mineralwässer. Eine zeitgemässe Kritik. Zs. KohlensäureInd., Berlin. 9, 1903, 1-3, 37-40, 71-73, 108-110, 140-143, 177-180, 209-211, 249-251, 286-289.

Schneider, G. Enteisenung des Wassers. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (137-138, 145).

WATER ANALYSIS.

Basch, E. Die Härte natürlicher Wässer. ChemZtg. Cöthen, 29, 1905, 176-177.

Untersuchung von Kesselspeisewasser. l.c., (878–879).

Ueber den angeblichen Sodagehalt von Betriebswässern. Zs. Brauw. München, (N.F.), **28**, 1905, 761-762.

Bödtker, E. Salpetrige Säure im Meerwasser. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (956).

Bömer, A. Zur chemischen Wasseruntersuchung. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (129-143).

Brand, J. und Jais, J. Ueber den angeblichen Sodagehalt von Betriebswässern. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (509-571).

Brown, J. C. A precise method of estimating the organic nitrogen in potable waters. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1051–1058); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (208).

Busch, M. Bestimmung der Salpetersäure im Wasser. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, 464-468).

Cao, G. Vorkommen und Nachweis von Blei im künstlichen Selterwasser. Hyg. Rdsch., Berlin, 12, 1902, (328– 336).

Christian, M. Zum Nachweis fäkaler Verunreinigung von Trinkwasser. Arch. Hyg., München, **54**, 1905, (386–395). Droste. Beurteilung von Trinkwasser, insbesondere von Brunnen- und Quellwasser nach dem chemischen Befunde. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (843-845).

Gawalowski, A. Unzulässigkeit der Seifentitration stark eisenhaltiger Brunnenwasser. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (533–536).

Goldberg, A. Zur Frage der Abscheidungsprodukte aus Kesselspeisewässern. Zs. angew. Chem, Berlin, 18, 1905, (736-737).

Heyer, C. Untersuchung und Begutachtung von Trinkwasser. Zentralbl. Pharm., Magdeburg, 1, 1905, (21-22, 33-34, 42-44).

Jorissen, W. P. und Ringer, W. E. Bestimmung des gelösten Sauerstoffs in Seewasser. (Hollandisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (781-791).

Kendall, L. M. and Richards, E. H. Permanent standards in water analysis. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1994, (277-280, with text fig.).

Kuipscheer, H. M. [Bedeutung der Chlorbestimmung für die Untersuchung und Beurteilung des Regenwassers.] (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (1042–1045).

König, J. Der gegenwärtige Stand der Beurteilung von Trink- und Abwasser nach der chemischen Analyse. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (64-77); Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (1084-1090).

Krummacher, G. Zum "Streit" über die chemische Wasseruntersuchung. Zs. MedBeamte, Berlin, 17, 1904, (501–505, 665).

Leighton, M. O. Field assay of water. Washington, D.C., Dept. Int. U.S. Geol. Surv., Water Suppl. Irrig. Paprs., No. 151, 1905, (77+i, with pl., text fig.).

Noll, H. Modifikation der Sauerstoffbestimmung im Wasser nach W. Winkler. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1767–1768).

Raben, E. Ueber quantitative Bestimmung von Stickstoffverbindungen im Meerwasser, nebst einem Anhang über die quantitative Bestimmung der im Meerwasser gelösten Kieselsäure. Wiss. Meeresunters., Kiel, Abt. Kiel, (N.F.), 8, 1905, (81–101, 277–287).

Rothstein, J. M. Abscheidungsprodukte aus Kesselspeisewässern. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (540-545).

Ruppin, E. Bestimmung des Permanganat - Verbrauches eines viele Chloride enthaltenden Wassers. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (418).

Bestimmung des Gasgehaltes des Meerwassers. Wiss. Meeresunters., Kiel, Abt. Kiel, (N.F.), 8, 1905, (125-134, mit 1 Taf.).

Salomon, [O.]. Zur Wasseruntersuchungsfrage. Zs. MedBeamte, Berlin, **17**, 1904, (505-516, 665).

Sichling, H. Die Warthasche Methode der Härtebestimmung im Wasser. D. Gerberztg, Berlin, 48, 1905, (No. 72, 75).

Soltsien, P. Prüfung des Filtrierpapieres bei Wasseruntersuchungen. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (156).

Thörner, W. Untersuchung von Kesselspeisewässern. *l.c.*, (802–803).

Treumann. Zum Streit um die chemische Wasseruntersuchung. Zs. öff. Chem., Plauen, 10, 1904, (395–404).

Trillat, A. et Turchet. Nouveau procéde de recherche de l'ammoniaque et des sels ammoniacaux applicable à la caractérisation des eaux potables. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 19, 1905, (259-265).

Utz, F. Neuere Verfahren zur Bestimmung von Salpetersäure im Wasser. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 45, 1905, (784–785).

Wehrenfennig, E. Untersuchung und Weichwerden des Kesselspeisewassers. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (676); Wiesbaden, 1905, (XII+185, mit 1 Taf.).

NATURAL WATERS.

Bertoni, G. E. Die wichtigsten warmen Quellen zu Perla in dem vulkanischen Boden der toskanischen Maremmen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (220–222).

Casares, J. Vorkommen beträchtlicher Mengen von Fluor in vielen Mineralwässern der Pyrenäenkette und im Geyser des Yellowstone-Parkes. Zs. aual. Čhem., Wiesbaden, 44, 1905, (729–735).

Cayeux, L. Les minéraux des eaux de sources de Paris. Paris, C.-R. Acad. "sci., 141, 1905, (229-231).

Charičkov, K. V. Sur l'eau du lac Eisenasch au Caucase. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 205-206).

Christomanos, A. C. Einheitliche Ausdrucksweise der Ergebnisse der Mineralwasseranalyse. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (261–268).

Dambergis, A. K. Die Heilquellen Griechenlands. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (233–238).

Delkeskamp, R. Juvenile und vadose Quellen. Balneol. Ztg., Berlin, 16, 1905, Wiss.-techn. Tl, (9-13).

Dobreff, N. Thermen von Bulgarien. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (425–426).

Fischer, B. Beziehungen der natürlichen zu den künstlichen Mineralwässern. Balneol. Ztg. Berliu, 12, 1901, (241–243).

Fourtau, R. et Georgiadès, N. Source de Hammam Moussa, pres de Tor (Sinaï). Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (166-167).

Fresenius, H. Chemische Untersuchung der Römer-Quelle in Bad Ems. Wiesbaden, 1905, (23); Wiesbaden, Jahrb. Ver. Natk., 58, 1905, (63-85).

Chemische und physikalisch-chemische Untersuchung des Landgrafenbrunnens in Bad Homburg v. d. Höhe. Wiesbaden, Jahrb. Ver. Natk., 58, 1905, (101–125).

Analyse des Mineralwassers des Viktoria Melita-Sprudels zu Vilbel, Balneol, Ztg, Berlin, **12**, 1901, (100).

—— Die physikalisch-chemischen Untersuchungen der Emser Mineralquellen. Zs. KohlensäureInd., Berlin, 9, 1903, (657-660).

Gintl, F. und Gintl, W. Die chemische und physikalisch-ehemische Untersuchung der Sprudelquelle zu Karlsbad. Balneol. Ztg, Berlin, 13, 1902, (188–190, 196–198).

Hankó, V. Chemische Verhältnisse der Budapester kalten und thermalen Mineralquellen. (Ungarisch) Fürdő- és Vizgy. a B. O. U. mellékl., Budapest, 3, 1905, (29-31).

Henrich, F. Radioaktivität der Wiesbadener Thermalquellen. Wiesbaden, Jahrb. Ver. Natk., 58, 1905, (87– 100); Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1757–1760).

1905, (1011-1014). Bugge, G. l.c., 18,

Hintz, E. Chemische Untersuchung der Stahlquelle des Höllensprudels zu Hölle bei Bad Steben (Bayern). Nürnberg, Abh. nathist. Ges., **15**, 1904, (85– 106).

Chemische und physikalisch-chemische Untersuchung der Salztrinkquelle zu Bad Pyrmont. Mit L. Grünhut. Wiesbaden, 1905, (45).

und Grünhut, L. Die Einteilung der Mineralquellen von Standpunkte der Jonentheorie. Balneol. Ztg. Berlin, 15, 1904, Wiss.-techn. Tl, (65-71, mit 1 Tab.).

Mineralbestandteile in natürliehen Quellen. l.c., **16**, 1905, (41–42).

Hofman-Bang, O. Schwedische Flussund Quellwasser. Upsala, Bull. Geol. Inst., **6**, 1902–03, [1905], (101–159).

Hopfgartner, K. Chemische und physikalische Untersuchung der Therme des Brennerbades. Innsbruck, Zs. Ferd., 49, 1905, (395–404).

Karfunkel, [A.] Schwankungen der Mineralbestandteile in natürlichen Quellen. Balneol. Ztg. Berlin, **16**, 1905, Wiss.-techn. Tl, (13–15).

Kiouka, H. Natürliehe und künstliche Mineralwässer. *l.e.*, **14**, 1903, (231–233, 237–239).

Lehenbauer, L. Arsengehalt unterfränkischer Wässer und Gesteine. Diss. Würzburg, 1903, (17). Lemoine, G. et Lemoine, P. Etude chimique et géologique de diverses sources du nord de Madagascar. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (248-254).

Levy, A. G. Water from the Simplon tunnel. London, Anal., 30, 1905, (367–369).

Lohmann, W. Harzer Sauerbrunnen , Grauhof". Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, 9, 1905, (753-755, 771-772, 796-798, 821-822, 843-845, 873-874).

Mannich, C. Untersuchung eines Wassers aus der heissen Quelle Mojimoto bei Hegwe, Bezirk Schirati, Deutsch-Ostafrika. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (340-342, mit 1 Karte).

Müller, F. C. Balneotherapie und Hydrotherapie. Schmidts Jahrb. ges. Med., Leipzig, 272, 1901, (6–24).

Pesendorfer, F. Zusammensetzung des dem Karlsbader Sprudel entströmenden Gases. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (359-360).

Popp, G. Chemische Analyse der Kaiser Friedrich-Quelle zu Offenbach a. M. Balneol. Ztg, Berlin, **13**, 1902, (261–262).

Reeb, E. Les eaux minérales de l'Alsace au point de vue bactériologique et chimique par le Dr. Oscar Haenlé. Strassburg, Monatsber. Ges. Wiss., 38, 1904, (300-303).

Riesenfeld, E. H. Radiumgehalt der Heilquellen und Moorerden. D. med. Wochenschr., Leipzig, **31**, 1905, (19– 21).

Sertz, H. Zusammensetzung des Flusswassers der wilden Weisseritz (bei Tharandt) sowie eines "Quellwassers aus dem dortigen tiefen Grunde"; ihre Brauchbarkeit für Fischereizwecke. Allg. Fischereiztg, München, 28, 1903, (299-304).

Szilárd, B. Radioaktivität des Igmánder Bitterwassers. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (229–231, 260–262, 276–278, mit 4 Fig.).

Thomann, J. Chemische und bakteriologische Untersuchungen des Trinkwassers der Stadt Bern. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (193-196).

SEWAGE.

Fowler, G. J. and Ardern, E. Suspended matter in sewage and effluents.

London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (483-487).

Grossmann, J. The recovery of products of commercial value from sewage sludge. *l.c.*, (655–659).

Kisskalt, K. Bestimmung der sichtbaren Verunreinigung von Fluss- und Abwasser. Hyg. Rdsch., Berlin, **14**, 1901, (1036–1038).

Kröhnke, O. und Biltz, W. Organische Kolloide aus städtischen Abwässern und deren Zustandsaffinität. l.c., (401–409).

Niederstadt. Flusswasserverunreinigungen, besonders des Elbwassers und Abhilfsmassregeln. Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, 9, 1905, (341–343).

Preu, W. Das Abwasser von Erlangen und die Regnitz an der Einmündung des Hauptsiels. Erlangen, SitzBerphysik. Soc., **36**, (1904), 1905, (223-272).

Schulz, J. A. B. Biologische Abwässerreinigung. D. Zuckerind., Berlin, **30**, 1905, (1857–1862, 1869).

Segin, A. Konservierung der Abwässer. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (809-813).

Ziegeler. Heutiger Wert der biologischen Wasseruntersuchung. Fischereiztg, Neudamm, 5, 1902, (759-763).

FOODS.

GENERAL.

V. Bericht über die Nahrungsmittelkontrolle in Hamburg in den Jahren 1903 und 1904 erstattet von K. Farnsteiner und K. Lendrich u. A. Hamburg, 1905, (102, mit Taf.).

Uebersicht über die Jahresberichte der öffentlichen Anstalten zur technischen Untersuchung von Nahrungs- und Genussmitteln im Deutschen Reich für das Jahr 1902. (Nebst einem Anhange für das Jahr 1901) Bearb, im kaiserlichen Gesundheitsamt. Berlin, 1905, (VIII+218). 27 cm. 4,40 M.

Zweite Jahresversammlung der freien Vereinigung deutscher Nahrungsmittelchemiker in Bonn 1903. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (913– 975).

André, J. B. Denrées alimentaires. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1901, (1006–1007).

Aufrecht. Ernährungs-Therapie vom chemischen Standpunkte. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (853–855).

Baier, E. Nahrungsmittelverfälschungen und Nahrungsmittelkontrolle in Preussen. Landbote, Prenzlau, 24, 1903, 479-481, 492-493).

Beckurts, H. Chemie der Nahrungsund Genussmittel. Jahrb. Chem., Braunschweig, 14, (1904), 1905, (277-285).

Bigelow, W. D. Human foods. [5-Intern. Kongress für angew. Chemie-1.] Berlin, 1904, (526-530).

Bordas, F. Recherche de l'arsenic dans quelques produits alimentaires. Ann. chim. analyt., Paris. 9, 1904, (416– 418).

Buchka, K. von. Nahrungsmittelchemie. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (990–1002).

Farnsteiner, K. Vorschläge des Ausschusses (der freien Vereinigung deutscher Nahrungsmittelchemiker) zur Abänderung des Abschnittes "Speisefette und Oele" der "Vereinbarungen". H.I.S. 82–109. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (51–80).

Organisch gebundene schweflige Säure in Nahrungsmitteln. l.c., 7, 1904, (449-470).

Fendler, G. Fortschritte und Bewegungen auf dem Gebiete der Nahrungsmittelchemie in den Jahren 1902, 1903 und 1904. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, 650-655, 678-685, 711-715, 744-750, 774-777; 18, 1905, [641-648, 692-695].

Analytische Tätigkeit [der nahrungsmittelchemischen Abteilung]. Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, (155– 160); **2**, 1905, (233–238).

Fleurent, E. Dosage de l'acide phosphorique dans les matieres alimentaires. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (1-3).

Formanek, J. Farbstoffe in Nahrungsmitteln. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 4,] Berlin, 1904, (190–192).

Frank, L. Praktische Anwendungen der Sublimation [bei der Untersuchung von vegetabilischen Nahrungs- und Genussmitteln, Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, 880-882).

Froidevaux, J. Recherches des fluorures alcalins dans les viands et les produits de la charcuterie. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **20**, 1904, (11-12); Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (383).

Gnehm, R. Organische Farbstoffe. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, (878–1214).

Harry, F. F. and Mummery, W. R. The colorimetric estimation of salicylic acid in foodstuffs. London, Anal., 30, 1905, (124-127).

Jaffa, M. E. Nutrition investigations. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (202–220).

Mann, E. A. [Determination of] the spirit strength of essences. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1284).

Messner, J. Organische Präparate. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, (794–861).

Pellet, H. Dosage de l'acide phosphorique dans les matières alimentaires. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (93-95).

Peters, R. Nachweis von Denaturierungsholzgeist in Essenzen, Brantweinen, Tinkturen, Fluidextrakten. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (521–526).

Perscher, J. Nahrungsmittelchemie. Allg. ChemZtg, Apolda, **1904**, (553–555); Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, (221–224, 521–523, 542–543, 848–852).

Röttger, H. Kurzes Lehrbuch der Nahrungsmittel-Chemie. Leipzig, 1903, (XIV + 698).

Rühle, H. Nahrungsmittelchemie, 1902–1905. Chem. Zs. Leipzig, **2**, 1903, (217–219, 244–245, 276–277, 472–474, 499–501, 538–539, 607–608, 738–741, 766–770); **3**, 1904, (295–300, 481–483, 507–509, 539–542, 662–665, 711–713); **4**, 1905, (58–62, 85–86, 274–277, 298–301, 447–419, 487–491, 511–517).

Rupp, G. Quantitative Bestimmungen in Nahrungsmitteln mittels des elektrischen Leitvermögens. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (37-41).

Ruzitska, B. Nahrungsmittelchemie. (Ungarisch) Budapest, 1905, (XIV-226).

Schütze, A. Praktische Anwendungen der Präcipitine in der Nahrungsmittelchemie. Zs. Hyg.; Leipzig, 47, 1901, 114-152).

Smolensky, P. O. Ernährung der Bevölkerung der Vereinigten Staaten von Nord-Amerika. Hyg. Rdsch., Berlin, 12, 1902, (905–932, 973–1006, 1030– 1054, 1133–1157).

Spaeth, E. Vorschläge des Ausschusses [der freien Vereinigung deutscher Nahrungsmittelchemiker] zur Abänderung des Abschnittes "Gewürze" der "Vereinbarungen". (H.11, S. 53-78). Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (16-37).

Spaeth, E. Untersuchung u. Beurteilung der Nahrungs- und Genussmittel. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 190⁴, (100–101, 108–109, 126–127, 145–146, 155–156, 163–164, 182–183, 192–193, 209, 215–217); 45, 1905, (74–75, 84, 93–94, 110–111, 120–121, 128–129, 145–147, 165–166, 172–173).

Weissbein, S. Farbenanalytische Untersuchungen über Nährpräparate. D. Praxis, München, 10, 1901, (353–362).

CEREALS.

Abderhalden, E. und Samuely, F. Zusammensetzung des "Gliadins" des Weizenmehles. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (276-283).

Baštecký, O. Wert der Roggenkörner verschiedener Grösse für den Mehl- und Backprozess. Diss. Halle a. S. Greiz, 1904, (III+49).

Brahm, C. und Buchwald, J. Kleberzellen und Kleberverteilung in den Getreidekörnern. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (12–19).

Dombrowsky. Mehl-, Teig- und Brotsäuren. Arch. Hyg., München, 50, 1904, (97-117).

Dumitriu, V. Zusammensetzung des Weizenklebers. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (689).

Ferle, F. Die Getreidearten und Varietäten in ihrem Verhalten zum Protein-, Asche- und Phosphorsäuregehalt. Fühlings landw. Ztg, Stuttgart, 54, 1905, (343–349).

Fleurent, E. Action exercée par différents agents physiques et chimiques sur le gluten des farines de blé; conditions du dosage de cet élément. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (129-135, 195-198, 238-241, 276-279 309-312).

Fleurent, E. Dosage rationnel du gluten dans les farines de blé. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (99–101).

Hamann. Backfähigkeit der Mehle verschiedener Weizensorten. München, VierteljSchr. bayr. LandwRath, 7, 1902, (119–135).

Hankó, W. und Gáspár, J. Die chemische Zusammensetzung des ungarischen Weizens. Fühlings landw. Ztg. Stuttgart, 53, 1904, (699-706, 724-737).

König, J. und Rintelen, P. I. Die Proteinstoffe des Weizenklehers. 11. Beziehungen zwischen dem Klebergehalt und der Backfähigkeit eines Weizenmehles. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (401–407, 721–728).

Kosutány, T. Weizenmehl. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (530–533).

Weizen und Weizenmehle. J. Landw., Berlin, **51**, 1903, (139–161, 329–353).

Küttner, S. und Ulrich, C. Verwendung von Streumehlen in der Bäckerei. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (92–95, 319–321).

Lührig, H. und Segin, A. Nachweis von Talkum in Müllereiprodukten. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (782–783).

Ottolenghi, D. Nachweis von Maismehl in Brot. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (189–193).

Raumer, E. von. Nachweis von Talk und Farbstoffen in Graupen und Reis. *l.c.*, **10**, 1905, (744–746).

Snyder, H. Analysis of wheat and flour for commercial purpose. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (702–710, mit 2 Taf.).

Volpino, G. Neues Verfahren zur Bestimmung von minderwertigen Mehlen in Weizenmehl. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (1089-1095).

Wender, N. Feinheitsbestimmung der Mehle. l.c., 10, 1905, (747-756).

Wien, J. Einige Feststellungen bei grün- und gelbkornigem Roggen; Beziehungen zwischen Kornfarbe, Klebergehalt und Backfähigkeit. Fühlings landw. Zig, Stuttgart, 53, 1904, (433-440, 478-491, 518-527, 558-567, 595-604, 641-648); Diss. Halle. 1901, (64).

BUTTER.

Arnold, W. Analyse der Speisefette. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (201-239).

Beythien, A. Krebsbutter. l.c., (6-10).

Fendler, G. Bestimmung von Eiweissstoffen, Milchzucker und Salzen in Butter und Margarine. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (172–173); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (981–982).

Fischer, K. Anormale Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (335-339).

Grossman und Meinhard. Beurteilung der holländischen Butter. l.e., 8, 1904, (237–243).

Heine, H. Butter und Butterverfalschung. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (292-294, 307-308, 323-325).

Hesse, A. Versuche über Polenske's "Neue Butter Zahl". Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (13–20).

Jensen, O. Zur kenntnis und analyse der flüchtigen Fettsäuren in Palmfetten und Butter. Zs. Unters. Nahrungsmittel, Berlin, **10**, 1905, (265– 283).

Juckenack, A. und Pasternack, R. Holländische Butter. l.c., (87-100).

Polenski, E. Neue Methode zur Bestimmung des Kokoslettes in der Butter. l.c., 7, 1904, (273–280).

Prescher, J. Unbeständigkeit der chemischen Konstanten holländischer Butter als Folgeerscheinung äusserer Einflüsse und Lebensbedingungen. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (955-956).

Reinnsch, A. Ein Fall von sogenannter "anormaler" Butter. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (505–508).

Reyst, J. J. [Untersuchung der Butter auf Kokoslett durch die Bestimmung des "Silberzahls".] (Holländisch) Leiden, 1905, (111-136).

Schumann, P. Schibutter. Diss. techn. Hochschule. München, 1903, (35).

Segin, A. Nachweis von Kokosfett in Butter. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (411–450); Diss. Würzburg, 1904, (21).

Seidel, J. und Hesse, A. Praktische Erfahrungen mit dem Gerberschen Verfahren der Rahm- und Butteruntersuchung. MolkZtg, Hildesheim, **18**, 1904, (505-506, 529-532).

Siegfeld, M. Zur Beurteilung der Butter auf Grund der Reichert-Meisslschen Zahl. l.c., (481-483).

Nachweis von Butterverfälschungen mit Hilfe der Phytosterinacetatprobe. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, (577-585).

Beurteilung der Butter. Milchw. Zentralbl., Leipzig, **1**, 1905, (155-171).

Sjollema, B. Einfluss der Fütterung auf die Zusammensetzung der Butter. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (825–831).

Soltsien, P. Bestimmung des Fettgehaltes, Wasser- und Nichtfettgehaltes von Butter und Rahm mittels Acetons. Pharm. Ztg. Berlin, 50, 1905, (398); Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (125).

Soxhlet, F. Wassergehalt der Butter. München, VierteljSchr. bayr. Landw Rath, 7, 1902, (1-17).

Vamvakas, J. Caractères du beurre de chamelle. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (350).

Wiedmann, F. Nachweis von Kokosfett im Butterfett. MolkZtg, Hildesheim, 18, 1904, (681-683).

Wieske, P. Butteruntersuchung mittels Dr. N. Gerbers Acidbutyrometrie. *l.c.*, 1903, (1017–1018, 1126).

Vieth, P. Die schwankende Zusammensetzung reinen Butterfettes. Hannoversche landw. Ztg, **54**, 1901, (695–698).

Lard.

Olig, A. und Tillmans, J. Gewisse Verfälschungen von Schweineschmalz. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (595-597).

Wesson, D. and Lane, N. J. The quantitative analysis of lard. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (714–717).

Margarine.

Fendler, G. Kokosfettmargarine. ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (937-938); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (247-252).

Kirschner, A. Bestimmung des Butterfettes neben Kokosfett in Margarine. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (65-70).

Thoms, H. Nachweis von Eigelb in Margarine. Berlin. Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (353-378).

CHEESE.

Palmquist, A. G. Analysis of fats in cheese. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (58-61).

Siegfeld, M. Fettbestimmung im Käse nach Gerbers Methode. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (433–435).

Verfärbungen im Käse durch Metalle, besonders durch Kupfer. MolkZtg, Hildesheim, 18, 1904, (705– 707).

Van Slyke, L. L. and Hart, E. B. Artificial digestion of some compounds of casein and paracasein contained in cottage and cheddar cheese. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (154–164).

Wieske, P. N. Gerbers Verfahren der Käsefettbestimmung für die Praxis und in der Praxis. Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (500-502).

Winterstein, E. Einige Bestandteile des Emmentaler Käses. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (485–504).

MILK.

Arnold, C. und Mentzel, C. Guajakprobe. Zs. Fleischhyg., Berlin, 12, 1902, (205-207).

Arnost, A. Guajak-Reaktion. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (538-540).

Backhaus, A. Zusammensetzung der Walmilch (Walfisch). Allg. MolkZtg, Stuttgart, 19, 1904, (330–331).

Bellier, J. Nouvelle méthode pour l'analyse du lait. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (268-276).

Bernard, M. Les matières grasses dans l'analyse du lait. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (15-16).

Bialon, O. Nachweis von gewässerter Milch. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (363–366).

Blomquist, A. The character of trade milk sugars from a chemical and a physical point of view. (Swedish) Allm. Sv. Läkartidn., Stockholm, 2, 1905, (87–91).

Bogdan, S. Méthode viscosimétrique pour le contrôle du lait. Ann. chimanalyt., Paris, **10**, 1905, (90-92).

Bordas, F. et Touplain. Nouvelle méthode d'analyse rapide du lait. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1099-1100); Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (267-268).

Buttenberg, P. und Tetzner, F. Ziegenmilch. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (270-272).

Demichel, A. Formule donnant le poids de l'extrait du lait au moyen du poids spécifique et de la matière grasse. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (305–308).

Desmoulière. Cryoscopie du lait. *l.c.*, **10**, 1905, (89-90).

Doby, G. Milch vom hygienischen Gesichtspunkte. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, **21**, 1905, (729-731).

Eichholz. Das Verhalten der Kuhmilch zu fuchsinschwefliger Säure und ein Nachweis des Formalins der Milch. Milchw. Zentralbl., Leipzig. **1**, 1905, (499–500).

Eichloff, R. Versuche mit dem Laktoskop von Paasch & Larsen, Petersen in Horsens. *l.c.*, (123–130).

und **Pflugradt**, H. Nachweis von nitrathaltigem wasser in Milch mit Formalin und Schwefelsäure. *l.e.*, (68-71).

Engel. Das Fett in der Frauenmilch. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (353–365).

Filep, G. Chemische Eigenschaften der Muttermilch. (Ungarisch) Budap. Orv. Ujs, Budapest, **3**, 1905, (1003– 1007).

Fingerling, G. Bemerkungen zu den Untersuchungen von Lemmermann und Linkh: "Einfluss der Futtermittel auf Milchsekretion und die Zusammensetzung der Milch." J. Landw., Berlin, 52, 1904, (147-149).

Golding, J. and Feilmann, E. Taint in milk due to contamination by copper. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1285-1285).

Hanne, R. Zusammensetzung der Kuhmilch bei einer Melkung aus den verschiedenen Strichen. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1205, (356–363). Hanne, R. Die Acidität der Kuhmilch. Milchztg, Leipzig, **33**, 1904, (659-660, 679-681, 709-711, 725-727).

Hamoth, A. Milch. Fühlings landw. Ztg. Stuttgart, **54**, 1905, (361–369, 401–407).

Hesse, A. Herstellung und Untersuchung einer Rahmsammelprobe. MolkZtg, Hildesheim, 17, 1903, (973–975).

Nachweis einer Milchverwässerung durch die Nitro-Azidbutyrometrie. l.c., 18, 1904, (21-23, 729 730, 753-755).

Hinchcliff, J. H. Kuhmilch. Leipzig. Mitt. landw. Inst., H. 5, 1904, 1112, mit 8 Taf.).

Jolles, A. Frauenmilch. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1901, (9497).

Kirsten, A. Leistungsvermögen des in den nordwestlichen Marschen gezüchteten und gehaltenen friesischen Milchschafes. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (145–155, 193–202).

Koehler, R. Erleichterung für die Berechnung der Fleischmann'schen Formel zur Ermittelung von Milchfälschungen. Landbote, Prenzlau, 22, 1901, (916).

Untersuchung geronnener Milch nach dem Sichlerschen Verfahren. *l.c.*, **25**, 1901, (1197).

Koning, C. J. Biologische und biochemische Studien über Milch. (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (3-14, 25-40, 50-67, 78-89, 458-466, 473-480, 509-516, 530-537, 573-583, 590-601, 740-746, 757-765, 773-782, 793-801, 810-818, 829-840, 853-866, 957-967).

Koningh, L. de. Estimation of fat in milk by the Leffmann-Beam process. Chem. News, London, **92**, 1905, (4).

Krull, F. Beziehungen zwischen dem Melkverfahren und der Zusammensetzung der Milch. Leipzig, Mitt. landw. Inst., 7, 1905, (107–180).

Küttner, S. und Ulrich, C. Tabelle zur Berechnung der Milch-Trockensubstanz, deren spezifisches Gewicht und Fettgehalt, sowie der fettfreien Trockensubstanz aus dem specifischen Gewicht und dem Fettgehalt. (Berechnet nach den Fleischmann'sehen Formeln.) Zs. öff. Chem., Planen, **11**, 1905. (152–156); Milchztg, Leipzig, **34**, 1905, (214–215).

Lajoux, H. Analyse chimique et cryoscopie du lait. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (219-231).

Lauterwald, F. Zur Erkennung von Kuhmilch-Mischungen mit Kälberrahm mittelst der Baudouin'schen Reaktion. Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw., H. 4, 1905, (72–77).

Verhalten der fettfreien Trokkensubstanz bei gebrochenem Melken. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (385-400).

—— Die Kuhmilch, ihre Zusammensetzung und ihre Beurteilung bei mutmasslichen Fälschungen an der Hand der Untersuchungsresultate. Landw. Wochenbl., Kiel, **53**, 1903, (278–284).

Bedeutung und Wert der Hydro-Reaktion zwecks Erkennung einer Verwässerung der Milch. *I.e.*, (859-860).

Lemmermann, O. Entgegnung auf die Bemerkungen Fingerling's zu meinen Fütterungsversuchen über den Einfluss der Futtermittel auf die Milchsekretion und die Zusammensetzung der Milch. J. Landw., Berlin, **52**, 1904, (395–400).

Lemus, W. Chemische Beschaffenheit des in den grossen und in den kleinen Milchkügelchen enthaltenen Fettes. Diss. Leipzig, 1902, (VII+84, mit 1 Tab.).

Lindet, L. Lait. [5. Intern. Kongress für angew. Chemic. 4.] Berlin, 1904, (1025–1027).

Lohnstein, T. Das Galakto-Lipometer, ein neuer Apparat zur Bestimmung des Fettgehaltes der Milch. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (121–122).

Lührig, H. Verhalten und Beurteilung von mit Zuckerkalklösung behandelter Milch. MolkZtg, Hildesheim, 19, 1905, (547-548).

Marpmann, G. Bestimmung des Milchfettes nach der Sinacidmethode. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **45**, 1905, (155-156).

Morres, W. Einfache und zuverlüssige Methode zur Haltbarkeitsprüfung der Milch. Milchztg, Leipzig, **34**, 1905, (573–575, 585–586).

Müller, M. Wirkung der Milch von mit frischen Rübenblättern gefütterten Kühen auf Säuglinge. Fühlings landw. Ztg, Stuttgart, **53**, 1904, (173-179).

Naumann. Verfahren zur Erkennung verwässerter Milch. Landw. Ztg, Berlin, 14, 1902, (14-15).

Nicolas, E. Recherche du formol dans le lait. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1123-1124).

Patein, G. et Deval, L. Le dosage et les variations de la caséine dans le lait de femme. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (422-427).

Patrick, G. E. Dairy products. [5* lutern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (520–525).

Pierre, L. Détermination indirecte de la matière grasse du lait. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (390).

Pittius, [F.]. Bernsteins Verfahren zur Untersuchung der Milch. D. landw. Pressc, Berlin, **30**, 1903, (43).

Popp, M. Einwirkung von Formalin auf Milch. MolkZtg, Hildesheim, 18, 1904, (1102).

Einfluss des Melkens auf die Zusammensetzung der Milch. l.c., 19, 1905, (493–494).

Prusinowski, F. La qualité du lait et la pâture des vaches; ses rapports avec le lait féminin. (Polonais) Zdrowie, Warszawa, 21, 1905, (912-914).

Quesneville, G. Détermination des corps gras dans le lait. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (717-730).

Reiss, F. Prinzipien des Nachweises eines Wasserzusatzes zur Milch. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (608–610).

Anweisung zur schnellen und sicheren Begutachtung der Milch. l.e., (628–629).

Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (605-607).

— Der Wassergehalt der Milch als gerichtliches Kriterium der Reinheit oder Verfälschtheit. Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (236–238).

Richmond, H. D. The composition and analysis of milk. London, Anal., **30**, 1905, (325–330).

Richter, O. Das neue Verfahren zur Bestimmung des Fettgehaltes d. Milch "Sinacid-Butyrometrie". Berliner Milchztg, **25**, 1904, No 33, (3-4).

Ripper, M. Eine rasche Methode zur Erkennung der Milch von kranken Tieren. Allg. MolkZtg, Stuttgart, 18, 1903, (321-322); MolkZtg, Hildesheim, 17, 1903, (933-934).

Rocques, X. Représentation graphique des résultats d'analyse du lait. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (420-422).

Rossmeisl, J. Bestimmung des Fettgehaltes der Eselinmilch. Zs. Fleischhyg., Berlin, 12, 1902, (105–109).

Schneider, G. Die Magermilch. Alkoholfreie Ind., Dresden, 2, 1904, (91-93, 104-106, 113-115).

Siegfeld, M. Tägliche Schwankungen der Azidität und des Fettgehaltes der Milch. MolkZtg, Hildesheim, 17, 1903, (1075–1076); 19, 1905, (975–978).

Präservierung von Milchproben. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (488–493).

Smidt, H. Fähigkeit der Milch, Methylenblau zu reducieren. Hyg. Rdsch., Berlin, 14, 1904, (1137–1143).

Steinegger, R. Ammouiakverfahren zum Nachweise von Ziegenmilch in Kuhmilch. Landw. Jahrb. Schweiz, Bern, 18, 1904, (221-222); Schweiz. Milchztg, Schaffhausen, 30, 1904, No. 23.

der Milch. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (659-671).

Steinmann, A. Détermination indirecte de la matière grasse du lait au moyen de la formule de Fleischmann. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (318-350).

Thorpe, T. E. The analysis of samples of milk referred to the Government Laboratory in connection with the Sale of Food and Drugs Act. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (206-225); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (63).

Tormay, B. Milchwirtschaftliche Fragen. (Ungarisch) Allatorv. L., Budapest, 28, 1905, (601–606, 633–637, 669–677, 729–737).

Trillat, A. et Sauton. Nouveau mode de caractérisation de la pureté du lait basé sur la recherche de l'ammoniaque. Ann. chim. analyt.. Paris, 10, 1905, (335-337).

Utz, F. Nachweis eines Wasserzusatzes zur Milch. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (209-211).

Vieth, P. Die Bestimmung des Fettgehaltes der Milch mittelst des Laktoskopes von Paasch und Larsen, Petersen in Horsens. Milchztg, Leipzig, 33, 1904, (465–467).

Volborth, W. Kuhmilch. Leipzig, Mitt. landw. lust., H. **5**, 1904, (113-- 192).

watts, F. and Tempany, H. A. The inversion of cane-sugar in presence of milk constituents. [Analysis of condensed milk.] London, Anal., 30, 1905, (119-123).

Wauters, J. Choix d'un antiseptique destiné à conserver les échantillons de lait pour l'analyse. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (916-917).

Weigmann, H., Höft und Gruber, Th. Chemie, Hygiene und Bakteriologie der Milch und ihrer Erzeugnisse. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (408-411).

Wielen, P. van der. Yaoërt, ein Türkisches Milchpräparat. (Holläudisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (325–331).

Wieske, P. Acidbutyrometrische Untersuchung der Magermilch. Milchztg, Leipzig, **32**, 1903, (578–580).

Winckel, M. Neuere Ergebnisse der physikalisch-chemischen Untersuchung physiologischer und pathologischer Kulmilch. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (571-572).

Windisch, R. Büffelmilch. Zs. Vuters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, 273-278); (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (81-82).

Wissell, von. Untersuchung geronnener Milch. Bestimmung von Fett. Trockensubstauz und spezifischem Gewicht.) Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (401–417).

wolff. Milchprüfungen mittels der Säuretitrierung nach Plaut. Hyg. Rdsch., Berlin, 13, 1903, (1217-1226).

Distinction between fresh and boiled milk.

du Roi und Koehler, R. Neues Verfahren zur Erkennung erhitzt gewesener Milch. Landbote, Prenzlau, 22, 1901, (1007-1008).

Lauterwald, F. Ein Vergleich der Storchschen Paraphenylendiamin- und der Utzschen Ursol-Reaktion. Kiel, Arb. Veruschstat. Molkereiw., H. 4, 1905, (28–31).

Weber, E. Verfahren zur Unterscheidung roher von gekochter Milch (Kreosotprobe). Zs. Thiermed., Jena, 6, 1902, (419-427).

SUGAR.

Festschrift zur Eröffnungsfeier des Instituts für Zucker-Industrie am 8. Mai 1904. Experimental-Untersuchungen auf dem Gebiete der Zuckerfabrikation, welche in 1887 bis 1903 v. A. Herzfeld ausgeführt wurden. Berlin, 1904, (XIV+673).

Jahres-Bericht über die Untersuchungen und Fortschritte auf dem Gesammtgebiete der Zuckerfabrikation. Hrsg. von Joh. Bock. Jg 43, 1903. Braunschweig, 1905, (XI+313). 22 cm.

Abraham, K. Chemisch-technische Vorgänge. [Zuckerfabrikation.] [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (226–239).

Andrlik, K. Chemisch-technische Studie der Diffusion und der Saturation im Grossbetriebe. [Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (410–449).

Aulard, A. Emploi de la chaux dans l'industrie sucrière. Seconde étude des différents procédés de raffinage. Destillation des mélasses et production des salins potassiques et azotés. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (239–253, 279–325, 650–666); (Russe) Kiev, 1901, (41)

Buisson. Analyse d'un échantillon de sucre d'érable. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1904, (483).

Claassen, H. und Bartz, W. Zuckerfabrikation. Leipzig u. Berlin, 1905, (X+270).

Cords, A. Der Dextrosezucker. Seine Entwickelungs-Geschichte, Fabrikation, Eigenschaften und Absatzgebiete. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (265, 278279, 299-301); Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck. **9**, 1905, (389-390, 413 414, 440-441).

Geschwind, L. Détermination de la valeur des graines de betteraves. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (987–1014).

Gonnermann, M. Die unbestimmbaren Verluste bei der Diffusion. [Mit Erwiderungen. 1. von A. Schöne. 2. von P. Hermann.] D. Zuckerind., Berlin, 30, 1905, (145-154, 185-193, 225-228).

Wirkungswert der Bakterien in der Diffusion. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl. (286–296).

Polarisation gefärbter Zuckerlösungen. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, **14**, 1905, (193).

Grobert, J. de. Concentration des jus sucrés en présence d'aluminium ou d'alliages d'aluminium finement divisés. (Procédé Besson). [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (467–469).

Hermann, B. Praktische Erfahrungen mit den zu Paris beschlossenen einheitlichen [Zucker-] Untersuchungsmethoden. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (71-76).

Bestimmung der Reinheit des Saftes der Rübe, Vortrag, *l.c.*, (212–216).

Verlustbestimmung und Betriebskontrolle der Zuckerfabrikation. Nebst einem Vorwort von H. Claassen. Magdeburg u. Wien, 1905, (V+V1+434, mit 1 Tab.).

Herzfeld, A. Die chemische Kontrolle [des Zuckers] als Hilfsmittel bei dem durch die Brüsseler Konvention sanktionierten Entrepôtsystem. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (114–118).

Versuch zur Feststellung der Zuckerverluste bei der Diffusionsarbeit. *l.c.*, **55**, 1905, Techn. Tl, (337–359).

Hetper, J. Polarisation des solutions des sucres et ses applications. (Polish) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (129-135, 153-163).

Höglund, A. T. The determination of sugar in white beet. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (79-87).

Hoffmann, M. Kali-Aufmahme und Asche-Gehalt der Zuckerrübe. B1. Zuckerrübenbau, Berlin, **12**, 1905, (65-68).

Kortowski, J. Die Methode der Bestimmung des specifischen Gewichts der Raffinade. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, (858–861).

Krüger, W. Zuckerrohrbau und Zuckerfabrikation aus Zuckerrohr. 1899–1901. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 10, 1902, (338b–339, 406b–407, 430–431, 934, 999–1000, 1049–1050, 1091); 11, 1902–1903, (29, 149–150, 294–296, 442–143, 524–525, 878–879, 978, 979, 1106, 1157); 12, 1903–1904, (8–9, 216–217, 292, 113–414, 545–546).

Lambert, M. Die schnelle Kristallisation ohne Bewegung. [Zuckerfabrikation.] [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berliu, 1904, (378–379).

Le Clerc, J. A. Gehalt und Zunahme der Futterrüben an Trockensubstanz, Zucker und Stickstoffverbindungen in verschiedenen Wachstumsperioden. Landw. Versuchstat., Berlin, **59**, 1903, (27-81).

Leher, E. Die Zucker-Industrie. Leipzig, 1905, (97).

Lichowitzer, H. Die Frage der Bewertung und Einteilung der Abflusswässer der Rübenzuckerfabriken nach ihrer chemischen Zusammensetzung. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (173–188).

Bestimmung der Reinheit der Rüben nach dem Verfahren Krause und nach dem kombinierten System Krause-Pellet-Löwenberg. *l.c.*, (216– 226).

Lindet, L. Un pain de sucre de betteraves raffiné en 1813. Bul. ass. chimistes, Paris, 1904, (477).

1.c., 22, 1905, (578).

Bericht über die in 1902-1904 erschienenen Arbeiten aus dem Gebiete der reinen Zuckerchemie. 1). Zuckerind., Berlin, **28**, 1903, (361-363, 409-413, 469-472, 1201-1202, 1209-1210, 1233-1235); **29**, 1904, (497-501. 534-538, 577-580, 621-624, 1332-1336, 1363-1367).

Lippmann, E. von. Die Zuckerverluste im Raffinationsbetriebe. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (351-359).

Rohstoffe, Erzeugnisse und Hilfsprodukte der Zuckerfabrikation. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, (387–493).

Rübenzucker-Fabrikation.
- [Analytisches.] ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (239-242).

Zuckerfabrikation in den Kolonien. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl, (134-147).

Meyer, G. Fr. Zur Geschichte der Zuckerfabrikation (25 Jahre ohne Knochenkohle). Braunschweig, 1905, (VIII+116).

Möller, J. Neuere Apparate für Massenuntersuchungen von Zuckerrüben. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (766-767, 787-788, 807-808).

Mohr, O. Spezifischen Gewichte der Lösungen verschiedener Zuckerarten. Wocheuschr. Brau., Berlin, **22**, 1905, (533-536).

Molenda, O. Sollen die durch Bleiessig in Zuckerlösungen erzeugten Niederschläge in Rechnung gezogen werden? D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (192-197).

Pellet, H. Analyse des betteraves par la diffusion instantanée aqueuse et à froid de Pellet par l'emploi de la presse Mastain et Delfosse dite "Presse Sans-Pareille." [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (20– 27).

Analyse des mélasses de raffineries contenant des quantités plus on moins fortes de sucres réducteurs. Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (373-374).

Diverses méthodes de dosage du sucre dans la betterave. l.c., (578-582).

position minérale de la canne à sucre. l.c., (908-921).

du sucre de betterave par les méthodes aqueuses de Pellet. Non influence de l'air sur les résultats. *l.c.*, (312-317).

Pellett, H. et Pellett, L. Dosage des réducteurs dans le jus de betterave. l.c., (374-378).

Recherche du sucre dans les eaux de condensation. *l.e.*, (582-584).

— Dosage du sucre dans la canne et dans la bagasse. Dosage du ligneux dans la canne et la bagasse. *l.c.*, (921-937).

Puterman, J. Dosage iodométrique du sucre à l'aide de l'appareil de M. Citron. (Polonais) Czasop. lek., Xódź, 7, 1905, (256-257).

Rümpler, A. Reinigung von Rübensäften durch Silikate. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (59-69).

Rydlewski, N. Einige Verfahren aus dem Jahre 1848, aus den Runkelrüben einen dem raffinierten Zucker ähnlichen Rohzucker zu gewinnen. D. Zuckerind., Berlin, 28, 1903, (1749–1751, 1812–1814, 1819–1824, 1851–1855).

Saillard, Emile. Les gaz à la diffusion. [Zuckerfabrikation.] [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (473–479).

Schöne, A. Die Mikroorganismen in den Säften der Zuckerfabriken. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **54**, 1904, Techn. Tl, (1060–1090).

Schrefeld, O. Apparate und Methoden zur Untersuchung von Rohzucker, Brennstoffen und Rübensamen. *l.c.*, **55**, 1905, Techn. TI, (1005-1048).

Schulz, H. Versuche zur Bestimmung des Reinheitsquotienten des Rübensaftes. *l.c.*, **54**, 1904, Techn. TI, (1248-1250).

Schulze, B. Der Spielraum bei der Bestimmung des Gehaltes an Melasse-Trockensubstanz. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (242–250).

Sellier, E. Action de la chaux sur certaines matières azotées des jus de betteraves. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (27-37); Centralbl. Zuckerind., Magdeburg. 11, 1903, (1174-1175, 1201-1202).

Silz, E. Le procédé Naudet de diffusion à circulation forcée et continue. [Zuckerfabrikation.] [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (197–208).

Stein, S. Einführung einheitlicher internationaler Vorschriften für die Pro-

benahme von Rohzucker. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (99–100).

Stolle, F. Wertverminderung feuchter seebeschädigter Zucker beim Lagern. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, (359-364).

Strohmer, F. Bewertung des Sandund Kristallzuckers im internationalen Handel. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (77–98).

Vilmorin, Ph. de. De l'industrie du sucre et en particulier du sucre de betteraves aux Etats-Unis. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (1027-1041).

Wasiljew, M. Wertschätzung des Kristallzuckers. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (325–351).

Wendeler, P. Einige Quotienten-Bestimmungen mit Hilfe der Rümplerschen Methode. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (268-271).

Wiechmann, F. G. A restant source of error in optical sugar analysis. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (118–129); Sch. Mines Q., New York, N.Y., 25, 1904, (183–193).

Wolfmann, J. Zuckerfabrikation. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (251–254, 271–274, 296–298).

Molasses.

Andriík, K. und Staněk, V. Bewegung des Schwefels in einer Melasse-Brennerei. [Schwefelgehalt der Melasse-Schlempe und Schlempekohle.] [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (462–466).

Dietrich, T. und Mach, F. Untersuchung von Rübenmelassen verschiedener Herkunft. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (347-357).

Gonnermann, M. Zur Bestimmung des Zuckers im Melassefutter. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 12, 1904, (460–461); 13, 1905, (1260–1261).

Meyer, G. Fr. Melasse. l.c., 12, 1904, (1191).

Pellet, H. Mélasses de cannes. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (383–385).

Raškovič, S. L. Désucration de la mélasse par la chaux. (Séparation de (p-7195) Steffen et Baker-Bethauy.) (Russ.) Kiev, 1904, (70+2, av. 1 pl.).

Stein, S. Table syrup. [5. Intern. Kougress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (262–279).

Jams, Syrup, Honey.

Beythien, A. Neuere Honigsurrogate. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (14-16).

Fischer, C. Dextrinartige Bestandteile rechtsdrehender Honige. Diss. Leipzig, 1903, (31).

Haenle, O. und Scholz, A. Die rechtsdrehenden Körper im Tannenhonig. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (1027-1031).

Hilger, A. Die im rechtsdrehenden Koniferenhonig vorkommenden Dextrine. *l.c.*, **8**, 1904, (110-126).

Hofman, J. J. [Die chemische Zusammensetzung des] Honigessigs. (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (704-705).

Seiler, F. Chimie du miel. Neuchâtel, Bul. Soc. Romand. Apicult., 1, 1904, (55-58).

Stadlinger, H. Die Untersuchung des Bienenhouigs. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (536–538, 549–551).

Marmalade.

Juckenack, A. und Prause, H. Untersuchung und Beurteilung der Marmeladen, Fruchtmuse, Gelees und ähnlicher Erzeugnisse der Obstverwertungs-Industrie. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (26-36).

Windisch, K. Marmelade. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., Techn. Tl, 53, 1903, (363-371).

Waste liquors.

Ehrlich, F. Neue stickstoffhaltige Bestandteile der Zuckerabläufe. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (37–58).

Skärblom, K. E. Bestimmung des Zuckers in den Kondenswässern. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 12, 1903, (163).

STARCH.

Eckenbrecher, C. von. Stärke. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, (494–518).

Fabricius, L. Stärke- und Fettgehalt der Fichte auf der oberbayerischen Hochebene. Natw. Zs. Landw., Stuttgart, 3, 1905, (137-176, mit 2 Taf.).

Günther, L. Zur "Methode zur Bestimmung der Beschaffenheit eines Stärkesirups". Zs. Spiritlnd., Berlin, 27, 1904, (146).

Hanow, H. Fortschritte in der Stärkefabrikation. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (881–884).

Lommel. Die Stärke der *Tacca*-Knollen. Pflanzer, Tanga, **1905**, (207– 208).

Lührig, H. Fehlerquellen bei Verwendung von Tierkohle beim Nachweis von Stärkesirup nach der steueramtlichen Vorsehrift. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (951–957).

Nydrle, A. Kartoffelstärkegehaltbestimmung. (Čechisch) Čas. Prům. Chem., Prag. 14, 1904, (290-299).

Parow, E. Untersuchung gefrorener Kartoffeln (Chuno) aus Bolivien. Zs. SpiritInd., Berlin, 28, 1905, (405).

Der Stärkezucker und seine Bedeutung für die Nahrungsmittel- Industrie. Berlin, 1905, (31).

Preuss, E. Ist eine Bestimmung des Zuckergehaltes in Stärkesirupen durch Polarisation möglich? Zs. SpiritInd., Berlin, 27, 1904, (137).

Raumer, E. von. Die Verwendung der Gärmethoden im Laboratorium, ein Beitrag zur Kenntnis des Stürkesyrups. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (705-726).

Rössing, A. Die Abbauprodukte der Stärke durch Hydrolyse mittels Salzsäure, ihre Bestimmung in Stärkezuckern und Sirupen, sowie ihr Einflusauf die technische Verwendbarkeit der letzteren in der Zuckerwarenindustrie. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (867-873).

Untersuchung der Stärkesirupe. Zs. öff. Chem., Plauen, **10**, 1904, (277–279).

Uhland, W. jun. Anlage und Betrieb der Stärkefabriken. Uhlands techn. Rdsch., Leipzig, 1902, Ausg. 4, (4-5, 30-31, 37, 54-55, 62-63).

Wiegmann, D. Extrakt- und Stärkebestimmung in Gerste und Mälzungsschwand, Allg. Brauerztg, Nürnberg, 44, 1904, (3239–3240). Witte, H. Gewichtsanalytische Stärkebestimmung in Kartoffeln, Mehl und Handelsstärke. Diss. Halle a. S. Würzburg, 1904, (42).

BEER AND BREWING MATERIALS.

Ackermann, E. Refraktometrische Schnellmethode der Bieranalyse mittels der "Ackermannschen Rechenscheibe". Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (33–37, 441–442); Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (171–179).

et **Spindler**, O. von. Détermination le l'extrait de la bière. Ann. chim. analyt., Paris, **9**, 1904, (338–342, 385–390).

und Steinmann, A. Bestimmung des Alkoholgehalts im Biere mittels des Zeiss'schen Eintauchrefruktometers. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (259-260).

Barth, G. Bieranalyse mittels Refraktometer. *l.c.*, (303-306).

Berry, A. E. and Bartripp, G. F. The influence of sulphites in the mash-tun and the copper. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (451-466).

Brand, J. Eine rasche Methode zum Nachweis von Spuren von Zink in Würze, Bier, Wein etc. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (438–440).

Graf, G. Vorkommen von schwefliger Säure im Biere. *l.c.*, **27**, 1904, (617–620).

Keil, H. Die im April 1903 bis November 1905 untersuchten Biere. Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (288–289, 306, 340–341, 373–374, 428, 479–480, 553–554, 602–603); 21, 1904, (55–57, 105–106, 154–156, 265–267, 298–299, 373–374, 501–502, 523–525, 586–588, 689–691, 771–773, 819–820; 22, 1905, (34–36, 125–127, 177–178, 228–230, 263–265, 364–366, 412–414, 416–448, 501–503, 622–623, 696–697, 770–772).

Japanische Biere. *l.c.*, **22**, 1905, (555–557).

— Zusammensetzung obergäriger Süssbiere. Berlin, Jahrb. Versuchsanst. Brau., **6**, 1903, (558–564).

Keller, W. Alkoholmetrie und deren Anwendung bei der Destillation. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (32-33, 39, 60-61).

Lehmann, P. und Stadlinger, H. Hilfstabellen zur raschen Berechnung des ursprünglichen Extraktgehaltes der Bierwürze nach der Formel

 $e = \frac{100 \text{ (E+2,0665 A)}}{100+1,0665 \text{ A}}$

Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (679-687).

Lintner, C. I. Bier. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, v. G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, (668-697).

Mohr, O. Chemie der Gärungsgewerbe. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (10–17, 49–51); 18, 1905, (569–573, 609–615).

Mohr, O. Kohlensäurebindung, Viskosität und Schaumhaltigkeit. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (363–368).

Die Anwendung des Zeissschen Eintauchrefraktometers im Brauereilaboratorium. *l.c.*, **22**, 1905, (616–620).

wahl, M. Biologische Betriebskontrolle von Würze und Bottichbier. *l.c.*, **20**, 1903, (522-524).

MALT.

Bergdolt. Zur Bestimmung des Extraktgehaltes im Malze. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (597-601, 617-620).

Bleisch, C. und Regensburger, P. Zur Reform der Extraktbestimmung im Malz. l.c., (313-316).

(625-631). Gerstenbeurteilung. l.c.,

Böhmer, G. Die Braugerstenbonitierung und deren Ergänzung durch Laboratoriumsbestimmungen, sowie der Kulturwert von Gersten nordost- und südwestdeutscher Provenienz. Fühlings landw. Ztg. Stuttgart, **53**, 1904, (817–838, 865–882, 905–913).

Briant, L. Determination of available extract yielded by flaked materials. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (395–398).

Dinklage, K. Gehalt des Malzes an löslichem und koagulierbarem Stickstoff. Zs. Brauw., München, (N.F.), 27, 1904, (249-251).

Ehrich, E. Malzanalyse. Allg. Anz. Brau., Mannheim, **21**, 1905, (1553–1556, 1937–1940).

Eiweissgehalt des Malzextraktes. l.c., (341-345, 1501-1504). (p-7195) Ford, J. S. and Guthrie, J. M. Malt analysis. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (206-222, 326-345).

Graf, G. Zum Ausbau der Malzanalyse. Zs. Brauw., München, (N.F.), 28, 1905, (365–367).

Haase, G. Einkauf der Gerste nach Analyse. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (139-144); Allg. Anz. Brau., Mannheim, 20, 1904, (507-512).

Hajek, T. Malzanalyse. Allg. Anz. Brau., Mannheim, 21, 1905, (93-94).

Hanow, H. Die im Dezember 1905 bis September 1905 untersuchten Malze. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (34-35, 144, 178-179, 212, 299, 400, 462-463, 572-573, 588, 675-676, 780-782, 820-821); 22, 1905, (36, 110, 178-179, 227-228, 273-275, 337-338, 433, 452, 503-504, 621-622).

Zusammenstellung der in den letzten sechs Jahren im analytischen Laboratorium untersuchten Malze. *l.c.*, **22**, 1905, (552–553, 694–696).

Jones, G. C. The standardisation of malt analyses. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (264-287).

Lindner, P. Eine einfache, leicht aus führbare Methode zur Orientierung über den Eiweissgehalt der Gerste mit Hilfe der Pappenheimschen Triacidlösung. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (397-398).

Merz, G. Bezielungen von Eiweiss zu Extraktgehalt in Gerste und Malz und einige Beeinflussungen desselben. Zs. Brauw, München, (N.F.), 27, 1904, (63-65); Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (791-793).

Der Wert planmässig benutzter Gerstenextraktbestimmungen beim Einkauf von Braugersten. Wochenschr. Brau., Berlin, **21**, 1904, (104–105).

Mohr, O. Empfiehlt sich ein Beibehalten der zurzeit gültigen saccharometrischen Grundlagen? *i.e.*, **22**, 1905, (297–299).

Penzias, A. Schwedische Gersten und die aus denselben erzeugten Malze im allgemeinen, insbesondere aus dem Erntejahre 1905. *l.e.*, (767–769).

Pollak, 1. Beurteilung fester und flüssiger wasserlöslicher diastatischer Malzextrakte. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (581– 585).

3 R 2

Prior, E. Der Stickstoffgehalt der Gerste und Malz. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (337–339); D. Bierbr., Stuttgart, 19, 1904, (557–559); Sehwäb. Bierbr., Ulm, 33, 1904, No 23, (3–5).

Reichard, A. und Purucker, G. Extraktbestimmungen in Gersten. Zs. Brauw., München, (N.F.), 27, 1904, (345–348, 366–371); Nachtrag, 28, 1905, (37–38, 677–682).

Schifferer, A. Der Gärversuch. Ein Beitrag zum Ausbau der Malzanalyse. l.c., 27, 1904, (585-587).

Schwackhöfer, F. Einheitliche Methoden der Malzanalyse. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (542-548).

Seyffert, K. Malzuntersuchung. Branntweinbrenner, Thomaswaldau, 24, 1905, (573-575).

Windisch, W. Bestimmung der Asche in Malz, Würze und Bier und des Schwefelsäuregehaltes der Malz-, Würzeund Bieraschen. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (17–18).

HOPS.

Davis, C. B. The presence of ferric oxid in commercial hop extracts and its effect. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (689-692).

Schneider, P. Die Pflanzenanalyse als Hilfsmittel zur Bestimmung des Nährstoffbedürfnisses unter besonderer Berücksichtigung des Hopfens. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (456–458).

Schnell, J. Bitterstoffe des Hopfens. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1904, (51).

YEAST.

Bergsten, C. Bestimmung der Anzahl der wilden Hefen in der Stellhefe mittels Vortrocknung durch Chlorkalzium. [Nebst Bemerkung von Lindner.] Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (8).

Bokorny, T. Die Hefenasche. Bedeutsamkeit des Kalkes und der Magnesia für die Hefe und andere Pilze. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 43, 1903, (2399-2401).

Hest, J. J. van. Bestimmung der Anzahl Hefezellen in einem Liter obergärige Anstellhefe auf praktischem Wege. Wochenschr. Brau., Berlin 20 1903, (614-617, Tab. 618). Hest, J. J. van. Quantitative Bestimmung der Hefenernte aus der Stickstoff-aufnahme der Hefe und die Beziehung zwischen Alkoholbildung und Stickstoff-aufnahme. *l.c.*, 21, 1904, (1-3).

Lange, H. Ueber Methoden der Wertbestimmung der Presshefe. a) bezüglich des Stärkezusatzes; b) bezüglich des Gehaltes an Bierhefe; e) bezüglich der Bestimmung der Triebkraft. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (594–599).

Lepel, V. Freiherr von. Empfiehlt es sich allgemein, ein Verbot des Stärkemehlzusatzes zur Presshefe herbeizuführen? l.e., (599-605).

Lindner, P. Der Nachweis von Bierhefe in Presshefe mittels der biologischen Analyse und die Einführung eines bestimmten Hefentypus in der Presshefenfabrikation. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (237–239); Zs. Spirit-Ind., Berlin, 27, 1904, (156–157).

Die biologische Analyse der untergärigen Bierhefe mit Hilfe eines Vortrocknungsverfahrens. Wochensehr. Brau., Berlin, 20, 1903, (369-370); [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (551-554).

Die Bedeutung der Feststellung des Infektionsquotienten gärender Flüssigkeiten unmittelbar nach der Probeentnahme. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (368-369).

Prior, E. Die Anwendung der Hefe als Reagens in der Nahrungsmittelchemie. Zs. angew. Mikrosk., Weimar, 9, 1904, (313-322).

Schwarz, A. Ritter von. Methoden der Wertbestimmung der Presshefe a) bezüglich des Stärkegehaltes; b) bezüglich des Gehaltes an Bierhafe; c) bezüglich des Bestimmung der Triebkraft. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (586–594).

Sedlmayr, T. Chemie der Hefe. Diss. k. techn. Hochschule. München, 1903, (38).

wender, N. Methoden der Wertbestimmung der Presshefe a) bezüglich des Stärkezusatzes; b) bezüglich des Gehaltes an Bierhefe; c) bezüglich der Bestimmung der Triebkraft. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (594).

Wichmann, H. Ist es wünschenswert, einheitliche biologische Untersuchungs-

methoden einzuführen und auf Grund derselben eine einheitliche Beurteilung (insbesondere von Hefe, Bier und Brauwasser) anzubahnen? [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (549–551); Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (363–364).

WINES.

Bajać, M. Beurteilung des Weines. 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3]. Berlin, 1904, (1018–1019).

Bernard, M. Manière de déterminer la quantité de sucre dans le vin. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (105–106).

l.e., (202-204).

Bestimmung der Mineralbestandteile im Weine. l.c., 29, 1902, (49-50).

Beythien, A. Wermutwein. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (10-14).

Bodmer, R. An objectionable method of fining wines. London, Anal., 30, 1905, (264-266).

Braun, E. Vorschriften für die chemische Untersuchung des Weines . . . Berlin, 1905, (VIII+160).

Carles. Réduction des doses d'acide sulfureux des vins blancs. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (344-349).

Grünhut, L. Die schweflige Säure im Wein. Weinbau, Mainz, 21, 1903, (494-495, 511-512); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (927-940).

Neue Gesichtspunkte zur chemischen Beurtheilung des Weines. Weinbau, Mainz, **20**, 1902, (377–378).

Hass, W. Zur chemischen Charakteristik der Süssweine. Diss. München, 1905, (31).

Hesselink, W. F. Die Weine des Weinbaugebietes am Douro, die sog. "Portweine." Diss. München. 1904, (59).

Knudsen, G. Fxperiments upon fermentation of fruit-juice. (Norw.) Kristiania, Tidssk. norsk Landb., 12, 1905, (222-230).

Koch, A. A. Bestimmung des Fluors in Wein, Bier und Mineralien. Diss. Basel, 1904, (54).

Krámszký, L. Bestimmung des Gerbstoffgehaltes der Weine. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (756-765);

(Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (161–169).

Krug, O. Natrongehalt der Traubenweine. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (417–421).

Luhmann, E. Die Zusammensetzung der aus deutschen Trauben gekelterten Moste. Alkoholfreie Ind., Dresden, 2, 1905, (234–235).

Mallmann, F. Formaldehyd im Wein. Zs. öff. Chem., Plauen, **10**, 1904, (165-166).

Mastbaum, H. Vorkommen von Salicylsäure in Weinen, sowie in Trauben und anderen Früchten. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (624–635).

Möslinger, Die chemie im Dienste der Weinbehandlung u. Weinbeurteilung. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1086-1093).

Mohr, C. Feststellung von Schwefel im Weine. Hess. landw. Zs., Darmstadt, 71, 1901, (176).

Müller-Thurgau, H. Beobachtungen und Versuche an einem geschwefelten Weine. Weinbau, Mainz, 21, 1903, (346-348).

Müntz, A. et Lainé, E. Les matières pectiques dans le raisin et leur rôle dans la qualité des vins. Ann. Instagron., Paris, (sér. 2), 4, 1905, (227-247).

Robin, L. Recherche et dosage de l'acide citrique dans les vins. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (453-456).

Röttgen, T. Von den flüchtigen Säuren im Weine und einer einfachen Methode zur Bestimmung derselben. D. Weinztg, Mainz, **42**, 1905, (149– 150).

Rosenstiehl, A. Présence de la lécithine dans les vins. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (485-487).

Gegenwart von Lecithin im Weine. (Bemerkungen zu G. Ortlieb und I. Weirich.) Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (475-477); ChemZtg, Cthen, **28**, 1904, (663-664); Zentralbl. inn. Med., Leipzig, **25**, 1904, (857-862).

Schridowitz, P. Standards of purity for fermented and distilled liquors. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (176–178).

Szilagyi, J. Zur Zusammensetzung der Ungarweine und ihrer Asche. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (1022–1040).

Vamvacas, J. Y a-t-il quelque réactif (pas complète analyse), qui peut distinguer les alcools industriels des autres alcools de la vigne? [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904. (710–712).

Villiers, Magnier de la Source, Rocques et Fayolle. Recherche de la saccharine dans les boissons alimentaires. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (418–420).

Weirich, I. und Ortlieb, G. Der quantitative Nachweis einer organischen Phosphorverbindung in Traubenkernen und Naturweinen. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (138–143); Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 25, 1904, (209–214).

Windisch, Karl. Verwendung der Zuckercouleur zum Färben von Weisswein. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (344-361).

Ergebnisse der Untersnehung von Mosten des Jahrganges 1900, 1901, 1902, 1903 und 1904. Weinbau, Mainz, 19, 1901, (311–312); 20, 1902, (74, 81–82); 21, 1903, (156–157, 163–164); 22, 1904, (203–204, 221–222); Zs. Unters. Nährgsmittel, Berlin, 9, 1905, (321–337).

Die sogenannte Rückverbesserung der Weine. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **9**, 1905, (385–405).

und Roettgen, T. Die Bestimmung der flücktigen Säuren im Wein. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (70 81).

Zusammensetzung der Weine durch Schönen mit Hausenblase, Gelatine, Eiweiss und spanischer Erde. l.c., (129-133).

Zeisel, [S.] und Fanto, R. Bestimmung des Rohglycerins im Weine mittelst der "Jodidmethode". Zs. aual. Chem, Wiesbaden, 42, 1903, (519-578).

SPIRITS.

Bajić, M. Untersuchung und Beurteilung von Zwetschgenbranntweinen. [5. Intern. Kongress für angew Chemie. 3.] Berlin, 1904, (1012–1018).

Brauer, E. Abriss der mykologischen Analyse und bakteriologischen Techuik mit besonderer Berücksichtigung der Spiritusindustrie als Anhang zu den gärungstechnischen Untersuchungsmethoden. Braunschweig, 1905, (IX+63).

Ebertz, A. Spiritus. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 3] Berlin, 1905, (519–561).

Fairley, T. History of distilled spirits, especially whisky and brandy. London, Anal., 30, 1905, (293-306).

Hanow, H. Spiritus- und Presshefe-Fabrikation. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (921-925).

Hehner, O. Brandy. London, Anal., **30**, 1905, (36-56).

Heinzelmann, G. Fortschritte und Neuerungen in der Spiritus- und Presshefenfabrikation, 1903 und 1904. Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1903-04, (109-111, 140-143, 640-645); **4**, 1905, (29-32, 55-58).

Keller, W. Wichtigkeit der Jodprobe in der Spiritus- und Hefefabrikation. Ztg, SpiritInd., Leipzig, 4, 1903, (269-270, 281-282).

Mohrrüben. Branntweinbrennen aus l.c., (253-254, 265-266).

Mastbaum, H. Ist eine Begrenzung der sogen. Verunreinigungen in natürlichen Branntweinen empfehlenswert? [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (666–673).

Mathieu, L. Vœu relatif à la substitution au mot impuretés des expressions non-alcool ou corps du bouquet dans les bulletins d'analyse des spiritueux de consommation. [5. Întern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (253-256).

Nydrle, A. Getreidebearbeitung in landwirtschaftlichen Spiritusfabriken. (Čechisch) Čas. Prům. Chem., Prag, 14, 1904, (235–247).

Onfroy, P. Recherches des matières colorantes dans les absinthes. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 20, 1904, (99-104); Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (59-62).

Pak, J. Kornbranntweinbereitung. (Čechisch) Čas. Prům. Chem., Prag, 14, 1904, (201–207).

Quantin, H. Composition des rhums. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (692–697).

Rocques, X. Composition des eauxde-vie de vin. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (511-512); Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (63-65); [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (1027-1032).

Dosage colorimétrique des alcools supérieurs dans les eaux-de-vie. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (103-108).

Schidrowitz, P. Standards of purity for fermented and distilled liquors. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (176-178).

and **Kaye**, F. The chemistry of whisky. *l.c.*, (585-589).

Schüle, G. Branntwein und Liköre. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, v. G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, (562-588).

Windisch, K. Untersuchung und Beurteilung der Trinkbranntweine, insbesondere von Kognak, Rum, Arak. [5. Intern. Kougress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (1007–1012).

Edelbranntweine. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (465–505).

Cider and vinegar.

Fresenius, W. Zur Beurteilung des Weinessigs. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (121-129).

Froehner, A. Zur Analyse des Weinessigs. *l.c.*, **9**, 1905, (361–363).

Jonscher, A. Zur Beurteilung von Weinessig und dessen Abkömmlingen. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (467–474).

Köpcke, P. Bei der Prüfung der Weinessige. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (84). Popp, G. Zur Beurteilung von Speiseessig. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (952–956).

Schüle, G. Essig. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, v. G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, (589-597).

MEAT.

Arnold, C. und Mentzel, C. Zur Untersuchung von Fleischextrakt und Hefeextrakt. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (176).

Kita, T. Zusammensetzung und Preis von Fleischsorten und Wurstwaren. Arch. Hyg., München, **51**, 1904, (129-164).

Kutscher, F. Liebig's Fleischextrakt. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (528-537).

Meyer, W. Nachweis von schwefliger Säure und schwefligsauren Salzen im Fleisch. Zs. Fleischhyg., Berlin, 13, 1903, (388–389).

Micko, K. I. Die Xanthinkörper des Fleischextraktes. II. Die Xanthinkörper der Hefenextrakte. III. Die Xanthinkörper der Extrakte Bovos und Bios. IV. Zur Karnin-Frage. V. Zur Kenntnis der Krystallisation des Hypoxanthins. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (781–791); 7, 1904. (257–269); 8, 1904, (225–237).

Siegfried, M. und Singewald, E. Methode zur Untersuchung von Fleischextrakten durch Bestimmung des organischen Phosphors. *l.c.*, **10**, 1905, (521-527).

Strauss, H. Zum Nachweis von schwefliger Säure in Würstwaren. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (33).

Wintgen, M. Nachweis von Hefeextrakt in Fleischextract. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (537-538).

EGGS.

Dannenberg, K. Nachweis der künstlichen Färbung der Eierteigwaren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (535–538).

Fendler, G. Nachweis von Eigelb in Margarine. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (163–171); [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (182–190); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (977–980).

Jaeckle, H. Altersprozess der Teigwaren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (513-528, 673-674); 12, 1905, (204-212).

Juckenack, A. Untersuchung und Benrteilung von eigelbhaltigen Nahrungs- und Genussmitteln, insbesondere von Eierteigwaren und Eierkognak. [5. Intern, Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (172–181); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (827– 834).

und Pasternack, R. Die Beurteilung des Gehaltes der Eierteigwaren und eigelbhaltigen Nahrungsmittel an Eimasse. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (94–100).

Lepère, E. Beurteilung der Eierteigwaren. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (250-259).

Lührig, H. Zur Beurteilung von Eierteigwaren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (141-151); 10, 1905, (153-159).

Sendtner, R. Untersuchung und Beurteilung der Teigwaren. *l.c.*, (101–110).

Wintgen, M. Veränderungen von Eikonserven beim Altern. *l.c.*, (529–535).

COFFEE, TEA.

Bernard, M. La réaction de Tichomirow dans le thé noir. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (116-117).

Bertrand, Gabriel. Cafés sans caféine. Paris, C.-R. Acad. sei., 141, 1905, (209-211).

Buttenberg, P. Ueber havarierten bleihaltigen Thee. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (110-117).

Ducháčěk, F. Chemische Zusammensetzung der Kaffeesurrogate. (Čechisch) Čas. Prům. Chem., Prag, 14, 1904, (130– 134, 161–166); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (139–146).

Lagerheim, G. Coloured coffee and its analysis. (Swedish.) Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, 9, 1905, (181-185).

orth, E. Untersuchung und Beurteilung kandierter Kaffees. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (137-141).

Röhrig, A. Untersuchung des schwarzen Thees. *I.c.*, **8**, 1904, (730-734).

CHOCOLATE AND COCOA.

Bordas, F. et Touplain. Emploi des centrifugeurs pour l'analyse des cacaos et des chocolats. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1098-1099); Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (231-233).

Dekker, J. Kakaoschalen. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (863–865).

Froehner, A. und Lührig, H. Die Kakaobolmenasche und ihre natürliche Alkalität. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (257-263).

Greshoff, M. [Dosage des alcaloides dans les] . . . cocas javanaises. (Hollandais) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (286–290).

Jean, F. Recherche du beurre de coca dans les beurres fraudés, par la méthode de MM. Müntz et Condon. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (96-98).

Juckenack, A. und Griebel, C. Der Fettgehalt der Kakaopulver. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (41-50).

Laxa, O. Milchchokoladen. (Čechisch) Čas Prům. Chem., Prag, 14, 1904, (97– 101); Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (471–477).

Lührig, H. Kakaoschalen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (263-267).

FRUITS, VEGETABLES.

FRUITS.

Beythien, A. Verwendung der Schwefligen Säure als Konservierungsmittel, insbesondere den jetzigen Stand der Beurteilung geschwefelten Dörrobstes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1901, (36-53).

Cerevitinov, F. V. Composition chimique des fruits, des baies et des vins de baies. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (proc-verb. 206).

Kickton, A. Untersuchung getrockneter Aprikosen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (675-678).

Lohmann, W. Der angebliche Aepfelsäuregehalt der Himbeere. Mineralwasser-Fabrikant, Lübeck, **9**, 1905, (1113–1116).

Munson, S. L. and Tolman, L. M. The composition of fresh and canned pineapples. [5. Intern. Kongress fur angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (107–114).

Rothenbach, F. und Eberlein, L. Vorkommen von Estern in den Früchten der Bananen. D. Essigind., Berlin, 9, 1905, (81–82).

Sack, J. Die Zusammensetzung getrockneter Bananen [Früchten von Musa.] (Holländisch) Paramaribo, Bull. Landb. West-Indië, 3, 1905, (24–25).

Sutherst, W. F. The acidity of fruits. Chem. News, London, **92**, 1905, 1905, (163).

wiley, H. W. The quantity of sugar permissible in imported preserved pineapples. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (105–106).

Winckel, M. Gerbstoff im Fruchtfleisch des Obstes. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (827-828).

Windsich, K. und Boehm, K. Zur Chemie der Obstarten. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (347–352).

FRUIT JUICES.

Baier, E. Himbeersaft. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (731–732).

Beythien, A. I. Himbeersyrup. III. Erdbeer- und Johannisbeersyrup. III. Marmeladen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (1095-1118); 8, 1904, (544-548).

Zusammensetzung von Fruchtsaftaschen und ihrer Alkalität. l.c., **10**, 1905, (339-347).

und Bohrisch, P. Untersuchung und Beurteilung des Citronensaftes. *l.e.*, **9**, 1905, (449-464).

—— und Waters, L. Himbeersaft. l.c., 10, 1905, (726-729).

Buttenberg, P. Zur Kenntnis und Beurteilung des Himbeersaftes. *l.c.*, 9, 1905, (141-145).

Christensen, E. Zur Beurteilung des Citronensaftes. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (129–130, 226).

Dominikiewicz, A. und Dominikiewicz, M. Zur Untersuchung und Beurteilung

von Fruchtsäften und Fruchtsyrupen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (735–741); (Polonais) Zdrowie, Warszawa, **21**, 1905, (889–912).

Evers, F. Prüfung von Himbeersirup. Zs. öff. Chem., Plauen, 10, 1904, (319-321).

Ewers, E. Die steueramtliche Vorschrift zum Nachweise des Stärkezuckers in Fruchtsäften. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (374–378).

Farbstoffer, K. Neue Gesichtspunkte für die indirekte Bestimmung des Extraktgehaltes [von Fruchtsäften]. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (593-603).

Hefelmann, R. Grundlagen der Beurteilung des Himbeersirups. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (261–262,281–287).

Juckenack, A. Himbeersaft. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (729–730).

und Pasternack, R. Untersuchung und Beurteilung von Fruchtsäften. l.e., 8, 1904, (10-26, 548-554).

Kober, H. Himbeersirup und seine Verfälschung. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (224-225); 45, 1905, (816-817, 823-825).

Lepère, E. Aschengehalt und Alkalitätsgrad der Asche von Himbeersirupen des Handels. Zs. öff. Chem., Plauen, 10, 1904, (406–410).

Lührig, H. Zur Kenntnis und Beurteilung des Himbeersaftes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **8**, 1904, (657–668).

Zusammensetzung diesjähriger Fruchtsäfte. *l.c.*, **10**, 1905, (714-726).

Matthes, H. Aschengehalt und Alkalitätsgehalt der Asche von Himbeer-, Kirsch-, Johannisbeer-, Erdbeer-, und Heidelbeer-Sirup. Zs. öff. Chem., Plauen, 10, 1904, (480–487).

Morschöck, F. Bearteilung des Himbeersaftes. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **10**, 1905, (733-735).

spaeth, E. Untersuchung und Beurteilung von Himbeersyrup. *l.c.*, **8**, 1904, (538-543).

VEGETABLES.

Belser, J. Verdorbene Gemüsekonserven. Arch. Hyg., München, 54, 1905, (107-148).

Frerichs, H. und Rodenberg, G. Zusammensetzung unreifer Erbsen und

konservierter Erbsen. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (675–683).

Schwarz, F. und Riechen, F. Zuckergehalt in Erbsenkonserven. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (550–553).

Winterstein, E. und Huber, P. Bestandteile des Spargels. *l.c.*, 7, 1904, (721-730); 9, 1905, (411-413).

MISCELLANEOUS.

Beythien, A. Gewürze. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (957–964).

Collin, E. Sur un prétendu succédané du poivre. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (373–381, 423–425).

Falsification des substances alimentaires par les coques d'amandes pulvérisées. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (182–186).

Coreil, F. Analyse d'amandes fraîches. *l.e.*, (21–23).

Giesenhagen, K. Ueberwachung des Verkehres mit Speisepilzen. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (942– 952).

Hanuš, J. Zur Kenntnis verschiedener Arten von Zimmet. l.c., 7, 1904, (669–672).

Haupt, H. Die häufigeren Verfälschungen der gemahlenen Gewürznelken. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (1-5).

Keller, W. Chemische Kartoffelanalysen. Ztg Spiritland., Leipzig, 6, 1905, (2-3, 25-26).

Krámszky, L. Zusammensetzung von Tokajer Trockenbeeren. Zs. Unters. Fahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (671– 686).

Lichtenfelt, H. Chemische Zusammensetzung einiger Fischarten, warum und wie sie periodisch wechselt. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1901, (353–402).

Matthes, H. Beurteilung mehlhaltiger Marzipanwaren. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (726– 729).

Spaeth, F. Zur Prüfung und Beurteilung des gemahlenen schwarzen Pfeffers, l.c., (577–595).

Mustard.

Bohrisch, P. Nachweis einer künstlichen Färbung des Senfs. l.c., 8, (285-286).

Köpcke, P. Künstliche Färbung von Speisesenf und Senfpulvern. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (293).

Schmitz-Dumont, W. Zum Nachweis von Teerfarbstoffen im Senf. Zs. öff. Chem., Plauen, 10, 1904, (487).

Süss, P. Künstliche Färbung von Speisesenf und Senfpulver. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (291– 293).

Saccharine.

Fahlberg, C. 25 Jahre im Dienste der Saccharin-Industrie unter Berücksichtigung der heutigen Saccharin-Gesetzgebung. 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (625– 659).

Krzizan, R. Gefälschtes Saccharin. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (245–247).

Proctor, C. The estimation of saccharin. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (242–249)); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (62–63).

Saffron.

Jonscher, A. Zur Beurteilung von Safran. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (444-451).

Kržižan, R. Ueber beschwerten Safran. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (249–251).

Nestler, A. Safranverfälschungen. l.c., 9, 1905, (337-344, mit 1 Taf.).

PHYSIOLOGICAL.

Bial, M. Verwendung der Orcin-Eisenchlorid-Reaction zur Untersuchung von Kohlehydraten und Eiweisskörpern. Fortschr. Med., Berlin, 21, 1903, (8-9).

Blumenthal, A. Quantitative Pepsinbestimmungen im Magensaft und Urin. Zentrallıl. Stoffwkrankh., Göttingen, 5, 1904, (249-265).

Bodon, K. Transsudate. Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (519-538).

Burian, R. Spermatozoen, Ergelm. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. 1, 1904, (48–106).

Christen, T. Zur Lehre vom milchigen Ascites. Centralbl. inn. Med., Leipzig, 24, 1903, (181–182).

Ascites und Liquor pericardii. l.c., 26, 1905, (329-311).

Citron, H. Die chemische Untersuchung des Mageninhalts in der ärztlichen Praxis; Ausheberung und Auswaschung des Magens. D. MedZtg, Berlin, 24, 1903, (953-956).

Donath, G. Cholinausweis mittelst Polarisatiousmikroskop in der cerebrospinalen Flüssigkeit. (Polarisatiousmethode.) (Ungarisch) Orv. Hetilap, Budapest, 49, 1905, (616-619, mit 9) Fig.).

Ebstein, E. Pentosengehalt der Organe unter physioloigischen und pathologischen Verhältnissen. Centralbl. Stoffwkrankh., Göttingen, 3, 1902, (503–507).

Engel. Die Baudouinsche Reaktion beim Menschen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (363).

Felletár, E. Vorkommen der Schwermetalle im meuschlichen Körper. (Ungarisch) Gyógyász., Budapest, 45, 1905, (624-628).

Grimbert, L. Présence du glucose dans le liquide céphalo-rachidien. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (76–78).

Guye, P. A. et Bogdan, S. Méthodes rapides pour l'analyse physico-chimiques des liquides physiologiques. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (379–390, av. 4 fig.).

Hammersten, O. Die Galle des Moschusochsen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (109–126).

Zur Chemie des Fischeies. Skand. Arch. Physiol., Leipzig, 17, 1905, (113–132).

Heichelheim, S. und Kramer, H. Einfluss von Salzsäureeingiessungen auf den Pepsingehalt des Mageninhalts bei Achylien. Münchener med. Wochenschr., **51**, 1904, (330–333).

Henze, M. Muskelchemie der Octopoden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1905, (477–493).

Hutermilch, S. Die chemischen und morphologischen Eigenschaften der fettigen Ergüsse (Hydrops chylosus et chyliformis). Zs. klin. Med., Berlin, 46, 1902, (123-134).

Illoway, H. Zur quantitativen Bestimmung der vom Magen ausgeschiedenen Enzyme. Arch. Verdauungskrankh., Berlin, 11, 1905, (144-157).

Levene, P. A. Milznucleinsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (370–380).

Lieblein, V. Chemische Zusammensetzung des aseptischen Wundsekretes. Beitr. klin. Chir., Tübingen, **35**, 1902, (43-93).

Mandel, J. A. und Levene, P. A. Nucleinsäure der Kuhmilchdrüse. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (155–158).

Martin, E. Isoagglutination beim Menschen, nebst einer Bemerkung zur Marx-Ehrenroothschen Blutdifferenzierungsmethode. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 39, Originale, 1905, (704-712).

Oefele, F. von. Vorschlag zu einem Analysengang einer chemischen Sputumuntersuchung. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (770-772).

Rubow, V. Lecithingehalt des Herzens und der Nieren unter normalen Verhältnissen, im Hungerzustande und bei der fettigen Degeneration. Arch. exper. Path., Leipzig, **52**, 1905, (173–204).

Schlagdenhauffen, F. et Pagel. Présence de l'arsenic normal dans les organes. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (84-85).

et Reeb, E. La préseuce et l'état du manganèse dans le règne animal et végétal. J. Pharm., Mülhausen, **32**, 1905, (47-61, 80-89, 114-120, 131-136, 182-191).

Schweinitz, E. A. de and Dorset, M. The composition of the tubercle bacilli derived from various animals. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (278–281).

Söldner. Die Aschenbestandtheile des neugeborenen Menschen und der Frauenmilch. Verh. Ges. Kinderheilk., Wiesbaden, **19**, (1902), 1903, (154–160).

Stadelmann, E. Chemie des Sputums. D. Arch. klin. Med., Leipzig, 75, 1903, (585–586).

Strauss, H. Chylothorax tuberculosus nebst Beiträgen zur chemischmikroskopischen Diagnostik pathologischer Ergüsse. Charité-Ann., Berlin, 26, 1902, (89–105).

Stritter, R. Körper im Serum normaler und pathologischer Milch, welche mit β-Naphthalinsulfochlorid reagieren. Milchw. Zentralbl., Leipzig, 1, 1905, (444-447).

Tezner, E. Die Variation der Zusammensetzung des Speichels unter physiologischen Verhältnissen. (Ungarisch M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (93-113, 277-302, mit 4 Fig.).

Todeschini, G. Sull'esistenza dell'arsenico nell'organismo umano. Venezia, Atti 1st. ven., 42, parte 2a, 1903, (193-195).

Wakeman, A. J. Verteilung des Stickstoffs in der Leber des Störs. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (341).

Wanner, F. Chemie des Sputums. D. Arch. klin. Med., Leipzig, **75**, 1902, 347-377.

Wolff, H. Ueber einen milchweissen Ascites bei Carcinom. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1904, (208– 211).

BLOOD.

Ackermann, D. Vogelblutkerne. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1904, (299–304).

Calvello, E. Determinazione del ferro nel sangue col metodo del dott. Jolles. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (93-95).

Corin, G. Zur praktischen Verwerthung der Sero-Diagnostik des mienschlichen gericht. Med., Berlin, (3. Folge), 23, 1902, 61-68).

Jolles, A. Quantitative Bestimmung der Katalasen im Blute. Zs. aual. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (1-5).

Liebermann, L. Guajakreaction des Blutes. [Blutenzyme.] Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (227-232).

Marx, H. Der forensische Blutnachweis. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905, (266-269).

Minovici, S. Blutdifferenzierung vom gerichtlichen Standpunkte. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (99-119).

ollendorff, K. Technik des Marx-Ehrnrocht'schen Verfahrens zur forensischen Unterscheidung von Menschenund Tierblut. Zs. MedBeamte, Berlin, 18, 1905, (449-452).

Pfeiffer, H. Erfahrungen mit der Marx-Ehrnroothsehen Methode zur forensischen Unterscheidung von Menschenund Tierblut. D. med. Wochenschr., Berlin, **30**, 1904, (1098–1100). Porp. Die Beobachtung und Deutung von Blutspuren bei Kriminalforschungen. Zs. öff. Chem., Plauen, 10, 1904, (355-363, mit 5 Taf.).

Rossel, O. Recherche du sang. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (70-72).

Rzentkowski, K. von. Gehalt des Blutes und der Ex- und Transsudate an Trockensubstanz, Gesaut- und Reststickstoff bei verschiedenen Krankheiten. Arch. path. Anat., Berlin, 179, 1905, (405–450).

Schaer, E. Blutnachweis durch Wasserstoffperoxyd. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (568–569).

Schumm, O. und Westphal, C. Nachweis von Blutfarbstoff mit Hilfe der Adler'schen Benzidinprobe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (510–514).

Symes, W. L. Neumann's method of estimating chloride. [The estimation of chloride in blood and urine.] J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (221-224).

Szili, S. Hydroxylion- und titrierbarer Alkali- Gehalt des reifen foetalen Blutes. (Ungarisch) Math. Termt. Ért., Budapest, 23, 1905, (593-598).

Tarugi, N. Reazione di Van Deen. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2^a, 1903, (216-222).

Uhlenhuth, [P.]. Das biologische Verfahren zur Erkennung und Unterscheidung von Menschen- und Tierblut, sowie anderer Eiweisssubstanzen. Jena, 1905, (VIII+152).

Wassermann, A. Gibt es ein biologisches Differenzierungsverfahren für Menschen- und Tierblut mittelst der Präzipitine? D. med. Wochenschr., Berlin, 30, 1904, (417–419).

Erwiderung auf G. Hauser und Uhlenhuth (diese Wochenschrift No. 16). *l.c.*, (694–696).

Weichardt, W. Der Nachweis individueller Blutdifferenzen. Hyg. Rdsch., Berlin, 13, 1903, (756-759).

— Ueber biologischen Blutnachweis. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (119– 123).

Wolff, [H.]. Ueber den jetzigen Stand des serodiagnostischen Verfahrens zur Unterscheidung der verschiedenen Arten von Blut, Milch u. s. w. D. Med. Beamten Ver., Berliu, 1, 1902, (43-57).

URINE.

(See also 6300.)

Adler, R. und Adler, O. Reaktion im Harn bei der Behandlung mit Resorciu. (Erwiderung an H. Rosin.) Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (567).

Bechhold, H. Die Hemmung der Nylander'schen Zuckerreaktion bei Quecksilber- und Chloroformharn. *l.c.*, 46, 1905, (371–369).

Bellocq, H. Recherche et dosage de l'albumine dans l'urine. Aun. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (384-385).

Blumenthal, F. Klinische Bedeutung des Auftretens von Fäulnissprodukten im Harn. Charité-Ann., Berlin, 26, 1902, (3-23).

Carlson, C. E. Arsenic in urine. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1904, (79-81).

Citron, H. Quantitative Bestimmung des Harnzuckers unter besouderer Berücksichtigung der jodometrischen Zuckerbestimmung. D. med. Wochenschr., Leipzig, 30, 1904, (1602–1605).

Dalmady, Z. Katalase-Inhalt des Urins und klinischer Wert der Katalase-Untersuchung. (Ungarisch) Orv. Hetilap, Budapest, 49, 1905, (760-762, 779-780).

Dufau, E. Recherche de l'albumine dans les urines. J. Pharm., Mülhausen, 31, 1904, (130-132).

Frabot, C. Procédés généralement employés pour la défécation de l'urine avant le dosage de l'urée. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (372-373).

Garrod, A. E. and Hurtley, W. H. Estimation of homogentisic acid in urine by the method of Wolkow und Baumann. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (206-210).

Gérard, E. et Doman, C. Dosage de l'ammoniaque dans les urines. Echo méd., Lille, 1903, (581-582).

Giese, G. Die Diazoreaktion [zur Diagnose von Typhus und Lungentuber-kulose]. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (598).

Gigli, T. Ueber einen Hydrochinon enthaltenden Harn. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1084-1085). Gulevič, Vl. L'analyse de l'urine. Manuel des opérations pratiques de laboratoire. Deuxième édition. (Russ.) Moskva, 1905, (VIII+237+6, av. 5tabl.).

Hári, P. Ueber einen neuen stickstoffhaltigen Bestandteil des normalen Menschenharnes. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (1-8); (Ungarisch) H. Mitt. M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (595-599).

Jager, L. de. Bestimmung von Kalk und Magnesia im Harn. Centralbl. med. Wiss., Berlin, 40, 1902, (641-644).

Kraft, E. Winke für die Ausführung chemisch-bakterologischer Arbeiten auf dem Gebiete der Harn-, Sputum-, Faeces- etc. Untersuchungen. Apoth-Ztg, Berlin, 20. 1905, 369-373, 382-386, 394-396, 407-408; Berlin, 1905, (35).

Lassar Cohn. Praxis der Harnanalyse. 3. Aufl. Hamburg, 1905, (71).

Lohnstein, T. Bestimmung kleiner Traubenzuckermengen im Harn durch Gährung, Centralbl, Kraukh, Harnorg., Leipzig, 12, 1901, (449-453); [nebst Schlusswort von [Hans] Mulfatti]. Le., 14, 1903, (101-103).

Malfatti, H. Brauchbarkeit der Hefegärung zum Nachweise des Traubenzuckers im Harn. *Le.*, **12**, 1901, (285–296); **13**, 1902, (557–556).

Renault. Recherche de l'albumine dans les urines acides à milieu alcalin. J. Pharm., Mülhausen, **31**, 1904, (132-133).

Rudeck, E. Nachweis des Harnzuckers durch kolorimetrische Bestimmung, nebst Eiweissmessung. D. Med-Ztg, Berlin, **25**, 1904, (1021–1024).

Ryffel, J. H. The estimation of βoxybutyric acid in urine. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (lvi-lviii).

Schumm, O. Versuche mit dem Lolmsteinschen Präzisions-Gärungs-Saccharometer. Hamburg, Mitt. Staatskrankenanst., 5, 1905, (209–213).

Seiler, F. et Verda, A. Réaction phosphomolybdique de l'urine. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (238).

Spaeth, E. Die chemische und mikroskopische Untersuchung des Harnes, Leipzig, 1903, (XX+532, mit 1 Taf.).

Staal, J. P. [Identität des Skatalroths mit Urorosein und] Muttersubstanz des s.g. Skatalroths im normalen Menschenharn. (Holländisch) Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (ser. 5), 6, 1905, (156-196); Arnhem, 1905, (49).

Sticker, G. Die Nachweisung des Broms im Harn und Speichel. Zs. klin. Med., Berlin, **45**, 1902, (440–447).

Ulrici, H. Harnstoffgehalt von Transsudaten und Exsudaten. Centralbl. inn.
Med., Leipzig, 24, 1903, (393–396).

Visser, H. L. [Die gewichtsanalytische] Bestimmung der Glucose im Harne. (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (121-124).

Wernic, L. Analyse de l'urine. (Polonais) Farmaeya, Warszawa, 1, 1905, (405-409).

Wohlgemuth, J. Phosphorharn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (74-84, 428).

FAECES.

Baumstark, R. Verwertung der Ehrlich'schen Dimethylamidobenzaldehydreaktion für eine quantitative Indolprobe in den Fäces; Eiweissfäulnis in Darme. Arch, Verdanungskrankh., Berlin, 9, 1903, (201–218).

Faccesuntersuchungen in der Praxis. D. Aerzteztg, Berlin, **1903**, (368–371).

Fingerling, G. Neuer Apparat zur getrennten Auffangung von Kot und Harn bei kleineren weiblichen Tieren (Ziegen und Schafen). Zs. Biol., München 47, 1905, (72-86).

Koziczkowsky, E. v. Methodik der klinischen Stuhluntersuchung. D. med. Wochenschr., Berlin, **30**, 1904, (1198– 1201).

Krüger, M. und Schittenhelm, A. Die Menge und Herkunft der Purinkörper in den menschlichen Faeces. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (14-27).

Moraczewski, W. von. Ueber den quantitativen ludolgehalt der Fäces. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, **25**, 1904, (594–596).

Oefele, F. Vorschlag zu einer Vereinbarung für systematische Kotanalysen. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1901, (239-273).

Oefele, F. Statistische Vergleichstabellen für den Gehalt des menschlichen Kotes an ätherlöslichen Substanzen. l.e., (355–371); Gehalt an stickstoffhaltigen Substanzen. l.e., 15, 1905, (17–29); Gehalt an phosphorhaltigen Substanzen. l.e., (244–262).

Verteilung der anorganischen Ausscheidungen zwischen Kot und Urin. D. MedZtg, Berlin, **26**, 1905, (1-2).

Ausgangspunkte zur praktischen Kotanalyse. l.c., (81-82).

Wassergehalt und Konsistenz des Kotes. l.c., (189–191).

Ursprung der normalen Kotstoffe. [Zusammensetzung.] Zs. öff. Chem., Plauen, **10**, 1904, (177–181).

Einheitliche Zusammensetzung normalen Kotes. l.c., (260-261).

Schlüssel für die Beurteilung der Befunde der Kotanalyse. *l.c.*, **11**, 1905, (1–6).

Elementaranalyse des menschlichen Kotes, Pharm. Central-halle, Dresden, **46**, 1905, (45–46, 147-148).

Betrachtung der Purinbasen. l.c., (368-370).

Kalkgehalt. l.c., (610).Eisengehalt. l.c., (683-

684).

Der Koeffizient nach Professor Friedrich Müller in der Kotunter-

Facces-Analysen. D. med. Presse, Berlin. **5**, 1901, (46-48, 64-66, 88-89, 103-104, 129-130, 136, 169-170).

Schierbeck, N. P. Die chemische Zusammensetzung des Kotes bei Verschiedener Nahrung. Arch. Hyg., München, 51, 1901, (62-95).

Schmidt, A. und Strasburger, J. Die Faeces des Menschen im normalen und krankhaften Zustande mit besonderer Berücksichtigung der klinischen Untersuchungsmethoden. 2. Aufl. Berlin, 1905, (XII+367, mit 15 Taf.).

Simon. Vorkommen und quantitative Bestimmung von Cellulose in den Faeces. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 21, 1901, (552–554). Strasburger, J. Die Faeces-Untersuchung und ihre klinische Bedeutung. Berliner Klinik, H. 190, 1904, (1-20).

Ury, H. Zur Methodik des quantitativen Nachweises von Fäulnis- und Gärungsprodukten in den Fäces. Arch. Verdauungskrankh., Berlin, 11, 1905, 242–261).

PLANTS AND THEIR CONSTITUENTS.

Arbeiten aus dem pharmazeutischen Institut der Universität Berlin. Hrsg. von H. Thoms. Berlin, 1904.

Alpers, K. Der gegenwärtige Stand der *Digitalis*forschung. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (703–705, 726).

Altàn, A. Extraits narcotiques. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (1-14, 44-47, 85-88).

Andés, L. E. Die Harzprodukte. Gewinnung und Verarbeitung der Rohterpentine . . . Wien, H. 1905 (recte 1904), (XVI+416).

Anselmino, O. Nikotingelialt des fermentierten Tabaks. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (139–142).

Behrend, P. Zusammensetzung verschiedener Sorten von Topinamburknollen, die teils im Frühjahr, teils im Herbst geerntet wurden. J. Landw., Berlin, 52, 1904, (127–143).

Bittó, B. von. Chemische Zusammensetzung der inneren Fruchtschale der Kaffeefrucht. l.c., (93–95).

Bohle. Die Bestimmung des Zuckergehaltes der Rübe. D. Zuckerind., Berlin, 30, 1905, (1617–1620).

Boorsma, W. G. Pharmakologische Mitteilungen. II, [über Ternstroemiaceae, Guttiferae, Rutaceae, Rosaceae, Compositae, Myrsinaceae, Apocynaceae]. Buitenzorg, Bull. Inst. Bot., 21, 1904, (1–36).

Braun, K. Die Kultur der Mohnpflanze und die Opium - Gewinnung. [Chemie des Opiums.] Pflanzer, Tanga, 1905, (157–191).

Deutsch-Ost-Afrika. l.c., (264-271, 273-278).

Busse, W. Heil- und Nutzpflanzen Deutsch-Ostafrikas. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (187-207, mit 2 Taf.). Ernest, A. Einige Cellulosearten (Čechisch) Prag, Věstn. České Spol. Náuk, **1905**, (6).

Fendler, G. 1. Samen von Alewites moluccana. 2. Früchte von Aerocomia vinifera Oerst. 3. Melonenkerne aus Togo. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (200-202).

Untersuchung der bei probeweiser Anfarbeitung von Palmfrüchten mittels der Haakeschen Maschinen erhaltenen Produkte. l.c., 2, 1905, (318–325).

Fraps, G. S. Ash ingredients of plants. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (517–518).

Freese, H. Zur Untersuchung von Lithopone. Farbenztg, Dresden, 11, 1905, (316-317).

Gerber, E. Bestandteile von Spilanthes oleracea. Diss. Leipzig, 1903, (40).

Gonvermann, M. Bestimmung des Zuckers in der Rübe. D. Zuckerind., Berlin, **30**, 1905, (1687–1689).

Greshoff, M. La teneur en acide cyanhydrique des graines de *Gynocardia*. (Hollandais) Pharm. Weekbl., Amsterdam, **42**, 1905, (102–105).

Grossmann, J. An improved method of indigo testing. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (308–310).

Gutzeit, E. Zur Aschenbestimmung pflanzlicher Substanzen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (556).

Hartwich, C. Zur Kenntnis einiger technisch und pharmazeutisch verwendeter Gallen. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, 584–600, 640, mit 2 Taf.).

und Vuillemin, A. Senfsamen. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (162–164, 175–178, 188–189, 199–202).

and Winckel, M. Vorkommen von Phlorogluein in Pflanzen. Arch. Pharm., Berlin, **242**, 1904, (462– 475).

Heckel, E., Jacob de Cordemoy, II. et Schlagdenhauffen, Fr. Sur un nouveau copal et sur un nouveau kino fournis le premier par le fruit et le second par le tronc et les rameaux du Dipteryx odorata Willd. Ann. Inst. colon., Marseille, 1904, (71–137).

Herzberg, W. Harzgehalt von Zellstoffen. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, (180-182).

Hesse, O. Die Flechten und ihre charakteristischen Bestandteile. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (449–502). Berichtigung. Ebenda, 70, 1904, (561).

Hissink, D. J. Delitabak. J. Landw., Berlin, 53, 1905, (135-172).

Itallie, L. van. Thalictrum aquilegifolium, a hydrogen cyanide-yielding plant. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (337-339), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (285-286), (Dutch); Plarm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (823-827), (Dutch).

Kaschinsky, P. Trennung des Eisens und Aluminiums von Mangan, Kalzium und Magnesium bei der Analyse von Pflanzenasche. J. Landw., Berlin, 53, 1905, (179–185).

Kissling, R. Beziehungen des Tabaks zur Chemie. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1622-1628).

König, J. und Bettels, I. Die Kohlenhydrate der Meeresalgen und daraus hergestellte Erzeugnisse. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (457– 473).

Lebbin. Bestandteile von Polygonum aviculare (Vogelknöterich); vergleichende Untersuchung über die russische und die deutsche Pflanze. Med. Woche, Berlin, **4**, 1903, (235–236, 384–385).

Lehmann, M. und Tobata, S. Chemische Analyse zweier japanischer Tabaksorten. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (113-124).

Lester, J. H. Moisture tests of wood pulp. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (171-175).

Linde, O. Zum Nachweis von Kurkuma. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (657-658).

Little, A. D. The collulose industries in the United States. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (727-738).

Mai, C. und Rath, C. Bestandteile der Früchte von Copaifera Mopane. Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (426–430).

Malkomesius, P. und Albert, R. Humussäuren. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (509-515).

Martin, A. W. A chemical study of Rhus glabra. Des Moines, Proc. Iowa Acad. Sci., 11, (1903), 1904, (171-177).

May, O. Chemisch-pharmakognostische Untersuchung der Früchte von Sapindus Rarak DC. Diss. Strassburg i. E., 1905, (72, mit 2 Taf.).

Mayer, A. Humussäuren des Bleisandes und des Ortsteins. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (475–480).

Meyer, L. Methoden, im Holz den Zellulosegehalt zu ermitteln. Zs. Forstw., Berlin, 37, 1905, (427-429).

Mohr, E. C. J. Gepflückter und am Stamme getrockneter Tabak. Landw. Versuchstat., Berlin, **59**, 1903, (253-292).

Mooser, W. Arachis. l.c., 60, 1904, (321-346).

Müller, K. Die chemische Zusammensetzung der Zellmembranen bei verschiedenen Kryptogamen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (265–298).

Müther, A. I. Untersuchungen über Fucusarten, Laminaria u. Carragheenmoos, sowie die hydrolytisch daraus entstehenden Substanzen und über Derivate derselben, besonders Fucose und Fuconsäure. Diss. Göttingen, 1903, (56, mit 3 Tab.).

Nedokutschajew, N. Bestimmung der Eiweissstoffe und einiger anderen Stickstoffverbindungen in den Pflanzen. Landw. Versuchstat., Berlin, **58**, 1903, (275–280).

Ottow, W. M. Chemische Untersuchungen über *Phyllanthus Niruri* L. und über Euphorbon. Diss. Marburg, 1902, (87).

Payet, E. Recherche de la gomme arabique dans la pondre de gomme adragante; réaction rapide et sensible. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (63).

Peckolt, T. Heil- und Nutzpflauzen Brasiliens. [Forts.] Myrtaceae. Caricaceae. Labiatae. Verbenaceae. Euphorbiaceen. Sapotaceae. Cucurbitaceae. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 13, 1903, (128-138, 339-374, mit 3 Taf.); 14, 1904, (28–48, 168–181, 308–334, 372–388, 465–482); **15**, 1905, (92, 183–202, 225–244).

Pellet, H. Untersuchung der frischen Schnitzel. Die Presse "Sans pareille" und ihre verschiedenen Nachahnungen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind, **55**, 1905, Techn. Tl. (976–984); D. Zuckerind., Berlin, **30**, 1905, (1357–1361).

Pezzolato, A. Chimica applicata alla tecnologia del tabacco. Roma, 1903, (334).

Retzlaff, F. Herba Gratiolae. Diss. Leipzig, 1902, (33).

Richter, O. Die Fortschritte der botanischen Mikrochemie seit Zimmermanns "Botanischer Mikrotechnik". Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig, 22, 1905, (194– 261, 369–411).

Ritsema, I. C. und Sack, J. Index phytochemicus. [Systematische Uebersicht aller Pflanzenkörper, nach dem Kohlenstoffgehalt geordnet. Mit Angabe des Formels, der Nebennamen, der procentischen Zusammensetzung, des Molekulargewichtes, des Schmelzund (Holländisch) Amsterdam, 1905, (86).

Rosenthaler, L. Entwicklung der Pflanzenchemie von Du Clos bis Scheele. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (289–296).

Schlagdenhauffen, F. et Reeb, E. Le genre Linaria au point de vue botanique et chimique. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (258-263, 272-282); J. Pharm., Mülhausen, 29, 1902, (1-4, 74-89, 98-104, mit 6 Taf.).

Schmidt, F. Nicotingehalt des Tabaks und des Tabak-Rauches. Diss. Würzburg, 1904, (49).

Zur Aufklärung über den "Fettgehalt der Kakaopulver". Zs. öff. Chem., Plauen, **11**, 1905, (291–301).

Schorstein, Josef. Neuere Holzforschung. Baumaterialienk., Stuttgart, 10, 1905, (316–320).

Schulze, E. Die zur Gruppe der stickstofffreien Extraktstoffe gehörenden Pflanzenbestandteile. J. Landw., Berlin, **52**, 1904, (1-30).

Die in den landwirtschaftlichen Kulturpflanzen enthaltenen nichtproteinartigen Stickstoffverbindungen. 1.c., (305-336). Schulze, E. Vorkommen von Hexonbasen in den Knollen der Kartoffel (Solanum tuberosum) und der Dahlie (Dahlia rariabilis). Landw. Versuchstat., Berlin, 59, 1904, (331-343).

und Castoro, N. Zur Kenntnis der in ungekeimten Pflanzensamen enthaltenen Stickstoffverbindungen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (455–473).

Findet man in Pflanzensamen und in Keimpflanzen anorganische Phosphate? l.c., (477-484).

und Winterstein, E. Vorkommen von Ricinin in jungen Ricinuspflanzen. *l.e.*, **43**, 1904, (212–221).

Schweizer, V. Die Destillation der Harze, die Resinatlacke, Resinatfarben, die Kohlefarben und Farben für Schreibmaschinen. Wien, 1905, [1904], (VIII+ 324).

Seelhorst, C. von und Fresenius. Einfluss der Bodenfeuchtigkeit auf den Gehalt des Haferstrohs an Gesamt- und an Eiweiss-N. J. Landw., Berlin, 53, 1905, (27-28).

Sóltz, A. Samen von *Cucurbita Pepo*. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, **21**, 1905, (51–53, 69–72, 86–88).

Stuhlmann, F. Rinde und Gummi der Gerberakazie (Acacia decurrens). Pflanzer, Tanga, 1905, (353–356).

Teodorovics, I. Nikotingehalt verschiedener Tabakfabrikate und ihres Rauches. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (570–572, 588–591, 621–622, 634–636).

Thoms, H. Bestandteile der Samen von Monodora Myristica Dunal. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (24–28); Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (211–214).

Wertbestimmung der narkotischen Extrakte in chemischer und pharmakologischer Hinsicht. Berlin, Arb. pharm. Inst., **1**, 1904, (131– 139).

vom chemischen Standpunkt. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, (104–120); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (73–87).

——— Maticoöl und Maticokampfer. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (811–812); ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (771–

773); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (120-126); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II, 1, 1905, (180-183).

Tlemann, R. Bestandteile von Globularia Alypum. Diss. Leipzig, 1903, (39).

Tôth, J. Apparat zur Bestimmung der Unterschiede die sich beim Verbrennen — Verrauchen — der Tabake ergeben. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1818–1822).

Utz, F. Giftige Pilze. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (993).

Walter, A. Fruchtmark von Adansonia digitata, Affenbrotbaum. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (343-344).

Winckel, M. Samen von Gossypium herbaceum. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (211).

Wislicenus, H. Neuerungen in den chemischen Verwertungen der Walderzeugnisse und des Torfs. [Cellulose.] Ber. Vers. sächs. Forstver., Tharandt, 48, 1904, (115–144).

Wohltmann, F. Tacca Pinnatifida, die stärkemehlreichste Knollenfrucht der Erde. Tropenpflanzer, Berlin, 9, 1905, (120-128).

Zeisel, S. und Stritar, M. J. Zur Bestimmung der Zellulose im Holze mittelst Kaliumpermanganat und Salpetersäure. Zs. Forstw., Berlin, 37, 1905, (591-592).

Zopf, W. Flechtenstoffe. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (35–70); **340**, 1905, (276–309).

CAOUTCHOUC.

"Dande" rubber from Rhodesia. Bull. lmp. lnst., London, **3**, 1905, (16-18).

Rubber from the Sotik Forest, East Africa Protectorate. l.c., (146-147).

Rubber of *Ficus elastica* from the Madras Presidency, l.c., (148).

Rubbers furnished from Ecdysanthera micrantha and Parameria pedunculosa from Burma, l.c., 230-233).

"Muteke" rubber from North-Eastern Rhodesia, *l.e.*, (11–16, 324–325).

Latices of *Ficus comosa* and *Ficus* indica from India. l.c., (326-327).

Alexander, P. Schwefelbestimmungen in Kautschukwaren. Gummiztg, Dresden, 18, 1904, (729-730).

——— Die Weber'sche Methode zur direkten Bestimmung von Kautschuk in Kautschukwaren und Roh-Kautschuk. l.c., (789-791).

,,Rechenfehler" bei Gummianalysen. l.c., (832).

Sauerstoffhaltige Kautschukarten. l.c., (867–869).

Dr. W. Esch. l.c., (1042-1045).

Dr. Carl Otto Weber über seine Dinitromethode. l.c., 19, 1905, (418–419).

Die Nitrosite des Kautschuks und deren Verwendung für die Analyse von Rohkautschuken und Kautschukwaren. l.e., (373–376); Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (164–168).

Breuil, P. Application du microscope à l'examen du caoutchouc. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1142-1143).

Caspari, W. A. Gutta percha and balata. [The action of chlorine, bromine, hydrochloric acid, sulphur chloride and nitrogen oxides on them.] London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1274-1278).

Dieterich, K. Wertbestimmung der Kautschuksorten. Verh. (ies. D. Naff., Leipzig, 76 (1904). 11, 1, 1905, (202– 205).

Ditmar, R. Kautschuk. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (175–176).

Die Zusammensetzung des Latex verschiedener Kautschukpflanzen mit Rücksicht auf die Bildung des Kautschuks in der Pflanze. Gummiztg, Dresden, **19**, 1905, (901-903, 928-930).

Ermittelung des Reinkautschukgehaltes in Kautschukartikeln nach Joseph Torrey. l.c., 20, 1905, (204).

Esch, W. Fortschritte auf dem Gebiete des Kautschuks und der Guttapercha im Jahre 1904. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (265-270).

Schwefelbestimmungen in Kautschukwaren. Gummiztg, Dresden, 18, 1904, (752).

"Rechenfehler" bei Gummi-Analysen, l.e., (810). Esch, W. Analytisches. l.e., 1989-991, 1064-1065).

und Chwolles, A. Kautschukanalyse. *l.e.*, **19**, 1904, (125-126).

Präexistenz des Kautschuks im Latex. l.c., (165-166).

--- -- Fehlerhafte Kautschuk-Analysen, l.c., (209-211).

Fendler, G. Verhalten des Kautschuks gegen einige Lösungsmittel. Verh. Ges. D. Nath., Leipzig, **76** (1904), 11, 1, 1905, (205–207); Gummiztg, Dresden, **19**, 1004, (41-45); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (306–317).

Untersuchung des Rohkautschuks. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1904, (208–214, 215–238); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (278–284, 285–305).

Frank, F. Der Vulkanisations-Koeffizient. Gummiztg, Dresden, 18, 1904, (1045-1046); 19, 1904, (144).

und Marckwald, E. Kautschuk und Kautschukwaren. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, (317-367).

Lommel, V. Kautschuk-Analysen. Pflanzer, Tanga, 1905, (143-144).

Marchwald, E. und Frank, F. Leche de Marima und Leche de Pendare, zwei als Kautschukmilch bezeichnete Pflanzensäfte aus Venezuela. Gummiztg, Dresden, 18, 1904, (850-851).

Pontio. Dosage des impuretés de la gutta-percha. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (335–336).

Recherche ed dosage des matières bitumineuses dans la guttapercha. l.c., 10, 1905, (57-58).

Romburgh, P. van. Presence of the cinnamic ester] of lupeol in some kinds of gutta percha. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (137), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (120-121), (Dutch).

Tromp de Haas, W. R. [Composition des caoutchoucs de Ficus et d'Hevea récoltés à Java.] (Hollandais) Teijsmannia, Batavia, 16, 1905, (386–397, av. 2 pl.).

Weber, C. O. Eine neue Methode der Kautschuk-Analyse. Gunmiztg, Dresden, 18, 1904, (339–340, 521–523). (p-7195) Weber, C. (). Vulkanisations-Koeffizienten. *l.e.*, 19, 1904, (83-84).

——— Milch von Castilloa elastica und deren Koagulation. l.c., (101-104).

RESINS AND BALSAMS.

Garcinia resin from Perak, Federated Malay States. Bull. Imp. Inst., London, 3, 1905, (142-150).

Black Dammar resin from Assam. l.c., (322-323).

Beitter. Copaiva- und Perubalsam. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 45, 1905, (109-110).

Dieterich, K. Harze, Balsame und Gummiharze. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, (265–287).

Hellström, A. Ucber einen weissen Perubalsam. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (218–237).

Itallie, L. van und Nieuwland, C. H. Surinamensischer Copaivabalsam. *l.c.*, **242**, 1904, 539-546).

Panchaud, A. Wertbestimmung von Gummiharzen, Harzen und Balsameu. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (125–126).

Thoms, H. und Biltz, A. Bestandteile des weissen Perubalsams. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (127-131).

Tschirch A. und Müller, O. 67.—Guttapercha von Deutsch-Neu-Guinea.—68. Albane und Fluavil der Sumatraguttapercha.—69. Albane des Mikindani-Kautschuks aus Dentsch-Ostafrika. Arch. pharm., Berlin, 243, 1905, (114–146).

und Paul. 70. Euphorbium. l.c., (249-291).

und Schereschewski, E. 71. Balats. 72. Das sogenannte Chicle-Gummi. *l.e.*, (358–393).

und Hoffbauer, R. 73. Die Aloe, besonders einige seltenere Aloesorten. l.c., (399-420).

———— und Stevens, A. B. 74. Japanlack (Ki-urushi). *l.c.*, (504–553).

und Bergmann, W. 75. Heerabol-Myrrha. l.c., (641-654).

FIBRES.

"Denji" and "Nzonogur" fibres from British Central Africa. Bull. Imp. Inst., London, **3**, 1905, (23-25). Fureraea gigantea fibre from India. l.e., (142-144).

Agave fibres from India. l.c., (144–146).

Indian vegetable flosses or "silk cottons" [seed hairs of Cochlospermum Gossypium, Calotropis gigantea and C. procera]. l.e., (221–225).

Musa fibres from East Africa. l.c., (226-228).

Fibre of Asclepias semilunata from Uganda. l.e., (316-318).

"Lokosi" fibre from North-Western Rhodesia. *l.e.*, (318–319).

Dušečkin, A. Action du peroxyde de natrium sur les fibres végétales contenant du lignine. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (71-77).

Gnehm, R. Prüfung der Gespinstfasern und der Appreturmittel. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, (1215–1247, mit 3 Taf.).

Herzberg, W. Flachsgamprüfungen. Berlin, mitt. Materialprüfgsamt, **22**, 1904, (262–268).

Herzog, A. Zur Kenntnis des russischen Steppenflachses. Textilztg, Braunschweig, 2, 1904, (838–841).

Baumwolle und Flachs. Zs. Farbenchem., Sorau, **4**. 1905, (11–12); Textilztg, Braunschweig, **3**, 1905, (111–112).

Zetzsche, F. Die wichtigsten Faserstoffe der europäischen Industrie. Anleitung zur Erkennung und Unterscheidung. Kötzschenbroda u. Leipzig, 1905, (V11+36, mit 11 Taf.). 2. verm. Aufl., 1905, (52, mit 1 Tab. u. 12 Taf.).

CHEMISTRY OF MANUFACTURING PROCESSES.

Bronn, J. Verflüssigtes Ammoniak als Lösungsmittel. Berlin, 1905, (X11 + 252).

Buchner, M. Bedeutung der Elektrochemie für die organische Technik. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1901, (615–624).

Carpenter, R. F. and Linder, S. E. Influence of various contact substances on the interaction of steam and hydrocyanic acid (both in presence and in

absence of sulphuretted hydrogen and air). London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (63–71). Erratum (120).

Clennell, J. E. The chemistry of cyanide solutions resulting from the treatment of ores. New York and London, 1904, (iv + 164).

Kershaw, J. B. C. Die elektrolytische Chloratindustrie. Halle a. S. 1905, (1X + 124).

Le Blanc, M. Das Quecksilberverfahren von Castner zur Gewinnung von Chlor und Alkali. Nach versuchen von C. Cantoni. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (609-612).

Lewkowitsch, J. Evaporation in vacuo of solutions containing solids. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1149–1187).

Lüty, F. Der neueste Fortschritt beim Bleikammerprozess und sein Einfluss auf die Oekonomie der Schwefelsäuregewinnung. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1253–1264).

Mierzinski, S. Die Industrie der Essigsäure und der essigsauren Salze. Leipzig, 1905, (IV + 214).

Möller, Joh. Ueber den heutigen Stand der anorganisch- und organischelektrochemischen Technik. Allg. Chen/Ztg, Lübeck, 5, 1905, (442-444, 461-462, 482-483).

Munroe, Charles E. The wood distillation industry in the United States in 1900. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (739–743).

Neuburger, A. Die Fortschritte der elektrolytischen Darstellung von Chlor und Alkalien während der letzten beiden Jahre. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1437–1447, 1473–1482).

Noelting. Applications industrielles récentes de réactions scientifiques anciennes. Mülhausen, Bull. Soc. iud., 75, 1905, Procès-verbaux, (205-208).

Pennock, J. D. and Morton, D. A. Methods used in alkali works. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (471–478).

Pfeiffer, O. Gasfabrikation. Ammoniak. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 2.] Berlin, 1905, (545-701, mit 5 Tab.).

Rasch, H. Die Weinsäureindnstrie. [Chemisch-technische Untersuchungs-

methoden, von G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, (862-873).

Rasch, H. Die Zitronensäurefabrikation. l.c., (874-877).

Rauter, G. Fortschritte der chemischen Grossindustrie und der Industrie anorganischer Präparate in 1904 und 1905. Chem. Zs., Leipzig, 3, 1904, (503-505, 531-533, 654-657, 682-686); 4, 1905, (49-51, 76-80, 121-124, 145-147, 268-271, 291-293, 385-388).

Winteler, F. Bleiweissfabrikation in Amerika. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1179).

COMMERCIAL CHEMICALS. INORGANIC.

Abenius, W. Analysis of phosphoric acid, soluble in water and citrate, in hyper-phosphates. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1904, (189-191); 17, 1905, (6-9).

Binz, A. und Bertram, H. Zur Wertbestimmung des Natriumhydrosulfits. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (168-170).

Cornimbœuf, H. Analyse du bioxyde de manganèse. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (51-52).

Dittrich, M. und Bollenbach, H. Neue Methode der Analyse von Perchloraten. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (751-752).

Fischer, F. Glasuren. (Čechisch) Čas. Prům. Chem., Prag, **14**, 1904, (140-144).

Gin, G. Électrométallurgie de l'aluminium. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie 4.] Berlin, 1904, (500–503).

Grossmann, H. Zur Wertbestimmung von Natriumsuperoxyd. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (137-138).

Hillebrand, W. F. Miscellaneous methods of inorganic analysis and assay. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (440–459).

Jordis, E. Silikatanalyse. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (362–367); **47**, 1905, (180–189).

Lemaître, H. Dosage du perchlorate de sodium dans un nitrate sodium commercial. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (253–254).

Lucchèse, L. Analyse des ferrosiliciums; emploi du peroxyde de sodium dans les creusets de platine. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (450-451).

Recchi, V. Valutazione del carburo di calcio del commercio. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (153-155).

Rupp, E. Natriumsuperoxyd. ('hem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (443-444).

Spielmann, P. E. Analysis of silicon (graphitic) and siloxicon. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (654-655).

Tatlock, 'R. R. and Thomson, R. T. The determination of small proportions of bromine and chlorine in iodine. *l.c.*, (187–188).

Thiessen; J. F. Aetzkalk. Thonind-Ztg, Berlin, 26, 1902, (1609-1611).

Thompson, G. W. The determination of acetic acid in white lead. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (487-488).

Treadwell, F. P. und Christie, W. A. K. Zur Analyse von elektrolytischem Chlor. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1930–1934).

Windisch, K. Beschaffenheit des Kupfervitriols des Handels. Weinbau, Mainz, 19, 1901, (192-193).

Witzeck, R. Die Blaubestimmung im Rohcyan nach W. Feld. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (545-547).

Zedner, J. Chemische Zusammensetzung der Nickeloxyd-Elektrode im Jungner-Edison Akkumulator. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (809–813).

Nitric acid.

Bensemann, R. Analyse des Salpeters. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (816, 939, 1225).

Analyse des Natronsalpeters. *l.c.*, (1972–1974).

Fresenius, H. Salpeteranalyse. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (214–216).

Lunge, G. und Berl, E. Zur Untersuchung von Mischsäuren aus Schwefelsäure und Salpetersäure. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1681–1687).

Pellet, H. Nitrate de soude. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (754-774).

Pützer, H. Gehaltsbestimmung von konz. Salpetersäure durch das spezifische Gewicht. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1221–1222).

Tschernobajeff, D. Zur Bestimmung von Perchloraten und Chloraten im Salpeter. *l.c.*, (442-443).

Veley, V. H. und Manley, J. J. Zur Gehaltsbestimmung von konz. Salpetersäure durch das spezifische Gewicht. *l.c.*, (1207–1208).

wetzke, T. Perchlorate im Salpeter. Centralbl. KunstdüngerInd., Maunheim, 6, 1901, (86-87).

Winteler, F. Zur Gehaltsbestimmung von konz. Salpetersäure durch das spezifische Gewicht. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (689, 1009-1010, 1242).

Sulphur.

Fresenius, H. Zur Untersuchung des Schwefels, insbesondere des Weinbergschwefels. D. Weinztg, Mainz, 40, 1903, (570-571, 585); Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (256-257); [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (411-425).

und Beck, P. Weinbau, Mainz, 21, 1903, (39, 60, 69).

Lacombe, G. De l'influence des composés du soufre dans l'analyse et le raffinage des potasses brutes. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (1215–1221).

Marcille, R. Essai commercial des soufres sublimés. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (101-102).

Tetzlaff. Die Bestimmung des Feinheitsgrades des Schwefels nach Chancel. Weinbau, Mainz, 19, 1901, (167-168).

Windisch, K. Untersuchungen und Beschallenheit des Weinbergschwefels. *l.c.*, (51–53).

ORGANIC.

Carles, P. Dosage des lies et des tartres. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1901, 309-311).

Ditz, H. Die oxydierende Wirkung des unreinen (superoxydhaltigen) Aethers und Einfluss derselben bei der Durchführung der Kreisschen Reaktion, Chem-Ztg. Cöthen, 29, 1905, (705-710).

Dubovitz, H. Analysis des Celluloids. Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, 106-108). Eschbaum, F. Kritik der amtlichen Prüfungsmethoden der Spirituspräparate. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (353–358).

Fresenius, W. and Grünhut, L. Zur Handelsanalyse von Formaldehyd. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (13-24)

Piekucki, S. L'application de l'acide formique dans les distilleries. (Polonais) Przeglad gorzelniczy, Poznań, **11**, 1905, (146–151).

Reinhardt, H. Hetol (zimtsaures Natron). Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (80-86).

Schwalbe, C. Schwefelgehalt der Reinbenzole. Zs. Farbenchem, Soran, 4, 1905, (113-118).

Ullrich, L. Gehaltsbestimmung des essigsauren Natriums, ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1207).

Wassermann, A. Eiweiss-Differenzierungsverlahren. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, 123-130).

wöhlk, A. Untersuchung des Urotropins (Hexamethylentetramins). Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (765-766).

17,000 ():7

Ball, S. F. [Estimation of ethyl alcohol in] commercial fusel oil. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (18).

Beckmann, E. Zur Bestimmung des Fuselölgehaltes alkoholiseher Flüssigkeiten. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (143-152).

Ehrlich, F. Entstehung des Fuselöls. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, (539-567).

Peters, R. Bestimmung des Alkoholgehaftes in Fuselölen. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (563-568).

Glycerine.

Heller, O. Die Glyzerine des Handels, ihre Prüfung und Verwendung. Seifenfahr., Berlin, **23**, 1903, (597-598, 625-627, 649-650, 673-674).

Henkel, H. und Roth, A. W. Analyse verdünnter rein wässeriger Glycerinlösungen. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1936–1941).

DETECTION OF POISONS.

Dankler, M. Die Aufsuchung des Arsens bei Arsenikvergiftungen in gerichtlichen Fällen. Natur u. Offenb., Münster, 51, 1905, (696-698).

Eyk, C. van. [Phosphor and Blei als] industrielle Gifte. (Holländisch) Chem. Weekbl., Amsterdam, 2, 1905, 541–552)

Felletár, E. Tödtliche Vergiftungen verursacht durch bleihaltigen Sliwowitz. (Ungarisch) Gyógyász., Budapest, 45, 1995, (839-871).

Gadamer, J. und Gaebel, G. O. Toxikologie in den Juhren 1903 und 1904. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (545-550).

Hirsch, A. Klassifikation der Gifte. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Bu lapest, **21**, 1905, (778–781, 797–798, 833).

Itallie, L. van. [Die vermeintliche Giftigkeit der Prosselbeeren.] (Holländisch Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (1057-1059).

Mai, C. und Hurt, H. Der forensischchemische Nachweis von Giften in den Rückständen verbrannter Leichen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, (1601– 1605).

Nestler, A. Hautreizende Primeln. Eutstehung, Eigenschaften und Wirkungen des Primelhautgiftes. Berlin, 1904, (47, mit 4 Taf.).

Pabisch, H. Die Tuba-Wurzel (Dervis elliptica Benth.). Zur Kenntnis der indischen Fischgifte. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (697-706).

Vámossy, Z. Die Syveton-Affaire. (Ungarisch Orv. Hetilap, Budapest, 49, 1905, (236-237, 252-254).

DRUGS AND PHARMACEUTICAL PREPARATIONS.

GENERAL.

Beckurts, H. Pharmazeutische Chemie. Jahrb. Chem., Braunschweig, 14, (1904), 1905, (261–276).

Gilg, E. Lehrbuch der Pharmakognosie. Berlih, 1905, (XXVIII+368).

Heyl, G. Erklärung der technischen Prüfungsmethoden des deutschen Arzneibuches IV. 2. Aufl. Berlin, 1305, (31).

Kehler, L. F. Pharmaceutical chemistry. [5. Intern. Kongress fur angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (512-517).

Keller, O. Neues aus dem Gebiete der pharmazeutischen Chemie. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (497-498, 542); Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (80-81).

Kunz-Krause, H. Die Beziehungen der angewandten Chemie zur deutschen Pharmazie. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (324).

Lassar-Cohn. Das Verhältnis der Chemie zur Medizin. Umschau, Frankfurt a. M., 8, 1904, (981-983).

Lewin, L. Einfluss der Chemie auf die Medizin. Natw. Wochenschr., Jena, 20, 1905, (225-229).

Lucius, R. Neues aus dem Gebiete der pharmazeutischen Chemie. Allg. ChemZtg, Lübeck, **5**, 1905, (543–545, 868–870).

Weigel, G. Bemerkenswerte Erscheinungen auf dem Gebiete der Drogen im Jahre 1903. Pharm. Centralhalle, Dresden, 45, 1904, (107-112, 125-129, 147-153, 167-173); im Jahre 1904, l.c., 46, 1905, (119-128, 139-146, 163-171, 184-191, 206-212).

Farbenreaktionen von Drogen vermittels Mineralsäuren. l.c., **46**, 1905, (921–926).

Weinland, R. Massanalytische Prüfungen des Deutschen Arzneibuches. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II, 1, 1905, (194-197).

Wiley, H. W. Drugs and their adulterations and the laws relating thereto. 5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (282–300).

Zernki, F. Die neuen Arzneimittel und pharmazeutischen Spezialitäten des Jahres 1903. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1901, (20-21, 28-29, 36-37).

Zanni-Bey, J. La question des analyses des produits médicamenteux et alimentaires aux douanes de l'empire Ottoman, dans ses corrélations au point de vue des principes de la jurisprudence médicale, commerciale, sanitaire et de la police sanitaire. Problème à résoudre entre le droit du gouvernement Imp. Ottoman de pouvoir sauvegarder la santé publique comme bou il entend, et les réclamations légitimes d'autre part des ambassades pour le maintien du principe de la liberté du commerce loyal. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, 1300-316).

DRUGS.

Altan, A. Causes des erreurs du procédé Kerner-Weller appliqué à la recherche des bases isomères dans le sulfate de quinine officinal. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (65–73).

Ångman, A. Rhizoma Polystichi dilatati. (Swedish) Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **8**, 1904, (33–40).

Rhizoma Polystichi spinulosi. (Swedish). *l.e.*, (117–120).

Rhizoma Polystichi Filicis maris. (Swedish). l.c., (165-169).

Bergh, G. F. On Kermes mineralis. (Swedish). *l.c.*, (181-188).

Beuttner, E. Die Panchaudsche Methode der Alkaloidbestimmung von Drogen. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (15–17).

Carles, P. Noix de kola fraîches. J. Pharm., Strassburg, 28, 1901, (106–108).

Debitzky, M. Alkaloideninhalt der Ipecacuanha-Wurzel und der Präparate derselben. (Ungarisch) (1yógysz. Közl., Budapest, **21**, 1905, (427–430, 449–450, 463–465, 479–480, 492–495).

Delphin, T. Test of Aetheroleum Juniperi. (Swedish) Sv. Farm. Tidskr., 8tockholm, 9, 1905, (81-83).

Dieterich, K. Drogen und galenische Präparate. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, v. G. Lunge, Bd 3.] Berlin, 1905, (288–316).

Duncan, W. The solubility of quinine in ammonia and the testing of sulphate of quinine. Pharm. J., London, (Ser. 4), 20, 1905, (438-410).

Eibach, K. Chemische Struktur der Alkaloiden. (Ungarisch) Gyógysz. Kőzl., Budapest, **21**, 1905, (82-86).

Farup, P. Norwegian opium; analysis of the alkaloids of opium. (Norw.) Pharmacia, Kristiania, **2**, 1905, (113–117, 129–136).

Fendler, G. Untersuchung einer farbstoffhaltigen Droge aus Togo. Berlin, Arb. pharm. Inst. 1, 1904, (215–216).

Fischer, P. Verteilung des Gerbstoffes in nichtoffizinellen Drogen, Diss. Würzburg, 1904, (40). Gössling, W. Die Alkaloide der Chinolingruppe. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (701-702, 714-716).

Die Alkaloide der Pyrrolidingruppe. l.e., (821–822, 830–832).

Greenish, H. G. and Hooper, E. S. The constituents of simarouba bark. Pharm. J., London, (Ser. 4), 20, 1905, (734-735).

Greshoff, M. Dosage du Gambir. (Hollandais) Pharm. Weekbl., Amsterdam, **42**, 1905, (669–676).

Harvey, T. F. and Wilkie, J. M. The composition of nux vomica fat. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (718-719).

Herzog, J. Falsche Yohimberinde. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (345-347).

Hills, J. S. An investigation of *Linum* catharticum. Pharm. J., London, (Ser. 4), **20**, 1905, (401–404, 436–438).

Hooper, D. A medicinal mite (*Trombidium grandissimum*) [and the oil expressed from it]. *l.c.*, (650).

L.c., 21, 1905, (479).

Itallie, L. van. Dosage des [aloïnes]. . . dans l'aloès. (Hollandais) Pharm. Weekbl., Amsterdam, **42**, 1905, (553–560).

Jakabházy, Z. Wert des Rheum nostras als Laxirmittel. (Ungarisch) M. orv. termv. nagygy. évk., Budapest, 32, (1903), 1905, (152-153).

Jong, A. W. K. de. Dosage des alcaloïdes dans les feuilles de coca. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (307–308).

Leersum, P. van. Die mikrochemische Untersuchung der Chinarinde. (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (432–435).

Lenton, W. H. The assay of opium and its preparations. Pharm, J. London, (Ser. 1), 20, 1905, (652-653).

——— The analysis of powdered extract of Nux vomica. *l.e.*, **21**, 1905, (364).

Liebreich, O. Wertbestimmung der narkotischen Extrakte. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (61-65).

Linde, O. Drogen, welche mit Schwefelsäure Rotfärbung geben. Apoth-Ztg, Berlin, 20, 1905, (459-461, 470-471).

Mann, E. O. [Determination of] the spirit strength of essences. Loudon, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1284).

Mannich, C. und Brandt, W. Die Wurzel von Heteropteris pauciflora Juss., eine neue Verfälschung der Ipecacuanha. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1904, (297–302, mit I Taf.); Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (132–136).

Merk, B. Nachweis von Anästhesin in Cocain. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (211).

Metzger, H. Yerba-Mate. Tropenpflanzer, Berlin, 8, 1904, (24-37).

Moore, R. W. Analysis of senna. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (487).

Naylor, W. A. H. and Chappel, E. J. Examination of drugs for arsenic. Pharm. J., London, (Ser. 4), 20, 1905, (33–34).

Parry, E. J. The analysis of cream of tartar. Chem. and Drug., London, 67, 1905, (700).

Reichard, C. Alkaloidreaktionen. Koffein und Theobromin. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (846–854).

Robertson, P. W. A volumetric method of estimating the cinchona alkaloids by means of their double thiocyanates. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (242).

Schindelmeiser, J. Persisches Opium. ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (836).

Squire, P. W. and Caines, C. M. Solubilities [of substances used in medicine]. Chem. and Drug., London, 66, 1905, (783-785).

Ströcker, A. Wert des Mutterkorns. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (781).

Thoms, H. Wertbestimmung der narkotischen Extrakte. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (52-61).

Thoms, H. Deutsches Opium. Apoth-Ztg, Berlin, 19, 1904, (773-774); PharmZtg, Berlin, **49**, 1904, (812); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (144–155); Südd. ApothZtg, Stuttgart, **44**, 1904, (685–686); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**; (1904), 11, 1, 1905, (183–187).

Tromp de Haas, W. R. L'essence [d'Andropogon Schoenanthus Linn.] (Hollandais) Teijsmannia, Batavia, 16, 1905, (253-252).

Tschirch, A. und Christoffoletti, U. Rhaponticwurzel. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (443–457).

et **Heuberger**, R. Untersuchungen über den chinesischen Rhabarber. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, **40**, 1902, (282–284).

Tunmann. Herba Conii. Pharm. Centralhalle, Dresden, **46**, 1905, (879–880).

Weihnagen, O. Extraktgehalt der Rhizome von in Deutschland kultiviertem Rheum palmatum tangutieum. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (151-152).

PHARMACEUTICAL PREPARATIONS.

Alblas-Sorber, A. C. Oleum Ricmi in seinem Verhältnis zu Balsamum Peruvianum. (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, **42**, 1905, (941-948).

Bauer, K. Heilmittel des Diabetes. (Ungarisch) Gyógyász., Budapest, **45**, 1905, (816-819).

Pankreon, ein gegenüber der Magenverdauung resistentes Paukreaspräparat. (Ungarisch) l.c., (312-315).

Csere, F. Die Zusammensetzung des "Fellow"schen Hyperphosphit Syrups. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, **21**, 1905, (509–512, 524–525).

Ehrmann, R. Adreualin. Arch. exper. Path., Leipzig, **53**, 1905, (97–111).

Enell, H. Quantitative analysis of phosphorus in phosphorus oil. (Swedish) Sv. Farm. Tidskr., Strckholm, 9, 1905, (229–236).

Enell, H. Die Prüfung von Bromsalzen. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (576-577).

Frenkel, M. Péroxydes médicinaux: hopogan et ektogan. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie.] Berlin, 1904, (82–93).

Fresenius, W. und Grühhut, L. Methoden zur quantitativen Analyse einiger neuerer Verbandstoffe. 1. Vioform und Vioformgaze. 2. Ektogan und Ektogangaze. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (25–31).

Hajdu, Ö. Wismuthpräparate. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, **11**, 1995, (155–159).

Haywood, J. K. Insecticides and fungicides. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (539–548).

Hoffmann, A. Prüfung von Natrium phosphoricum auf Schwefelsäure. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (589–590).

Karlovszky, (f. Wichtigkeit der Reinheit des Chloroforms bei der Anaesthesie. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, **21**, 1905, (68-69).

Kassner, G. Pharmazeutische Präparate. Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1903-4, 116-18, 43-44, 334-336, 361-363, 735-736).

Kazay, E. Untersuchung der Galenischen Mittel mittelst der Methoden der Spectralahalyse. (Ungarisch) Gyögysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (291–295, 309–311, mit 8 Fig. 809–811).

Matolesy, M. China-Eisen und chinin-eisenhaltige Weine. (Ungarisch) Magy. orv. termv. nagygy. évk., Budapest, 32, (1903), 1905, (114-146).

Mjöen, J. A. Arzneimittel. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (25–36).

Mörner, C. T. Composition of Burow's solution. (Swedish) Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, **8**, 1901, (133–139).

Rosenthaler, L. Reaktionen einiger neuer Arzneimittel, Südd, ApothZtg, Stuttgart, 45, 1905, (512).

Rupp, E. Gehaltsbestimmung des offizinellen Quecksilbereyanids. Arch. Pharm. Berlin, **243**, 1905, (468-469).

Springer, E. Arzneimittel. D. Med-Ztg, Berlin, **24**, 1903, (1077–1078); **25**, 1901, (33–34).

Tamás, A. Iodipin. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, **21**, 1905, 377–379, 396–397, 110–412). Vautel, W. Reinheit des Antifebrins. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1905, (523).

Wangerin, C. A. Piperaceen-Drogen. Zs. Natw., Stuttgart, 76, 1904, (315–351).

Zernik, F. Gallensteinmittel. Apoth-Ztg, Berlin, **19**, 1904, (521); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (225–226).

Citraminum oxyphenylicum. ApothZtg, Berlin, **20**, 1905, (74); Berlin, Arb., pharm. Inst., **2**, 1905, (214).

Ziegler, J. Acetonnachweis im Senfspiritus. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (779).

Disinfectants.

Arnold, C. und Werner, G. Lysolanalyse. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (500).

Aschoff, K. "Sterilisof". [Zusammensetzung.] Zs. öff. Chem., Plauen, **10**, 1904, (181–182).

Aufrecht. Neuere Arzneimittel, Desinfektionsmittel und Mittel zur Krankeupflege. Pharm. Ztg, Berlin, **50**, 1905, (227).

Schmatolla, O. Wertbestimmung von Kresolseifenlösungen. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (815); Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (410).

Berlin, **19**, 1904, (952-953). ApothZtg,

Thoms, H. Zusammensetzung des Lysols. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (379-386).

und Walter, A. Darstellung von Kresolseifenlösungen, die dem Lysol ähnlich zusammengesetzt sind. l.e., (387-389).

Utz, F. Bazillol und Kresolpräparate. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 43, 1903, (391–392).

Wesenberg, G. Chemische Werthbestimmung des festen Kresolseifenpräparates "Metakalin". Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (280–281).

Wielen, P. van der. [Die Zusammensetzung des] Vapo-Cresolens. (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (1079-1081).

AGRICULTURAL MATERIALS. GENERAL.

Verhandlungen der XX. Hauptversammlung des Verbandes [landwirtschaftlicher Versuchs-Stationen im deutschen Reiche] Breslau 1904. Landw. Versuchstat., Berlin, 62, 1905, (181–239).

Falke, F. Die Braunheubereitung, zugleich eine Schilderung der gebräuchlichsten Heubereitungsarten. Berlin, Arb. D. LandwGes., 111, 1905, (VII+75).

Loew, O. Kalkbedürfnis der Pflanzen. Landw. Jahrb., Berlin, 34, 1905, (131– 137).

Mach, F. Fortschritte auf dem Gebiete der Agrikulturchemie. Allg. ('hemZtg, Apolda, 1904, (521-523).

Passon, M. Die Praxis des Agrikulturehemikers. Stuttgart, 1905, (VIII+295 mit 5. Taf.).

Pfeiffer, T. Arbeitsteilung und unabhängige Forschung auf dem Gebiete der Agrikulturchemie. Fühlings landw. Ztg., Stuttgart, **54**, 1905, (777-786).

Reichert. Grün- und gelbkörniger Roggen und dessen Erträge im feldmässigen Anbau. III. landw. Ztg. Berlin, 24, 1904, [217-219].

Sestini, F. Bildung von salpetriger Säure und Nitrifikation als chemischer Prozess im Kulturboden. Landw. Versuchaust., Berlin, **60**, 1904, (103-112).

Sutherst, W. F. The percolation of rain-water through soils. Chem. News, London, 92, 1905, (49).

Voelcker, J. A. Agricultural chemistry and vegetable physiology. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, 1, 1905, (192-221).

Wangnick, H. Zur Klärung der Frage, ob Ammoniaksalze aus dem Ackerboden sich verflüchtigen. Fühlings landw. Ztg, Stuttgart, 53, 1904, (695-699).

Wiley, H. W. The services of chemistry and allied sciences applied to agriculture in the United States. [5. Intern. Kongress für angew. Chemic. 1.] Berlin, 1904, [131–146).

Wohltmann, F. und Schneider, P. Die Einwirkung von Brache und Erbsenbau auf den Stickstoffumsatz im Boden und die Entwickelung des Weizens. D. landw. Presse, Berlin, 31, 1904, (853– 855).

P. Bodenbakteriologische und bodenchemische Studien aus dem Versuchsfelde. J. Landw., Berlin, **52**, 1904, (97– 126, mit 1 Taf.).

FODDERS.

Barnstein, F. Gerste. Landw. Versuchstat., Berlin, **63**, 1905, (275-305).

Futterstoffe. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 2.] Berlin, 1905, (447–470, mit 1 Tab.).

Die Futtermittelkontrolle im Jahre 1904. Sächs. landw. Zs., Dresden, 53, 1905, (407–112, 425–428, 451–453).

Ferle, Fr. R. Eine neue Futterpflanze, Elodea canadensis Rich., die Wasserpest. Fühlings landw. Ztg, Stuttgart, 53, 1904, (549-558).

Grueber, O. Ritter von und Ullmann, M. Bericht der internationalen Konmission für die Analyse der Kunstdünger und Futtermittel. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (228–237).

Hansen, J. und Hecker, H. Die Verwendung indischer Rapskuchen. Mit K. Hofmann. Landw. Jahrb., Berlin, 32, 1903, (371-402).

Hardt, B., Eisner, V. und Fischer, W. Die Ergebnisse der chemischen Untersuchung des Saatgutes und der Nachzucht von den im Jahre 1904 angebauten Hafersorten. LandwBl., Oldenburg, 53, 1905, (174-177, 184-186).

Haselhoff, E. und Mach, F. Hafer. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (161-206, mit 2 Taf.).

Haywood, J. K. Cattle foods. [5. Intern. Kongress für angew. Chem. 1.] Berlin, 1904, (533–538).

Hissink, D. J. Untersuching von Melassefuttern auf Fettsubstanz und Zucker. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (125–134).

Hoffmann, M. Vorsicht beim Ankauf von Dünge- und Futtermitteln. Berlin, Arb. D. LandwGes., H. 98, 1904, Anh., (309-321).

Kellner, O. Nährwert der Rauhfutterstoffe. D. landw. Presse, Berlin, 30, 1903, (397–398).

Der Preis der verdaulichen Nährstoffe in Handelsfutterstoffen. (Rückstände der Oelfabrikation, Müllerei, Spiritus- und Zuckerfabrikation usw.) Sächs. landw. Zs., Dresden, **51**, 1903, (903-996).

— Emmerling und Loges. Die Beschlüsse der internationalen Kommission des V. Kongresses für angewandte Chemie bezüglich der Untersuchung der Futter- und Düngemittel. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (250–254).

Kling, M. Melasse und Melassemischfutter. Landw. Bl., Speyer, 1902, (178–180).

Nährstoffgehalt verschiedener Hafersorten. Landw. Bl., Speyer, 1903, (159-160).

König, J. und Spieckermann, A. Zusammensetzung der durch Bakterien gebildeten Schleime. Ausgeführt von Fr. Seiler. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (513–528).

Korbuly, M. und Weiser, S. Chemische Zusammensetzung und Nährwert des Hafers. Landw. Jahrb., Berlin, 34, 1905, (65-92).

Küttner, S. und Ulrich, C. Futterkalk (Präzipitat). Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (189-195).

Maurizio, A. Zur quantitativen botanischen Analyse der Futtermittel. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (359–370).

Neubauer, H. Mikrophotographien der für die Nahrungs- und Futtermitteluntersuchung wichtigsten Gramineenspelzen. Landw. Jahrb., Berlin, 34, 1905, (973-984, mit 5 Taf.).

ein Hilfsmittel bei der mikroskopischen Untersuchung von Futter- und Nahrungsmitteln. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H, 1, 1905, (170–171).

Pfeiffer, T. Die Verwendung des Strohes zu Fütterungszwecken. Breslau, Zs. LandwKammer, 8, 1904, (936– 939).

Rudno Rudzinski, A. von. Bedeutung der Pentosane als Bestandteile der Futtermittel, insbesondere des Roggenstrohes. Diss. Halle, 1903, (H1+75).

Schultze, H. Die Sesamkuchen der Bremer-Besigheimer Oelfabriken. D. landw. Presse, Berlin, **32**, 1905, (52).

Schulze, B. Prüfung des zu Fütterungszwecken dienenden phosphorsauren Kalkes. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (240-242).

Sutherst, W. F. Weathered hay. Chem. News, London, 92, 1905, (61).

Weiser, S. und Zaitschek, A. Das Besenhirsekorn als Futtermittel. Landw. Jahrb., Berlin, 34, 1905, (3-64).

Zielstorff. Kraftfuttermittel. Landw. Ztg, Leipzig, 14, 1905, (424-425).

MANURES.

Beschlüsse des Verbandes landwirtschaftlicher Versuchs-Stationen im Deutschen Reiche, betreffend die Untersuchung und Begutachtung von Düngemitteln, Futtermitteln und Saatwaren, zusammengest. von den Ausschüssen für Düngemittel, Futtermittel und Saatwaren, revidiert von der Hauptversammlung zu Breslau, September 1904. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (371–398).

Beschlüsse des V. internationalen Kongresses für angewandte Chemie zu Berlin (1903) betreffend die Methoden bei Analysen der Dünge- und Futtermittel. Lc., (399-406).

Revidierter Bericht der internationalen Kommission für die Analyse der Kunstdünger und Futtermittel. Internationale Probenalume-Vorschriften für Fabrikate und Rohmaterialien der Dünger-Fabrikation im internationalen Grosshandel. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (937–942); Bericht erstattet von M. Ullmann. Berlin, 1904, (64). 25 cm.

Aumann. Begutachtung künstlicher Dünger. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (96–97, 294).

Björn-Anderson, H. Loss of nitrogen in liquid manure of cows during the spreading, and possible prevention of this loss by an admixture of superphosphate. (Danish) Tidsskrift for Landökonomi, Kjöbeuhavn, 1905, (160–168).

Blanck, E. Neue Tabakdüngemittel. Natw. Zs. landw., Stuttgart, **3**, 1905, (264-274, 510-511).

Böttcher, O. Künstliche Düngemittel. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 2.] Berlin, 1905, (380–446).

Bornträger, H. Citronensäurelösliche Phosphorsäure. Centralbl. Kunstdünger Ind., Mannheim, 7, 1902, (169).

Carles, P. Essai des marcs de vendange. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (303-306).

Dymond, T. S. and Clarke, G. The determination of the availability of insoluble phosphate in manures. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (805–806).

Emmerling, A. Algierphosphat. Centralbl. Kunstdüngerlnd., Mannheim, 7, 1902, (70).

Gerhardt. Tabellen zur Berechnung von Ammoniaksuperphosphaten. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (194).

Gray, G. Retrogression of soluble phosphates in mixed manures. Rept. Aust. Ass., Dunedin, 10, 1905, (158–162).

Halenke, A. Citronensäurelösliche Phosphorsäure und Gesamt-Phosphorsäure in Thomasphosphaten. Landw. Bl., Speyer, 1902, (123).

und Kling, M. Der Düngewert der Weintrester. Weinblatt, Neustadt a. H., 3, 1905, (415–417); Landw. Bl., Speyer, 1904, (225–227).

Herzfelder, A. D. Bestimmung freier Phosphorsäure und die Menge derselben in Superphosphaten. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (862–870).

Högbom, Y. The analysis of phosphoric acid in manures, earth and ashes by direct weighing of ammonium phosphorous molybdate. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (15-17).

Kling, M. Kalkdüngung und ihre Bedeutung für die pfälz. Landwirthschaft. Landw. Bl., Speyer, **1902**, (195– 198, 205–208).

Weinhefe und Weinheferückstände. Weinblatt, Neustadt a.H., 2, 1904, (451–452); 3, 1905, (5–6).

Klinkerfues, F. Phosphorsäurebestimmungen, welche eine grössere Verbreitung in der analytischen Praxis verdienten. Zentralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 10, 1905, (137–139).

Klippert. Die Entwicklung der Technik in der Düngerindustrie von Anfang bis auf die heutige Zeit. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (321– 327); Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (79– 83).

Knösel, Th. Begutachtung künstlicher Dünger. Zs. angew. Chem., Ber-

lin, **17**, 1904, (1788–1791); **18**, 1905, (293–294).

Lemmermann, O. Wert des Doppelsuperphosphates. Landbote, Prenzlau, 25, 1904, (451-452).

Luther, W. O. Thomas-Ammoniak-phosphatkalk, ein neuer Mineraldünger. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (892–895).

Madella, C. Considerazioni sulla determinazione dei perclorati nel nitrato del concime. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (86-87).

Maercker, M. Die Kalisalze. Anleitung für den praktischen Landwirt Neu bearb. von M. Hoffmann. 3. Aufl. Berlin, 1905, (V1I+61).

Thomasphosphatmehle nach der neuen Untersuchungsmethode. Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, **7**, 1902, (117–118, 126–127).

Nakamura, T. Wirkung einer starken Magnesiadüngung in Form von Bittersalze. Landw. Jahrb., Berlin, **34**, 1905, (141-143).

Ostersetzer, J. Estimation of free acid and its relation to total acidity in superphosphate. Chem. News, London, 91, 1905, (215).

Schucht, L. Die freie Säure im Superphosphat. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1020–10?3).

Schultze, [H.]. Düngekalk. Mitt. D. Ver. Thonind., Berlin, 41, 1905, Sektion Kalk, (36-51).

Steglich. Ergebnisse der Obstbaumdüngungsversuche in Rottwerndorf. Zs. Obstbau, Dresden, (N.F.), 31, 1905, (93-95, 117-120).

Street, J. Fertilizers. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (905–915).

Sutherst, W. F. The availability of mixed fertilisers. Chem. News, London, 92, 1905, (185).

Acid versus basic phosphatic fertilisers. l.c., (274-275).

Svoboda, H. Maercker-Bühringsche Lösung, Wagners Citratmagnesiamixtur und Eisencitratmagnesiamixtur. Zentralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 10, 1905, (128-129, 141-142, 151-152).

Vater, [fl.] Düngungsversuche in Saatkämpen auf Sandsteinböden; Ausfull lang forstlicher Saatversuche. Tharauder forstl. Jahrb., **55**, 1905, 116-157

Veitch, F. P. Fertilizers. [5. Intern. Kougress für engew. Chemie. 1.] Berlin, 1. 4. 456-404.

Wagner, P. Welche Phisphorsauref r en sind für Dungungszwecke verweutbar? Centralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 8, 1803, 207, 217, 226-227, 217-238.

Weibull, M. Zur analyse von Wibereisplicsphat und Thamasphosphat. -Len lw. Versuchstat., Berlin, 58, 1263, 263-274.

Weitz, M. Der Chilisalpeter als Diagenittel. ChemZig, Cüshen, 29, 1005, 524; Berliz, 1905, 491, mit & Taf

SOILS.

Arntz, E. Bestimmung der Trockensubstanz im Torf. Landw. Versuchstat., Benin, 59, 1004, 411-424.

Blanck, E. Schwarzerlen des Rittergrates Legienen, Kreis Rössel. Ostpressen. *l.c.*, 60, 1.04, 407-418.

Clement, J. Bestimming der für die Pha zen uinehm aren Naurstoffe des B. lens, Diss, Manster, 1904, 51, mit 3 Tot

Cameron, F. K. Soil analysis. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1] Berlin, 1304. 434-503.

A résumé of some chemical studies up. soils male in America.

Chmielewski, Z. Traite d'analyse c. -agric le Pollsh Warszawa. 1 J. 193.

Delage. A. et Lagatu, H. Constitut. de ... terre arable. Paris. (.-R. A. ... s.i.. 139, L. 4, 1043-1044).

Ehrenberg, P. Die kterielle Bode stersom dar in ihrer De leutung für de Festste Jung der P deufmehr urkeit au. Jahran Berlin, 33, 10, 4, 10, 2, mit 2 T f.

Emmerling. A. Die neuren Bestrelen zur Vereit fehnng er Billian [se [5] Intern Kongress für allzew. Che le 5.] Berlin, 1, 04, 735-750

Funke, P. Der Pal W. She Dunrfer of Lones are Kuk funkeis auszifahende Beder Fraucht gen. D. lat. 65 Presse. Perin, 31, 194, 547 Gruner, H. B. denarten aus dem Kamerungebiet, Tropenpflanzer, Berlin, 9, 1005, 143-146).

Güll, V. Grapplerung der Bolerbestandteile. (Ungarisch n. de tsch Foldt. Közi. Bulapest. 35, 1995, 170-174, 195-199).

Gully, E. Hoordera und chemische Zusammensetzung der Boden, Münche . Vierreißsehr, bayr, Lar lwRath, 10, 1905, 1. Bellage, 135-133.

Halenke, A. und Kling, M. Ergebnisse der Untersuchungen pfalzischer Böden auf ihren Kalkgehalt, Landw. Bl., Speyer, 1904, (21-104); 1905, Bellage, I. 4.

und Lassmergel. l.e., 1905, (14-17).

Hall, A. D. Analysis of the soil by means of the plant. London, Rep. Brit. Ass., 1, 04, 1005, 804.

Hazard. J. Die Beutreilung der wichtigeren physikalischen Eigenschaften des Bolens auf Grund der mechanischen Bolenar lyse. La dw. Versuchstat., Berlin. 60. 1504, 149-474).

Hébert, A. L'et de chimique du sol. des eaux et des produits minéraux de la réjon du Chari et l' Telad. Paris, C-R. Acad. sci.. 140, 1015, 183-185.

Hollrung, M. and Wohltmann, F. Bollen, robe and Kamerun. Tr. pengilai zer, Berlin, 8, 10, 4, 451-453.

Immendorff, H. Kulturliden. [5.] Intern. K. Igress für angew. Che. ie. 3.] Berlin, L. 4., 75f. 741

Ingle. H. The available plant for lines its. Don't of J. C. e., Sec. 87, 1995, 43-55. Abst. thanks. Proc. then. Sc. 20, 1914, 1941.

Kling, M. Erge lisse der Untersuchinge, pfd.z.s. er Leilen fillen Kalkge ut. 2. Be ra der dets ein. Lande. Bl., Speyer. 1903, 320-43, 52-53.

Lagatu. H. A alve unte pursicochim q e in a terre ara in Paris. C.-R. Acal s. 140. 1805, 104-172.

Löhnis, F. Zur Metholik der bakteriologischen Bolennuters, dong, Certr I.I. Basti, Jena. Abr. 2, 14, 1005, 11-31.

6500

Mehring, H. Die Glühverlustbestimmung bei der Bodenanalyse. J. Laudw., Berlin, **53**, 1905, (229-237).

Michelet, E. J. Composition of mould. (Norw.) Arch. Math. Naturv., Kristiania, 27, no. 7, 1905. [18].

Miklaszewski, S. Valeur des analyses chimiques du sol. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (861–865).

Mitscherlich, A. Hygroskopizität, Benetzungswärme und die mechanische Bodenanalyse. Fühlings landw. Ztg., Stuttgart, **54**, 1905, (673-675).

Mitscherlich, E. A. Bodenkunde für Land- und Forstwirte. Berlin, 1905, (VIII+364).

Neubauer H. Ein vereinfachtes Verfahren zur Bestimmung von Phosphorsäure, Kalium, Natrium, Calcium und Magnesium in salzsauren Bodenauszügen. Landw. Versuchstat., Berlin, 63, 1905, (141-149).

orth, A. Der Boden der Pontinischen Sümpfe. [5. lutern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, 741– 745).

Pettit, J. H. und Schaub, I. O. The determination of organic carbon in soils. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1640-1642).

Sabanin, A. Schlämmanalyse. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (896–898).

Saporta, A. de. Les analyses agricoles par volumétrie gazense. Rev. gén. sei., Paris, **15**, 1904, (351–357).

Schellmann, W. Anweisung zur Eutnahme von Bodenproben zum Zwecke der Analyse. Kol. Zs., Berlin, 5. 1904, 166-168).

Schmoeger, M. Zusammensetzung westpreussischer Böden. Landw. Jahrb., Berlin, **34**, 1905, (145-164).

Schucht, F. Die Bodenarten der Marschen, J. Landw., Berlin, **53**, 1905, (309–328).

Sjollema, B. Anwendung von Farbstoffen bei Boden-Untersuchungen. *l.a.*, (67-69).

Die Isolierung der Kolloidsubstanzen des Bodens. *l.c.*, (70-76).

Stahl-Schröder, M. Kann die Pflanzenanalyse uns Aufschluss über den Gehalt an assimilierbaren Nährstoffen im Boden geben? l.c., **52**, 1904, (13–92, 193–268).

Ulbricht, R. Kalkreiche natürliche Vorkommnisse der Provinz Brandenburg. Landw. Jahrb., Berlin, **32**, 1903, (521–557).

Vageler, P. Kaligehalt des Moorbodens. München, VierteljSchr. bayr. LandwRath, **10**, 1905, 1. Beilage, (125-133).

Vater, [H.]. Die Wiederaufnahme der Ausführung von Bodenanalysen en der Königl. Sächs. Forstakademie Tharandt. Tharander forstl. Jahrb., **55**, 1905, (60-66).

Vibraus, O. Die Untersuchung des Ackerbodens. Bl. Zackerrübenbau, Berlin, 9, 1902, (25-31).

Weber, H. Soils. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (917-921, mit 1 Taf.).

OILS, FATS AND WAXES.

FIXED OILS AND FATS.

General.

Bömer, A. Nachweis von Pflanzenfetten in Tierfetten, insbesondere in Schweinefett und Butter. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (1002–1005).

Bornemann, G. Die Berechnung der Zusammensetzung einer technischen Fettsäure auf analytischer Grundlage. SeifensZtg, Augsburg, **32**, 1905, (697-700).

Derlin, L. Menschliches Fett. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (805–807).

Fahrion, W. Bestimmung der gesättigten Fettsäuren. Zs. angew. Chem, Berlin, 17, 1904, (1482-1488).

— Fettanalyse und Fettchemie im Jarhe 1904. Zs. angew. Chem., Berliu, **18**, 1905 (369-374, 402-416).

Farnsteiner, K. Lithium-Methode zur Trennung der gesättigten Säuren der Fette. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (129-136).

——— Untersuchung der Fette mit dem Refraktometer nach Zeiss-Wollny. l.c., (407-411).

Fendler, G. Nachweis fremder Farbstoffe in Fetten. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (207-209, 237-923).

Frank-Damenetzky, A. Fette, Oele und Wachsarten. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (26-27, mit Tab., 63).

Fritzsche. Zum Fendler'schen Nachweis fremder Farbstoffe in Fetten. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (266).

Gill, A. H. Oils (except those used for paints), fats, soaps. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (509-511).

Harvey, T. F. Temperature corrections for use with the Abbe refractometer, and refractive indices of some fixed and essential oils. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (717–718).

Herbig, W. Fette und Oele. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (44–48, 75–77, 96–98, 122–125, 152–154).

Juckenack, A. und Pasternack, R. Untersuchung und Beurteilung der Speisefette. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (193-214).

Koblic, J. Ueber das bei uns produzierte und im Handel vorkommende Rapsöl. (Čechisch) Čas. Prům. Chem., Prag, 14, 1904, (193–201).

Kreis, H. und Hafner, A. Natürlich vorkommende und synthetisch dargestellte gemischte Fettsäureglyceride. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (611-669, mit 1 Taf.).

Lefeuvre, E. Huiles de bois, Indo-Chine française. Ann. Inst. colon., Marseille, (sér. 2-3), 13, 1905, (27-39).

Lewkowitsch, J. Chemische Technologie und Analyse der Oele, Fette und Wachse. In 2 Bden. Braunschweig, 1905, (XV+458; X+768, mit 1 Taf.).

Oele, Fette und Wachse. Spezielle Methoden der Oel- und Fettindustrie. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, (151–264).

Technologie der Fette und Erdöle. Jahrb. Chem., Braunschweig, **14**, (1904), 1905, (428–448).

Liebermann, L. Fettbestimmung. Arch. ges. Physiol., Bonn, 108, 1905, (484-488).

Marcusson. J. Die Bestimmung des Wassergehaltes von Oelen, Fetten, Seifen, Harzen usw. Berlin, Mitt. Material-prüfgsamt, 23, 1905, (58-63).

Proctor, H. R. and Holmes, W. E. The oxidation of oils. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1287-1291).

Rakusin, M. Ein einfaches Verfahren zur Bestimmung des spez. Gewichtes von festen Fetten und Wachsarten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (122); (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.chim. Obsc., 37, 1905, (83–85).

Entflammungspunkt einiger Pflanzenöle. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (690–691).

Richardson, F. W. and Hanson, H. N. The valuation of lubricants with special reference to cylinder oils. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (315–319).

Schröder, A. Ausländische Fette und Oele. Diss. Strassburg i. E., 1905, (68, mit 1 Taf.); Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (628-640).

Semmler, F. W. Neuere Bestrebungen in der Industrie der ätherischen Oele. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (602–608).

Spriekmeyer, H. und Wagner, H. Zum Nachweis fremder Farbstoffe in Fetten. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (598-599).

Stiepel, C. Analyse der technischen Fettsäuren. SeifensZtg, Angsburg, 31, 1904, (937–938, 965–966, 986, 1006– 1026).

Telle, F. Absorption du brome par les corps gras; nouvelle méthode pour la détermination rationnelle de l'indice du brome. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (186-193).

Tortelli, M. Thermo-oléomètre. Appareil pour découvrir les adultérations des huiles d'olive et autres huiles végétales et animales. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1901, (825-830); Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (3-7); ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (530-552).

Ulzer, F. und Pastrovich, P. Fortschritte auf den Gebiete der Fette und Naphthäprodukte in den Jahren 1903 und 1904. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (652-657).

Utz, F. Das Refraktometer und seine Verwendung bei der Untersuchung von Fetten, Ölen, Wachs und Glycerin. Seifens Ztg, Augsburg, 31, 1904, (453454, 472-474, 492-491, 510-511, 528-529, 555-557, 573, 592, 609, 672-673, 708-709, 731-733, 753-754, 796-797, 816-817, 835, 861, 875-876).

Winckel. Belichtete Fette. [Fett-säuren.] ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (763-764); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11, 1, 1905, (210-212).

Belichtete und ranzige Fette. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (90–96).

Iodine number.

Panchaud, Adalb[ert]. Bestimmung der Jodzahl von Fetten und fetten Oelen. Schweiz, Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1901, (113–118).

Prescher, J. Zur Technik der Probeentnahme von Fetten und der Einfluss auf das Ergebnis der Jodzahl. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (59).

Visser, H. L. Die Jodzahl einiger Fette und Wachsarten bestimmt nach dem Verfahren von Wijs. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (419).

Special.

Aparin. L'huile grasse des fraises. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (581–596).

Fendler, G. Erdnusöl und Sesamöl. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (161-162).

Verfälschungen des Erdnussöles mit Sesamol. D. chem. Wochenschr., Berlin, **4**, 1903, (196– 197).

Die Früchte von Elacis guincensis und die daraus gewonnenen Oele, ¡Palmöl und Palmkernöl. Berlin, Arb. pharm. Ibst. 1, 1901, (185–197).

Palmöl und Palmfleisch-Presskuchen. *l.c.*, (198–199).

Sesamöl-Nachweis bei Gegenwart von Farbstoffen, welche Salzsäure röten. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (275–277); Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (10–11).

Das fette Oel der Samen von Melia Azedarach L. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (521-522); Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (326-328).

Fendler, G. Das fette Oel der Samen von Carthanns tinctorius (Safloröl). Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (329-331).

Das fette Oel der Samen von Calophyllum inophyllum. Apoth-Ztg, Berlin, **20**, 1905, (6-8); Berlin, Arb. pharm. Inst., **2**, 1905, (332-339).

und Kuhn, O. Das fette Oel der Samen von Manihot Glaziorii. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, (426-429).

- Pottwaltran. ChemZtg, Cothen, 29, 1905, (555-556).

Fischer, K. und Peyau, H. Zur Kenntnis des Baumwollsamenöles und der Halphen'schen Reaktion. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (81–90).

Gaunt, T. Corn oil. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, (711-713).

Giese, G. Prüfung des Lebertraus. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (542–543).

Goldschmidt, F. Kokos- und Kernölseifen. Seifenfahr., Berlin, 24, 1901, (201-202).

Halphen, G. Réaction colorée de l'huile de coton. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (140-143).

Recherche de l'huile de lin dans l'huile de noix. l.e., (297-298).

Harvey, T. F. und Wilkie, J. M. Nux vomiea fat. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (718-719).

Hennings, R. Chinesisches Holzöl. Tropenpflanzer, Berlin, 9, 1905, (705–709).

Hooper, D. [Oil of Trombidium grandissimum.] Pharm. J., London, (Ser. 4), 20, 1905, (650).

Jámbor, J. Chemische Veränderungen des Leinöls auf Einwirkung der Luft resp. des Oxygens. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (183–185).

Kochs, J. Leinöl-Bodensätze. Berlin, Mitt. kgl. Materialprüfgsamt, 23, 1905, (289-291).

Künkler, A. Die Vaselineöle, deren Reinigung und Bleichung. SeifensZtg, Angsburg, **30**, 1903, (791-792, 818-819).

Lane, N. J. Constants of persimmon seed oil. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (390).

Lewkowitsch, J. Dika fat. London, Anal., 30, 1905, (394-395).

Milliau, E. Recherche de l'huile de coton dans l'huile d'olive. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (807-809); Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, 19-10).

Procédé pour déterminer la pureté du beurre de coco. Paris, C.-R. Acad. sei , **140**, 1905, (1702-1703).

Procédé pour déterminer la pureté de l'huile de copral. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905. (298–302).

Morrschock, F. Nachweis von Kokosfett im Schweinefett. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, 586-587).

Muto, A. Chemische Untersuchung des japanischen Rüböls und des chinexischen Sojabohnenöls. Diss. Würzburg, 1904, (V+24, mit 1 Taf.).

Niegemann, C. Zur Beurteilung von Leinöl für die Fabrikation von Lacken, Linoleum usw. ChemZtg, ('öthen, 29, 1905, (898-899).

Entgegnung auf die Veröffentlichung von Thoms und Fendler über die Untersuchung von Leinölen des Handels. [Diese Ztg. 28, 1904, (841–847).] Le., 28, 1904, (885).

Power, F. B. and Barroweliff, M. The . . . [fatty oils] of the seeds of Hydnocarpus wightiana and of Hydnocarpus authelmintica. Isolation of a homologue of chaulmoogric acid. London. J. Chem. Soc., 87, 1905, 1881–890); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (175–176).

Rakusin, M. Bernsteinöl. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (669).

Reyst, J. J. Das Kokosfett, seine Geschichte, Eigenschaften und chemische Zusammensetzung. (Holländisch) Leiden, 1905, (240).

Richardson, F. W. and Jaffé, A. Olive oils and the free oleic acid question in woolcombing. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (534-536).

Richter, O. Sinacidbutyrometrie, ein neues Fettbestimmungsverfahren. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (1073).

Schindelmeiser, J. Das Gynocardiaöl. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 14, 1901, (164-168).

Schmoelling, L. Kopalöle, ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (955-956).

Scheider, B. Leinöl. Farbenztg, Dresden, 10, 1904, (176-177).

Siedler, P. Zur Prüfung von Santalöl, Sandelholzöl und verwandten Oelen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), II,1, 1905, (197-200).

Sprinkmeyer, II. und Wagner, H. Sesamöl. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (347-353).

Thoms, H. Matico-Oel. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (100-115).

Tröger, J. und Beutin, A. Oleum Pini silvestris und Oleum Pini Strobi. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, 521-532).

Utz, F. Terpentinöl. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 10, 1903, (225-227, 248-250); 11, 1904, (217-219); 12, 1905, (71-73, 99-100, 231-233).

Valenta, E. Harzessenz, Kienöle und Terpentinöle, ein Beitrag zur Prüfung des Terpentinöles. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (807–808).

Vuilleman, A. Senfol-Bestimmungen. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (141-145).

Walbaum, H. und Hüthig, O. Gingergrasöl. J. prakt. Chem., Leipzig, (X.F.), 71, 1905, (459-173).

Wendt, G. Verfälschung von Sandelholzöl. Pharm. Ztg. Berlin, **50**, 1905, 898–899).

Wieibelitz, Lebertran. *l.c.*, **49**, 1904, 513).

Wieler, A. Die Kolanuss, Warenkunde, Wangen i. B., **1**, 1905, (10-25).

Wijs, J. J. A. 1. Echinepsöl. 2. Perillaöl. 3. Wassermelonenöl. 4. Theesamenöl. 5. Gartenkressensamenöl. 6. Rettichöl und Senföl. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, **6**, 1903, (492–196).

Winther, A. Zur Geschichte der Analyse des Anilinöles nach der Bromierungsmethode. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (29-31).

VOLATILE AND ESSENTIAL OILS.

The composition and uses of the volatile oil of *Backhousia citriodora* from Queensland. Bull. Imp. Inst., London, 3, 1905, (11-13).

Patchouli and Citronella oils from Perak, Federated Malay States. *l.c.*, 1228-230).

Baker, R. T. and Smith, H. G. Some West Australian Eucalypts and their essential oils. Pharm. J., London, (Ser. 4), 21, 1905, (356-359, 382-381).

Bartelt, K. Die chemischen Bestandteile des Hopfenöls. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (262–263).

Bellier, J. Recherches des huiles étrangères dans l'huile de noix. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (52-57).

Bennett, C. T. Adulterated eucalyptus oil. Chem. and Drug., London, 66, 1905, (33-34).

Berté, E. Oil of lemon: A new indirect method of estimating the aldebydes therein. (Trans. from the original Italian.) *I.e.*, (682-684).

Bokor, I. Rolle des Geruchsinns bei den chemischen Untersuchungen der ätherischen Öle und Parfüme. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (197–198).

Echtermeyer, P. Das ätherische Oel von Achillea nobilis. Arch. Pharm. Berlin, 243, 1905, (238-246).

Edlinger, V. Rosenöl, Prometheus, Berlin, 16, 1901, (35-37).

Feist, K. Das ätherische Oel von Cardamine amara L. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (832).

Gildemeister, E. Actherische Oele. Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, (368–386).

Grimal, E. Sur l'essence de bois de *Thuya articulata* d'Algérie. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (927–928).

Halphen, G. Caractérisation des huiles d'olives extraites au sulfure de carbone, dans leur mélange avec les huiles d'olives. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (333–334).

Harvey, T. F. Temperature corrections for use with the Abbe refractometer, and refractive indices of some fixed and essential oils. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (717–718).

Hesse, A. Die ätherischen Oele. Untersuchungen des Jahres 1903. Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1904, (456–460, 475–478, 505–507, 533–537, 562–564).

Nenere Bestrebungen in der Industrie der ätherischen Oele. [5. lutern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (590–602).

Mannich, C. Das ätherische Oel einer Andropogon-Art aus Kamerun. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (207– 210).

Molle, B. Zusammensetzung des ätherischen Lorbeeröles und zur Kenntnis seines Hauptbestandteiles, des Cincols. Diss. Basel, 1904, (94+1).

Müller, K. Ätherische Oele bei Lebermoosen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (299–319).

Power, F. B. and Barrowcliff, M. The [fatty oil] of the seeds of Gynocardia adorata. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (896-900); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (176-177).

Rochussen, F. Terpene und ätherische Oele. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (379-384).

Atherische Oele und Riechstoffe im Jahre 1904. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1129–1134, 1174–1178).

Semmler, F. W. Die ätherischen Oele. Bd 1. Allgemeiner Tl. (Lfg 1-5). Leipzig, 1905, (XVI+860).

Soden, H. von und Elze, Fr. Ätherisches Birkenknospenöl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1636-1638).

Ströcker, A. Das ungarische Juniperus-Ol. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, **21**, 1905, (198-200, 215-216).

Thoms, II. Wertbestimmung des Nelkenöles. Berlin, Arb. pharm. Inst. 1, 1904, (140–150).

zung des ätherischen Lorbeeröles aus Blättern. *l.c.*, (97–116).

Umney, J. C. and Bennett, C. T. Oil of *Eucalyptus polybractea*. Pharm. J., London, (Ser. 1), **20**, 1905, (148).

essential oils. *l.c.*, (860-861).

Wallach, O. 1. Bestandteile der Salbeiöle. 2. Phellandrengehalt des ätherischen Oels von Schinus molle L. 3. Vorkommen eines Alkohols von den Eigenschaften des Pinecarveols, im ätherischen Oel von Ecnalyptus globulus. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss. mathphys. Kl., 1905, (I-16).

(D-7195)

MINERAL OILS.

Petroleum from the Mayaro-Guaya-guayare District, Trinidad. Bull. Imp. Inst., London, **3**, 1905, (32–38).

Eger, L. Deutsches Erdöl und dessen Destillate im Vergleiche mit den bekannteren Erdölsorten anderen Ursprunges. Diss. Würzburg, 1903, (87, mit 2 Taf.).

Garrett, F. C. and Lomax. E. L. Determination of sulphur in petroleum and bituminous minerals. Loudon, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1212-1213).

Graefe, E. Anwendung der Jodzahl auf Mineralöle. Petroleum. Berlin, 1, 1905, (12-14.81-84): Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1580-1584).

Herbig, W. Zur Bestimmung des Flammpunktes der Mineralöle. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **12**, 1905, (26– **30**).

Holde, D. Chemie und Technik der Mineralofe. Chem. Zs., Leipzig, 3, 1904, (478–481, 595).

Kissling, R. Erdöl-Industrie. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (405-108).

——— Die Erwärmung von Mineralölen beim Schütteln mit konzentrierter Schwefelsäure, l.c., (1086– 1087).

Klaudy, J. Die Mineralöle und verwandten Produkte im H. Quartal 1904. Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1904, 821–825); **4**, 1905, (324–328, 343–315, 364–367).

Marcusson, J. Nachweis von geblasenen fetten Oelen in Mischungen mit Mineralöl, Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (290–293); Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 23, 1905, (45–47).

Nettel, R. Eine neue Viskositätsbestimmung für helle Mineralole. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (385-386).

Palm. Praktische Prüfung von Mineralschmierölen auf Verfalschungen. Seifenfabr., Berlin, 24, 1901, (1241-1246, 1268-4270).

Petrie, J. M. The mineral oil from the torbanite of New South Wales. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (996–1002).

Singer, L. Mineralöhanalyse und Mineralöhfabrikation, 1902, 1903 und 1904. Chem. Rev. Fettind., Hamburg. **10**, 1903, (29–32, 47–50, 68–71, 93–96, 118–121, 144–147, 169–173, 194–198, 227–230); **11**, 1901, 28–30, 46–48, 71–74, 94–96, 120–121, 142–145, 170–173, 196–200, 220–223, 248–252, 268–276); **12**, 1905, (49–52, 68–71, 102–105, 128–132, 154–157, 178–182, 200–214, 233–236, 263–266, 288–290).

Utz, F. Petroleum-Untersuchung. *l.c.*, **12**, 1905, (293–296).

Weger, M. Handelspetrole. Chem. Ind., Berlin, 28, 1905, (24-29).

Wieleżyński. M. Verunreinigungen im Borysławer Rohöl. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (77).

Würth, K. Oelgasteer. Diss. techn. Hochschule. München, 1904, (95, mit 1 Taf.).

Zaloziecki, R. Der Charitschkoffsche Vorschlag der fraktionierten Trennung von Petroleum-Kohlenwasserstoffen auf kalrem Wege. Chem. Rev. Fettind., Hamburg. 11, 1904, (26-27, 43-44).

Tar.

Ahrens, F. B. Neue Bestandteile des Steinkohlenteers. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H. I. 1905, (137-138).

Bauer, A. Pyridinbasen im Braunkohlenteer. Zs. augew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1148).

Graefe. E. Braankohleuteerindustrie. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (285-289).

Schultz, G. und Würth, K. Oelgasteer aus Braunkohlenteeröl. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (125– 131, 152–158, 177–182, 200–203).

WAXES.

Boyen, F. von. Montanwachs. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (689-690).

Buchner, G. Zur Untersuchung und Beurteilung von Bienenwachs. Chem-Ztg, Cöthen, **29**, 1905, (32-33).

Gheddawachs). *l.e.*, (79).

Fendler, G. Wachs aus Deutsch-Ostafrika. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (203–204).

Kühl, H. Bestimmung der Verseifungszahl des Bienenwachses nach v. Häbl. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, (492).

Parry, E. J. Japan wax. Chem. and Drug., London, **66**, 1905, (34).

Spaeth, E. Bienenwachs, Südd. ApothZtg, Stuttgart, **43**, 1903, (373–375, 384–385, 392–393, 411–412, 421).

Wiebelitz. Zur Prüfung des Wachses. Pharm. Ztg. Berlin, 49, 1904, 513.

SOAPS.

Behrens, H. Untersuchung von Seifen auf Grund ihres Leitungsvermögens. Pharm. Ztg, Berlin, 50, 1905, (880).

Braun, K. Zur quantitativen stimmung des Wassergehaltes und des freien Alkalis in den Seifen. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 573–574); Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (706–707).

Zur quantitativen Bestimmung von Ammoniak, Ammoniumsalzen und Casein in den Seifen. Seifenfabr., Berlin, **25**, 1905, (528–529).

Gerard, T. A. The composition of scouring soaps. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (488-489).

Nachtigall, O. Prüfung des Verfahrens der Untersuchung und Kalkulation der Seifen und seifenhaltigen Prüparate mittels des Seifenanalysators nach Dr. C. Stiepel. Seifenfahr., Berlin. 25, 1905, (180–181).

Schmatolla, O. Prüfung von flüssigen Kresolseifenlösungen. D. chem. Wochenschr., Berlin, 4, 1903, (163–164).

Stiepel, C. Bestimmung des Glyzeringehaltes in Glyzerinlösungen auf Grund des spezifischen Gewichtes. SeifensZtg, Augsburg, 31, 1904, (818).

Der Seifenanalysator nach Stiepel zur Untersuchung der Seifen und seifenhaltigen Präparate. Seifenfabr., Berlin, 24, 1904, (370-371).

Taurel. L'analyse des glycérines. Monit. sci., Quesn., Paris, (sér. 4), **18**, 1904, (574–977).

Trotman, S. R. Damage caused by magnesia soaps in bleaching. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (267–268).

PIGMENTS, PAINTS, VARNISHES.

PAINTS.

Bandow, E. Die Untersuchung und Beurteilung von wetterfesten rostschutzbildenden Anstrichfarben. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (989-990). Liebig, M. jun. Chemische und physikalische Eigenschaften einiger Bleifarben und der zu ihrer Darstellung verwendeten Rohstoffe und Hilfsrohstoffe. Zs. augew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1671–1675); Bayr. IndBl., München, 91, 1905, (52–53, 60–61).

VARNISHES.

Andés, I. E. Prüfung harz- und ölsaurer Verbindungen für Herstellung von Leinölfirnissen und flüssigen Trockenmitteln. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, [261-262].

Lippert, W. Harz und Tran in Leinölfirnis. *l.e.*, (4-5).

Neuerungen in der Analyse und Fabrikation von Lacken und Firnissen. Le., **11**, 1904, (147–149, 164–167); **12**, 1905, (158–160, 185–187, 205–207).

Schmoelling, L. von. Prüfung von Leinölfirnis nach den vom russischen Marineministerium aufgestellten Vorschriften. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (56).

Steenberg, N. Oelfirnisse, [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 2,] Berlin, 1901, (659-669).

Treumann, J. Begutachtung von Leinölfirnis. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, [451-461).

LUBRICANTS

Conradson, P. H. Analyses of lubricating greases. Proc. Eng. Soc. Western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 20, 1904, (112–125).

Eger, L. Prüfung von Mineralschmierölen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1577-1583).

Holde, b. Untersuchung der Mineralöle und Fette sowie der ihnen verwandten Stoffe mit besonderer Berücksichtigung der Schmiermittel. Berlin, 1905, (X11+408).

Schmiermittel. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, hrsg. von Georg Lunge, 3.] Leipzig, 1905, (81-150).

Künkler, A. Harzöl und Harzprodukte. Schmiermittel, Peche und andere. Heidelberg-Rohrbach, 1905, (62).

Rupprecht, H. Schmiermittel und ihre praktische Untersuchung. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 45, 1905, (709-713).

INKS.

Lovibond, J. W. Fading of inks and pigments. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (262-265).

Schluttig, O. Tinte. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden. hrsg. von Georg Lunge. 3.] Berlin, 1905, (762–793).

Shellac.

Langmuir, A. C. The determination of rosin in shellac. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (12-17).

FUELS AND ILLUMINANTS.

FUELS.

Bericht des Vereins für Feuerungsbetrieb und Rauchbekämpfung in Hamburg. [Kohlenuntersuchungen.] Hamburg, [1905], (48). 29 cm. 2 M.

Alix, J. et Bay, I. Une cause fréquente d'erreurs dans l'analyse centésimale des houilles. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (215-216).

Androwsky, C. Aschenbestimmung in Kohle und Koks, Kohle u. Erz. Kattowitz, 2, 1905, (179–180).

Atwater, C. G. Coke oven gas. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (598–599, with pl.); Erratum (1284).

Bertelsmann. Wertbestimmung der Gaskohlen. Glückauf, Essen, 40, 1904, (1250-1253).

Börnstein, E. Zersetzung der Steinkohlen bei geringer Hitze. Verh. Ges. D. Nath., Leipzig, **76**, (1904), H, 1, 1905, (141-142).

Bohle. Kolilen-Analysen, D. Zuckerind., Berlin, **30**, 1905, (1323-1325).

Carey, E. Firing with coal-dust. l.ondon, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (369-372).

Case, W. L. Gas as a source of power. Generation of producer, Mond and blast furnace gases. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (592-597).

Clark, W. B., with the collaboration of Martin, G. C., Rutledge, J. J., Randolph, B. S., Stocton, N. A., Penniman, W. B. D., and Browne, A. L. Report on the coals of Maryland Geol. Surv., Baltimore, 5, 1905, [2197-141, with maps, text fig., pl.).

Clauss, F. Verbrennungsvorgang und Gaserzeugung. Zs. Beleuchtungsw., Berlin, 10, 1904, (120–122, 133–136, 141–142).

Fischer, F. Kraft- und Heizgas. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (559).

Graefe. Kalorimetrische Untersuchung von Kohlen. Braunkohle, Halle, 3, 1901, (121–123).

Aus der Praxis der Kohlenanalyse. l.c., (237-244).

Grittner, A. Chemische Zusammensetzung und Heizwert der Kohlen Ungarns. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1153).

Grünewald, R. Belgische Kohlen und Koks, deren physikalische und chemische Untersuchungen und Verwendung des Koks beim Hochofenprozess. Leipzig, [1905], (33).

Hans, W. Die rationelle Bewertung der Kohlen. Ein Mahnwort. Freiberg i. S., 1905, (17).

Heine, K. Die Oldenburger Versuche über Torfverkokung der preussischen Regierung. Chem. Zs., Leipzig. 3, 1904, (289-291).

Hübner, C. I. Schweelkohle. II. Amerikanisches Terpentinöl. Diss. Halle a. S., 1903, (VII+47).

Jahns. Ein Verfahren zur Umsetzung der Brennstoffe in Heiz- oder Kraftgas. Berlin, Zs. Ver. D. lng., 48, 1904, (311–315).

Knecht, E. On some constituents of Manchester soot. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., 49, 1905, No. 14, (1-10).

Mabery, C. F., [Palm, O. R., and Sieplein, O. J.]. Composition of petroleum. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts. Sci., 40, 1904, ([321]-362).

McGowan, G. and Floris, R. B. Estimation of arsenic in fuels—a shortened method. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (265-266).

Nagel, O. Utilisation of gas from suction producers. *l.e.*, (597-598).

Parker, E. W., Holmes, J. A. and Campbell, M. R. Coal-testing plant of the U.S. Geological survey at the Louisiana Purchase exposition, St. Louis, Md., 1904. Washington, D.C., U.S. Dept. Int., Bull. Geol. Surv., No. 261, 1905, 172 + V, with fold. tab.).

Pennock, J. D. The Mond producer. Loudon, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (599-604).

Pfeiffer, O. Kohlenuntersuchung. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (713-715).

Sadtler, S. S. American practice in the examination of petroleum and petroleum products. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1901, (505–507).

Skärblom, K. E. Vereinfachte Brennwertbestimmung in den Heizmaterialien. Centralbl. Zuckerind., Magdeburg, 12, 1904, (1262–1264).

Smits, A. [Theoretische-Betrachtung] über die Darstellung des unearburirten Wassergases. (Holländisch) Het Gas, 's Hertogenbosch, 24, 1904, (70–84).

Stavorinus, D. Die [quantitative] Bestimmung des Schwefelkohlenstoffs in Carburationsmitteln. (Hollandisch) *l.c.*, **25**, 1905, (19-21, 561).

Wolfmann, J. Präzision in der Untersuchung von Feuerungsmaterialien und in der Darstellung der gewonnenen Resultate. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (411–413); D. Zuckerind., Berlin, 30, 1905, (1115–1149).

Wright, A. M. Analysis of some New Zealand coals. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1213-1214).

Petroleum.

Zeitschrift für die gesamten Interessen der Petroleum-Industrie und des Petroleum-Handels. Hrsg. P. Schwarz. Bd 1. No. 1. 2. Berlin, 1905, 29 cm.

Berguer, L. Untersuchung des Handels-Petroleums. Die sogenannte Natronprobe. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (501–504).

Charičkov, K. V. Composition de la naphte et des gaz du gisement de Berekei. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (321–326).

Engler, C. Erdöl. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (488-495).

Holde, D. 1. Unterscheidung der zollpflichtigen Heissdampfcylinderöle von Rohölen und zollfreien Rückständen. 2. Unterscheidung zollpflichtiger und zollfreier pechartiger Erdölrückstände. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (496–501).

Holde, D. Transformatorenöle, Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, (147–150).

Majstorović, R. S. Die Bestimmung der Petroleumverluste in geschlossenen Reservoiren vermittels des Entflammungspunktes. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (309).

Matwin, J. Schwefelbestimmung in flüssigen Brennstoffen (Petroleum, Oel usw.). Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1766-1767).

Thiess, F. Die Erdölindustrie und die Erdöllagerstätten Russlands. Schillings J. Gasbelencht., München, 48, 1905, (707-709).

ILLUMINATING GASES

(See also Acetylene, 1120).

Bunte, H. Herstellung von Leuchtund Wassergas. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (553-559).

Frank, Moorkultur und Torfverwertung. [dasdestillation] Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 83, 1904, Sitz-Ber., (171–193).

Gair, C. J. D. The estimation of naphthalene in coal gas. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1279–1281).

Gall, H. Echantillon et analyse de carbide et d'acétylène. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1901, (544-545).

Gedel, L. Schwefeleisen mit besonderer Berücksichtigung der Schwefelwasserstoff-Reinigung des Leuchtgases. Schillings J. (fasbeleucht, München, 48, 1905, (400–407, 428–432); Diss. techn. Hochschule, Karlsruhe. 1905, (51).

Heinze, M. Zur qualitativen Bestimmung der Verunreinigung des Leuchtgases. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (177-178).

Keppeler, G. Prüfung des Acetylens auf Verunreinigungen. Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin, **9**, 1905, (233–234). Klare, O. Was ist Aërogengas? Gewerbl.-techn. Rathgeber, Berlin, 3, 1903, (87).

Klönne, A. Neuerungen im Gasfach. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (1135-1142, 1158-1161).

Lewes, V. B. The theory of the incandescent mantle. Chem. News, London, 91, 1955, (62-66).

Lürmann, F. jun. Die thermischen Vorgänge im Gaserzeuger. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (433-441, 515-528, 1154-1155).

Milbauer, J. Eisen im Leuchtgas. (Čechisch) Prag, Věstn. České Spol. Näuk, 1904, 23. Aufsatz, 4, (4); Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (91-92).

Pöpel, M. Bestimmung der Gasmenge auf chemischem Wege. Schillings J. Gasbeleucht., München, **48**, 1905, 1225).

Samtleben, A. Zum Schwefelgehalt des Steinkohlengases. l.c., (169-172).

Schilling, E. Ueber den heutigen Stand der Gasindustrie. Bayr. IndBl., München, 89, 1903, (139-142, 147-152).

Stavorinus, D. Die quantitative Bestimmung des Naphtalins in Leuchtgas. (Hollandisch) Het Gas, 's Hertogenbosch, 25, 1905, (477-483).

Strache, H. Die Vergasung des Kohlenstoffes beim Heissblasen im Generator. Eine Bemerkung zum gleichnamigen Artikel von W. Wielandt. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1134–1365.

Wedding, W. Beleuchtung, insbesondere mit Gas. [Baukunde des Architekten, 1, Tl 2,] Berlin, 1905, (461–532).

Wendt, K. Untersuchungen an Gaserzeugern. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 1904, (1793-1802).

Wielandt, W. Die Vergasung des Kohlenstoffs beim Heissblasen im Generator. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (201-206).

Witzeck, R. Schwefelverbindungen im Leuchtgas. Lc., (21-25, 41-41, 67-73, 84-86, 144-149, 164-169, 185-188); Diss. Techn. Hochschule. Karlsruhe. 1902, (1H + 99, mit 1 Taf.).

Zacharias, P. D. Die Vergasung der griechischen Lignite. [5. lutern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (812–814).

Zimpell, K. Gewinnung von schwefelsauren Ammoniak in kontinuierlichen Betrieb. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (683-684).

Water Gas.

Besemfelder, E. R. Destillation der Steinkohle durch hocherhitzte Gase. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (389-390).

Wassergasfrage bezw. Vergasung von Kohle. l.e., (182–181).

Croissant. Versuche mit Zusatz von Wassergas in den gasenden Kohlengas-retorten. *l.c.*, **46**, 1903, (1068–1078).

Dicke, H. Wassergas-Autokarburation in Leuchtgasanstalten. *l.c.*, (411-417).

Fischer, F. Kraftgas fabrikation. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 1904, (1656–1659).

Grempe, P. M. Herstellung und Verwertung des Wassergases. GewBl. Württemb., Stuttgart, **53**, 1901, (41-44).

Jüptner, H. Freiherr v. Wassergas. Verh.Ges. D. Nath., Leipzig, **76**, (1904), 11,1, 1905, (121-125).

Placidi, M. und Kettner, O. Herstellung von Wassergas nach den Systemen: "Dellwik-Fleischer" und "Strache". Schillings J. Gasbeleucht., Minchen, 47, 1904, (268–271).

der Wassergasfrage. l.e., (902-905).

Röhm, O. Das Wassergas. Südd. ApothZtg, Stuttgart, **45**, 1905, (595–597).

Schoepp, R. Das Wassergas, eine Utopie und eine grosse Gefahr für die öffentliche Gesundheit. ApothZtg. Berlin, 20, 1905, (850-852, 862-865).

Strache, H. und Jahoda, R. Zur Theorie des Wassergasprozesses. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (764-769).

Parasjin.

Berlinerblau, J. Refraktometrische Bestimmungen von Paraffin. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie 2.] Berlin, 1904, (619-624).

Hanow, H. Untersuchung einiger Paraffine, Wochenschr, Brau., Berlin, 21, 1901, (176–177, 376–377). Kissling, R. Zur Bestimmung des Erstarrungspunktes von Paraffinen, Paraffinmassen und ähnlichen Stoffen. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **11**, 1901, (216–217).

EXPLOSIVES.

Bergmann, E. Perchlorat im Schwarzpulver und Gefahren bei der Fabrikation und Verwendung perchlorathaltiger Schwarzpulver. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (415–421).

Brownsdon, H. W. The proof of percussion caps. London, J. Soc. Chem., Indust., 24, 1905 (381-385).

Desvergnes, L. Analyse d'une poudre d'une bombe trouvée à Saint-Martin-de-Ré (Charente-Inférieure) en 1905 et provenant du bombardement de cette ville par les Anglais en 1627. Ann. ehim. analyt., Paris, 10, 1905, 102-103).

Escales, R. Die Industrie der Explosivstoffe. [Nitrocellulosen.] Bayr. IndBl., München, 88, 1902, (396-399, 419-422); 89, 1903, (2-7, 18-23, 243-248, 275-279, 366-369); 90, 1904, (12-14, 20-21, 145-148).

Prüfung von Nitrozellulose und Nitrozellulosepulvern auf Haltbarkeit nach Albert. P. Sy. Zs. augew. Chem., Berlin, 18, 1905, (940– 947).

Schiessbaumwolle. Leipzig, 1905, (VIII+308).

Guttmann, O. Explosivstoffe. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. Bd 2.] Berlin, 1905, (471-514).

Hake, N. A cause of exudation of nitroglycerin from "gelatin compounds." London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (915-946).

and Lewis, R. J. Formation of sulphuric esters in the nitration of cellulose, and their influence on stability. *l.c.*, (374–381).

Holde, [D.]. Kompressoröle und Explosionen in Lultkompressorzylindern. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 23, 1905, (55-58).

Jannopoulos, St. P. Em. Bestätigung der langjährigen Beständigkeit der gut erzeugten Schiessbaumwolle. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (454–455).

Jannopoulos, St. P. Em. Notwendigkeit einer einheitlichen Stabilitätsprobe für die rauchlosen Pulver und überhaupt für jeden Nitro-Explosivstoff. l.c., (455).

Lenze, F. Perchlorat im Schwarzpulver und Gefahren bei der Fabrikation und Verwendung perchlorathaltiger Schwarzpulver. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (304–415).

Lunge et Bebi. Sur le coton-poudre. Traduction de A. S. (Russ.) Artiller. Žurn. St. Peterburg, 1904, 11, (1201–1233).

Munroe, C. E. Explosives. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 1.] Berlin, 1904, (481–483).

Nikoliskij. Dissolution du cotonpoudre dans l'acétone afin de déterminer les variations de son acidité par suite des procédés de fabrication divers. (Russ.) Artiller. Žurn., St. Peterburg, 1904, 8, (841–871).

Noble, Sir A. Researches on explosives, London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (381–386); Supplementary note. *l.c.*, (512–514).

TEXTILES.

Braun, H. Chemische Unterschiede zwischen pflanzlichen und tierischen Spinnfasern. Zs. Textilind., Leipzig, 7, 1003, (144–145).

Dürsteler, W. Reaktionen von neueren künstlichen Farbstoffen auf der Faser. Färberztg, Berlin, **16**, 1905, (83–85).

Massot, W. Mikroskopische Betrachtungen und Reactionen zur Unterscheidung von Textilfasern mit Seidenglanz. Leipziger Monatschr. Textilind. 17, 1902, (759-761, 832-834); 18, 1903, (4-6, 81-85, 155-157, 227-229, 299-301, 375-377, 446-448, 518-519, 590-591).

Zur mikroskopischen Kenntnis neuer Textilfaserstoffe. *l.c.*, **20**, 1905, (100–101, 131–135).

Analytische Methoden zur Bestimmung der wichtigsten Seidenerschwerungsmittel. Zs. Textilind., Leipzig, 4, 1901, (369-370, 385-387, 401-402, 418 420, 434-436, 149-150, 466-167, 482-483, 721-722, 737-738, 753-754, 769-770); 5, 1901-1902, (65-66, 97-99, 225-227, 241-242, 353-354, 369-370, 419-420, 489-491, 504-505, 519-520, 578-579, 592-593).

Zell, II. Neue Methode der quantitativen Bestimmung von Seidenehargen, Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (197-198, 203-204).

PAPER MAKING MATERIALS.

Ahrens, F. B. Zur Verwertung der Sulfitzellstoff-Ablaugen. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (40-41).

Bautsch, C. Fettdichtigkeit von Pergamentpapieren. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, **22**, 1904, (290–291).

Dietz, R. Gewinnung von Strohzellstoff nach dem Sullitverfahren. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (648 -653).

Ereky, K. Holzfasern, Papierfabrikant, Berlin, 3, 1905, (419-120, 471-473).

Fischer, K. Borsäurehaltiges Pergamentpapier. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 8, 1904, (417).

Fittica, F. Sulfitcellulose, Papier-Fabrikant, Berlin, 1904, Monats-Ausg., (605-607).

Gottstein, L. Die Gewinnung von Strohzellstoff nach dem Sulfitverfahren, zugleich Bemerkungen über die Abwässer der Zelluloseindustrie, Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (983-984).

Hanausek, E. und Zaloziecki, R. Papierstollgarne. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (34).

Herzberg, W. Dauerversuche mit Papieren von verschiedener Stoffzusammensetzung und Herstellungsweise. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, (243-250).

— Normalpapiere, l.c., (251)

262).

Harzgehalt von Zellstoffen. l.c., 23, 1905, (306-307).

Reimanns Aschenwage. l.c., (307).

Papier. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge, 3.] Berlin, 1905, (750-761).

Klason, P. Cellulosebestimmung im Holz; Wertbestimmung der Sulfitcellulose. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (309-311).

Klemm, P. Chemische Widerstandsfahigkeit des Papieres. I.c., 2. Berlin, 1904, (691-697).

Köhler, J. Quantative method of estimating small quantities of arsenic in wall-papers, stuffs, etc. (Swedish) Tekn. Tidskr., Stockholm, **34**, 1904, Afd. f. kemi, (42-46).

Arsenical investigations. (Swedish) Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (167-184, with pl.).

Linhardt, A. Papierprüfung für den Papierhandel und die Druckindustrie. Centralbl. Papierverarblad., Berlin, 4, 1905, (145-146, 157-158, 170-171, 181-182, 194).

Selleger, E. L. Reagentien für die mikroskopische Papierprüfung und ihre Anwendung. Papierfabrikant, Berlin, 1903, Monats-Ausg., (607–609).

- Organische Farbstoffe für Papieruntersuchung. l.c., 1904, (156-157).

Einfluss animalischer Leimung auf die physischen Eigenschaften des Papiers. l.c., 1903, (481-482).

 Einfluss der Faserarten auf die Zugfertigkeit des Papiers, l.c., **1904**, (523–525).

Festigkeit des Papiers. l.c., (599-600).

----- Beurteilung eines Papiers nach seinen inneren Eigenschaften. l.e., (746-747).

---- Resultate einer Untersuchung japanischer Maschinenpapiere. l.c., (828-829).

—— Irrtümer bei der Prüfung von Normalpapieren. l.c., 3, 1905, (265-267).

——— Bestimmung der Stoffzusammensetzung. l.c., (1050–1052).

 Die mikroskopische Prüfung des Papiers in Bezug auf die Mahlung der Faserstoffe. l.c., (2291-2291, 2353-2356).

Wigersma, B. Wirkung der organischen Farbstoffe auf die Papierfasern. l.c., 1904, (16-17).

Winkler, O. Détermination du poids sec des pâtes à papier (recherche de la teneur en eau) avec tableaux de conversion. Leipzig, 1901, (32).

Wurster, C. Reagentien auf Holzschliff und Metanilgelb Papierztg, Berlin, 28, 1903, (1608–1609).

LEATHER AND TANNING MATERIALS.

Appelius, W. Lederindustrie und Extraktfabrikation. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (161-164).

Balland. L'acide sulfurique dans les eurs. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (327-334).

Grendel, L. Tannine und deren Bewertung nach der Zinsserschen Methode. Textilztg, Braunschweig, 1, 1903, (212–214, 339–341).

Paessler, J. Leder. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 3] Berlin, 1905, (719-749).

Lederprüfung bei Armeelieferungen. D. Gerbertztg, Berlin 47, 1904, (No. 128).

Japanleders. Zusammensetzung des 1.c., 48, 1905, (No 69 71).

TANNING MATERIALS.

Tanning value of "Eland's Boontjes" [the roots of Elephantorrhiza Burchellii] from the Transvaal, Bull. Imp. Inst., London, 3, 1905, (320-322).

Claflin, A. A. Quick process of tanning sole leather. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (387-390).

Councier, C. Untersuchung gerbsüurehaltiger Pflanzeustoffe. [Chemischteelmische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. Bd. 3.] Berlin, 1905, (698-718).

Ellrodt, G. Verteilung des Gerbstoffes in offizinellen Blättern, Kräutern und Blüten. Diss. Würzburg, 1903, (29).

Hegel, S. Neuerungen auf dem Gebiete der Chromgerbung. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (950–961).

Körner, Th. Studien auf dem Gebiete der vegetabilischen Gerbstoffe. I... und Petermann, A. Darstellung und elementare Zusammensetzung einiger technischwichtiger Gerbstoffe. 2... und Düllberg, P. Nachweis von Verfülschungen von Quebrachoextrakt. D. Gerberztg, Berlin, 47, 1904, (No. 115-117, 120, 122, 123, 125, 126, 129).

Krug, W. H. Tannin. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 1.] Berlin, 1904, (518–519).

Lamb, M. C. Mineral constituents of sumach and its adulterants. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (187).

Marneffe, H. de. Vergleich zwischen der Gerbung durch hydrodynamischen Druck und den jetzigen Gerbesystemen. D. Gerberztg. Berlin, 48, 1905, (No 6-8).

Welche Schlüsse lassen sich aus dem Artikel von Dr. Ed. Nihoul "Gerbung mittels hydrodynamischen Druckes" ziehen? l.c., (No 23–24).

Menger, A. Nachweis von Gallusgerbsäure auf der Faser. Färberztg-Berlin, **14**, 1903, (435–136).

Nierenstein, M. Chemismus der Lederbildung. D. Gerberztg, Berlin, 48, 1905, (No. 88).

Nihoul, Ed. Möglichkeit des Gerbens vermittels hydrodynamischen Druckes. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (219); D. Gerberztg, Berlin, 48, 1905, (No. 12).

Noelting, E. Analyse der Gerbstoffe für die Zwecke der Textilindustrie. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (905-909).

Nové, H. De la présence du glucose dans les solutions tanniques. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1904, (325-326).

Paessler, J. Zur Gerbmaterialanalyse (Richtigstellung). Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (301–304).

Untersuchung und Prüfung der Camaschilrinde [Pithecolobium dulee] auf ihre Verwendbarkeit als Gerbmaterial. Tropenpflanzer, Berlin, **9**, 1905, (531–533, 655–657).

Zusammensetzung der aus verschiedenen Gerbmaterialien und Gerbextrakten hergestellten Brühen von gleicher Konzentration. D. Gerberztg, Berlin, 47, 1904, (No 21–23).

----- Veränderlichkeit der Gerbstoffgehalte der aus verschiedenen Gerbmaterialien und Gerbeextrakten hergestellten Brühen. *I.c.*, (No 60-64).

Einfluss der in natürlichen Wässern vorkommenden Chloride bei der Auslaugung verschiedener Gerbmaterialien. *l.e.*, (No 66-67).

Ergebnisse von vergleichenden Gerbeextrakt-Analysen. *l.e.*, (No 81, 82, 84-87).

Beurteilung der Farbe von Gerbmaterialien und Gerbextrakten. l.e., 48, 1905, (No 60-61).

Paessler, J. Malettorinde. l.c., (No. 53-58, 111-145).

Barbatimaorinde. *l.c.*, (No

und **Appelius**, W. Schwell-wirkung verschiedener Säuren. *l.c.*, Xo. 95-96).

Priestmann, H. The microscopical examination of sumach adulterants. London, J. Soc. Chem. Indust.. 24, 1905, 231–231 with 2 pl.).

Sack, J. Teneur en matières tanniques de l'écorce de manglier (*Rhizophora mangle L.*) (Holländisch) Paramaribo, Bull. Landb. West-Indië, **3**, 1905, (28–29).

Thoms, H. Gerbstoffforschung. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1005, (303–347).

Trotman, S. R. and Hackford, J. E. Strychnine tannate and its use in the analysis of tanning materials. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1096-1100).

Utz, F. Zur Wertbestimmung des Tannins. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (907-908).

Vaniček, R. Ein Vorschlag zur raschen Gerbstoff- und Aciditätsbestimmung in den Gerbebrühen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1280).

Virchow, C. Ausfällbarkeit von Gerbstoffen durch Ammoniumsalze. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **15**, 1905, 348–352).

Williams, W. S. Valuation of tannic acid from the point of view of the dyer and calico printer. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905. (877-879).

Wislicenus, II. Gerbmaterialanalyse mit "gewachsener" Tonerde. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (96-106); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1901), II, I, 1905, (120-121).

Znr Gerbstoffbestimmung und Hautpulverfrage. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, **44**, 1905, (626-632).

nnd Muth, W. Zur Teclnik der Gerbmaterialanalyse. Das Filtrieren der Extraktlösungen durch Kieselguhrfilterkerzen und durch Filtrierpapier. Eine neue Filtriervorrichtung. D. Gerberztg, Berlin, 48, 1905, (No 111). Zacharias, P. D. Neuerungen auf dem Gebiete der Gerberei (Gerben mit Farbstoffen). [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (994– 997).

DYEING MATERIALS.

Binz, A. Welche Methode zur quantitativen Bestimmung des Indigos ist zur Zeit die beste? 75. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (840–848).

Garuti, V. Dosage volumétrique des matières colorantes. Thèse, Lausanne, 1904, (55).

Gnehm, R. Anorganische Farbstoffe. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, h. von G. Lunge. 2.] Berlin, 1905, (797–842).

Köhler, H. Die Industrie des Steinkohlenteers. l.e., (725-796, mit 1 Tab.).

Lange, H. Welche leitenden Gesichtspunkte sind bei der Prüfung von Farbstoffen auf ihre Echtheit als massgebend anzusehen? [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (822–836); Färberztg, Berlin, 14, 1903, (269–276).

Mayer, K. Das Dreifarbensystem. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905, (561–571).

Möhlau, R. Welche Methode zur qu..ntitativen Bestimmung des Indigos ist zur Zeit die beste? [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (836–840).

Pelet, L. Dosage volumétrique des matières colorantes. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (302).

et Garuti, V. [Dosage volumétrique des matières colorantes.] Lausanne, Bul. Soc. Sci. Nat., 40, 1901, (L11).

Russig, F. Die Industrie der Teerprodukte. Chem. Zs., Leipzig, **4**, 1905, (113–419, 437–443, 459–165).

MINERALS.

Tinstone from Madagascar. Bull. Imp. Inst., London, 3, 1905. (41).

Rocks and minerals from the British Central Africa Protectorate. *I.e.*, (133–139).

Monazitic sand from Queensland. l.c., (233-236).

Beigh, G. F. Kermes mineralis. (Swedish) Sv. Farm. Tidskr., Stockholm, 8, 1901, (317–325, 336–310, 319–354).

Bullnheimer, Fr. Einigung betr. die anzuwendenden Methoden bei Bewertung von Erzen und Hüttenprolukten. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (199).

Černik, G. P. Composition du pyrochlore scandinave et des minéraux qui l'accompagnent. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (712-746, proc.-verb. 457-459).

Clowes, F. and Coleman, J. B. Estimating the constituents of dolomite. Chem. News, London, 92, 1905, (259).

Dunstan, W. R. and Blake, G. S. Thorianite, a new mineral from Ceylon. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (253–265).

Ekkert, L. Analyse des pulverförmigen Karlsbader Salzes. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1315–1319).

Fendler, G. Natürliche Soda aus Togo. Berlin, Arb. pharm. Inst., 1, 1904, (205-206).

Gregory, A. W. A quick method for the valuation of fluor-spar. Chem. News, London, **92**, 1905, (184-185).

Hefelmann, R. Borsäurehaltiges Kochsalz. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (231-234).

Heinhold, M. Entstehung des Pyropissits und der Schwelkohle. Braunkohle, Halle, 4, 1905, (357–361, 369–372).

Heyn, E. Hüttenkunde. [Analytisches.] [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (152–188, mit 3 Taf.).

Hillebrand, W. F. Mineral chemistry. l.c. 1, Berlin, 1904, (166-469).

and Allen, E. T. Comparison of a wet and crucible-fire methods for the assay of gold telluride ores, with notes on the errors occurring in the operations of fire assay and parting. Washington, D.C., U. S. Dept. Int., Bull. Geol. Surv., No. 253, 1905, (31+iii).

Janda, F. Die Erzprobenahme und die Zurichtung des Durchschnittsmusters für die chemische Analyse. Oest. Zs. BergHüttWes., Wien, **52**, 1904, (517– 549, 561–564, 577–580).

Juon, E. Probenehmen in metallurgischen Betrieben. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, (1544-1548, 1571-1577).

Knight, N. The estimation of the silica in sub-carboniferous limestone. Chem. News, London, **92**, 1905, (61–62).

Analysis of dolomite. l.e., (108-109).

——— The dolomites of eastern lowa. Amer. Geol., Minneapolis, Minn., **34**, 1904, (64-66).

Löhr, P. Die für die Kaligewinnung in Betracht kommenden Mineralien, deren analytische Bestimmungsverfahren und Feststellung des Charakters der Salze auf Grund der chemischen Analyse. Zentralbl. KunstdüngerInd., Mannheim, 10, 1905, (169–171, 183–181, 193–195, 209–210, 221–222, 237–238).

Lowe, W. F. Accuracy of the dry assay of galena in an iron crucible. London, J. Soc. Chem. Indust., **24**, 1905, (6-7).

Mayer, A. Bleisand und Ortstein. Landw. Versuchstat., Berlin, **58**, 1903, (161-192).

Meigen, W. Die Unterscheidung von Kalkspat und Aragonit auf chemischem Wege. Ber. Vers. oberrhein. geol. Ver., Stuttgart, **35**, 1902, (31-33).

Moissan, H. et Osmond, F. Etude nicrographique de la météorite de Cañon Diablo. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (71–75).

Montanari, C. Determinazione industriale del mercurio nei minerali cinabriferi poveri col metodo di l. Personne. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (155-160).

Müller, J. A. Sur l'analyse complète des minerais de plomb. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (137-140).

Neumann, B. Metallurgie und Hüttenkunde. (1. 2. Vierteljahr 1905). Chem. Zs., Leipzig, **4**, 1905, (391–394, 409–413, 507–511, 529–532).

Osann, A. Analysen der Eruptivgesteine aus den Jahren 1884–1900. Anhang: Analysen isolierter Gemengteile. Stuttgart, 1905, (VII + 265 Doppels.).

Passow, H. Mein Verfahren zur Prüfung basischer Hochofenschlacken. Mitt. chem. Versuchstat., Leipzig, H. 2, 1905, (50–60).

Pattinson, H. S. Determination of sulphur in pyrites by Lunge's method. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (7-10).

Pattinson, H. S. and Redpath, G. C. Methods for separating and determining zinc in blendes and other natural and artificial products. *I.c.*, (228-230).

Perl, L. und Stefko, V. Chromeisenstein. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (1373).

Prandtl, W. Ardennit. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (392–395).

Romeu, A. de. L'industrie des abrasifs et le corindon. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (504–516).

Schreiber, Fr. Untersuchung von Verbrauchsmaterialien. Zs. angew. (*18, 1905, 726-734, 775-782).

Szádeczky, G. Die Aluminiumerze des Bihargebirges. (Ungarisch u. Deutsch) Földt. Közl., Budapest, **35**, 1905, (213–231, 247–267).

Taurel. L'analyse des bauxites. Ann. chim. analyt., Paris, 9, 1904, (323–327).

Turner, T. The physical and chemical properties of slags. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1142-1149).

Vallety. Détermination rapide de la fusibilité des scories. Ann. chim. analyt., Paris, **10**, 1905, (456-457).

Walpole, G. S. Separation and identification of a kaolin incrustation on pyrolusite from Broken Hill. Melbourne, Proc. R. Soc. Vict., (N. Ser.), 17, 1905, (361–365, with 1 pl.).

Wankel, A. Polomitische Gesteine aus der Umgebung von Regensburg. Regensburg, Ber. natw. Ver., 10, 1905, 101-107).

Windisch, K. Beschaffenheit des Filtrierasbestes, Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1901, (517-518); 22, 1905, (48-19); Weinbau, Mainz, 22, 1901, (397-398); 23, 1905, (69-70).

Zambonini, F. Eine krystallisierte Schlacke der Sedgerhütte bei Hettstedt; ehemische Zusammensetzung des Melilith. Zs. Krystallogr., Leipzig, 41, 1905, (226–231).

Asphalt.

The composition and properties of mineral pitch from Tjebu District, Lagos. Bull. Imp. Inst., London, 3, 1905, (39-10).

Alexander, D. B. W. Methods of asphalt analysis. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1 904 (699-701).

Donath, E. und Margosches, B. M. Zur Unterscheidung der "Asphalte". Chem. Ind., Berlin, 27, 1904, (220-226).

Fader, A. Asphalt und Ozokerit, Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (106).

Herzog, J. Chemische Untersuchung von Asphalt. Berlin, Arb. pharm. Inst., 2, 1905, (270-271).

Křepelka, V. Unterscheidung der naturlichen von den kunstlichen Asphalten. Diss. Zürich, 1904, (52).

Richardson, C. Bitumens. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (507–509).

and Forrest, C. N. Carbon tetrachloride and its use as a solvent for differentiating bitumens. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (310-311).

Swoboda, J. Der Asphalt und seine Verwendung. Hamburg u. Leipzig, 1901, 462).

Tóth, J. Technische Asphaltanalyse. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (899–900).

Untersuchung der Asphalte. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (129–134).

METALS AND ALLOYS.

Alexi, C. Bestimmung von Selen und Tellur und Untersuchung von selenund tellurhaltigem Handelskupfer. Diss. Berlin, 1905, (47).

Archbutt, L. The determination of oxygen in copper. London, Anal., 30, 1905, (385-394, with pl.).

Asbeck, J. Probenahme bei silberhaltigem Werkblei in Blöcken. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (78-79).

Bauer, O. Kupfer, Zinn und Sauerstoff. Baumaterialienk., Stuttgart, 10, 1905, (115-153, mit 2 Taf.).

Beckert, Th. Eisen. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, von G. Lange. 2.] Berlin, 1905, (1-104).

Campredon, L. et Campredon, G. Analyse de l'étain marchand. Monit. sei. Quesn., Paris, (sér. 4), 17, 1903, (889-890).

1013

Dickson, S. The determination of oxygen in copper. London, Anal., 30, 1905, (145-149).

Ferenczy, J. Bestimmung des Antimons in Legierungen. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (161–169).

Hofman, H. O., Green, C. F. and Yerxa, R. B. The stages in the refining of copper. [Reprint.] Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 47, 1904, (76-100, incl. text. fig., diagr.).

Hollard et Bertiaux. Analyse de l'étain industriel et de ses alliages. Impuretés: arsenie, plomb, bismuth, fer, antimoine, cuivre et soufre. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (46-48).

dustriel. Dosage des impuretés : euivre, nickel, zinc, fer, arsenic, antimoine, argent, soufre, bismuth, étain. *l.e.*, (85-88).

Murmann, E. Zur quantitativen Analyse des Werkkupfers. (Erwiderung auf Hampe's Kritik.) Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (269-286).

Nikolajev, P. D. Analyse minérale quantitative. (Russ.) Gorn. Žurn., St. Peterburg, 80, 3, 1904, (264-287, 362-426).

Pufahl, O. Metalle ausser Eisen. [Chemisch-technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 2.] Berlin, 1905, (105–379).

Rhodin, J. G. A. Mass analyses of Muntz's metal by electrolysis, and some notes on the electrolytic properties of this alloy. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (119–135, with 2 pls. and discussion).

Rosset, G. Bestimmung der Zusammensetzung der Blei-Antimoulegierungen für Accumulatorengitter. Uebers. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 6, 1905, (139–142, 153–158, 259–262).

Stockmeier, H. Chemische Metallbearbeitung und verwandte Zweige. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (261-263).

Victor, E. Zinnanalysen, I.c., (179-181).

Villarello, E. Etude chimique de l'Amalgamation Mexicaine. Mexico, Mem. Soc. Ant. Alzate, 21, 1904, (145-215). Walters, H. E. and Affelder, O. I. The analysis of bronzes and bearing metals. Proc. eng. soc. western Penn., Pittsburg, Pa., 19, 1903, (163-167).

IRON AND STEEL.

Blair, A. A. Iron and steel, [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 1.] Berlin, 1904, (478–180).

Bräutigam, M. Kohlenwasserstoffe, welche bei der Behandlung kohlenstoffund manganhaltigen Eisens mit verdünnten Säuren entwickelt werden, und Beziehungen dieser Kohlenwasserstoffe zu den Kohlenstofformen im Eisen. Diss. techn. Hochsehule, Berlin, 1905, (52).

Dillner, G. Metallurgic methods for the analysis of coal and phosphorus in steel. (Swedish) Stockholm, Jernk. Ann. Bih., 1905, († 19. with pl.).

Goutal, Ed. Dosage du phosphore dans les fers, aciers et fontes par les méthodes pondérales au nitromolybdate. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (8–21).

Ibbotson, F. and Howden, R. Determination of chromium in steel. Chem. News, London, 91, 1905, (3).

Kuklin, E. Bestimmung des Wolframs im Wolframstahl und im Ferrowolfram. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (27).

Kunze, H. Manganbestimmung nach dem Persulfatverfahren in Stahl- und Eisensorten. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1017-1018).

Leyde. Prüfung von Gusseisen. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **48**, 1904, (169-172).

Münker, E. Gase im Roheisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **24**, 1904, (23-27).

Namias, R. Analyses des minerais de fer et des scories. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 1), **19**, 1905, (279-281).

et Carcano, L. Dosage iodométrique du fer à l'état ferrique. l.c., 18, 1901, (254-255).

Naske, T. und Westermann, A. Ferromangan. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (243–248).

Neumann, B. Bestimmung von metallischem Eisen neben Eisenoxydul und Eisenoxyd. *l.e.*, **25**, 1905, (1070).

Paikjull, G. The determination of titanium in iron-ore. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1904, (144-145, 158-161).

Reimen, P. Beitrag zur Analyse von Eisenerz. Bestimmung von Kieselsäure, Baryt, Strontian, Kupfer, Blei, Antimon, Arsen, Eisen, Mangan, Zink, Thouerde, Kobalt und Niekel, Kalk, Chrom, Magnesia, Schwefelsäure und Phosphorsäure. Stabl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (1359–1361).

Rubricius, H. Manganbestimmung nach dem Persulfatverfahren in Stalil und Eisensorten. *l.c.*, (890).

Siliziumbestimmung in diversen Stahlsorten, *l.e.*, (1012–1013).

Roheisen. l.c., (1444-1415).

Schumacher, H. Apparat zur kolorimetrischen Bestimmung von Kohlenstoff im Eisen nach der Eggertzschen Methode. Le., (163); ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (35).

Smith, H. Rapid estimation of phosphorous in haematite pig-iron. Chem. News, London, 91, 1905, (89-90).

Thill, J. Verbesserung der Drownund Shimerschen Methode zur Bestimmung des Siliziums in Eisensorten. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 43, 1904, (552– 553).

Walters, H. E. The volumetric determination of Manganese in iron and steel. Proc. Eng. Soc. of western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 19, 1903, (xliii—xlv).

Sulphur in iron and steel.

Bergh, A. The determination of sulphur in iron. (Swedish) Tekn. Tidskr., Stockholm, **34**, 1901, Afd. f. kemi, (140–144).

Fricke, L. Schwefelbestimmung im Roheisen und Stahl durch Titration mit Jod- und Thiosulfatlösung, Stahlu, Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (890-891).

Graham, J. H. The determination of sulphur in iron ores. Philadelphia, Pa., J. Frank, Inst., 159, 1905. (141– 453).

Knight, S. S. A rapid method for the determination of total sulphur in iron by evolution. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (81-85); The Iron and Steel Magazine, Boston, Mass., 7, 1904, (487-488).

Krug, C. Eine Kritik der Schwefelbestimmung im Eisen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, **25**, 1905, (887–889).

Müller, A. Kohlenstoff- und Schwefelbestimmung in Stahl und Eisen. *l.e.*, **24**, 1904, (1014–1016); Zs. angew. Chem., Berlin. **17**, 1904, (1453–1454).

Petrén, J. Analysis of sulphur in iron. (Swedish) Stockholm, Jeruk. Ann., **59**, 1905, (187-234).

BUILDING MATERIALS.

Castanheira das Neves, J. da P. Die Puzzolane der Azoren. (La pouzzolane des Açôres.) [Deutsch u. franz.] Baumaterialienk., Stuttgart, **10**, 1905, (161–168).

Mäckler. Untersuchungen einer Reihe von Ziegeln auf ihren Gehalt an löslichen Salzen. Mitt. D. Ver. Tonind., Berlin, 39, 1903, (77–100).

Ostwald, W. Mikroskopischer Nachweis der einfachen Bindemittel. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (167-174).

CEMENTS.

Baikoff, A. Nuchweis des freien Kalkgehaltes im Portlandzemente. [Uebers.] ThonindZtg, Berlin, 28, 1901, (1713-1715, 1747-1749).

Büsing, F. W†. und Schumann, C. Der Portland-Cement und seine Anwendungen im Banwesen. 3. Aufl. Berlin, 1905, (XIV+576).

Burchartz, H. Die Prüfung von Portland-Zement nach den argentinischen Normen für Lieferung und Abnahme von Portland-Zement. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1901, (182-190).

Drexel, E. [Nachweis von freiem Aetzkalk im Portlandzement.] Thonind-Ztg, Berlin, **29**, 1905, (311).

Fehlert, A. Zu der Arbeit von A. Baikoff über den Nachweis des freien Kalkgehaltes im Portlandzement. l.c., (17-18).

Fresenius, W. Nachweis fremder Zumischungen im Portlandzement. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (394-406).

Gary, M. Einheitliche Kalkprüfung. Mitt. D. Ver. Thonind., Berlin, 41, 1905, Sektion Kalk, (14-34, mit 1 Tab.). Gary, M. Versuche mit Gipsmörteln. ThonindZtg, Berlin, 26, 1902, (984–989–1120–1123, 1218–1223).

— und Wrochem, J. von-Nachweis freier Hochofenschlacke im Zement. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 23, 1905, (1-21).

Gresly, J. Einfluss der Nasslagerung auf gedarrte gipshaltige Zementmörtel und eine beschleunigte Methode zum Nachweis schädlicher Mengen Gips im Portlandzement. (Influence d'immersion sur les mortiers de ciments étuvés et contenant du gypse. Méthode accélérée pour déterminer la teneur, en proportion nuisible, du sulfate de chaux dans le ciment Portland.) [Deutsch u. franz.] Baumaterialienk., Stuttgart, 10, 1905, (241-245, 257-262, 273-277).

Gross, C. H. Zementuntersuchung in Neu-Süd-Wales. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (1903–1905).

Hart, F. Die Einwirkung von Essigsäure auf Portlandzement und Hochofenschlacke. *l.c.*, **28**, 1904, (809).

Hauenschild, A. Prüfung von Portland-Cement auf Beimengungen. *l.c.*, **26**, 1902, (515–517).

Kappen, H. Mikroskopie des Portlandzementes. *l.e.*, **29**, 1905, (1261–1262).

Leduc, E. Procédé simple et rapide permettant de différencier une chaux grasse d'une chaux hydraulique. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1] Berlin, 1904, (703–706).

Unterscheidung von fettem und hydraulischem Kalk. Thonind-Ztg, Berlin, 27, 1903, (1381).

Lombardo, J. Contrôle de la calcination des ciments, fondé sur l'observation de leurs poids spécifique. (Polonais) Miesięcznik techniczny, Kraków, 1, 1905, (2-3).

Lunge, G. Hydraulische Bindemittel. Baumaterialienk., Stuttgart, 10, 1905, (137-142).

Meyer, F. M. Prüfung des Zementes. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1178–1179).

Nochmals "Portlandzenent". (Entgegnung auf Schreibers Ausführungen.) l.e., (1975–1976).

——— Eine Mörteluntersuchung. ThonindZtg, Berlin, **26**, 1902, (1521–1523). Meyer, F. M. Die kanadischen Portlandzemeut-Normen. *l.e.*, **28**, 1904, (33–35).

Richardson, C. Portland cement. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (480–181); Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 58, 1904, (24194–24195, 24206–24208).

Richter, W. Die Anwendbarkeit des Phenolphtaleïns in der Chemie des Portlandzementes. ThonindZtg, Berlin, 29, 1905, (422-424).

Schreiber. Prüfung des Zementes. Erwiderung auf den Aufsatz von F. M. Meyer. S. 1178. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1629-1630).

Schwabe, O. Hochofenschlacke und Portlandzement. *l.e.*, (1265–1267).

Clays.

Cramer, E. Die Kontrolle in Kalksandsteinfabriken. ThonindZtg, Berlin, **27**, 1903, (925–932).

Emmerling, A. Demonstration des Tongehaltes des Bodens. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), II, 1, 1905, (155–157).

Hecht, H. Wie ermittelt man auf einfache Weise die Bestandteile ungebrannter Massen, deuen u.a. auch gebrannte Materialien zugesetzt sind? Mitt. b. Ver. Thonind., Berlin, 41, 1905, (226–242).

Heinecke, A. Keramische Massen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (730–735).

Hirsch, H. Verhalten von Ton in Salzlösungen. ThonindZtg, Berlin, 28, 1904, (491–493).

Jochum, P. Chemische Analyse als Massstab der Feuerbeständigkeit der Edeltone und der Einfluss der Mahlfeinheit auf die für die Formgebung feuerfester Fabrikate wertvollsten physikalischen Eigenschaften derselben. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (775–792).

Leopold, A. Kaolinbestimmung im Thone. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (177–183).

Lienau, H. Untersuchung des Bauxits. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (584-585; 1280-1281).

Loeser, C. Untersuchungsmethoden der Kaoline und Tone. Halle a. S., 1905, (29).

Ludwig. Beziehungen zwischen der Schmelzbarkeit und der chemischen

(D-7195)

Zusammensetzung der Tone. Thonind-Ztg. Berlin, 28, 1904, (773–784).

Odernheimer, E. Titansäure in Tonen. 1.c., 27, 1903, (1475–1476).

Schmoeger, M. Analysen und sonstige Angaben über westpreussiche Mergel, Wiesenkalke usw. und über (weitere) in Westpreussen in den Handel kommende Kalkdüngemittel. Landw. Jahrb., Berlin, 34, 1905, (177–232).

Seger, H. und Cramer, E. Löthainer Steingutton. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (563).

Wurzen. — Kaolin von Hohburg bei Wurzen. (2254).

Zschokke, B. Zur technischen Analyse der Thone. *l.c.*, **26**, 1902, (1909–1911).

GLASS AND POTTERY.

Brückmann, J. M. Untersuchung der bleiglasierten irdenen Geschirre in sanitärer Hinsicht. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (1-11).

Dralle, C. Glasindustrie im 1 [und 2.] Vierteljahr 1904. Chem. Zs., Leipzig, **3**, 1904, (609–613, 799–802); **4**, 1905, (321–324, 345–347).

Jordis, E. Natronwasserglas. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (33–34).

Herramhof, H. Untersuchungen über Scharffeuerfarben für Hartporzellan und Untersuchung der Spektren einiger setenen Erden insbesondere der Reflexionspektren ihrer Phosphate. Diss. techn. Hochschule. München, 1905, (III+55, mit 1 Taf.).

Otsuki, C. Blutrote chinesische Glasur. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1054-1055).

MISCELLANEOUS MATERIALS.

Bender, C. Untersuchung von Zündmassen. Chem. 1ud., Berlin, 28, 1905, (679-682).

Bronn, J. Zur Feuergefährlichkeit der Zelluloidwaren. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1976–1977).

Colonna, E. Composizione chimica di una cenere del monte Pelée (Martinica). Torino, Atti Ace. sc., 38, 1903, (471-176).

Jettel, W. Zündwaren. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 2.] Berlin, 1905, (515-544).

THEORETICAL AND PHYSICAL CHEMISTRY.

7000 GENERAL.

Ariès, E. Théorie des solutions diluées basée sur la loi de Van't Hoff. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (401–404).

et de la cryoscopie. *l.e.*, (462-464).

Arndt, K. Grundbegriffe der allgemeinen physikalischen Chemie. Berlin, 1905, (48).

Arrhenius, S. Die Anwendung der physikalischen Chemie auf die serumtherapeutischen Fragen. [Festschrift Boltzmann.] Leipzig, 1904, (860-865); Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (661-664, 668-679).

Bajkov, A. A. Phénomènes de contact dans la flamme sous l'influence des corps solides. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.verb, 1112-1115); **37**, 1905, (156-169).

Bancroft, W. D. Future developments in physical chemistry. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), **21**, 1905, (50-59); J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (216-230); (Russ.) St. Peterburg, Zuru. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (175-187, II).

Indirect analysis in multicomponent system. J. Physic. Chem., 1thaca, N.Y., 9, 1905, (558-561).

and Noyes, A. A. Outline of researches in physical chemistry made in America since 1900. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (711–712).

Baius, C. Die Eigenschaften von Kondensationskernen und ihre atmosphärische Verteilung. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (718–726).

Berthelot, M. La combinaison chimique. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (1153-1159).

Bradley, W. P., Browne, A. W. and Hale, C. F. Effect of mechanical vibration upon carbon dioxide near the critical temperature. Physic. Rev., New York, N.Y., 19, 1904, (258-272, with text fig.).

Bronn, J. Verflüssigtes Ammoniak als Lösungsmittel. Berlin, 1905, (XII + 252).

Cameron, F. Physical chemistry in the service of agriculture. J. Physic.

Chem., New York, N.Y., 8, 1904, (637-647).

Devaux, H. Lames très minces liquides ou solides; existence d'un minimum d'épaisseur. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sei. phys. nat., 1903-1904, 1904, (9-14).

Erdmann, H. und Köthner, P. Naturkonstanten. Berlin, 1905, (VI+192).

Etard, A. Les nouvelles théories chimiques. Paris, 1904, (196 av. 58 fig.).

Fischer, 11. Metallhydroxyden. Breslau, Jahresber. Ges vaterl. Cultur, 82, (1901), 1905, natw. Sect., (146-155).

Hantzsch, A. Zur Nomenclatur von Verbindungen mit veränderlicher Constitution. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (998–1004).

Hoff, J. H. van't. The relation of physical chemistry to physics and chemistry. Science, New York, N.Y., (N. Ser.), **22**, 1905, (649-654); J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (81-89).

 La Chimie physique et ses applications, Paris, 1904, (80).

Kistiakovskij, V. A. Sur un sensibilisateur et un inducteur de la réaction d'oxydation du sublimé par l'acide oxalique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.verb. 919-920).

Krapivin, S. G. L'énergie et ses transformations. (Russ.) Moskva, 1905, (262 + 1).

Laar, J. J. van. I Ueber nicht-verdünnte Lösungen. II Greifbare und ungreifbare Begriffe (Osmotischer Druck und thermodynamisches Potential). (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (1-16, 143-156).

Das thermodynamische Potential und seine Anwendungen auf chemische Gleichgewichts-Probleme. (Holländisch) l.c., (283-289, 369-376, 381-389, 427-440, 520, 571-584, 658-

L'expression pour le potentiel moléculaire des composantes d'un mélange binaire normale dans l'état liquide. Haarlem, Arch. Mus. Teyler, (Sér. 2), **10**, 1905, (45–58).

Kandolt, H. und Börnstein, R. Physikalisch-chemische Tabellen. Berlin, 1905, (XVI + 761).

Le Chatelier, H. De la Classification en chimie. Journ. Chim. Phys., Genève, **1**, 1903, (481–500 av. 6 fig.).

(D-7195)

Mehmke, R. Die darstellende Geometrie der Räume von vier und mehr Dimensionen, mit Anwendungen auf die graphische Mechanik, die graphische Lösung von Systemen numerischer Gleichungen und auf Chemie. Math. natw. Mitt., Stuttgart, (ser. 2), 6, 1904, (44-54).

Michajlenko, Ja. I. Elasticité des vapeurs des solutions. (Russ.) Kiev, 1904, (73).

Démonstration des lois stoechiométriques de la chimie sans l'hypothèse atomique. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 1120-1123).

Nernst, W. Zahlenwerte einiger wichtiger physikochemischer Konstanten. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (629-630); [Maasseinheiten] 11, 1905, (539–540).

Ostwald, W. Malerei. Zs. Elek. troch., Halle, 11, 1905, (944-947).

Allgemeine Chemie. 2. Verwandtschaftslehre. Leipzig, [1902], (XI + 1188).

et Luther, R. Manuel pratique des mesures physico-chimiques (trad. de l'allemand par Ad. Jouve). Paris, 1904, (VII + 534, av. 319 fig.).

Rakuzin, M. A. Phénomène de Tyndal comme charactéristique des pseudosolutions. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.verb. 639).

Rohland, P. Neue Anwendungen der physikalisch-chemischen Theorien auf organische Vorgänge. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (599–604).

Sackur, O. Bedeutung der Elektronentheorie für die Chemie. . . . Halle a. S., 1905, (21).

Suto, K. On the liquid thermoregulator. (Japanese) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 25, 1905, (109-126).

Tammann, G. Anwendung der thermischen Analyse. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (289–313).

Trevor, J. E. The dependence of free energy upon temperature. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (299-310).

Ulpiani, C. Enantiomorfismo della materia vivente. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (96-108).

Walker, J. General and physical chemistry. London, Annual Reports on 3 U 2

the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, **1**, 1905, (1-29).

Wassmer, E. et Guye, P. A. Les éthers actifs lactiques et maliques. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (257-288).

Werner, A. und Pfeiffer, P. Anorganische Chemie. Jahrb. Chem., Braunschweig, 14, (1904), 1905, (65-118).

Wesendonk, K. von. Freie Energie. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (545–548).

Wolff, H. Atomistik und Energetik von Standpunkte ökonomischer Naturbetrachtung. VierteljSchr. Philos., Leipzig, 29, 1905, (1–25).

Young, Sydney. Quelques propriétés physiques des liquides purs et des mélanges. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, (981-991).

Constitution of matter etc.

Bandl, E. Das elektrodynamische Prinzip in seiner Anwendung auf die Erscheinung der "Massenanziehung". Natur Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (273–275).

Barus, C.. Preliminary results with an objective method of showing ditsribution of nuclei produced by the X-rays, for instance. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (175-184).

Alternations of large and small coronas observed in case of identical condensations produced in dust-free air saturated with moisture. *L.e.*, (349–356).

Beketov, N. N. Radium comme médiateur entre la matière pondérable et l'éther. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 329-331).

Bell, J. M. Free energy and heat capacity. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (381-391).

Benedicks, C. Anwendung der van der Waalsschen Zustandsgleichung für den festen Zustand. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 1905, 47, (455-463).

Berndt, G. Moderne Auschauungen über die Konstitution der Materie. Weltall, Berlin, 5, 1905, (307–374, 385– 389). Bertels, K. [Gestalt der Atome.] Berlin, 1905, (72).

Bertrand, G. et Lecarme, J. Sur l'état de la matière au voisinage du point critique. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (320-323).

Boissondy, J. de. Les hypothèses cinétiques et la loi de l'évolution. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (815–823).

Boltwood, B. B. The production of radium from uranium. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (239-244).

— Ultimate disintegration products of the radio-active elements. *l.e.*, (253–267).

Bose, E. Atomenergie, eine Beziehung zwischen kinetischer Theorie und Radioaktivität. Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (133–138).

Verallgemeinerte Auffassung einer Formel der kinetischen Gastheorie. [Atomenergie und Radioaktivität.] Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (155–159).

Craver, H. W. The constitution of matter. Proc. Eng. Soc. Western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 20, 1904, (26–32).

Crookes, W. Modern views on matter. The realisation of a dream. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. I.] Berlin, 1904, (86-99); [Uebers.] Zs. Natw., Stuttgart, 76, 1904, (292-314); Umschau, Frankfurt a. M., 7, 1903, (701-706).

Elster, J. and Geitel, II. Radioactivität der Erdsubstanz als eine der Ursachen des Jonengehaltes der Atmosphäre. Terr. Mag., Washington, D.C., 9, 1904, (49-61).

Fraser, J. Suggestions towards a theory of electricity based on the bubble atom. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (680-716).

Gredt, J. Gleichartigkeit und Ungleichartigkeit der Teile in der belebten und unbelebten Substanz und die Wiederkehr der Elemente in der chemischen Auflösung. Jahrb. Philos., Paderborn, 19, 1905, (102-418).

Griffin, J. J. Atoms and ions, a century of chemical theory. The Catholic University Bulletin, Washington, D.C., 8, 1902, (193-209).

Hinrichs, G. D. Die induktive Bestimmung der näheren Bestandteile der chemischen Elemente. ChemZtg, Cöchen, 29, 1905, (120-122).

The proximate constituents of the chemical elements. [Mit Erwiderung von R. Wegscheider.] l.c., (660).

Hönig, S. Das Gesetz der Atomattraktion. (Ungarisch) Math. Termt. Ert., Budapest, 23, 1905, (512-554).

Jorissen, W. P. Atome und Moleküle; Elemente und Verbindungen (Sammelreferat). (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (709– 720).

Kauffmann, H. Aufspaltung der Elemente. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1393–1397).

Langevin, P. Les ions de l'atmosphère. Paris, C.-R. Acad. sci., 149, 1905, (232-234).

Landlin, J. The theory of radioactive disintigration. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **16**, 1904, (153–157).

Lebedinskij, V. K. Étude élémentaire de l'énergie. (Russe) St. Peterburg, 1904, (IV+120+2).

Marchlewski, L. La philosophie des sciences. Constitution de la matière au point de vue chimique. (Polish) Przeglad polski, Kraków, 148, 1903, (25–40).

McClelland, J. A. On secondary radiation and atomic structure. Dublin, Sci. Frans. R. Soc., (Ser. 2), 9, 1905, (1-8).

Meyer, R. J. and Gumperz, A. Einheitlichkeit des Thoriums. Berlin, Ber. D. ehem. Ges., 38, 1905, (817).

Mills, J. E. Molecular attraction. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, (383-415, 593-636).

Nipher, F. E. Present problems in the physics of matter. [St. Louis, Mo., 1905, (24).

Raveau, C. L'état de la matière au voisinage du point critique. Paris, C.-R. Acad. sei., 141, 1905, (348-349).

Reuterdahl, A. Das radioaktive Atom. Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1904, (116–120).

Reychler, A. Considérations à l'appui de la théorie des "ions mobiles." Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (307-320).

Robertson, P. W. The association of the fatty acids and their esters and the arrangement of atoms in space. Wellington, Trans. N. Zeal. Inst., 37, 1905, (577-580).

Rudolph, II. Unzulässigkeit der gegenwärtigen Theorie der Materie. Coblenz, 1905, (36).

Rutherford, E. Der Unterschied zwischen radioaktiver und chemischer Verwandlung. (Uebers.) Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (103–127).

-- Present problems in radioactivity. Pop. Sci. Mon., New York, N.Y., 67, 1905, (5-34).

Saurel, P. On indifferent points. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (556-557).

Schmatolla, O. Neue Entdeckungen aus dem Gebiete der Chemie und Physik. Die unbegrenzte Teilbarkeit der Masse, der Anfbau der Körper. Die Grundgesetze der Bewegungen im Weltall. Die Ursachen der Grenzen der irdischen Wachstum- und Grössen-Verhältnisse. Berlin, 1904, (111+84).

Soddy, F. Die Entwickelung der Materie enthüllt durch die Radioaktivität. Leipzig, 1904, (64).

Spring, W. Limite du visibilité de la fluorescence et sur la limite supérieure du poids absolu des atomes. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (297-305).

Traube, I. und Teichner, G. Die kritische Dichte. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 4.] Berlin, 1904, (434-436).

Vaubel, W. Beziehungen zwischen den Grössen der Molekularkomplexe und den Ausdehnungskoëffizienten in den verschiedenen Aggregatzuständen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (503-508).

Weels, J. D. van der. L'état liquide et l'équation d'état. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (7–46).

Wegscheider, R. Grösse der Kristallmoleküle. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (367-372).

Wind, C. H. Elektronen und Materie. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (485–494).

Winkler, C. Radioactivité et matière. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (481–484). Zenghelis, C. Verdampfung fester Körper bei gewöhnlicher Temperatur. [Radioaktive Emanation.] Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (219-224),

Classification of Elements.

Abegg, R. Die S. Gruppe des periodischen Systems. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1386-1388).

dnung der Elemente. l.c., (2330–2334).

as an element. Chem. News, London, **91**, 1905, (16).

Barvir, J. Uebersicht der wahrscheinlich geraden Reihen einiger Elemente bezüglich ihrer Dichte und des Atomgewichtes für einzelne Gruppen des Mendeljefischen Systems. (Čechisch) Prag, Věstn. České Spol. Náuk, 1905, (2).

Baskerville, C. Zur Klarstellung der Thoriumfrage. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1444).

verifizierte und nichtverifizierte Elemente. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (741–749, 753–762).

Biach, O. Regelmässigkeiten in homologen Reihen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (43-64).

Boissondy, J. de. Les gaz monoatomiques, le mercure, le thallium, le plomb, l'or dans la classification. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (728-734).

Čičerin, B. N. Lois de formation des éléments chimiques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (359-401).

Guye, P. A. Poids atomique de l'azote. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (755-772).

Köthner, P. Versuche einer chemischen Auffassung des Weltäthers. Zs. Natw., Stuttgart, **76**, 1904, (370–374).

der Elemente. *l.e.*, (374-376).

Ostwald, W. Elemente und Verbindungen. Ann. Natphilos., Leipzig, **3**, 1901, (355-377); Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (377-402, av. 5 fig.).

Ramsay, Sir W. Periodic arrangement of the elements. Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 58, 1904, (24162–24164).

Regnani, F. La teoria atomica ed il comune elemento dei semplici chimici.

Roma, Mem. Acc. Nuovi Lincei, 20, 1903, (269-286).

Rudorf, G. Das periodische System, seine Geschichte und Bedeutung für die chemische Systematik. Hamburg u. Leipzig, 1904, (XV + 370).

Tanatar, S. M. L'atomicité et le poids atomique du beryllium. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (82-86).

Traube, I. Die Eigenschaften der Stoffe als Funktionen der Atom- und Molekularräume und Gedanken über die Systematik der Elemente. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 40, 1904, (372–384).

Tutton, A. E. H. Die Stellung des Ammoniums in der Alkalireihe. Eine Untersuchung des sehwefelsauren und des selensauren Ammonium-Magnesiums und Ammonium-Zinks. Zs. Krystallogr., Leipzig, 41, 1905, (321–380).

Topische Axen und die topischen Parameter der Alkalisulfate und -selenate. *l.c.*, (381–387).

Wendt, G. Zur Frage der neuen, gasförmigen Elemente und des Systems der Elemente. ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (743-744).

Werner, A. Ausbau des periodischen Systems. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (914–921).

Zur periodischen Anordnung der Elemente. l.e., (2022– 2027).

Valency.

Abegg, R. Valenztheorie. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (116-121).

Elektroaffinitätsunterschiede der Wertigkeitsstufen und ihrer Oxydationsgleichgewichte. 11. Gegenseitige Beziehungen der Wertigkeitsstufen des Thalliums und die Oxydationskraft des Sauerstoffs. l.c., 44, 1905, (379–107).

Valenzbegriff, Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (122–124).

Aschan, O. The pentavalent nitrogen atom. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (517–518).

Bauer, H. Kohlenstoffdoppelbindung. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (201–210).

Billitzer, J. Zum Valenzbegriff. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (81–82).

Decker, H. Beziehungen des doppelt gebundenen Kohlenstoffs zum Stickstoff, Sauerstoff und Schwefel. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2493–2511).

Forcrand, de. Valeur de l'atome d'hydrogène. Paris, C.-R. Acad. sei., **140**, 1905, (764-767).

Gössling. Dreiwertiger Kohlenstoff. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 45, 1905, (628).

Martin, G. The condition which determines the chemical similarity of elements and radicles. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (562-572, with text fig.).

Nold, A. Zur Valenzfrage. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (174-175).

Spengloff, O. Ueber dreiwertigen Kohlenstoff, Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (93–95).

Straus, F. und Müller, R. Phenylacetylenkupfer.—2. Die Bromirung des Diphenyldiacetylens.—3. Die Addition von Wasserstoff an Diphenyldiacetylen und Tolan. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (190–265).

Allotropy.

Cohen, E. und Goldschmidt, E. Zinn. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (225).

Dvorszky, B. Die Veränderung der Eigenschaften des Nitrobenzols, verursacht durch Verwechslung der zur Herstellung dienenden Substanzen. (Ungarisch) Orv.-Ternt. Ért., Kolozsvár, II. Fermt. sz., 26, 1904, (75-85). [1130 7050].

Heteren, W. J. van. Die angebliche Allotropie des Goldes. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (47–53).

Koppel, J. Die allotropen Modifikationen der Elemente. Natw. Rdsch., Braunschweig, **19**, 1904, (249–251, 261–263).

Longinescu, G. G. Polymérisation des liquides organiques. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (289–295).

Polymérisation des corps organiques à l'état solide. *l.e.*, (296–301).

Polymérisation des corps anorganiques à l'état liquide et à l'état solide. *l.e.*, (391–399). **Paal**, C. und **Koch**, C. Tellur. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (534–546).

Schenck, R. Ueber den roten Phosphor. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (117-118).

und Heller, W. Die gegenseitigen Beziehungen der verschiedenen Kohlenstoffmodificationen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2139-2143).

Siebert, W. Modifikationen des Arsens und Antimons. Diss. Berlin, 1905, (47).

Smith, A., Holmes, W. B. und Hall, E. S. Zwei flüssige Aggregatzustände des Schwefels, SA und S μ , und deren Uebergangspunkt. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (602–625).

Steinmetz, H. Umwandlungsvorgänge polymorpher Substanzen. *t.e* (449–466).

Stock, A. und Siebert, W. Modificationen des Antimons. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3837-3844).

Constitution and Isomerism. Inorganic Compounds.

Abegg, R. Konstitution der Bichromate. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (108-112).

Arbuzov, A. E. Constitution de l'acide phosphorique et de ses dérivés. (Russ.) St. Peterburg, 1905, (VIII+151).

Bellucci, J. und Parravano, N. Stanniverbindungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (142–165).

Bernthsen, A. Formel der hydroschwefligen Säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1048–1056).

Binz, A. Konstitution des hydroschwefligsauren Natriums. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II,1, 1905, (104).

Biron, E. Les chlorostannates des types: Me'₂SnCl₆, et Me''SnCl₆. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (489–518, 933–947).

Bucherer, H. und Schwalbe, A. Hydrosulfite. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1447-1452).

Cameron, A. T. Derivatives of the sesquioxides. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (722-736).

Coblentz, W. W. Water of constitution and of crystallization. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (252-258).

Ditz, H. Die Ansicht von Tarugi über die Bildung und Zusammensetzung des Chlorkalks. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1690–1693).

Fulda, W. Merkurikomplexen, die verschiedene Anionen besitzen. Diss. Breslau, 1904, (42).

Gerasimov, D. G. Affinité des oxydes alcalins avec les anhydrides. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1288-1303).

Groschuff, E. Jodsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **47**, 1905, (331–352).

Gross, T. Zerlegbarkeit des Siliciums. Elektroch. Zs., Berlin, 12, 1905, (48-50).

Grossmann, H. Komplexbildung des Quecksilberrhodanids. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (356-369).

Fähigkeit des Rhodanions, komplexe Verbindungen zu bilden im Vergleich zu dem Halogen- und dem Cyanion. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (640– 643).

und Hünseler, F. Verbindungen der Metallrhodanide mit organischen Basen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1605, (361–405).

Groth, P. Crystal structure and its relation to chemical constitution. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (505–509).

Hantzsch, A. Zur Constitution der Ammoniumsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2161-2164).

Hoffmann, E. Chemische Natur des Ferrum oxydatum saccharatum solubile. Diss. Erlangen, 1904, (35).

Hoffmann, K. A. und Resenscheck, F. Die blauen Eisencyanverbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **340**, 1905, (267–275).

Hofmann, R. Nachweis von Komplexbildungen bei Säuren mit Hilfe der Isohydrie. Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (59-64).

Kieser, A. J. Silicium. Diss. Würzburg, 1905, (45).

Koch, A. Die aus dem grünen Chromchlorid- (Bromid) Hydrat durch Silbersalze fällbaren Chlormengen. Diss. Tübingen, 1904, (42).

Küster, F. W. und Heberlein, E. Polysulfide. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (53-84).

Labendzinski, S. Konstitution der gelösten Schwermetallsalze auf Grund von Poteutialmessungen. Diss. Breslau, 1904, (50).

Le Bel, J. A. Constitution de l'ammonium. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (340-346).

Lendle, L. Isomerieerscheinungen bei Phosphiten. Diss. Würzburg, 1902, (63).

Ley, H. Salzlösungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (973-978).

lnnere Metall-Komplex-salze. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, (954-956).

Manchot, W. und Kieser, A. Constitutions bestimmung von Siliciden. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (356-363).

Miłobędzki, T. Tautomérie de certains composés del'acide phosphoreux. Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (884-885).

Prandtl, W. Complexe Verbindungen des fünfwerthigen Vanadins mit vierwerthigen Elementen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1305–1310),

Rosenheim, A. und Levy, W. Platinphosphorhalogenverbindungen und ihre Derivate. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (34-47).

und Müller, P. Ferriacetoverbindungen. l.c., 39, 1904, (175-186).

Ruer, R. Metazirkonsäure, ein der Metazinnsäure entsprechendes Zirkonhydroxyd. l.c., 43, 1905, (282–303).

— und Levin, M. Zirkonschwefelsauren. l.c., 46, 1905, (449– 455).

Ruff, O. und Albert, K. Silicium-chloroform. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2222-2243).

Sabbath, S. Konstitution der Silberammoniakverbindungen. Diss. Rostock, 1903, (79).

Sand, J. und Burger, O. Complexe Molybdänrhodanide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3384-3389).

Sarow, W. Konstitution der schwefligen Säure und ihrer Derivate. Diss. Berlin, 1905, (68). Schaefer, K. Constitution von Quecksilber- und Silbersalzen mittels elektrischer Methoden. Diss. Würzburg, 1902, (69, mit 3 Taf.).

Scharizer, R. Chemische Constitution and Genese der natürlichen Eisensulfate. Zs. Krystallogr., Leipzig, 41, 1905, (209–225).

Schick, G. I. Isomerieerscheinungen bei Hypophosphiten. II. Phosphine. Diss. Würzburg, 1903, (53).

Vogt, J. H. L. Silikatschmelzlösungen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (70-90).

Weinland, R. F. und Fridrich, W. Chromverbindungen, in denen das Chrom fünfwerthig auftritt. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3784–3787).

Constitution and isomerism. Organic compounds.

Aschan, O. Chemie der alicyklischen Verbindungen. Braunschweig, 1905, (XLV+1163).

Čelincev, V. V. Analogie entre les combinaisons chimiques organiques oxygénées et azotées. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904. (proc.-verb. 624-625).

Dutoit, P. et Fath, A. Polymérisation de quelques oximes aliphatiques. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (358-378).

Eisenach, H. Konstitution der beiden Modifikationen des α-Ortho- nitrosoresorcinmonoäthyläthers und α-Ortho- nitrosoresorcinmonomethyläthers. Diss. Erlangen, 1904, (52).

Flürscheim, B. Substitutionsgesetze bei aromatischen Verbindungen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (497-539).

Gomberg, M. und Cone, L. H. Triphenylmethyl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1333-1344, 2447-2458).

Hantzsch, A. Zur Molekulargrösse von Salzen in indiferenten Lösungen. [Constitution des Dimethylammoniumchlorids in Lösung.] l.c., (1045– 1048).

— und Thompson, K. J. Isomerie der sogen. Benzolazoryanessigester. *l.c.*, (2266–2276).

Inouye, K. Vorkommen einer Lävulinsäure bildenden Atomgruppe in Nucleinsäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (117–120).

Jacobson, P. "Tripheuylmethyl"-Frage. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 196).

Kauffmann, H. Der moderne Stand der Benzoltheorie. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (289-290, 313-315).

und Beisswenger, A. Benzol. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (789-793).

l.e., (794-801).

Kekulé, A. Konstitution und Metamorphosen der chemischen Verbindungen und über die chemische Natur des Kohlenstoffs. Leipzig, 1904, (89, mit 1 Taf.).

König, B. Räumliche Benzol-Formel. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (30).

Konovalov, M. I. et Miller, K. Transformation originelle spontanée du benzophénonoxime. (Russ.) St Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1125-1126).

Litter, H. Konstitution des Murexids und der Purpursäure. Diss. Techn. Hochschule. Dresden, 1905, (90).

Lloyd, J. A. Nitraniline und Nitrosoaniline als Pseudobasen. Diss. Würzburg, 1903, (68).

Loew, O. Zur Konstitutionsfrage der Eiweisskörper. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (604-605).

Lowry, T. M. Dynamic isomerism. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (193-224).

Meyer, E. von. Konstitution und Bildungsweise der Kyanalkine genannten trimolekularen Xitrile. Leipzig, Ber. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 57, 1905, (324–352).

Meyer, R. und Spengler, O. Zur Constitution der Phtaleïnsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1318-1333).

Michael, A. Zur Geschichte der Theorie über die Bildung und Constitution des Natracetessigesters. *l.c.*, (1922-1937).

Müller, P. T. Les pseudo-acides. Rev. gén. sci., Paris, **16**, 1905, (417-423). Neuberg, C. und Silbermann, M. Die Konfiguration der Glycerinsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (134-146).

Oberheide, F. Die Isomeriefrage in der Reihe der asymmetrischen Tolylammoniumsalze nebst neuen Beobachtungen über sterische Hinderung. Diss. Tübingen, 1903, (39).

Pilat, S. Intramolekulare Veränderungen der Cyanursäure und ihrer Salze. Diss. Krakau, 1905, (37).

Pinner, A. Pilocarpin and dessen Umwandlung in eine neue Modification. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2560-2561).

Pohl, W. Isomerie zwischen Antidiazohydraten und primaeren Nitrosaminen. Diss. Würzburg, 1902, (37).

Rabe, P. und Rahm, F. Hage-mann'scher Ester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (969-973).

Reinking, K., Dehnel, E. und Labhardt, H. Aldehydschwefligesaure Salze. *l.c.*, (1069-1080).

Robertson, W. Solubility as a measure of the change undergone by isodynamic hydrazones: (1) camphorquinonephenylhydrazone, (2) acetaldehydephenylhydrazone. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1298–1302); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (181).

Roemwolt, G. Zur Natur der farblosen und farbigen Derivate des Succinylobernsteinsäureäthers. Diss. Würzburg, 1902, (75).

Rosenheim, A. und Stadler, W. Complexsalze von Thiosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2687–2690).

Rupe, H. und Schlochoff, P. Synthese und Constitution der Cinensäure. *l.c.*, (1502–1507).

Sabatier, P. et Senderens, J. B. Application aux nitriles de la méthode d'hydrogénation directe par catalyse: synthèse d'amines primaires, secondaires et tertiaires, Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (482-486).

Schlenk, W. Metall-Isobutyr- Adine und ihre Salze. Eine neue Klasse komplexer organ. Metallverbindungen. Diss. München, 1905, (51).

Schmidt, O. Neue Bildungsweise von Diazoverbindungen und eine allgemeine Methode zur Constitutionsbestimmung von Azofarbstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3201–3210, 4022–4023).

Schneider, M. Wie gelangt man zu einem einheitlichen System der Kohlenstoffverbindungen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (985).

Scholl, R. Nitrimine und Nitriminsäuren. I. Theoretischer Theil. 1. Constitution der Nitrimine. 2. Zur Tautomerie der Nitrimine. 3. Ueber die engere Constitution der Gruppen N₂O₂ und N₂O.OH und den Bildungsmechanismus der Nitrimine. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (1-35).

Schultz, G. Naphtalinderivate. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. Bd. 2.] Berlin, 1904, (874–877).

Straus, F. Acetylenbindung. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (190-265).

Teichner, H. Zur Constitution der Oxyazokörper. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3377-3380).

Thiel, A., Schumacher, A. und Roemer, H. Zur Kenntniss der sauren Function des aromatischen Hydroxyls. *l.e.*, (3860–3862).

Stobbe, H. und Leuner, K. Zwei Dimethyl-cumyl-fulgensäuren und eine dritte Isomere. *l.c.*, (3897–3903).

Titherley, A. W. and Hicks, W. L. Labile isomerism among benzoyl derivatives of salicylamide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1207-1229); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (219-220).

Tschitschibabin, A. E. Triphenylmethyl. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (771-773).

Tschugaeff, L. Complexe Verbindungen organischer Imide. Succinimidkupfer-Derivate. *l.c.*, (2899–2914).

Waters, L. I. Abkömmlinge des Benzylmercaptans und ihre Bedeutung für Kondensationsreaktionen mit der CO-Gruppe. II. Carbaminthiolsäuren als Pseudosäuren. Diss. München, 1905, (39).

Wolverkamp, M. E. Die Constitution der sogenannten Dithiocyansäure und Persulfocyansäure. Diss. Würzburg, 1901, (40).

Wurster, C. Oxydation und Reduktion. [Nachweis der Art der Bin-

dung des Sauerstoffatoms.] [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (690–692).

TAUTOMERISM.

Brühl, J. W. and Schröder, H. The desmotropic form of substances of the ethyl acetoacetate type in the homogeneous state and dissolved in neutral media. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (164–165); Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1868–1873).

Dimroth, O. Desmotrope Verbindungen. Leibigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (143–182); Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (137–139).

Dixon, A. E. and Hawthorne, J. The tautomerism of acetyl thiocyanate. [The action of acetyl thiocyanate on aniline at different temperatures.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (468-481); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (121-122).

Eberhardt, E. Kondensation von Diazobenzolimid mit Malonsäureester und mit Oxalessigester. [Desmotropiefälle.] Diss. Tübingen, 1903, (55).

Erlenmeyer, jun., E. Bildung von Liebermann's Isozimmtsäure bei der Trennung der Allozimmtsäure mit Hülfe von Bruein. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2562–2565)

— Die zweite räumlich isomere Componente der Allozimmtsäure. l.e., (3496–3499).

Trennung der Zimmtsäure in räumlich isomere Componenten. l.c., (3499–3503).

Goldschmidt, H. Phenylisocyanat als Reagens zur Feststellung der Constitution tautomerer Verbindungen. l.c., (1096–1098).

Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (5–7).

Hörlein, H. Tautomerieerscheinungen bei Verbindungen vom Typus des Acetessigesters. Diss. Jena, 1905, (40).

Jaeger, F. M. Benzylphtalimid und Benzylphtalisoimid; ein erster Beitrag zur Erforschung des Zusammenhanges zwischen Polymorphie und chemischer Desmotropie. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (371–376).

Lockemann, G. und Liesche, O. Aethylenphenylhydrazin. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (14–50).

Michael, A. Phenylisocyanat als Reagens zur Feststellung der Constitution tautomerer Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (22-49)

Ney, W. Zusammenhang von Farbe und Konstitution bei tautomeren Verbindungen untersucht au den Fluorenoxalsäureestern. Diss. Tübingen, 1904, (V+51).

Rabe, P. Vermeintlicher Fall von Desmotropie. Liebigs Aun. Chen., Leipzig, **342**, 1905, (328–355).

Stahl, H. Zwei neue Desmotropiefälle in der Triazolreihe. Diss. Tübingen, 1904, (80).

Zeller, T. Tautomerie zwischen p-Oxyazoverbindungen und Chinonhydrazonen. Diss. Göttingen, 1904. (62).

Stereoisomerism.

Arnold, A. Stereochemische Studien. Diss. Strassburg i. E., 1904, (79).

Bischoff, C. A. Materialien der Stereochemie in Form von Jahresberichten bearb. Bd 4: 1894-1898. Mit systematischem Inhaltsverzeichnis für 1894-1902. Bd 2: 1899-1902. Mit alphabetischem Sachregister für 1894-1902. [Teilw.mitbearb.v. E. Wedekind n. P. Walden.] Braunschweig, 1904, (CXXXVI+840; 841-1977).

Bouveault, L. und Wahl, A. Stereoisomere Dioximido-buttersäureester Nussberger's. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (926–931).

Bredt, J. Räumliche Konfiguration des Kamphers und einiger seiner wichtigsten Derivate. [Festschrift Wüllner.] Leipzig, 1905, (91-127, mit 1 Taf.).

Buchner, E. und Heide, R. von der. Spiegelbildisomerie bei Carbonsäuren des Cyclopropans. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3112-3119).

Cohen, J. B. and Armes, H. P. The relation of position isomerism to optical activity. IV. The rotation of the menthyl esters of the isomeric nitrobenzoic acids.

[With appendix by R. P. D. Graham.] London, J. chem. Soc., **87**, 1905, (1190–1199); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (218).

Dakin, H. D. The fractional hydrolysis of optically inactive esters by lipase. Part H. [Formation of optically active products.] J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, (199-206).

Fränkel, S. Stereochemische Konfiguration und physiologische Wirkung. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. 1, 1904, (290-308).

Frankland, P. F. and Done, E. The resolution of inactive glyceric acid by fermentation and by brucine. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (618-625); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (132).

Hantzseh, A. The constitution and colour of diazo- and azo-compounds. Loudon, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (289-295).

chemie. Leipzig, 1904, (VIII+188).

Jungius, C. L. Umlagerung zwischen einigen isomeren Glukosederivaten und die Mutarotation der Zuckerarten. Bemerkung hierzu von C. Tanret. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (97–108); **53**, 1905, (692).

Kipping, F. S. Isomerism of α- bromoand α- chloro-eamphor. London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (125-126).

Kondakow, I. Stereoisomere Menthole. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (185-193).

McKenzie, A. The asymmetric synthesis of l- lactic acid. The optical activity of fermentation factic acid London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1373-1383); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (224).

and Thompson, II. B. Racemisation phenomena during the hydrolysis of optically active menthyl and bornyl esters by alkali. *I.c.* (1040–1022); [abstract] Proc. *I.c.*, (184).

Marckwald, W. und Paul, D. M. Umwandelung von Racenkörpern in die optisch-activen Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges. 38, 1905, (810–8+2).

Mohr, E. Spaltbarkeitsbeweis ohne direkte Spaltung und ohne Zuhlitenahme optisch aktiver Substanzen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **71**, 1905, (305–357).

Pfeiffer, P. Zur Stereochemie des Chroms. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II,1, 1905, (111-112).

Zur Bestimmung der Configuration stereoisomerer Chromsalze. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (283–305).

Pope, W. J. Stereochemistry. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, 1, 1905, (132-147).

Scholtz, M. Isomere Communipodide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **37**, 1904, (3627–3638); **38**, 1905, (595–600); Verb. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11,1, 1905, (207–209).

und Pawlicke, P. Die stereoisomeren Conhydriniumjodide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1289-1295).

Sidgwick, N. V. Interaction of metallic cyanides and organic halides. London, Proc. chem. Soc., 21, 1905, (120–121).

Smiles, S. An asymmetric synthesis of quadrivalent sulphur. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (450-461); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (92-93).

Stewart, A. W. The transmutation of geometrical isomerides, London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (73-74).

Stoermer, R. und Simon, M. Geometrisch isomere Derivate des Diphenyläthylens und deren Configuration. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **342**, 1905, (2-13).

Thomas, Miss M. B., and Jones, H. O. Some optically active nitrogen compounds. [Phenylbenzylisopropylmethylammonium iodides and phenylbenzylisoamylmethylammonium iodide.] Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, (33–24).

Votoček, E. Antipoden-Isomere der Rhodeose und Fucose. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3859-3862); Zs. Zuckind., Prag. 29, (1904-5), 1905, (230-233).

ISOMERISM OF NITROGEN COMPOUNDS.

Amann, M. Zur Frage der Constitution des bimolekularen Propylidenanilins. Ein Beitrag zur Frage der Existenz stereoisomerer Anilverbindungen. Diss. techn. Hochschule. München, 1903, (43).

Angelucci, C. Constitution der N₂O₂-Gruppe der von den Oximen abgeleiteten Pernitrosoverbindungen Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **341**, 1905, (172–182).

Anselmino, O. Isomere Schiff'sche Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3989-3997).

Cain, J. C. Zur Constitution der Ammoniumsalze. l.c., (2715-2716).

Cordier, V. Wahrscheinliche Stereoisomerie des Stickstoffs beim Guanidinpikrat. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), II, 1, 1905, (105-109).

Graf, W. Oxonium- und Ammoniumsalze. Diss. Würzburg, 1903, (63).

Harvey, A. W. α-Benzylphenylallylmethylaumonium compounds: a complete series of four optically active salts. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1481-1487); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (228-229).

Jones, H. O. A further analogy between the asymmetric nitrogen and carbon atoms. *l.c.*, (135–144); [abstract] Proc. *l.c.*, (10).

The stereoisomerism of substituted ammonium compounds. *l.c.*, (1721–1735); [abstract] Proc. *l.c.*, (237–238).

The absence of isomerism in substituted ammonium compounds. Cambridge, Proc. Phil. Soc., **13**, 1905, (169).

The stereochemistry of nitrogen. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (169-193).

Kipping, F. S. Isomeric salts of the type $NR_1R_2H_3$. A correction. Isomeric forms of d-bromo- and d-chlorocamphorsulphonic acids. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (628-638); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (124-125).

Koech, R. Constitution und Umformungen des Menthonisoxims. Diss. Göttingen, 1904, (44).

Tschugaeff, L. Komplexe Verbindungen der α-Dioxime. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (144–169).

Wedekind, E. The asymmetric nitrogen atom. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (518-522).

Wedekind, E. Neue optisch-aktive Ammoniumsalze und die Konfiguration des Stickstoffs in den quartären Ammoniumbasen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11, 1, 1905, (83–86).

Zur Kenntniss des asymmetrischen Stickstoffs. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1838–1844).

Constitution of alloys.

Anton, A. Eisenkohlenstoffverbindungen und Konstitution des Kohlenstoffeisens. Diss. techn. Hochschule. Berlin, 1905, (57).

Bajkov, A. A. Alliages de cuivre et d'antimoine et phénomènes de la trempe observés dans ces alliages. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (111-165, av. pl.).

Bolton, W. von. Das Tantal, seine Darstellung und seine Eigenschaften. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (45–51).

Boynton, H. C. Sorbitic steel. The Iron and Steel Magazine, Boston, Mass. 7, 1904, (470-480, with text fig.).

Dewar, Sir J. et Hadfield, R. A. Action de la température de l'air liquide sur les propriétés mécaniques du fer et de ses alliages. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (556-574).

Evangulov, M. G. et Volodin, S. P. Métallographie. (Russe) St. Peterburg, 1904, (VI+289+1 av. 258 fig. dans le texte).

Flavickij, F. M. Lois de l'action réciproque des substances solides dans les mélanges réfrigérants et dans les alliages eutectiques. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (862-875).

Friedrich, K. Kupfer und Arsen. Metallurgie, Halle, 2, 1905, (477–495, mit 2 Taf.).

Goecke, E. Zur Metallographie der Eisen-Kohleustofflegierungen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (434–438).

Grube, G. Magnesium-Bleilegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (117-130, mit 1 Taf.).

gierungen. Magnesium-Aluminiumlel.c., **45**, 1905, (225–237, mit 1 Taf.).

Legierungen des Magnesiums mit Zinn und Thallium. L.c., **46**, 1905, (76–93, mit I Taf.).

Guertler, W. und Tammann, G. Legierungen des Nickels und Kobalts mit Eisen. * l.c., 45, 1905, (205-224, mit 1 Taf.).

— Verbindungen des Eisens mit Silicium. l.c., 47, 1905, (103-179, mit 1 Taf.).

Hadfield, R. A. Iron and steel alloys. The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist, Boston, Mass., 7, 1904, (3-21, with text fig.).

Heyn, E. Mikroskopische Untersu-chung der Legierungen. [Eisen.] Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 83, 1904, (355–397, mit 31 Taf.).

Die Metallographie im Dienste der Hüttenkunde. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (152–188, mit 3 Taf.).

——— und Bauer, O. Kupfer. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, (137-147, mit 1 Taf.).

Hüttner, K. und Tammann, G. Legierungen des Antimons und Wismuts. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (131-144, mit 1 Taf.).

Kurbatov, V. Ja. Structure de l'acier trempé. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz. chim. Obšč., **36**, 1904, (1524–1539, av. 1 pl.).

Kurnakow, N. S. und Stepanow, N. I. Legierungen des Magnesiums mit Zinn und Blei. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (177-192, mit 2 Taf.).

Levin, M. Gold-Thalliumlegierungen. *l.e.*, **45**, 1905, (31-38).

Gold - Nickellegierungen. l.e., (238-242).

und Tammann, G. Mangan-Eisenlegierungen. l.c., 47, 1905, (136-144, mit 1 Taf.).

Mathewson, C. H. Verbindungen von Natrium mit Zinn. *l.e.*, **46**, 1905, (91-112).

Mönkemeyer, K. Zink-Antimonlegierungen. l.c., 43, 1905, (182-196, mit 1 Taf.).

Tellur-Wismut. l.c., 46, 1905, (415-422).

Moldenke, R. Physics of cast iron. The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist, Boston, Mass., 7, 1901, (357-364, with text fig.).

Novak, F. Kadmiumlegierungen des bleihaltigen Zinks. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (421-445, mit 3 Taf.).

Petrenko, G. I. Silber-Aluminiumlegierungen. l.c., 46, 1905, (49-59, mit 1 Taf.).

Sackur, O. Kupfer-Zink-Legirungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2186-2196).

Smith, G. McP. The action of sodium amalgam on solutions of potassium salts, and of potassium amalgam on solutions of sodium salts. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, (208-213).

Stead, J. E. The segregatory and migratory habit of solids in alloys and in steel below the critical points. [Reprint.] The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist, Boston, Mass., 7, 1904, (139-159, with text fig.).

Structure of an alloy which, on freezing, separates into solid solutions and a cutectic. The Iron and Steel Metallurgist and Metallographist, Boston, Mass., 7, 1904, (258–259, with text fig.).

Stepanov, N. I. Alliages du magnésium avec le bismuth. (Russ) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb. 1285-1286).

Tammann, G. Aluminium-Antimonlegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 48, 1905, (53-60).

Tittler, R. Eisen-Nickellegierungen. Diss. Leipzig, 1903, (72).

Tuturin, N. N. Propriétés thermoélectriques des alliages. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chin. Obšč., 36, 1904. (proc.-verb. 1119); 37, 1905, (proc.-verb. 1286-1287).

Vogel, R. Gold-Bleilegierungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (11–23, mit 1 Taf.).

Gold-Zinnlegierungen. *l.c.*, **46**, 1905, (60-75, mit 2 Taf.).

wüst, F. Eisenkohlenstofflegierungen höheren Kohlenstoffgehaltes. [Festschrift Wüllner.] Leipzig, 1905, (240–264, mit 4 Taf.).

Žemčužnyj, S. F. Alliages de l'arsenic avec l'étain, le cadmium, le plomb et l'antimoine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 1281–1285).

Physical Properties in relation to structure.

Dreaper, W. P. Theory of dyeing. Part II. Pseudo- and de- solution. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (223-228).

Hartley, W. N. Chemical structure and those physical properties on which the theory of colour is based. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1822-1831); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (167).

Kauffmann, H. Zusammenhang zwischen Fluoreszenz und chemischer Konstitution. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II, 1, 1905, (66).

Praetorius, W. Nachweis intramolecularer Veränderungen durch Aenderung der Körperfarbe bei Nitrophenolen und Aldehydphenolen. Diss. Würzburg. Leipzig, 1902, (56).

Pringsheim, H. H. Gefärbte und ungefärbte Diimine. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3354–3356).

Reitzenstein, F. und Runge, O. Einfluss der Stellung von Methyl- und Nitro-Gruppen zum Methankohlenstoff auf den Farbcharakter der Triphenylmethanfarbstoffe. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (57-132).

Zschimmer, E. Die physikalischen Eigenschaften des Glases als Funktionen der chemischen Zusammensetzung. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (629-638).

Acid and basic properties.

Auerbach, F. [Saure Natur des Formaldehyds.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2833–2836).

Baeyer, A. Dibenzalaceton. Basische Eigenschaften des Kohlenstoffs. *l.c.*, (569-590, 1156-1164).

Feder, E. Basicität der Alkaloide, geprüft an ihrer Wirkung auf gewisse Oxydationsvorgänge. Diss. Strassburg i. E., 1904, (107).

List, G. Relative Basicitätsdifferenz der beiden Amidogruppen substituirter Diamine. Diss. Tübingen, [1905], (59).

Pinoff, E. J. Diagnose von Pseudo-Säuren in festem Zustande durch die Ammoniak-Reaktion. Diss. Würzburg, 1903, (125).

Siegfried, M. Eine neue Reaktion amphoterer Körper. Leipzig, Ber. Ges.

Wiss., math.-phys. Kl., **57**, 1905, (34-44).

Tubandt, C. II. Anwendung der Invertirungsmethode zur Bestimmung des Säurecharakters organischer Verbindungen und der relativen Stärke solcher Säuren. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (41–93).

Walker, J. Theorie der amphoteren Elektrolyte. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (706-716).

7050 CONDITIONS AND LAWS OF CHEMICAL CHANGE.

Armstrong, E. F. [Mechanism of the condensation of glucose.] London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (592–599).

The mechanism of fermentation. *l.c.*, (600–605).

Armstrong, H. E. The mechanics of fire. [The mechanism of the combustion of hydrogen, hydrocarbons, carbon monoxide and carbon.] London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (473–482).

Campbell, N. R. Radioactivity and chemical change. Phil. Mag., London, (ser. 6), 9, 1905, (545-549).

Dawson, H. M. Der Mechanismus der Enzym- und Fermentwirkung. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (677-680, 701-703).

Euler, H. Lösungen von Ammoniakund Aminsalzen. Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (133-142).

Komplexbildung. l.c., (203-220).

Guédras, M. P. S. Éthérification de la glycérine. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1034).

Haber, F. und Oordt, G. van. Bildung von Ammoniak aus den Elementen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (111–115); 44, 1905, (341–378).

Harzer, A. Reaktivität des Sulfuryls. Diss. Göttingen, 1904, (62).

Hauser, O. Die Sulfate der Zirkonerde. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (185-204).

Henri, V. Gesetze der Enzymwirkung und heterogene Katalyse. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (790-794, 948).

Lewis, G. N. Hydration in solution. Bureau of government laboratories. Chemical laboratory, No. **30**, Manila, 1905, (21-27).

Lumsden, J. S. [The affinity constants of heptoic, hexalydrobenzoic and benzoic acids.] London, J. Chem. Soc. 87, 1905, (90–98); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (14).

Martin, G. Causes why an element often passes from one grade of combination to another without giving rise-to intermediate compounds. Chem. News, London, 92, 1905, (185–187).

Menšutkin, B. N. Éthérates des combinaisons halogénées du magnésium. Action de l'eau sur les éthérates; solubilité dans l'eau des hydrates du bromure de l'iodure de magnésium. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1161–1185).

Action des éthers composés: combinaisons de l'iodure et du bromure de magnésium avec les étherssels. (Russ.) l.c., (1186–1216, av. pl. XXIX-XXXII).

Montague, P. J. . . . Transposition atomique intramoléculaire chez les benzopinacones. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (105-131).

Petrenko-Kritschenko, P. und Konschin, A. Leichtigkeit der Bildung ringförmiger Verbindungen. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (51-59).

Rabbethge, (). Stereochemische Studien in der Zimmtsäurereihe. Diss. Basel, 1904, (61).

Sand, J. Salze der Krystallviolettgruppe. Berlin, Ber. D. Chem. Ges., 38, 1905, (3642-3654).

—— Bildung und Zersetzung der Chlorsäure. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (465–480).

Skraup, Z. H. Hydrolyse des Caseins durch Salzsäure. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (274-296).

Tuturin, N. Ethérification. (Russ.) Dictionnaire Encyclopédique éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, Tome 41, St. Peterburg, 1901, (145–146).

Wislicenus, W. Acylgruppen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (546–548).

Conditions determinative of change.

Abegg, R. Zur Theorie der Grignard'schen Reactionen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4112–4116).

Benrath, A. Einwirkung schwacher Säuren auf Metallchloride. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (238-243).

Berthelot, M. Emploi du tube chaud et froid dans l'étude des réactions chimiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (905-914).

Brandt, L. The sensitiveness of chemical reactions. [Transl.] Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 58, 1904, (23862).

Dvorszky, B. Veränderung der Eigenschaften des Nitrobenzols, verursacht durch Verwechslung der zur Herstellung dienenden Substanzen, (Ungarisch) Orv.-Termt. Ért., Kolozsvár, II. Termt. sz., 26, 1904, (73-85).

Mohr, O. Die Lossensche Umlagerung. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (133-149).

Moissan, H. Action d'une trace d'eau sur la décomposition des hydrures alcalins par l'anhydride carbonique et l'acétylène. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (323-334).

Morgan, G. T. and Wootton, W. O. Influence of substitution on the formation of diazoamines and aminoazo-compounds. Part III. Azo-derivatives of symmetrically disubstituted primary metadiamines. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (935-914); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (179).

Roth, J. Intramolekulare Umlagerungen. Diss. Basel, 1904, (53).

Sidgwick, N. V. Interaction of metallic cyanides and organic halides. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (120–121).

Sudborough, J. J. and Davies, T. H. Diortho-substituted benzoic acid. Part VI. Conversion of methyl into ethyl esters. l.c., (87).

Suyver, J. F. [La transformation des α- et β-trithiobenzaldehydes et d'autres trithioaldéhydes aromatiques stérécisomères.] Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (55–30).

Zincke, T. und Mühlhausen, G. Anlagerung von Bromwasserstoff an aromatische Carbonylverbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (753-760).

Catalysis.

Berl, E. Auwendung der Katalyse in der Photographic. Bul. Photoglob., Zürich, 9, 1904, (23–26).

Bodländer, G. Technische Bedeutung der Katalyse. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (624– 610).

Bredig, G. und Wilke, E. Periodische Kontaktkatalyse. Heidelberg, Verh. nathist Ver., (N.F.), 8, 1905, (165-181).

Euler, H. Zur Theorie katalytischer Reaktionen. Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (127–131).

Hassler, F. Die Katalyse und ihre Anwendung in der Technik. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1540-1544).

Heermann, P. Färbereiprozesse. Beiztheorieen und generelle Vorgänge bei der primären Metallbeizung. Färberztg, Berlin, 14, 1903, (335–331, 350–352, 417–423); 15, 1904, (76–78, 85–91, 108–112, 165–170, 183–188, 197–200, 214–219, 325–327, 345–347); 16, 1905, (66–70).

Ipatjev, V. N. Réactions catalytiques aux températures et pressions élevées. (Russ.) St. Peterburg, Žuru. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (786-813, av. pl. XIII-XV).

Dissociation dans les réactions catalytiques. (Russ.) l.c., (813–835, av. pl. XVI et XVII).

Influence de la pression sur la catalyse. (Russ.) l.c., **37**, 1905, (proc.-verb. 1293-1294).

Catalyse réductrice. (Russ.) l.c., (proc.-verb. 1295–1296).

Déhydratation sous l'influence du catalysateur Al₂O₃. (Russ.) *l.c.*, (proc.-verb. 1296).

et Lejbin, S. P. Transformation catalytique isomère des butylènes. (Russ.) *l.c.*, **36**, 1904, (proc.-verb. 762-763).

et **Šuliman**, G. G. Décomposition catalytique des acides organiques. (Russ.) *l.e.*, (proc.-verb. 764–765).

et **Tichockij**, N. L. Transformation catalytique isomère du vinyl-(p-7195) triméthylène. (Russ.) *l.c.*, **36**, (proc.-verb. 760–762).

Kullgren, C. Reaktionsgeschwindigkeit bei katalytischen Reaktionen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (108– 116).

Leontovič, Vs. Matériaux pour la recherche de la catalyse. (Russ.) St. Peterburg, 1904, (2 + 169).

Mailhe, A. Die Katalyse durch fein verteilte Metalle. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (462-465).

Nernst, W. Chemisches Gleichgewicht und Temperaturgefälle. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (904-915).

Sabatier, P. La catalyse par les métaux communs. Rev. gén. sci., Paris, 6, 1905, (842-850).

L'hydrogénation par catalyse. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (663-666).

Sand, H. J. S. Die Rolle der Diffusion bei der Katalyse durch kolloidale Metalle usw. [Uebers.] Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (641-656).

Vondráček, R. Katalyse und chemische Induction. (Čechisch) Čas. Prům. Chem., Prag. 14, 1904, (110–115, 148–153).

Inorganic.

Bach, A. Wirkungsweise der Peroxydase dei der Reaction zwischen Hydroperoxyd und Jodwasserstoffsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3785–3800).

Berl, E. Die Arsensäureanhydridkatalyse des Schwefeltrioxyds. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (267–299); Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (252–254).

Bodenstein, M. Kontakt-Schwefelsäure. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (561–573).

——— Antimonwasserstoff. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (611–612).

des Kohlenoxydknallgases durch Kieselsäure. l.e., **53**, 1905, (166–176).

Bredig, G. und Fraenkel, W. Eine neue sehr empfindliche Wasserstoffionen-Katalyse. [Proportionalität vou Wasserstoffionenkonzentration und Reaktionsgeschwindigkeit.] Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (525–528).

Bredig, G. und Weinmayr, J. Minimale Schichtdicke des katalytisch wirkenden Quecksilbers. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (839-847).

Brown, J. Einwirkung von Chlorwasserstoffsäure auf Kaliumpermanganat in Gegenwart verschiedener anorganischer Salze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (314-333).

Jordis, E. Hydratations- und Erhärtungsvorgänge. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (938-940); 11, 1905, (223-224).

Jorissen, W. P. und Ringer, W. E. Die Wirkung von Radiumstrahlen auf Chlorknallgas. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (41–47).

Knietsch, R. Schwefelsäure-Kontaktverfahren. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (614).

Kosmann, B. Zur Hydratation des Hemihydrats des Calciumsulfats. ThonindZtg, Berlin, 27, 1903, (1735–1737).

Küster, F. W. Schwefelsäure-Kontaktverfahren. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II, 1, 1905, (72-71).

Lewis, G. N. Autoentalytic decomposition of silver oxide. Bureau of government laboratories. Chemical laboratory, No. 30. Manila, 1905, (5-19, with pl.); Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (310-326).

Litzendorff, J. Dijodkohlenstoff. Diss. Marburg, 1904, (35).

Lockemann, G. Katalytische Zersetzung von Arsenwasserstoff. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (491–494).

Lucas, R. Schwefelsäure-Kontaktprozess. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (157–161).

Lunge, G. Schwefelsäurefabrikation. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (603).

Zur Theorie des Bleikamnerprozesses. Zs. angew. Chem., Berlin, **17**, 1904, (1659–1663); **18**, 1905, (CO-71).

Opl, E. Arsen als Kontaktgift, Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (757-758).

Petrenko, G. I. Phénomènes catalytiques accompagnant la préparation de l'acide hypersulfurique. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (1081–1088); St. Peterburg, 1901, (7).

Raschig, F. Zur Theorie des Bleikammerprozesses. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1398-1420, 1777-1785); 18, 1905, (1281-1323).

Reinhardt, C. Katalytische Wirkung verschiedener Substanzen auf die Umwandlung von Schwefeldioxyd und Luftsauerstoff in Schwefeltrioxyd. Diss. Zürich, 1904, (35).

Richardt, F. Fraktionierte Verbrennung wasserstoffhaltiger Gasgemenge über erhitztem Palladiumdraht. Zs. anorg. Chem., Hamburg. 38, 1904, (65-91); Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (566-570, 590-595); Diss. techn. Hochschule, Karlsruhe, 1904, (83).

Rohland, P. Hydratations- und Erhärtungsvorgänge. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (893–900); Erwiderung an Herrn Jordis. *l.c.*, 11, 1905, (129–130).

Umschlagen der Abbindezeit der Portland-Umente. Thonind-Ztg. Berlin, **26**, 1902, (605-608, 1617-1622, 1966-1971); **29**, 1905, (919-952).

Ruer, R. Elektrolytische Auflösung von Platin. [Knallgas-Katalyse.] Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (661-681).

Schenck, R. Kohlenoxyd. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904. (554–559).

Chemische Vorgänge im Eisenhochofen. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1905, (21–34).

Senter, G. The *r5le* of diffusion in the catalysis of hydrogen peroxide by colloidal platinum. London, Proc. R. Soc., **74**, 1905, (566-571); (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (737–747); **53**, 1905, (601).

Sirk, H. Beschleunigung der Chlerentwicklung aus Kaliumchlorat und Salzsäure durch Gegenwart von Platin, ein Beitrag zur Theorie der elektrolytischen Chloratbildung. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (261–263).

Stock, A. Antimonwasserstoff. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (111–112).

Vondráček, R. Erklärung des Mechanismus der katalytischen Wirkungen des Platinschwarzes. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 39, 1904, (21–40).

Winteler, F. Geschichte des Schwefelsäurekontaktprozesses. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1512–1516, 1654–1656).

wöhler, L. Platin. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (592-597).

Zimmermann, F. Spaltung des Kohlenoxyds. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (758–762); Diss. Marburg, 1904, (79).

Organic.

Böeseken, J. Réaction de Friedel et Crafts. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (6-18); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, [1905], (470-473), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (168-471), (Dutch).

Burns, P. S. Naphthalene. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (682).

Ditz, H. Naphthalin, ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (581–582).

Hällström, J. A. af. Kernsynthetische Gleichgewichte zwischen Phenolen, Bicarbonaten und Phenolearbonsäuren in wässriger Lösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2288–2290).

Jorissen, W. P. und Ringer, W. E. Die Oxydation von Benzaldehyd in Gegenwart von Essigsäureanhydrid. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (19–39).

Lundén, H. Katalyse von Aethylacetat durch Salpetersäure bei Gegenwart von Afkalinitraten. Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (265–276).

Sabatier, P. Catalyse de l'aniline. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (617–618).

Sill, H. F. Gleichgewicht zwischen einer Stickstoffbase und organischen Säuren in verschiedenen Lösungsmitteln. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (577-602).

Stern, E. Benzoinsynthese. *l.c.*, **50**, 1905, (513-559).

Ullmann, F. und Kipper, H. Methoxy-chlor-benzoësäure. (Katalytische Wirkung des Kupfers.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2120-2126).

und **Sponagel**, P. Phenylirung von Phenolen. (Katalytische Wirkung des Kupfers.) l.c., (2211–2212).

und Zlokasoff, M. Arylsalicylsäuren und deren Ueberführung in Xanthone. (Katalytische Wirkung des Kupfers.) L.c., (2111-2119).

(D-7195)

Visser, A. W. Autocatalysis and the transformation of γ -hydroxyacids, with and without addition of other acids, conceived as an ion-reaction. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (760-769), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (770-780), (Dutch).

Vondráček, R. Metalleinwirkung auf Saccharoselösungen. (Čechisch) Prag, Věstn. Ceské Spol. Náuk, **1904**, 19. Aufsatz, (8).

Ferment action.

Barendrecht, H. P. Enzymwirkung, Zs. physik, Chem., Leipzig, 49, 1101, (456-182).

Euler, H. Katalyse durch Fermente. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (420–477); Ark. Kemi, Stockholm, 2, No 8, 1905, (28).

Issajew, W. Hefekatalase. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., **42**, 1904, (102-116), **44**, 1905, (546-559).

Liebermann, L. Wasserstoffsuperoxyd-Katalyse durch colloïdale Platinlösungen. Arch. ges. Physiol., Bonn, **104**, 1901, (119–154).

— und Genersich, W. von. Umstände welche die katalytische Wirkung des colloïdalen Platins auf Wasserstoffsuperoxyd beeinflussen. l.c., (155– 175).

Wasserstoffsuperoxyd-Katalyse durch die Fermente des Malzauszuges. *l.c.*, (176–200).

Wasserstoffsuperoxyd-Katalyse einiger Pflanzenextracte. l.c., (201–202).

Versuche über Wasserstoffsuperoxyd-Katalyse mit einigen Extracten thierischen Ursprungs. l.c., (203–206).

— Guajakreaction; Wirkung der thierischen Schutzstoffe und Immunkörper mit einem Anhang über das Terpentinöl. l.c., (207–226).

dalen Platins. *l.e.*, (233-234).

---- und Liebermann, P. Ist zur Guajakreaction die Gegenwart einer Katalase notwendig? l.e., 108, 1905, (489-498).

Vierling, H. Die Elemente der chemischen Kinetik mit besonderer Berücksichtigung der Katalyse und

 3×2

Fermentwirkung. Pharm. Ztg, Berlin, **49**, 1904, (249-250).

Wender, N. Die Hefe-Katalase. Alkohol, Berlin, 14, 1904, (156, 162, 164).

Dynamics of Change,

Abegg, R. Zur Geschichte des Masseuwirkungsgesetzes. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (2-3).

Biltz, W. und Gahl, W. Zerfall in Wasser gelösten Ammoniumnitrits und diesem verwandte Vorgänge. *l.c.*, (409 413).

Brunner, E. Theoretisches über Reaktionen, die in mehreren Stufen verlaufen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (89-96).

Bullerdieck, A. Gültigkeit des Massenwirkungsgesetzes für starke Elektrolyte. Diss. Göttingen, 1903, (79).

Cohen, J. B. and McCandlish, D. The mechanism of the hydrogen sulphide reduction of nitro-compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1257-1272); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (222).

Deussen, E. Inversionsversuche mit Flusssäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (300-340, 408-430).

Euler, H. Chemische Dynamik der zellfreien Gärung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (53-73).

Goldschmidt, H. Reaktionskinetische Studien über Prozesse der organischen Chemie. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (729-734); Natw. Rdsch., Braunschweig, 20, 1905, (365–368); [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (588–594).

Ingebrechtsen, R. Kinetik der Reduktion durch Zinnhalogenüre in halogenwasserstoffsaurer Lösung. Diss. Zürich, 1904, (80).

Lobry de Bruyn, C. A. und Tijmstra, Bz. S. Mechanismus der Aetherbildung aus Halogenalkyl, bezw. Halogendinitrobenzol und Alkoholat. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1901, (456–442).

Martinsen, H. Kinetic of the reaction between acid and aromatic-organic compounds. (Norw.) Arch. Math. Naturv., Kristiania, 26, no. 6, 1904, (77). Muhs, G. Massenwirkungsgesetz bei der Auflösung schwer löslicher Verbindungen. Diss. Breslau, 1904, (46).

Plotnikow, J. Gesetzmässigkeit in der chemischen Dynamik. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (603–608).

Sudborough, J. J. and Roberts, D. J. Esterification constants of substituted acrylic acids. Loudon, J. Chem. Soc., 87, 1905, [1840-1854); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (86).

Weyl, A. Messung von Diffusions-Potentialen konzentrierter Chloridlösungen. Diss. Techn. Hochschule, Karlsruhe, 1905, (33).

Equilibrium and Phase Rule.

Bell, J. M. Dineric equilibria. J. Physic. Chem., lthaca, N.Y., 9, 1905, (531-555); Diss. Cornell, 1905, (27).

and Trevor, J. E. The fundamental functions of one-component ideal-constituent gases. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (179-209).

Bodenstein, M. und Pohl, W. Gleichgewichtsmessungen au der Kontaktschwefelsäure. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (373–384).

Bodländer, G. Kaustizierung. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11.1, 1905, (139-141); Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (186-187).

Bronn, J. Verkoppelte Reaktionen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (119-120).

Bugarszky, I. Einfluss des Mediums (Lösungsmittels) auf die Reaktionsgeschwindigkeit und auf die chemischen Gleichgewichtsverhältnisse. (Ungarisch) Math. Termt. Ert., Budapest, 23, 1905, (417–483); Budapest, 1905, (69).

Finckh, K. Zur Ermittelung chemischer Gleichgewichte aus Explosionsvorgängen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (116–125).

Hirniak, J. Die Bedeutung d. festen, flüssigen u. gasartigen Phase im chemischen Gleichgewichte. (Ruthenisch) Lemberg, Zbirn. Sekc. Mat. Prirod. Likarsk., 9, 1903, (1–42).

Hoff, J. II. van't. Einfluss der Aenderung der spezifischen Wärme auf die Umwandlungsarbeit. [Satz vom beweglichen Gleichgewicht.] Festschrift Boltzmann.] Leipzig, 1904, (233–241).

Hoff, J. H. van't. La règle des phases. Traduit du Irançais. (Russ.) Gorn. Žura., St. Peterburg, **80**, 1, 1904, (232–248).

Hollmann, R. Spaltung wasserhaltiger Mischkristalle. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1905, (567–594); **54**, 1905, (98–110).

Hugershoff, F. Apparat zur Demonstration des chemischen Gleichgewichtes nach Lehmann. Allg. ('hem-Ztg, Apolda, 5, 1905, (35); Allg. Chem-Ztg, Lübeck, 5, 1905, (32–83).

Jouguet, E. Loi des phases. Borderux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, 158-62).

Krogh, A. Tension de l'acide carbonque dans la mer et influence réciproque de l'acide carbonique de la mer et de celui de l'atmosphère. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, 1896-898).

Laar, J. J. van. Some phenomena which can occur in the case of partial miscibility of two liquids, one of them being anomalous, specially water. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet.. 7, 1905, (517-531 with 1 pl.), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Xat. Ald. K. Akad. Wet., 13, 1905, (573-588 with 1 pl.), (Dutch).

Different forms and transformations of the boundary-curves in the case of partial miscibility of two liquids. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, 636-546, with 1 pl., English: Amsterdam, Versl. Wis. Nat Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, 660-672, with 1 pl.), (Dutch).

Der genaue Ausdruck für die sogenannte molekulare Veränderung der kritischen Temperatur. (Hollandisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (223–229).

Ley, H. und Wiegner, G. Metastable Zustände bei Reaktionen zwischen gasförmigen und festen Stoffen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, 585-593).

Mehner, H. Gleichgewichtszustände bei der Reduktion der Eisenerze. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (75– 94).

Meyer, J. Die Phasentheorie und ihre Anwendung. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, 10, 1905 (359-408).

Meyerhoffer, W. Ein Problem der Affinitätslehre. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (513-603). Meyerhoffer, W. Ein altes Problem in neuer Beleuchtung. Doppelte Zersetzung von festen Salzpaaren.] Handl. Nod. Nat Geneesk. Congres, **10**, 1905, (151-157).

der Phasenlehre. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (SitzBer. 159-176).

Mittasch, A. Bemerkung zu der Arbeit von C. L. Jungius: Theoretische Betrachtung über Reaktionen, welche in zwei oder mehreren aufeinanderfolgenden Phasen verlaufen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1905, (613).

Nernst, W. Chemische Gleichgewichte bei hohen Temperaturen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11,1, 1905, (92).

Zur Ermittelung chemischer Gleichgewichte aus Explosionsvorgängen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (126–131).

Osmond, F. Imperfect equilibrium in alloys. The Iron and Steel Magazine. Boston, Mass., 7, 1901, (480-487).

Pisarževskij, L. Valeur de la constante d'équilibre d'une même réaction dans des dissolvants différents. Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (1070-1081).

und Lemcke, N. Der Einfluss des Lösungsmittels auf die Gleichgewichtskonstante und die Beziehung zwischen dem ehktrischen Leitvermögen und der innern Refbung. Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (479-493).

Schenck, R. und Heller, W. Gleichgewichte im Hochofen. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, 1121-1124.

Smits, A. Contribution to the know-ledge of the p-x-and the p-T-lines for the case that two substances enter into a combination which is dissociated in the liquid- and the gas-phase. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (200-208, with 2 pl.), (English); Amsterdam. Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (192-200, with 2 pl.), (Dutch).

Visser, A. W. Reaktionsgeschwindigkeit und chemisches Gleichgewicht in homogenen Systemen und deren Anwendung auf Enzymwirkungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (257 309). Volterra, V. Sul numero dei componenti indipendenti di un sistema. Roma. Rend. Acc. Lincei, (serie 5ª) 12, 2º semestre, 1903, (417-119).

Weigert, F. Umkehrbare photochemische Reaktionen im homogenen System. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11,1, 1905, (103-104).

Wegscheider, R. Phasenregel. (2. Erwiderung an Byk.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904 (357-363); Nachtrag. l.c., 52, 1905, (171-184).

BINARY SYSTEMS.

Aten, A. H. W. Phasengleichgewichte im System: Wismut und Schwefel. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (386–398).

———— Das System Schwefel-Chlor. Zs. physik. Chem., Leipzig, **54**, 1905, (55-97).

Die Schmelz- und Entmischungserscheinungen beim System Methyljodid-Pyridin. *l.c.*, (124–128).

Bakhuis-Roozeboom, H. W. and Büchner, E. H. Critical terminating points in three-phrase lines with solid phases in binary systems which present two liquid layers. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (556-562), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (531-537), (Dutch).

Duhem, P. Les points d'eutexie et de transition pour les mélanges binaires qui peuvent donner des cristaux mixtes. Journ. Chim. Phys., Genève, **1**, 1903, (34-77, 97-120).

Foerster, F. und Müller, E. Elektrolytische Chloratbildung. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (502-503).

Franklin, E. C. Reaktionen in flüssigem Ammoniak. Zs anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (1-35).

Herold, I. Kaustifikation des Kaliumsulfates. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (417-430).

Hinrichsen, F. W. und Watanabe, T. Abscheidung von Silber aus Schwefelsilber bei Gegenwart von Quecksilber. [Festschrift Wüllner.] Leipzig, 1905, (214-226).

Hüttner, K. und Tammann, G. Schmelzpunkte und Umwandlungspunkte einiger Salze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (215-227). Kahlenberg, L. and Schlundt, H. Liberation of hydrogen during the action of sodium on mercury. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (257-259).

Katayama, M. Equilibrium in strong binary electrolyte. (Japanese) Tokyc, Kwag. Kw. Sh., **26**, 1905, (420-443).

Luther, R. und Sammet, G. V. Die GleichgewichteHIO₃+5HI³³ +1₃II₂O

und
$$\mathrm{HBrO_3} + 5\mathrm{HBr} \xrightarrow{\gg} 3\mathrm{Br_2} + 3\mathrm{H_2O}$$
,

chemisch und elektromotorisch bestimmt. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (293-295).

Narbutt, J. v. Die Schmelz-, Siedeund Dampfkurven (760 mm Druck) in den binären Systemen: Ortho-+Para-, Ortho-+Meta-, Para-+ Metabromnitrobenzol, und die Schmelzkurven der Gemische von Diphenylamin und Phenanthren. Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (697-714).

Philip, J. C. and Smith, S. H. The freezing points of binary mixtures of organic substances: the behaviour of the dihydric phenols [catechol, resorcinol and quinol] towards p-toluidine, α-naphthylamine, and pieric acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1735–1751); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (255).

Sammet, V. Die Gleichgewichte $6\text{H} + 5\text{I}' + 10'_{3 < -- < < } ^{3 > -} 3\text{I}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$ und

$$6H + 5Br' + BrO'_{3} \xrightarrow{\text{M}} 3Br_{2} + 3H_{2}O,$$

chemisch und elektromotorisch bestimmt. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (641-691).

Schreinemakers, F. A. H. Die Natriumchromate. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (211–220).

Smits, A. On the hidden equilibria in the p-x-diagram of a binary system in consequence of the appearance of solid substances. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (196-200, with 1 pl.), (English); Amsterdam, Versl. Wis-Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (187-192, with 1 pl.), (Dutch).

Wijk, H. J. van. Das System Ueberchlorsäure und Wasser. (Holländisch) Zaandam, 1905, (78, with 1 pl.). [Equilibrium of liquid and gaseous phases.]

Bidet, F. Équilibre chimique du système: gaz ammoniac et chlorhydrate d'iso-amylamine primaire. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (264-265).

Büchner, E. H. Kritische Temperatur von Lösungen in flüssiger Kohlensäure. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (691-694).

Laar, J. J. van. Les courbes de plissement et leur point double chez les mélanges de substances normales, dans le cas que les volumes moléculaires sont inégaux. Haarlem, Arch. Mus. Teyler, (sér. 2), 10, 1905, (19-14).

Nernst, W. Zur Bildung des Wasserstoffsuperoxyds bei hohen Temperaturen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (710–713).

Tower, O. F. Die Einwirkung des Stickstoffs auf Wasserdampf. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2945–2952).

Waals, J. D. van der. Properties of the critical line (plaitpoint line) on the side of the components. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (271-280), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (230-240), (Dutch).

The properties of the section of the surface of saturation of a binary mixture on the side of the components. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (280–289), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **14**, [1905], (240–249), (Dutch).

The exact numerical values for the properties of the plaitpoint line on the side of the components. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (289-298), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet. **14**, [1905], (249-258), (Dutch).

Watergas.

Allner, W. Bunsenflamme. Schillings J. Gasbeleucht., München, 48, 1905, (1035-1041, 1057-1066, 1081-1086, 1107-1112); Diss. Techn. Hochschule, Karlsruhe, 1905, (96).

Haber, F. und Richardt, F. Das Wassergasgleichgewicht in der Bunsenflamme und die chemische Bestimmung von Flammentemperaturen. Schillings J. Gasbeleucht., München, **47**, 1904, (809-815, 833-837, 864-869, 877-880).

Jüptner, H. Freiherr v. Zur Theorie des Wassergases. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904, 11, 1, 1905, (121-125).

Smits, A. [Theoretische Betrachtung] über die Darstellung des uncarburirten Wassergases. (Holländisch) Het Gas, 's Hertogenbosch, 24, 1904, (70-84).

[Equilibrium of liquid and solid phases.]

Borodovskij, V. et Bogojavlenskij, A. Equilibre du système p-bromtoluol et p-dibrombenzol. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (559-566, av. 1 pl.).

Boulouch, R. Mixtes formés par le soufre et le phosphore au-dessous de 100°. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1901-1902, 1902, (66-70).

Brown, J. The interaction of hydrochloric acid and potassium permanganate in the presence of ferric chloride. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (31–38); [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (145–153).

Cox, A. J. Basische Quecksilbersalze. Diss. Breslau. 1904, (42).

Davidson, E. Die Zersetzung von Kaliumchlorat durch Salzsäure, eine Reaktion I. Ordnung, Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1047–1054).

Meerum Terwogt, P. C. E. Das System: Brom und Jod. [Diss. Amsterdam 1904.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (203-243).

Müller, A. Löslichkeit von Metallhydroxyden in Glyzerin. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (320-325).

Pfeiffer, P. Hydrolyse des Zinnchlorids und Zinnbromids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2466-2470).

Richards, T. W. and Bonnet, F. jun. The changeable hydrolytic equilibrium of dissolved chromic sulphate. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 39, 1903, (1-30).

Schreinemakers, F. A. H. Die Lithiumchromate. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (633–639).

Smith, G. Mc.Ph. The action of barium amalgam on solutions of sodium and

potassium salts. **J.** Physic. Chem. Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (13-35).

Smits, A. Erscheinungen, welche auftreten, wenn die Faltenpunktskurve der Löslichkeitskurve begegnet. [System Aether-Anthrachinon.] Zs. physk. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (193–221); **52**, 1905, (587–601).

Wyk, H. J. van. Das System: Ueberchlorsäure und Wasser. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 48, 1905, (1-52).

[Equilibrium of gaseous, liquid and solid phases.]

Bakhuis Roozeboom, H. W. The different branches of the three-phase lines for solid, liquid, vapour in binary systems in which a compound occurs. Amsterdam. Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, 1905], (455-466), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (374-384), (Dutch).

Rossem, C. van. Einfluss langsamer Dissociation auf Phasengleichgewichte. (Holländisch) Amsterdam, 1905, (72).

Waals, J. D. van der. The (T,x) equilibria of solid und fluid phases for variable values of the pressure. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, 1905], (193–195, with 1 pl.), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (185–187, with 1 pl.), (Dutch).

TERNARY SYSTEMS.

Bakhuis-Roozeboom, H. W. und Aten, A. H. W. Gleichgewichte zwischen festen und flüssigen Phasen in ternaren Systemen, welche pseudo-binär sind, mit Anwendung zur Erklärung anomaler Schmelz- und Lösungserscheinungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, 119501.

Baur, E. und Voerman, G. L. Eisenund Chromnitrid. *l.e.*, **52**, 1905, (167-478).

Bray, W. C. On the use of the differential equation in calculating the results of kinetic measurements; the reaction between arsenic acid and potassium iodide near the equilibrium. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (573-587).

Eyk, C. van. Gleichgewichte in den Systemen; TINO₃-KNO₅, TINO₃ AgNO₃ und TINO₂ NaNO₃, Zs. physik, Chem., Leipzig, **51**, 1905, 721–731). Galeotti, G. Konzentration der Metallionen in eiweisshaltigen Silbernitratlösungen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (330– 342, mit 1 Taf.).

Gleichgewicht im System: Eieralbumin, Ammoniumsulfat, Wasser. l.c. 44, 1905, (161–171, mit 2 Taf.).

Geer, W. C. Crystallization in three-component systems. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 8, 1901, (257-287).

Hällström, J. A. af. Kernsynthetische Gleichgewichte zwischen Phenoleu, Bicarbonaten und Phenolearbonsäuren in wässriger Lösung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2288-2290).

Koppel, J. Die Bildungs-und Löslichkeitsverhältnisse analoger Doppelsalze. Zs. physik. ('hem., Leipzig, **52**, 1905, (385–436).

Landrieu, P. Equilibre entre l'acétone et le chlorhydrate d'hydroxylamine. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1392-1393).

Lincoln, Λ. T. The ternary system: benzene, acetic acid, and water. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 8, 1904, (248–256).

Meerburg, P. A. Die Systeme NaIO₃-HIO₃ und NH₄IO₃-HIO₃H₂O bei 30°. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl. **2**, 1905, (309–320).

Einige Bestimmungen im Systeme: Kupferchlorid, Salmiak und Wasser. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (1–10).

— Einige Bestimmungen in den Systemen : KIO₃-HIO₃ H₂O, NaIO₃-HIO₃-H₂O und NH₄IO₃-HIO₃-H₂O. *l.c.*, (324–311).

Roebuck, J. R. The rate of the reaction between arsenious acid and iodine in acid solution; the rate of the reverse reaction; and the equilibrium between them. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (727-763).

Schreinemakers, F. A. H. and Cocheret, D. H. Gleichgewichte im Systeme: Ammoniumsulfat, Lithiumsulfat und Wasser. (Holländisch: Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (771–778).

Rate of Change.

General.

Auerbach, F. Reaktionsgeschwindigkeit und Temperatur. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (296-297).

Reaktionsgeschwindigkeit, Gleichgewicht und Temperatur. l.c., (133-434).

Benson, C. C. A reaction whose rate is diminished by raising the temperature. J. Physic. ('hem., New York, N.Y., 8, 1904, ([116]-121).

Bredig, G. und Epstein, F. Adiabatische Reaktionskinetik chemischer Systeme. Physik. Zs., Leipzig, 5, 1904; (698-699); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), H, 1, 1905, (96-98).

Brunner, E. Zum Thema: "Heaktionsgeschwindigkeit und freie Emergie". Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (106–107).

Bugarszky, I. Einfluss des Mediums Losungsmittels) auf die Reaktionsgeschwindigkeit und auf die ohenischen Gleichgewichtsverhältnisse. (Ungarisch) Math. Termt. Ert., Budapest, 23, 1905, (417-483); Budapest, 1905, (69).

Duane, W. Velocity of chemical reactions. Boulder, Univ. Colo. Stud., 1, 1902, 419-28).

Haber, F. Zur Theorie der Reaktionsgeschwindigkeit in heterogenen Systemen. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, 155-157.

Jungius, C. L. Umkehrbare Reactionen, welche in zwei Phasen verlanfen. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (239-246, 255).

Leenhardt, C. Vitesse de cristallisation des solutions sursaturées. Paris, C.-R. Acad. sci , 141, 1905, (188-189).

Plotnikow, J. Reaktionsgeschwindigkeiten bei tiefen Temperaturen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (605-632).

Sheppard, S. E. The reversibilty of photographic development and the retarding action of soluble bromides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1311 1332); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (223).

theory of photographic processes: on the chemical dynamics of development. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (417-

473); **76**, 1905, (217–231, with pl.); Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (282–296, 310–323).

Inorganic.

Blanchard, A. A. Zersetzung des Ammoununnitrits. Erwiderung auf die von Arndt erhobenen Einwände. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (117– 122).

Bodländer, G. Geschwindigkeit der Bildung von Schwefeltrioxyd. [5, Intern, Kongress für angew. Chemie, 4,] Berlin, 1904. (574–575).

Brunner, E. Auflösungsgeschwindigkeit des Zinks. Zs. physik. Chem., Leipzig. 51, 1905, 95-105).

— Theorie der Auflösungsgeschwindigkeit des Arseniks. *L.*c., (491–499).

Colson, A. Réaction à vitesses discontinues du sulfate chromique vert. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1151 1454).

Dauvé. Vitesse du déplacement réciproque des métaux de leurs solutions salines. Paris, C.-R. ass. franç. avanc. sei., 31, (Montauban, 1902), 2° partie, 1903, (375-378).

Dushman, S. The rate of the reaction between iodic and hydriodic acids. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904. (453]–482).

Gaillard, G. Temps que la précipitation met à apparaître dans les solutions d'hyposulfite. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (652-655).

Hunter, M. A. Zerfallgeschwindigkeit des Stickoxyduls. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (441-448).

Kretzschmar, H. Einwirkung von Brom auf Alkali und Elektrolyse der Bromalkalien. Zs. Elektroch., Halle 10, 1901, (789-817).

Küster, F. W. Abspaltung von Kohlendioxyd aus Natriumkarbonatlösungen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, [532–537).

Lucas, R. Sauerstoffentziehung durch Platin. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (182–185).

Montemartini, C. Rettifica isulla velocità di idratazione dell'acido pirofosforico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (52).

Nernst, W. und Hausrath, H. Zur Bestinmung der Gefrierpunkte verdünnter Lösungen. (Geschwindigkeitskonstante.) Ann. Physik, Leipzig, [4. Folge), 17, 1905, (1018-1020).

Novak, F. Kadmiumlegierungen des bleihaltigen Zinks. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (421-445).

Pavlov, V. E. et Gerasimov, D. G. Détermination par voie iodométrique de la décomposition hydrolytique des sels. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (566-572).

Petrenko-Kritčenko, P. I. Vitesse de réaction entre la poussière de zinc et les dibromides. (Russ.) l.c., (proceverb. 337).

Quartaroli, A. Velocità della reazioni polifasiche. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (497-507).

Šebor, J. Lösungsgeschwindigkeit des Kupfers in der Schwefelsäure bei Anwesenheit des H_2O_2 . (Čechisch) Prag, Věstn. České Spol. Náuk, **1904**, 22 Aufsatz, (10).

Organie.

Belzer, A. H. J. Umlagerung des Triphenolbromids . . . in Tetrabromphenol . . . [und ihre Geschwindigkeit]. (Holländisch) Amsterdam, 1904, [63].

Boyd, D. R. and Pitman, J. E. The Zeisel reaction in the case of di-orthosubstituted phenolic ethers. [Rate of decomposition of methoxyl groups in anisic acid, pyrogallol trimethyl ether, trichloroanisole and tribromoanisole.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1255–1256); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (221–222).

Bruyn, B. R. de. Mechanismus der Reaktion, durch welche γ-Oxysäuren in Laktonen übergehen. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., **2**, 1905, (557–563).

Bugarsky, S. Einwirkung von Brom auf Acetaldehyd in wässeriger Lösung. Math.-natw. Ber. Ungarn, Leipzig, 20, (1902), 1905, (1-29).

cain, J. C. Zur Zersetzungsgeschwindigkeit der Diazoniumsalze. Berlin, Ber. D. chem. Ges.. 38, 1905, (2511-2517).

Enklaar, J. E. Action des bases sur l'hydrate de chloral. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (419-443). Fawsitt, C. E. The kinetics of chemical changes which are reversible. The decomposition of as-dimethylcarbamide [with acids and alkalis]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (494–500); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, [115–116].

Hudson, C. S. Milchzucker. Hydratisierungsgeschwindigkeit. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, 273-290).

Magnanini, G. e Venturi, A. L'inversione dello zucchero nei vini gessati. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 18, 1903, (177-187); [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (661-662).

Martinsen, H. Reaktionskinetik der Nitrierung. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (385-435).

Meerburg, P. A. [Vitesse de] transformation de la 4.4'.4" 4"'. tétrachlorobenzopinacone en 4.4'.4". tétrachlorobenzopinacoline. Rec. Trav. chim., Leiden, 24, 1905, (131–139).

Petrenko-Kritčenko, P. et Konšin, A. Vitesse de formation des combinaisons cycliques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1127-1134).

Raken, H. W. R. [Die Umlagerung aromatischer Nitrosaminen in substituierten p. nitrosoanilinen und deren Geschwindigkeit.] (Holländisch) Helder 1904, (51).

Schwalbe, C. Zur Zersetzungsgeschwindigkeit des p-Nitro-benzoldiazoniumchlorids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2196–2199).

Zur Zersetzungsgeschwindigkeit des p-Nitro-benzoldiazonium-chlorids. Hrn. Cain zur Entgegnung. l.e., (3071-3076).

Slator, A. The chemical dynamics of the reactions between sodium thiosulphate and organic halogen compounds. Part 11. Halogen-substituted acetates. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (481–494); [abstract London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (121).

Sluiter, C. H. Le mécanisme de quelques réactions organiques. Amsterdan, 1905, (63).

Stewart, A. W. The addition of sodium hydrogen sulphite to ketonic compounds. [Rate of formation of the

additive compounds and the hindering effect produced by various groups.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (185–188); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (13).

Stewart, A.W. [Rate of formation of the additive compounds and the influence of various groups on it.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (78-79).

The velocity of oxime formation in certain ketones [acetone, methyl ethyl ketone, methyl propyl ketone, methyl isopropyl ketone, ethyl laevulate, acetonylacetone and pinacolin.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (410-413); [abstract] London, Proc. Chem. Soc. 21, 1905, (84).

Timofejev, V. F. et Kobozev, L. D. Sur la décomposition de l'acide trichloracétique et de quelques trichloracétates en solution aqueuse. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (255-275).

Tubandt, ('. Die Inversionsgeschwindigkeit des Menthons. Halle a. S., 1904, (64).

Suckert F. Zersetzung der Brombernsteinsäure und ihrer Salze in wässeriger Lösung. Diss. Freiburg i. Br., 1904, (68, mit 4 Taf.).

Ferment action.

Braeuning, II. Geschwindigkeit der Fermentreaktionen bei Zusatz chemisch indifferenter Stoffe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (70-80).

Herzog, R. O. Geschwindigkeit enzymatischer Reaktionen. *l.c.*, **41**, 1904, (416–424); **43**, 1904, (222–227).

Kanitz, A. Pankreassteapsin und Reaktionsgeschwindigkeit der mittels Enzyme bewirkten Fettspaltung. l.c., 46, 1905, (482–197).

Senter, G. Reaction-velocities in heterogeneous systems: with particular reference to enzyme actions. J. Physic. Chem., 1thaca, N.Y., 9, 1905, (311–319).

HYDROLYSIS.

Balbiano, L. Teoria del processo della saponificazione. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (312-315).

Biron, E. V. Les chlorostannates M_2 SuCl₆ et M''Su(Cl₆. III. Hydrolyse du chlorure d'étain. (Russ.) St. Peter-

burg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (963–993).

Biron, E. V. IV. Dissociation des chlorostannates dans les dissolutions aqueuses. (Russ.) *l.c.*, (991-1036).

Bruni, G. und Manuelli, Λ. Hydrolytische Spaltung bei nichtwässerigen Lösungen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (554-555).

Cohn, R. Hydrolyse des palmitinsauren Natriums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3781-3784).

Findlay, A. and Turner, W. E. S. The influence of the hydroxyl and alkyloxyl groups on the velocity of saponification. Part 1. [Velocity of saponification of ethyl phenylacetate, methyl, ethyl and propyl mandelates, ethyl phenylmethoxyacetate, ethyl phenylethoxyacetate and ethyl phenylpropoxyacetate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (747–761); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (127–128).

Goldschmidt, H. Esterverseifung in heterogen Systemen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (430-433).

Kremann, R. Esterverseifung in heterogenen Systemen. *l.c.*, (558–560).

Pfyl, B. und Linne, Br. Quantitative Hydrolysen von Saccharose, Malrose, Laktose und Raffinose. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 10, 1905, (104-110).

Veley, V. H. Hydrolysis of Ammonium salts. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (26-33); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (248).

Vondraček, R. Rohrzucker. Zs. physic. Chem., Leipzig, **50**, 1905, (560–566).

Wegscheider, R. Verseifung des Benzofsulfosäureesters. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II,1, 1905, (93-94).

OXIDATION.

Abegg, R. Die Tendenz des Ueberganges von Thalli- in Thallosalze und das Oxydationspotential des Sauerstoffs. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76 (1904), II., 1905, (104-105); Nach der Diss. von J. F. Spencer bearb. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (379-407).

Beknazar-Uzbachian, J. Emploi des permanganates de calcium et de potassium comme oxydants. Thèse, Genève, 1904, (89, av. 1 Tab.). Benrath. A. Oxydationswirkungen des Eisenchlorids im Sonnenlicht. J. prakt Chem., Leipzig, (N.F.J., 72, 1905, 220–227).

Engler, C. Die Theorie der Autoxydatien. [5. Intern. Kongress für angew. Chen ie. 1.] Berlin, 1904, [117-124].

Feder, E. Einwirkung von Alkaloiden auf gewisse Oxydationsvorgänge. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (680-704.

Issajew, W. Hefeoxydase. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (132-140).

Jorissen, W. P. Oxidation of phosphures. Chem News, London, **92**, 1905, 62-63).

Die Geschwindigkeit der Oxylition [des Phosphers] durch gasfürnt en Sauerstoff. Holländisch Han J. Ned. Nat. Geneesk. Congres, 10, 1905, 159-165.

and Ringer, W. E. Chem. News, London, **92**, 1905, 151-152.

Kassner, G. Oxydationserscheinungen Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1901, (1851–1856); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, 1904, H.I. 1905, 187–189.

es l'altigen Muganl'isung, Arch. Phorus, Berlin, **242**, 1904, 407-409.

Oxydationserscheinungen, Am xydation und die Bildung von Perwyden, Münster, Jahresber, Prov-Vor, Wiss., 33, 1905, 115-117.

Kastle, J. H. and Smith, C. R. Oxidation of sulphocyanic acid and its salts by hydrogen peroxide. Amer. Cham. J., Baltimore, Md., 32, 1904, 371, 385.

Lumière, A., Lumière, L. und Seyewetz, A. Anti-oxydation dur Lösungen von Natriumsulft und Anti-oxydationsmittel Phot. Wochenbl.. Berlin, 31, 1005, 241–243, 249–252, 261–263.

Luther, R. Ozor, Zs. Elektroch., Halle **11**, 1905, 832-835.

Meyer, J. Autoxyllation, J. prakt. Chem., Leipzig, N.F., **72**, 1905, 278 206

Neviadomskij, A. M. Acceleration de la rection d'oxydation de l'indigo par l'acide chromique au moyen de l'acide oxal que. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 341-342).

Schaer, E. Phénomènes d'oxydation spontanée et interne. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Winterthur, 87, 1905, (113-127); Arch. Sci. Phys., Genève. sér. 4), 18, 1904, (278-279).

Einfluss alkalischer Substanzen auf Vorgänge der spontanen Oxydation. Arch. Pharm., Berlin. 243, 1905, (198-217).

Silov, N. Réactions conjuguées de l'oxydation. (Russ.) Moskva, 1905, (XI+304).

Skrabal, A. Zur Kinetik der Permanganat - Oxalsäure - Reaktion. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **42**, 1904. (1–59; Zs. Elektroch., Halle. **11**, 1905, 1653–6560.

Wallis, T. Geschwindigkeit der Oxydation von Piperidin und Diaethylamin. Diss. Halle a. S., 1904, 187.

Wöhler, L. Oxydation des Palladiums. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 1836-844.

7100 MASS PROPERTIES.

Aleksějev, D. V. Radioactivité et gravitation. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. 12.-clim. Obšč.. **36**, 1904. proc.-vero. 766–767).

Gonnermann, M. Wird ein bestimmtes Volumen Flüssigkeit durch einen entstehenden Niederschlag vermindert, ein Salzgehalt dadurch erhöht? Pharm. Ztg. Berlin, 50, 1905, 451 152, 461 463).

Guillaume, Ch. E. Relation entre le litre et le decimèrre cube. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1901, 368-374).

Wolf f, O. W. Contraction and Dilatation bei der Bildung der Verbindungen. Ungarischn Orv.-Termt. Ert., Kolozsvár, H. Termt. sz., 27, 1905, (1-52).

Atomic Weights.

Bericht des internationalen Atomgewichtsausschusses. F. W. Clarke, H. Moissan, K. Seubert und T. E. Thorpe.] Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1905, 602-607; Berliu, Bor. D. chem. Ges., 38, 1905, 17-13; Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, 1-7; Zs. angew. Chem., Berliu, 18, 1905, (81-84); London. Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (3-6).

Sechster Bericht der Commission für die Festsetzung der Atomgewichte. (H. Landolt, W. Ostwald, O. Wallach). Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, 13-22).

Barvíř, J. Verhältnisse zwischen dem Atomgewicht und der Dichte bei einigen Elementen. Prag, Věstn. České Spol. Náuk, 1904, 29. Aufsatz, (14), 31. Aufsatz, (20); 1905, (6).

Richtungen einiger geraden Reihen von Elementen bezüglich des Atomgewichtes und der Dichte im festen Zustande. Prag, Véstn. České Spol. Náuk, 1905, (7).

Brill, O. Atomgewichtsbestimmung von seltenen Erden. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (464–476).

Erdmann, H. Berichtigung zum "Sechsten Bericht der Commission für die Festsetzung der Atomgewichte". Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (978–979).

Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1397-1398).

Laible. Die Ursache der Doppelreihigkeit der Atomgewichtszahlen. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (125–126).

Landolt, H. Nachtrag zum "Sechsten Bericht der Commission für die Festsetzung der Atomgewichte". Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1194).

Meyer, J. Zur Berechnung der Atomgewichte. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (242-250).

Mohr. Die Grundlage der Atomgewichtsberechnung. Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (545–546).

Ostwald, W. Bemerkungen zu dem Bericht [des internationalen Atomgewicht-ausschusses]. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1905, (608).

Rydberg, J. R. Gravitationsgesetz. [Atomgewicht.] Leipzig, VierteljSchr. astr. Ges., 39, 1905, (190-192).

Schmatolla, O. Ursachen der Doppelreihigkeit der Atomgewichtszahlen. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, 107-108).

Tilden, W. A. Presidential address [to the Chemical Society]. The relation of specific heat to atomic weight in elements and compounds. London, J.

Chem. Soc., **87**, 1905, (546-564); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (104-105).

BERYLLIUM.

Parsons, C. L. Atomgewicht von Kohle und Beryllium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (215-216).

Bismuth.

Gutbier, A. Atomgewicht des Wismuts. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (831)

Mehler, H. Atomgewicht des Wismuts. Diss. Erlangen, 1905, (41, mit 1 Taf.).

Cadmium.

Baxter, G. P. und Hinks, M. A. Die Analyse von Kadmiumchlorid. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (158–167).

CHLORINE.

Dixon, H. B. The atomic weight of chlorine: an attempt to determine the equivalent of chlorine by direct burning with hydrogen. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (250-252).

Richards, T. W. und Wells, R. C. Atomgewichte von Natrium und Chlor. [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (56–135).

IODINE.

Baxter, G. P. Atomic weight of iodine. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1577-1595); Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1904, ([417]-436); (Uebers.) Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (14-33); 46, 1905, (36-48).

Köthner, P. Atomgewicht des Jods. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **338**, 1905, (262-265).

Ladenburg, A. Atomgewicht des Jods. l.c., (259-262).

NITROGEN.

Guye, P. A. Poids atomique de l'azote déduit du rapport des densités de l'azote et de l'oxygène. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1386-1389).

Poids atomique de l'azote. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), **18**, 1904, (602–603).

Jaquerod, A. et Bogdan, S. Détermination du poids atomique de l'azote par analyse en volume du protoxyde

d'azote. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (49-51).

Leduc, A. Poids atomiques de l'hydrogène et de l'azote et précision atteinte dans leur détermination. l.c., 140, 1905, (717-718).

Pintza, A. Poids atomique de l'azote. Thèse, Genève, 1904, (49).

Scott, A. Atomic weight of nitrogen. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (309–310).

Rayleigh, Lord. [Atomic weight of nitrogen.] London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (446).

PALLADIUM.

Amberg, R. Chemische Eigenschaften und das Verbindungsgewicht des Palladiums. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 341, 1905, (235-308).

RADIUM.

Rudorf, G. Radium. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (100-110).

Shicon.

Becker, W. und Meyer, J. Atomgewicht des Siliciums. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (251– 866).

Meyer, J. Atomgewicht des Siliciums. *l.c.*, **47**, 1905, (45-55).

STRONTIUM.

Richards, T. W. Atomic weight of strontium. Analysis of strontic chloride. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1905, (603-607); [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (145-150).

TELLURIUM.

Gutbier, A. Atomgewicht des Tellurs.

I. Die zur Reinigung des Tellurmaterials angewandten Methoden. (Mit. W. Wagenknecht.)—II. Bereitung des Analysenmaterials. III. Analysenmethoden und die erhaltenen Resultate. IV. Discussion der Resultate. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 342, 1905, (266–282).

Pellini, G. Radioattività e peso atomico dell'tellurio. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2ª, 1903, (35-42); Rist. da Venezia, Atti Ist. ven., 42, parte 2ª, 1903, (273-280).

Molecular weights.

General.

Barger, G. and Ewins, A. J. Application of the microscope method of

molecular weight determination to solvents of high boiling point. London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1756–1763); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (250–251).

Beckmann, E. Bestimmung von Molekulargewichten in siedender konzentrierter Schwefelsäure. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (129-136).

Zur Anwendung der Dampfstrommethode für die Bestimmung von Molekulargewichten bei höheren Temperaturen. l.c., (137-150).

Blackman, P. New method of determining molecular weights [based on the fact that if two solutions with their vapours in communication be allowed to attain equilibrium, the final volumes of the two solutions will be inversely proportional to the number of dissolved molecules]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1474-1480); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (228).

New method of determining molecular weights. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (304).

Drucker, K. Das Molargewicht des Lösungsmittels in binären Gemischen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (845).

Guye, P. A. Nouveau mode de calcul des poids moléculaires exacts et des gaz liquéfiables à partir de leurs densités; poids atoniques des éléments constituants: hydrogène, azote, argon, chlore, soufre, carbone. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1241-1243).

Hantzsch, A. Zur Molekulargrösse von Salzen in indifferenten Lösungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1045-1048).

Jaquerod, A. et Scheuer, O. Compressibilité de différents gaz au-dessous de l'atmosphère et la détermination de leurs poids moléculaires. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1384-1386).

Jones, H. C. Associated solvent. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1901, (105).

Krafft, F. und Lehmann, P. Molekulargewichts-Bestimmung durch Siedepunkts-Erhöhung im Vacuum des Kathodenlichts, Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (242-253).

Luther, R. Die Einheit der Verbindungsgewichte. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (273).

Marie, C. Recherches ébullioscopiques sur les mélanges de liquides volatils. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (595–597).

Patterson, T. S. Vermeintliche Beziehung zwischen Molekulargrösse und Drehungsvermögen in Lösungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4000–4101).

Perman, E. P. The determination of molecular weight by lowering of vapour pressure. London, J. Chem. Soc. 87, 1905, (194-198); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (23).

Rügheimer, L. Bestimmung des Molekulargewichts unter Benutzung hochsiedender Lösungsmittel. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 339, 1905, (297– 310, mit 2 Taf.).

Rupp, E. Modifikation des Beck. mannschen Siedeapparates. Zs. physik-Chem., Leipzig, **53**, 1905, (693-696).

Vaubel, W. Molekulargrösse der Verbindungen im festen Zustande und Beziehungen zwischen osnotischem Druck, Gefrierpunktsdepression und Siedepunktserhöhung. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 69, 1904, (545-559).

Inorganic.

Colson, A. Complexité des sulfates dissous. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (857-859).

Cryoscopie des sulfates. l.c., 140, 1905, (372-374).

Herz, W. und Knoch, M. Molekulargewicht des Quecksilberjodids. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (460).

Kirchhoff, F. Bestimmung der Molekulargrösse des Jods in seinen Lösungen. Diss. Leipzig, 1902, (58).

Makower, W. The molecular weights of radium and thorium emanations. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (56-77).

Rügheimer, L. und Rudolfi, E. Das Molekulargewicht der Metallchloride. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, **339**, 1905, (311-349).

des Wismuthphosphats. l.c., (349-350).

Organic.

Alway, F. J. and Gortner, R. A. The molecular weights of the yellow nitroso

compounds. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (400-403).

Barger, G. Association in mixed solvents. [A study of the degree of association of hydroxylated substances (acids, alcohols, phenols, oximes, etc.) when dissolved in mixtures of an associative with a non-associative liquid.] London, J. Chem. Soc.. 87, 1905, (1042–1051); [abstract] London, Proc. Chem. Soc.. 21, 1905, 204–205).

Gatin-Gružewska, Z. Molekulargewicht des Glykogenes. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, 282–286).

Heymann, S. Nitrophenylketone des m-, und p-Xylols, des Mesitylens und Pseudocumols. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1903, (48).

Knaffl-Lenz, E. von. Chloracetylierung und Molekulargrösse des Glykogens. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (293-304).

Küster, F. W. Die isomorphen Mischungen von p-Dichlorbenzol mit p-Dibrombenzol und von s-Trichlorphenol mit s-Dibromphenol. Nach der Diss. von W. Würfel. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (65-80).

Das Verdampfen der isomorphen Mischungen von p-Dichlorbenzol mit p-Dibrombenzol. Nach Versuchen von G. Dahmer. *l.c.*, **51**, 1905, (222-212).

Robertson, P. W. The esters in phenol solution. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1574-1584); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (231-232).

Stolle, F. Karamel. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (370–377).

Sutherland, W. A dynamical theory of diffusion for non-electrolytes and the molecular mass of albumin. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **9**, 1905, (781–785).

Wöhler, L. Die Molekulargrösse der Knallsäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1351-1359).

Densities.

General.

Buchanan, J. Y. A method of determining the specific gravity of soluble salts by displacement in their own mother liquor, and its application in the case of the alkali halides. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (122).

Guglielmo, G. Determinazioni della densità e della massa di quantità minime di un solido. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5°), 12, 1° semestre, 1903, (310–317).

Heinze, M. Araeometer. Allg. Chem-Ztg, Lübeck, **5**, 1905, (301–302).

Verwendung des Auftriebs von Flüssigkeiten zur Bestimmung des spezifischen Gewichts derselben. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (442–443).

Kahlbaum, G. W. A. Veränderlichkeit des spezifischen Gewichtes beim Ziehen, Walzen, Pressen und Tordieren von Drähten. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (516-520).

Variations of specific gravity. Washington, D.C., Smithsonian Inst., Rep., 1904, 1905, (261–266).

Variations de densité provoquées par le passage à la filière. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (537-548).

und **Sturm**, E. Veränderlichkeit des spezifischen Gewichtes. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (217–310).

Küster, F. W. und Münch, S. Dichtebestimmungen mit der Pipette und das Einstellen titrimetrischer Lösungen nach dem Volumgewicht. *l.c.*, **43**, 1905, (373-383).

Mie, G. Eine Methode, das spezifische Gewicht sehr verdünnter Lösungen zu bestimmen. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (326-332).

Molnár, N. Genaue Bestimmung des specifischen Gewichtes. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, 1-6).

Rakusin, M. Abänderung des Pyknometers von Gintl. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1087).

Rebenstorff, H. Ein Differential-Aräopyknometer. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (499-500).

Schaposchnikow, K. Eine empirische Beziehung zwischen den Dichten je zweier Flüssigkeiten. Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (512-546).

Schmatolla, O. Die spezifischen Gewichte. Südd. ApothZtg, Stuttgart, 44, 1904, (61-62).

Ulrich. Aräometer, dessen Belastungskugel eine Oese zum Anhängen verschieden schwerer Körper hat, und welches demgemäss eine mehrfache Skala aufweist. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (501).

Weinstein, B. Neue amtliche Vorschriften über die Eichung von Aräometern und von Messgeräten zur chemischen Massanalyse. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1745–1754).

Wochem, J. von. Apparat zur Bestimmung des spez. Gewichts fester Körper in pulveriger oder körniger Form. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1034); Berlin, Mitt. Materialpräfgsamt, 22, 1904, (217-220).

Inorganic.

Bianchini, R. und Gler, E. Vorschlag eines neuen Apparates zur Bestimmung des spezifischen Gewichtes von Baumaterialien. Arch. Hyg., München, **53**, 1905, (145–157).

Bousfield, W. R. and Lowry, T. M. [Deusity of aqueous solutions of sodium hydroxide.] London, Phil. Trans. R. Soc., (Ser. A), 204, 1905, (253–322).

Chevallier, A. Relation entre la densité et la salinité des eaux de mer. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (902–904).

Dewar, J. Physikalische Konstante bei niederen Temperaturen. Die Dichten von festem Sauerstoff, Stickstoff, Wasserstoff etc. Zs. komprim. Gase, Weimar, 8, 1904, (29–35).

Domke, J. und Bein, W. Dichte und Ausdehnung der Schwefelsäure in wässeriger Lösung. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (125–181).

Ferguson, W. C. Methods employed in preparing the tables of specific gravity of sulphuric acid, nitric acid, hydrochloric acid and ammonia, adopted by the Manufacturing Chemist's Association of the United States. London. J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (781–790).

Gary, M. Spezifisches Gewicht und Glühverlust der Zemente. Berlin, Mitt. kgl. Materialprüfgsamt, 23, 1905, (276– 278).

Houllevigue, D. Cnivre. [Dimension and Gewicht des kleinsten noch auf J-Dampf einwirkenden Kupfermoleküls.] [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (62).

Lunge, G. Gehaltsbestimmung von konz. Salpetersäure durch das spezifische Gewicht. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (933-934; 1072).

Maey, E. Das spezifische Volumen als Bestimmungsmerkmal chemischer Verbindungen unter den Metalllegierungen. II. Auf Grund neuer Beobachtungen der Dichte einiger Legierungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (200-218).

Meyer, O. Bestimmung des spezifischen Gewichtes von Steinen. Baumaterialienk., Stuttgart, 10, 1905, (211–213).

Saposchnikow, A. Verhalten der Gemische von Salpetersäure und Schwefelsäure. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (609–626); **53**, 1905, (225–234).

Winteler, F. Gehaltsbestimmung hochkonzentrierter Salpetersäure durch das spezifische Gewicht. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1009-1010).

Organic.

Forch, C. Spezifische Gewichte und Wärmeausdehnung von Naphtalinlösungen im verschiedenen organischen Lösungsmitteln. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (696–705).

Kortowski, J. Die Methode der Bestimmung des specifischen Gewichts der Raffinade. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, (858–861).

Lumsden, J. S. The physical properties of heptoic, hexahydrobenzoic, and benzoic acids and their derivatives. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (90–98); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (14).

Mohr, O. Die spezifischen Gewichte der Lösungen verschiedener Zuckerarten. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (533-536).

Piutti, A. Densité des asparagines. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (515-526, av. 1 fig.).

Rakuzin, M. A. Un appareil pour la détermination rapide du poids spécifique des graisses solides et des cires. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 1329); 37, 1905, (83-85); ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (122).

(D-7195)

VAPOUR DENSITIES.

Drenteln, N. S. Bestimmung der Dichte von Kohlendioxyd nach dem Archimedischen Prinzip. Zs. physik. Unterr., Berlin, 17, 1904, (350–351).

Emich, F. Dichte der Kohlensäure bei 2000° C. Wien, SitzBer. Ak. Wiss., 114, 1905, Abth. II°, (85-103).

Grimsehl, E. Ein neuer Apparat zur Bestimmung der Dampfdichte. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (734–735).

Guye, P. A., et Pintza, A. Densités de l'anhydride carbonique, du gaz ammoniac et du protoxyde d'azote. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (51-53).

Hanssen, C. J. T. The weights of oxygen, nitrogen, and hydrogen. Chem. News, London, 92, 1905, (172–173).

Harrington, B. J. A modification of Victor Meyer's apparatus for the determination of vapor-densities. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (225-228, with illus.).

Jaquerod, A. et Perrot, F. L. Dilatation et densité de quelques gaz à haute température; application à la détermination de leurs poids moléculaires. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1542-1544).

et Pintza, A. Densités de l'anhydride sulfureux et de l'oxygène. *l.c.*, 139, 1904, (129-131).

— La densité de l'anhydride sulfureux et le poids atomique du soufre. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Winterthur, 87, 1905, (63-64); Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (273-274).

Knoblauch, O., Linde, R. und Klebe, H. Bestimmung der Dichte des gesättigten und des überhitzten Wasserdampfes zwischen 100° und 180° C. Mitt. ForschArb. Ingenieurw., Berlin, H. 21, 1905, (33-35, mit 1 Tab.); [Auszug] Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (1697-1705, 1743-1748).

Leduc, A. Quelques densités de gaz et la précision qu'elles comportent. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (642-644).

Reinganum, M. Dichtebestimmung des Chlors bei hohen Temperaturen. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (514–516).

Treadwell, F. P. und Chrisitie, W. A. K. Neubestimmung der Dichte des

3 Y

Chlorgases, Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (1934–1935); Zs. anorg. Chem., Hamburg, **47**, 1905, (446–454).

Wachsmuth, R. Apparat zur akustischen Bestimmung von Dampfdichten. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 7, 1905, 47–48); [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (923–928).

Atomic and Molecular Volumes.

Clarke, B. M. Bestimmung einiger Mischungswärmen. [Volumenänderung.] - Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (154– 159).

Forch, C. Das Molekularvolumen des gelösten Naphtalins. Ann. physik, Leipzig, (4. Folge), **17**, 1905, (1012– 1017).

Lumsden, J. S. The physical properties of heptoic, hexahydrobenzoic, and benzoic acids and their derivatives. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (90–98); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (14).

Maey, E. Das spezifische Volumen als Bestimmungsmerkmal chemischer Verbindungen unter den Metalllegierungen. II. Auf Grund neuer Beobachtungen der Dichte einiger Legierungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (200–218).

Magie, W. F. The volumes of solutions. Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (449-452).

Pušin, N. A. Coordonnées de la courbe de fusion, le changement de volume et la chaleur de crystallisation du Cd (NO₃)₂.4H₂O. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1115–1116).

Reinganum, M. Berechnung des Molekularvolumens von Halogensalzen aus den Atomvolumina der Bestandteile. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **6**, 1904, (294–295).

Richards, T. W. Effects of chemical and cohesive internal pressure. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 39, 1904, ([579]-604).

Schloesser, W. Reduktion des bei der Temperatur t beobachteten Volumens von Titrierflüssigkeiten auf bei der Normaltemperatur. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (509-510).

Skeels, A. A. Particles smaller than atoms. Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., **57**, 1904, (23619, with text fig.).

Traube, I. Eigenschaften der Stoffe als Funktionen der Atom- und Moleku- farräume und Gedanken über die Systematik der Elemente. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 40, 1904, (372–384).

Raum der Atome und Moleküle. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (430–440).

——— Space occupied by atoms; the theories of Th. W. Richards and I. Traube. Phil. Mag., London, (ser. 6), 10, 1905, (340-352).

Young, S. Address to Section β Chemistry—of the British Association for the Advancement of Science. [Relation between molecular volumes and boilingpoints.] London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (488–499).

Colloids.

Bechhold. Wissenschaftliches und Technisches von den Kolloiden. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (169–172); Natur u. Schule, Leipzig, 5, 1905, (19–28); Umschau, Frankfurt a. M., 8, 1904, (961–964).

Zur Theorie der Kolloide. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (339–340, 484).

Benedicks, C. Kolloidale Lösungen. l.c., (733-736).

Billitzer, J. Theorie der Kolloide. l.c., **51**, 1905, (129–166).

Biltz, W. Einige Tagesfragen auf dem Gebiete der Kolloidchemie. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (325–329).

Burns, P. S. Colloids. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (696–698).

Duclaux, E. Die Kolloide. [Uebers.] Woehenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (160–165).

Duclaux, J. Conductibilité des solutions colloïdales. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (1468–1470).

Pression osmotique des solutions colloïdales. l.c., (1544-1547).

Henri, V. Le rôle des colloïdes en biologie. Découvertes de kinases artificielles. Rev. gén. sci., Paris, 16. 1905, (610-642). Henri, V. et Mayer, A. L'état actuel de nos connaissances sur les colloïdes. 1re partie: Préparation et propriétés des solutions colloïdales; énergie de la liaison entre le colloïde et le solvant. 2° partie: Affinité des solutions colloïdales. 3° partie: Statique chimique des solutions colloïdales. Application des lois de l'équilibre aux systèmes colloïdaux. I.c., 15, 1904, (1015–1030, 1066–1081, 1129–1140).

Composition des granules colloïdaux. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (974-976).

Höber, R. und Gordon, D. Physiologische Bedeutung der Kolloide. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (432–441).

Jordis, E. Théorie des colloïdes. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (797-818); Erlangen, SitzBer. physik. Soc., 36, (1904), 1905, (47-107).

Jordis, E. Zur Diskussion mit Bechhold. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (482-484).

Le., (285-288). Erforschung der Kolloide.

Zur Theorie der Kolloide. 1.c., (288–290).

Larguier des Bancels. Influence des électrolytes sur la précipitation mutuelle des colloïdes de signe électrique opposé. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1647-1649).

Malfitano, G. E. Sur l'état de la matière colloïdale. I.c., 139, 1904, (920–922).

Müller, A. Bibliographie der Kolloide. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 39, 1904, (121–151).

Neisser, M. und Friedemann, U. Ausflockungserscheinungen. Münchener med. Wochenschr., 51, 1904, (465–469).

Noyes, A. A. The preparation and properties of colloidal mixtures. Pop. Sci. Mon., New York, N.Y., 67, 1905, (268-279).

Pauli, W. Eigenschaften organischer Gallerten. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. I, 1904, (155-176).

Sand, H. J. S. Die Rolle der Diffusion bei der Katalyse durch kolloidale Metalle usw. [Uebers.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (641-656).

(D-7195)

Schmauss, A. Vorgang der Abscheidung eines Kolloides im elektrischen Strome. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (628-633).

Sjollema, B. Die Isolierung der Kolloidsubstanzen des Bodens. J. Landw., Berlin, 53, 1905, (70-76).

Spiro, K. Quellung von Kolloiden. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1904, (276–296).

Woudstra, H. W. Wirkung der Electrolyten auf Sols im Allgemeinen und theoretische Betrachtungen] über die Erscheinung der Coagulation. (Holländisch) Zalt-Bommel, 1905, (33–90).

Zangger, [H.]. Funktionen des Koloidzustandes bei den Immunkörperreaktionen. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1. 36, Referate, 1905, (161-168, 225-242).

Zsigmondy, R. Zur Erkenntnis der Kolloide. Irreversible Hydrosole und Ultramikroskopie. Jena, 1905, (VI+ 186, mit 4 Taf.).

Inorganic.

Amberger, C. Kolloidale Metalle der Platingruppe. Diss. Erlangen, 1904, (74, mit 1 Taf.).

Clinch, J. A. Anorganische Kolloide und Metallacetylacetonate. Diss. Göttingen, 1904, (56).

Dieck, W. Experimentelle Untersuchungen über die Kohäsion unserer Goldpräparate. Odont. Bl., Berlin, 9, 1904, (95-101).

Dumanskij, A. V. Coagulation de l'argent colloïdal. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (465–468).

fer. (Russe) St. Peterburg, 1904, (3).

Gutbier, A. und Hofmeier, G. Colloïdale Metalle der Platinreihe. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (358-365, 452-458).

Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, 1225-228).

_____ Das kolloidale Silber. l.c., **45**, 1905, (77-80).

Hoffmann, E. Chemische Natur des Ferrum oxydatum saccharatum solubile. Diss. Erlangen, 1904, (35).

3 x 2

Jordis, E. Kieselsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, (200–208).

— Erscheinungen bei der Darstellung und Reinigung von Kieselsäuregel. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (835–836).

Ley, H. Colloïdales Kupferoxyd. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2199-2203).

Liebermann, J. Wasserstoffsuperoxyd-Katalyse durch colloidale Platinlösungen, Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (119-154).

Guajakreaction des colloïdalen Platins. *l.c.*, (233–234).

und Generisch, W. von. Umstände welche die katalytische Wirkung des colloïdalen Platins auf Wasserstoffsuperoxyd beeinflussen. *l.c.*, (155–175).

Linder, E. and Picton, H. [Physical and chemical properties of arsenious sulphide and of colloidal ferrie hydroxide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1906–1926); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (240–241).

Lottermoser, A. Adsorptionsverbindungen des colloïdalen Silbers und anderer anorganischer Colloïde mit organischen Colloïden. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (296-304).

(Si.bersalze.) Colloïdale Salze. (Si.bersalze.) l.c., **72**, 1905, (39-56).

Mostinsky, B. Quantitative Untersuchungen über den Kali-Demarkationsstrom und dessen Beeinflussung durch Colloïde. Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (320–324).

Müller, E. und Nowakowski, R. Herstellung colloïdaler Lösungen von Selen und Schwefel durch elektrische Verstäubung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3779–3781).

Nicolardot, P. Sesquioxyde de fer colloïdal, modification brune. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (310-312); Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (334-394).

Paal, C. und Amberger, C. Colloïdale Metalle der Platingruppe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1398-1405).

stoffs durch colloïdales Palladium. l.c.,

(1406–1409). Nachtrag. Ebenda, (2414).

Paal, C. und Koch, C. Colloïdales Selen. l.c., (526–534).

(534-546). Colloïdales Tellur. l.c.,

Pappadá, N. Coagulazione dell'acido silicico colloidale. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2^a, 1903, (272-276).

Paternò, E. e Mazzucchelli, A. Le proprietà colloidali del fluoruro di calcio. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5ª), 12, 2° semestre, 1903, (420-428, 520-528).

Resenscheck, F. I. Tellur. II. Das kolloïdale Gold. Diss. Erlangen, 1904, (53).

Ruer, R. Bindung des Chlors in den kolloidalen Lösungen der Metallhydroxyde. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (85-93).

Metazirkonsäure, cin der Metazinnsäure entsprechendes Zirkonhydroxyd. *l.c.*, (282–303).

Schmauss, A. Elektrische Herstellung von kolloidalem Eisen. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (506-507).

Svedberg, T. Elektrische Darstellung einiger neuen colloïdalen Metalle. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3616–3620).

Tribot, J. et Chrétien, H. Hydrate colloidal de fer obtenu par électrodialyse et quelques-unes de ses propriétés. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (144-146).

Vanino, L. Goldhydrosole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (463-466).

Voss, F. Colloidale Silbersalze. Diss. Erlangen, 1903, (65).

Wedekind, E. Kolloïdales Zirkon. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (439–442).

Reduktion der Zirkonerde mit Magnesium und die spontane Bildung von Stiekstoffzirkonium. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (385–395).

Winter, H. Gelbes und rotes Arsentrisulfid. *l.e.*, **43**, 1905, (228-235).

Organic.

Biltz, W. Theorie des Färbevorganges. 2. Messungen über die Bildung anorganischer Analoga substantiver Färbungen. (Mit K. Utescher.) 3. Zustandsaffinität einiger Schwefelfarbstoffe. (Mit P. Behre.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2963–2977).

Biltz, W. Schutzwirkung von Salz auf Lösungen von Eiweisskörpern. Zs. Elektroch., Italle, 10, 1904, (937– 938).

Herrn P. D. Zacharias zur Entgegnung. [Betr. Theorie des Färbevorgangs.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (184–187).

Much, II. und Siebert, C. Adsorptionstheorie der Toxinneutralisirung und verwandter Vorgänge. Beitr. exper. Ther., Berlin, 10, 1905, (30-54).

Ditmar, R. Der Schwefelkohlenstoff als Quellungsmittel für Kautschuk. Gummiztg, Dresden, 19, 1905, (578– 580, 608–612).

Die kolloïdisierende Wirkung des Kautschuks auf Selen. l.c., (766-767).

— Quellungsmittel für trockenen mastizierten Parakautschuk. l.c., (831-833).

Fischer, H. Die kolloïdale Natur der Stärkekörner und ihr Verhalten gegen Farbstoffe. Bot. Centralbl., Leipzig, Beihefte, 18, 1905, Abt. 1, (409–432).

Hardy, W. B. Colloidal solution. The globulins. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (251-337).

Kröhnke, O. und Biltz, W. Organische Kolloide aus städtischen Abwässern und deren Zustandsaffinität. Hyg. Rdsch., Berlin, 14, 1904, (401–409).

Levites, S. J. Frottement intérieur des dissolutions colloïdales. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (401–417).

Malfitano, G. Colloides chloroferriques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1245–1247).

Möhlau, R. Ueber kolloidalen Indigo. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (901–904).

Namias, R. Sull'azione di certi sali alcalini ad acido organico nell'aumentare la stabilità delle miscele di materia colloide e di bicromato. L'industria chim., Milano, 5, 1903, (196).

Ostwald, W. Einfluss von Säuren und Alkalien auf die Quellung von Gelatine. Arch. ges. Physiol., Bonn, **108**, 1905, (563-589).

Ostwald, W. Quellung von Gelatine. l.c., 109, 1905, (277-288).

Pauli, W. Irreversible Eiweissfällungen durch Elektrolyte. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1903, (27-55).

Porges, O. Beziehungen zwischen Bukterienagglutination und Anstokkungserscheinungen. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 40, Originale, 1905, (133– 150).

Weber, C. O. Kautschuk-Koagulation und Kautschuklöslichkeit. Gummiztg, Dresden, 19, 1905, (354–356).

Zacharias, P. D. (Gerben mit Farbstoffen.) [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (994– 997).

Crystallography. General.

Beilby, G. T. The relation between the crystalline and the amorphous states as disclosed by the surface flow of solids. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (499-500).

Cartaud, G. Évolution de la structure dans les métaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (428–430).

Devaux, H. Comparaison de l'épaisseur critique des lames très minces avec le diamètre théorique de la molécule. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903–1904, 1904, (76–80).

Friedel, G. Structure du milieu cristallin. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (373-376).

Macles. l.c., (465-468, 481-485, 618-620).

Groth, P. Crystal structure and its relation to chemical constitution. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (505-509).

Einleitung in die chemische Krystallographie. Leipzig, 1904, (V+80).

Hollmann, R. Spaltung wasserhaltiger Mischkristalle. Zs. physik. Chem., Leipzig, 54, 1905, (98-110).

Jaeger, F. M. Einzelne Probleme der heutigen Kristallkunde und ihr Interesse für das Studium der Chennie. (Hollandisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (323–348). Marshall, H. Crystallographical notes. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (383–388).

Osmond, F. et Cartaud, G. Permanence des formes cristallitiques dans les cristaux. Paris, C.-R. Acad. sci.. 139, 1904, (404-406, av. fig.).

— Les figures de pression ou de percussion sur les métaux plastiques cristallisés. *l.c.*, **141**, 1905, (122–124).

Pavlow, P. Eigenschaften der Krystalle vom Standpunkte der Thermodynamik. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (189–205).

Abhängigkeit zwischen der Krystallform und dem Zustande der Lösung. l.c., (555-561).

Przibram, H. Formregulationen verletzter Krystalle. *l.e.*, **39**, 1904, (576–582).

Schreinemakers, F. A. H. Mischkristalle in Systemen dreier Stoffe. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (169– 199); **51**, 1905, (547–576); **52**, 1905, (513–550).

Slatowrasky, N. und Tammann, G. Erweichen Kristalle in der Nähe ihres Schmelzpunktes? *l.e.*, **53**, 1905, (341–348).

Stücker, N. Einfluss der Substanzmenge auf die Wahrscheinlichkeit des Krystallisierens unterkühlter Flüssigkeiten. Wien, SitzBer. Ak. Wiss., 114, Abth. II a, 1905, (1389-1404).

Tammann, G. Anwendung der thermischen Analyse in abnormen Fällen. [Ermittelung der Zusammensetzung von Krystallarten.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (21-30).

Viola, C. M. Grundzüge der Kristallographie. Leipzig, 1904, (X+389).

Wallerant, F. De l'individualité de la particule complexe. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (934-936).

Isodimorphisme. *l.c.*, **140**, 1905, (417–119, 1015–1916).

Transformations polymorphiques par actions mécaniques. l.c., (1268-1270).

Wegscheider, R. Grösse der Kristallmoleküle. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (367-372). Liquid Crystals.

Coehn, A. "Flüssige" Kristalle. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (856–857).

Gaubert, P. Cristaux liquides et liquides cristallins. Rev. géu. sci., Paris, **16**, 1905, (983-993).

Lehmann, O. Demonstration der flüssigen Kristalle. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (955-957).

Die Gleichgewichtsform fester und flüssiger Kristralle. *l.c.*, **17**, 1905, (728–734).

—— Näherungweise Bestimmung der Doppelbrechung fester und flüssiger Kristalle. *l.c.*, **18**, 1905, (796–807).

—— Drehung der Polarisationsebene und der Absorptionsrichtung bei flüssigen Kristallen. l.c., (808–810).

Flüssige Kristalle sowie Plastizität von Kristallen im allgemeinen, molekulare Umlagerungen und Aggregatzustandsänderungen. Leipzig, 1904, (VI+267, mit 39 Taf.).

Rotarski, T. und Žemčužnyj, S. F. Pyrometrische Untersuchung einiger "flüssiger" Kristalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (185–188); (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (proc.-verb. 1116–1119).

Schenck, R. Natur der kristallinischen Flüssigkeiten und der flüssigen Kristalle. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (951-955).

Kristallinische Flüssigkeiten und flüssige Kristalle. Leipzig, 1905, (VIII+159).

Inorganic.

Beckenkamp, J. Krystallform des Baryumsilicates BaSi₃O+6H₂O. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (283– 285).

Belluci, 1. Hexaoxyplatinsäure. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (168–184).

Buchrucker, L. Neubildungen von Gyps. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (283).

Cohen, E. und Goldschmidt, E. Zinn. Krystallographische Modifika-

tion.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (225-237).

Day, A. L. und Allen, E. T. Der Isomorphismus und die thermischen Eigenschaften der Feldspate. [Uebers.] *l.c.*, **54**, 1905, (1–54, mit 7 Taf.).

Gossner, B. Krystallographie der Salze von NH₄,K,Rb,Cs. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1904, (69–77).

Heyn, E. und Bauer, O. Kupfer. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 22, 1904, (137-147, mit 1 Tat.).

Sauerstoff. Zs. anorg, Chem., Hamburg, 45, 1905, (52-68, mit 1 Taf.).

Jaeger, F. M. Krystalldiagnose der Kobaltverbindungen mit complexen Jonen. Zs. Krystallogr., Leipzig, 39, 1904, (541-575).

Kastle, J. H. and Kelley, W. P. Rate of crystallization of plastic sulphur. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (483–503).

Kauffmann, P. Umwandlung und Löslichkeit von Mischkristallen aus Ammoniumnitrat und Kaliumnitrat. Diss. Freiburg i. B., 1903, (37, mit 3 Taf.).

Ries, A. Salze der Chlor-, Brom- und Jodsäure. [KClO₃,KBrO₃; KIO₃; NH₄IO₃; RbIO₃.]

Zs. Krystallogr., Leipzig, 41, 1905, (243–250).

Roth, W. Zink und Verbindungen.— Die kristallographischen Angaben von H. Steinmetz. [Gmelin-Kraut. Handbuch der anorg. Chemie. Bd 4. Abt. 1.] Heidelberg, 1905, (1-64).

Sachs, A. Zinkoxydkrystalle von der Falvahütte in Oberschlesien. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (54–57).

Sahmen, R. Mischkristalle von Mangansulfat zwischen 0° und 30°. Zs. physik. Chem., Leipzig, **54**, 1905, (111–120).

Stevanovič, S. 1. Künstlicher Domeykit Cu₃As.—2. Antimonkupfer Cu₂Sb.—3. Antimonkupfer Cu₂Sb.—4. Zinnsulfür SnS.—5. Eisenarsenür Fe As.—6. Arsenzinn As₈Sn (Headden).—[7.] Eisenstannide. Zs. Krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (321–331).

Tammann, G. Glasbildung und Entglasung. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (532-538). Tutton, A. E. H. The relation of ammonium to the alkali metals. Δ study of ammonium magnesium and ammonium zinc sulphates and selenates. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1123–1183); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (177–178); Zs. Krystallogr., Leipzig, 41, 1905, (321–380).

Topic axes and the topic parameters of the alkali sulphates and selenates. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1183–1189); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (217); Zs. Krystallogr., Leipzig, 41, 1905, (381–387).

Vogt, J. H. L. Silikatschmelzlösungen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (70-90).

Wallerant, F. Azotates de potasse et d'ammoniaque et la loi de Bravais. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (261-266).

Weber, M. Zinkoxyd. Centralbl. Minn. Stuttgart, 1905, (205-206).

Zambonini, F. Drusenmineralien des Syenit der Gegend von Biella. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (206-269, mit 2 Taf.).

Žemčužnyj, S. F. Alliages du zinc avec l'antimoine. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 581-583).

Organic.

Anschütz, R. [Methylitaconate,] Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (690–693).

Beckenkamp, J. Einige organische Substanzen. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (597–600).

Böcker, E. und Kämmerer, P. Bestimmungen an den eine neue Art von optischer Isomerie darbietenden Modifikationen des Benzoylmethylhexanonxims. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (178-184).

Cameron, A. T. Variations in the crystallisation of potassium hydrogen succinate due to the presence of other metallic compounds in the solution. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (449-451).

Cohen, J. B. and Armes, H. P. [Note by R. P. D. Graham on the crystallographic and optical properties of the menthyl esters of o- and p-nitrobenzoic acids.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1190–1199); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (218).

Erlenmeyer, E. jun. [Isocinnamic acid.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2562-2565).

Gossner, B. Organische Halogenverbindungen. Isomorphie von Cl, Br und L. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1904, (78–85).

Graham, R. P. D. [The properties of the crystals of trans-bromocamphopyric acid and of bromocamphopyric anhydride.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1525–1530).

Herbette, J. Nonvelle forme de tartrate de thallium et mélanges isomorphes des tartrates de thallium et de potassium. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1649-1652).

Hugo, O. Kristallographische Vergleichung verschiedener Metallrhodanide mit den entsprechenden Metallhaloiden der organischen Basen Chinolin und Pyridin. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (289–308, 321–332).

Jaeger, F. M. Miscibility in the solid aggregate condition and isomorphy with carbon compounds. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (658-666, with 1 pl.), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (651-660, with 1 pl.), (Dutch).

Morphotropische Beziehungen bei den in der Amino-Gruppe substituierten Nitro-Anillinen. Zs. krystallogr., Leipzig, **40**, 1905, (113– 146).

Krystallonomische Symmetrie von stellungsisomeren Toluolderivaten. *l.c.*, (357–370).

Benzylphtalimid und Benzylphtalisoimid; ein erster Beitrag zur Erforschung des Zusammenhanges zwischen Polymorphie und chemischer Desmotropie, i.e., (371–376).

Krystallformen einiger nitrierter Anisole. *l.c.*, (562–570).

Kahrs, E. Krystallographische Verhältnisse des Acetamid, Acetanilid und ihrer Homologen. *l.c.*, (475–491).

Osann, A. [Sodium formaldehyde sulphoxylate (Rongalit, C.).] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2290-2291).

Picted, A. und Mattisson, M. [Strychnine oxide, $C_{21}H_{22}O_3N_2$.] l.c., (2782-2787).

Schneider, O. Eine ungewöhnliche Form von Rohrzuckerkrystallen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl, (444-445).

Zambonini, F. Racemische und active p-Methoxymandelsäure. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (270-276).

7150 MECHANICAL PROPERTIES.

Aitken, J. Evaporation of musk and other odorous substances. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (894–902).

Ariès, E. La statique chimique basée sur les deux principes fondamentaux de la Thermodynamique. Paris, 1904, (VIII+251, av. fig.).

Berthelot, M. Limites de sensibilité des odeurs et des émanations. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (293-295).

Lemoine, G. Programme de recherches sur les diverses propriétés physiques d'une même solution saline. Roma, Mem. Acc. Nuovi Lincei, **20**, 1903, (389-392).

Lucas, R. Feuerschwindung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (327–342).

Lütgens, R. Mceresströmungen. [Bewegungserscheinungen] Ann. Hydrogr., Berlin, **33**, 1905, (150–158).

Osmond, F. et Cartaud, G. Le polissage et les phénomènes scientifiques connexes. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (289-292).

Pavlow, P. Eigenschaften der Krystalle vom Standpunkte der Thermodynamik. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (189-205).

Abhängigkeit zwischen der Krystallform und dem Zustande der Lösung. l.e., (555–561).

Pirani, M. von. Tantal und Wasserstoff. [Occlusion.] Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (555–558).

Quincke, G. Eisbildung und Gletscherkorn. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (1-80, mit 1 Taf.).

Richards, T. W. The effects of chemical and cohesive internal pressure. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 39, 1904, ([579]-604).

Schellens, W. Verhalten von pflanzlichen und tierischen Textilstoffen zu Metallsalzlösungen. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (617-627); Diss. Strassburg, i. E., 1905, (64).

Spring, W. Décomposition de quelques sulfates acides à la suite d'une déformation mécanique. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1901, (498-514).

Steinbrinck, C. Cohäsionsmechanik von Pflanzenzellen; Saugmechanismus der wasserabsorbierenden Haare von Bromeliaceen. Flora, Marburg, 94, 1905, (464–477).

Tammann, G. Haften von heissem Holzkohlepulver an kalten Körpern. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (856–859).

Thörner, W. Porosität von Baumaterialien usw. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (744-746, 996).

Tubandt, C. Alkalische Kobaltoxydullösungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (368-373).

Yvon, P. Compte-gouttes normal. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), **17**, 1903, (515–518).

Zschokke, B. Plastizität der Thone. (Plasticité des argiles.) [Deutsch u. franz.] Baumaterialienk., Stuttgart, 7, 1902, (377–382, 393–400); 8, 1903, (1–6, 25–32, 53–59, mit Taf.).

Adsorption.

Bemmelen, J. M. van. L'absorption d'eau par l'argile. Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl., (sér. 2), 10, 1905, (266-276).

Bohr, C. Adsorptionscoëfficienten des Blutes und des Blutplasmas für Gase. Skand. Arch. Physiol., Leipzig, 17, 1905, (104–112).

Briggs, L. J. Adsorption of water vapor and of certain salts in aqueous solution by quartz. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (617-610), with text fig.).

Diffusion and osmosis.

Adeney, W. E. Unrecognized factors in the transmission of gases through

water. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (360-369).

Ardelt, E. Diffusion der Luft. Diss. Münster i. W., 1904, (47, mit 1 Taf.).

Ariès, E. Loi fondamentale des phénomènes d'osmose. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (196-198).

Bäcklund, A. V. Pression osmotique. (Swedish) Lund, Univ. Arsskr., 40, 1904, Afd. 2, No 4, (27, Rés. français 23-27).

Bancroft, W. D. Soret phenomenon. [Festschrift Boltzmann.] Leipzig, 1904, (553-554).

Barlow, P. S. Osmotic experiments on mixtures of alcohol and water. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (1-12).

Berti, P. Les solutions de sucre et de sels inorganiques dans le processus de dialyse. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (1155-1162).

Bredig, G. Die Prinzipien der elektrischen Endosmose und damit zusammeuhängende Erscheinungen des kolloidalen Zustandes. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (643–652).

Dekhuyzen, M. C. Osmotic pressure of the blood and urine of fishes. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (537-519), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, [1904], (418-430), (Dutch); Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl., (sér. 2), 10, 1905, (121-136), (Freuch).

Dittrich, M. "Absorptionserscheinungen" bei zersetzten Gesteinen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (151–162).

Filehne, W. und Biberfeld, J. Aufnahme von Wasser und Salz durch die Epidermis und Hygroskopizität einiger Keratingebilde. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1901, (449-460).

Findlay, A. and Short, F. C. Behaviour of solutions of propyl alcohol towards semi-permeable membranes. London, J. chem. Soc., 87, 1905, (819–822); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (170–171).

Galleotti, G. Diffusione degli elettroliti nei colloidi. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5^a), **12**, 2^o semestre, 1903, (112–119).

Gatin-Gružewska, Z. Die Wanderung des Glykogenes unter dem Einflusse des elektrischen Stromes. Arch. ges. Physiol., Bonn, **103**, 1904, (287–288).

Goebel, J. Sätze der physikalischen Chemie und ihre Anwendung auf die Physiologie. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (724-733).

Durchlässigkeit der Cutienla. Diss. Leipzig, 1903, (43).

Graham, J. C. Diffusion von Salzen in Lösung. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (257-272).

Grunmach, L. Diffusion von Kohlensäure durch Kautschuk. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (795-800).

Hamburger, H. J. A method for determining the osmotic pressure of very small quantities of liquid. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (394-397), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **14**, [1905], (401-404), (Dutch).

Hechler, W. Fluidität und Leitfähigkeit einiger konzentrierter wässeriger Salzlösungen unter 0^o. Diss. Münster i. W., 1904, (51, mit 2 Taf.).

Jaquerod, A. et Perrot, L. La diffusion de l'hélium à travers la silice à haute température. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (613-615).

Kohnstamm, P. A. Osmotischer Druck. (Holländisch) Handl. Ned. Nat. Geneesk. Congres, 10, 1905, (138–141).

A formula for the osmotic pressure in concentrated solutions whose vapour follows the gas-laws. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (723-729), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (781-787), (Dutch).

Kinetic derivation of Van 'tHoff's law for the osmotic pressure in a dilute solution. Amsterdam. Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (729-741), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (789-800), (Dutch).

Osmotic pressure or thermodynamic potential. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (741-751), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (800-811), (Dutch).

Krieger, G. Diffusionsfähigkeit einiger Elektrolyte in Methylalkohol, Diss. Halle a. S., 1903, (45), Laar, J. J. van. Some remarks on Kohnstamm's papers. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (49–51), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (30–33), (Dutch).

Le Chatelier, M. H. Durchlässigkeit der Mörtel für diffundierende Salze. (Perméabilité par diffusion des mortiers.) [Deutsch u. franz.] Baumaterialienk., Stuttgart, 9, 1904, (225-229, 241-244).

Leduc, S. Die Diffusion der Flüssigkeiten. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (793-795).

Minssen, H. Diffusion in sauren und neutralen Medien, insbesondere in Ilumusböden. Landw. Versuchstat., Berlin, **62**, 1905, (445–476).

Nell, P. Diffusionsvorgänge wässeriger Lösungen in Gelatine. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (323-347).

öholm, L. W. Hydrodiffusion der Elektrolyte. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (309-349).

Reid, E. W. Osmotic pressure of solutions of haemoglobin. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (12-19).

Richardson, O. W. Diffusion of hydrogen through palladium. Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, (27–32).

Rohland, P. Die Tone als semipermeabele Wände. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (455–456).

Schiötz, O. E. Abhängigkeit des osmotischen Druckes und der Dampfspannung von dem Drucke. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (618– 625).

Schmidt, R. Diffusion von Argon und Helium. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 14, 1904, (801–821); Diss. Halle a. S., 1904, (38, mit 1 Taf.).

Šebor, J. Diffussionsgeschwindigkeit des Wassers durch eine halbdurchbissige Membran. (Čechisch) Prag, Věstn. České Spol. Náuk, **1904**, 2I. Aufsatz, (15).

Senter, G. Die Platinkatalyse des des Wasserstoffsuperoxyds vom Standpunkte der Diffusion (Uebers.) I. Nebst einer Berichtigung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (737–747); **53**, 1905, (601).

Solvay, E. Formule relative à la gravité, applicable aux phénomènes de

diffusion. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (580–588).

Steinbrinck, C. Versuch einer elementaren Einführung in die Lehre von der Osmose. Zs. physik. Unterr., Berlin, 18, 1905, (82-89).

Sutherland, W. A dynamical theory of diffusion for non-electrolytes and the molecular mass of albumin. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **9**, 1905, (781–785).

Traube, L. Velocity of osmosis and on solubility; a contribution to the theory of narcosis. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (525-527).

Osmose. Arch. ges. Physiol., Bonn, **105**, 1904, (541–558).

Vaubel, W. Molekulargrösse der Verbindungen im festen Zustande und die Beziehungen zwischen osmotischen Druck, Gefrierpunktsdepression und Siedepunktserhöhung. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 69, 1904, (545–559).

Wächter, W. Austritt von Zucker aus den Zellen der Speicherorgane von Allium Cepa und Beta vulgaris. Jahrb. wiss. Bot., Leipzig, 41, 1905, (165– 220).

Winkelmann, A. Diffusion naszierenden Wasserstoffes durch Eisen. [Festschrift Wüllner.] Leipzig, 1905, (36-68); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (589-626).

Winkelmann, A. Zu der Abhandlung des Hru. Schmidt: "Einfluss der Temperatur und des Druckes auf die Absorption und Diffusion des Wasserstoffs durch Palladium". l.e., 16, 1905, (773-783).

Yokote, C. Absorption von Gasen durch Kleidungsstoffe. Arch. Hyg., München, 50, 1904, (128-157).

Absorption verdünnter Kupferlösungen im Erdboden. *l.c.*, (193–216).

Zacharias, P. D. Adsorption oder Absorption. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (529-530).

Zikel, H. Der neuere Stand der klinischen Osmologie. Zentralbl. inn. Leipzig, 15, 1904, (641-653).

Pressure of gases and vapours.

Bacon, A. D. The equilibrium pressure of a vapor at a curved surface. Physic.

Rev., New York, N.Y., **20**, 1905, (1-9, with text fig.).

Carveth, H. R. and Fowler, R. E. Saturation by the method of air bubbling. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([313]–324).

Kablukov, I., Solomonov, A. et Galin, A. Sur la pression et la composition de la vapeur des dissolutions dans l'alcool éthylique aqueux. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (573-581).

Knietsch, R. Einfluss verdünnender Gase und des Druckes beim Schwefelsare-Kontaktverfahren. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (614–623).

Küster, F. W. Das Verdampfen der isomorphen Mischungen von p-Dichlorbenzol mit p-Dibrombenzol. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (222– 242).

Laar, J. J. van. Sur l'allure des courbes spinodales et des courbes de plissement. Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl., (sér. 2), 10, 1905, (373–413, avec 1 pl.); Traduit de: Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 13, 1905, (685–696), 14, [1905], (14–29, with 1 pl., 108–116), (Dutch); Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 7, 1905, (640–657), 8, [1905], (33–48, with 1 pl., 144–152), (English).

On the shape of the plait-point curves for mixtures of normal substances. 2. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., **8**, [1905], (33–48, with 1 pl.), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., **14**, [1905], (14–29, with 1 pl.), (Dutch).

The molecular rise of the lower critical temperature of a binary mixture of normal components. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (144-152), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (108-116), (Dutch).

Michajlenko, Ja. I. Elasticité des vapeurs des solutions. . . (Russ.) Kiev, 1904, (73).

Niederschulte, G. Dampfdruck fester Körper. Diss. Erlangen, 1903, (27).

Perman, E. P. The determination of molecular weight by lowering of vapour pressure. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (194–198); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (23).

Perman, E. P. Vapour-pressure by airbubbling. J. Physic. Chem., Ithaea, N.Y., 9, 1905, (36-39).

Saposchnikow, A. Verhalten der Gemische von Salpetersäure und Schwefelsäure. Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (609-626); 53, 1905, (225-234).

Scheel, K. Ableitung von Formeln für die Sättigungsdrucke des Wasserdampfes über Wasser, Eis und verdünnter Schwefelsäure bei niedrigen Temperaturen. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (867-868).

Smits, A. Verlauf der Dampfspannungserniedrigung bei wässerigen Lösungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (33–44).

Relative Dampfspannungen der drei verschiedenen Kohlenstoffmodificationen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4027–4033).

Speranski, A. Dampfdruck der festen Lösungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (45-58); (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (186-212).

Travers, M. D. et Fox, C. J. Tensions de vapeur de l'oxygène liquide mesurées au thermomètre à oxygène à volume constant à différentes pressions initiales. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (515-552).

Wiebe, H. F. Spannung des Wasserdampfes. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 1904, (315–316).

Zenghelis, C. Verdampfung fester Körper bei gewöhnlicher Temperatur. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (219-224).

Compressibility of gases.

Rayleigh, Lord. Compressibility of gases [hydrogen, carbonic oxide, nitrogen and oxygen] between one atmosphere and half an atmosphere of pressure. London, Phil. Trans. R. Soc., (Ser. A), 204, 1905, (351–372).

Compressibility of gases [air, carbon dioxide and nitrous oxide] between one atmosphere and half an atmosphere of pressure. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (416).

Surface Tension and Capillarity.

Brümmer, A. Überflächenspannung wasseriger Sulfatlösungen. Diss. Rostock, 1902, (47, mit 1 Tab.). Christoff, A. Absorption des CO₂ in wässerigen Salzlösungen und binären Flüssigkeitsgemengen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (321–340).

Ellenberger, E. Apparat zur Messung der kapillaren Steighöhe für die Bestimmung der molekularen Oberflächenenergie. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (532-534).

Feustel, R. Kapillaritätskonstanten und ihre Bestimmung nach der Methode des Maximaldruckes kleiner Basen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (61-92); Diss. Strassburg, 1903, (38).

Forch, C. Oberflächenspannung von anorganischen Salzlösungen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (744-762); Berichtigung. 18, 1905, (667).

Fredenhagen, C. Elektrolytische Lösungstensioren einzelner Stoffe gegen beliebige Lösungsmittel. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (496–502).

Grunmach, L. Oberflächenspannung von verflüssigtem Stickstoffoxydul. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **6**, 1904, (243–248).

Hönig, S. Gesetz der Atomattraktion. (Ungarisch) Math. Termt. Ért., Budapest, 23, 1905, (512–554).

Homfray, J. et Guye, P. A. Tensions superficielles et complexité moléculaire de corps actifs homologues. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (505– 514).

Kučera, G. Eine Bemerkung zur Arbeit des Hrn. Feustel: "Kapillaritätskonstanten etc." Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (789-791).

Metcalf, W. V. Feste Peptonhäutchen auf einer Wasserfläche und die Ursache ihrer Entstehung. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (1–54).

Motylewski, Z. Constantes de capillarité des sels fondus et des dissolutions. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (817-825, 837-843, 858-861).

Quincke, G. Die Bedeutung der Oberflächenspannung für die Photographie mit Bromsilbergelatine und eine Theorie des Reifungsprozesses de Bromsilbergelatine, Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (3-6). Traube, I. Bedeutung der Gber-flächenspaumung im Organismus. [Vortrag.] Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (326–331); Arch. Anat. Physiol, Leipzig, Physiol. Abt., 1905, (228–232).

Arch. ges. Physiol., Bonn, **105**, 1904, (559-572).

Weber, H. Kohäsionsdruck beim Aufblasen einer Seifenblase. *l.c.*, 1904, (390-391).

Viscosity and Internal Friction.

Bence, B. G. Viscosität des Blutes. (Ungarisch) M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (114-130, 303-331).

Bingham, E. C. The conductivity and viscosity of certain salts in mixtures of acetone with methyl alcohol, with ethyl alcohol, and water. [With biographical sketch.] Diss. . . . Johns Hopkins university. . . . 1905, (79).

Bousfield, W. R. and Lowry, T. M. [Viscosity of aqueous solutions of sodium hydroxide correlated with electrical conductivity.] London, Phil. Trans. R. Soc., (Ser. A), 204, 1905, (253–322).

Brinkmann, C. F. W. Die innere Reibung als Hülfsmittel zur Erkeunung und Unterscheidung ähnlich konstituierter Verbindungen. Diss. Leipzig, 1903, (56).

Dunstan, A. E. The viscosity of liquid mixtures. Part II. [The viscosity of mixtures of allylalcohol and water, n-propyl alcohol and water, glycol and water, lactic acid and water, benzene and acetic acid, and benzene and n-propyl alcohol.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (14-17); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (248-249); (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (732-738).

Fouquet de Nassandres, G. Viscosité des sirops. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (1186-1206).

Grüneisen, E. Bewegung tropfbarer Flüssigkeiten durch gerade und gewundene Kapillaren. Berlin, Wiss. Abh. physik. Reichsanst., 4, 1905, (151–184).

Innere Reibung wässriger Salzlösungen und ihren Zusammenhang mit der elektrolytischen Leitung. *l.c.*, (237–266).

Grunmach, L. Einfluss der Zähigkeit auf die Kapillarkonstanten bei Essigsäure-Wassermischungen. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (460-468).

Hogg, J. L. Viscosity of air. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1905, (1l.+611-626, with text fig.).

Kahlbaum, G. W. A. und Räber, S. Die Konstante der inneren Reibung des Ricinusöls und das Gesetz ihrer Abhängigkeit von der Temperatur. Halle, Nova Acta Leop., 84, 1905, (203–308 mit 6 Taf.).

Korányi, S. u. Bence, G. Veränderungen im Blute unter Einwirkung der Kohlensäure. (Ungarisch) M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (613-640).

Lemke, N. Eléctroconductibilité et frottement intérieur. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1134–1138).

Nettel, R. Eine neue Viskositätsbestimmung für helle Mineralöle. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (385-386).

Öholm, L. W. Innere Reibung von Wasserlösungen einiger Nichtelektrolyten sowie über die Reinigung des hierbei angewandten Wassers. Helsingfors, Öfvers. F. Vet. Soc., 47, 1904–1905, [No. 11], (1–18).

Reynolds, F. G. The viscosity coefficient of air, with an enquiry into the effect of the Röntgen rays thereon. [With bibliography.] Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (419-431); 19, 1904, (37-47).

Scarpa, O. La viscosité des solutions d'eau et de phénol. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (447–451, av. 2 fig.).

Tammann, G. Glasbildung und Entglasung. [Viskosität.] Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (532–538).

Weinberg, B. Innere Reibung des Eises, Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (81-91).

Zemplén, G. Bestimmung des inneren Reibungs-Coefficienten der Gase mittelt einer neuen Experimentalmethode. (Ungarisch) Math. Termt. Ért., Budapest, 23, 1905, (561-581).

Solubility.

GENERAL.

Bronn, J. Verflüssigtes Ammoniak als Lösungsmittel. Berlin, 1905, (Alt +252). Brühl, J. W. und Schröder, H. Salzbildungen in Lösungen, insbesondere bei tautomerisierbaren Körpern (Pseudosäuren, Pseudobasen). Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (1-42); Heidelberg, Verh. nathist. Ver., 8, 1904, (N.F.), (119-164).

Bruni, G. e Padoa, M. Sulle relazioni fra le proprietà dei vari corpi come solventi e le loro costanti di cristallizzazione. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5°, 12, 2° semestre, 1903, (119-128, 195-203).

Decoppet, L. C. Molecular depression of the freezing point of water produced by some very concentrated saline solutions. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([531]-538).

Donnan. F. G. Komplexbildung, Hydratation und Farbe. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (317–320).

Dreaper, W. P. The solution state. Chem. News, London, **92**, 1905, (229–232).

Drucker, K. Die Anomalie der starken Elektrolyte. Samml. chem. Vortr., Stuttgart. 10, 1905, (1-66).

Euler, H. Löslichkeitserniedrigung. Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (143-158).

Fischer, H. Zur Verteilungsfrage. Berlin, Ber. D. bot. Ges., **23**, 1905, (361-364).

Fleckenstein, A. Eigenschaften von Salzlösungen in Gemischen von Alkohol und Wasser. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (419–422).

Franklin, E. C. Reaktionen in flüssigem Ammoniak. [Uebers.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 46, 1905, (1-35).

Gardner, D. D. et Gerasimov, D. G. Détermination de la solubilité des sels des acides faibles en mesurant l'électro-conductivité. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. rnss. fiz.-chim. Obšč., 36, 1901, (746-753).

Georgievics, G. von. Theorie des Färbeprozesses. [Absorptions- oder Lösungsvorgang.] [5. Intern. Kongress für angew. Chemic. 2.] Berlin, 1904, 854-862).

Henkel, II. Physikalisch-chemische Eigenschaften verdünnter Glycerinlösungen und Analyse derselben. Diss. Berlin, 1905, (47). Herz, W. und Fischer, H. Vertheilung löslicher Stoffe zwischen Wasser und aromatischen Kohlenwasserstoffen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1138– 1144).

Herz, W. und Knoch, M. Löslichkeiten in Lösungsmittelgemengen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (262– 269); 46, 1905, (193–196).

gen in Aceton-Wassergemengen, Berlin, Verh. D. physik, Ges., **6**, 1904, (221– 223); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II, 1, 1905, (114–116).

und Lewy, M. Verhalten einiger organischer Säuren bei der Verteilung zwischen zwei Lösungsmitteln. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (818– 820).

Hoffmann, F. und Langbeck, K. Löslichkeitsbeeinflussung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (385-434).

Ikeda, K. Theory of solution. (Japanese) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **26**, 1905, (641-701).

Jäger, G. Verteilung einer nicht dissoziirenden Substanz zwischen zwei Lösungsmitteln. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (313-315).

Jones, H. C. The dissociating power of different solvents. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 25, 1901, (232-249).

The effect of one associated solvent on the association of another associated solvent. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (105-112).

und Bassett, H. P. Der Einfluss der Temperatur auf die Kristallwassermenge als Beweis für die Theorie von den Hydraten in Lösung. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (231-235).

and Getman, F. H. The existence of hydrates in solutions of certain non-electrolytes and the non-existence of hydrates in solutions of organic acids. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (308–338).

The existence of alcoholates in solutions of certain electrolytes in alcohol. *l.c.*, (338-342).

Kahlenberg, L. Das Problem der Lösungen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1081-1083). Korn, A. und Strauss, E. Eine Beziehung zwischen dem Lösungsdruck und der Ionisationswärme der Metalle. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (277–281).

Krafft, F. Die modernen Lösungstheorien in der angewandten Chemie. Zs. angew. Chem., Berlin, **18**, 1905, (857–864).

Küspert, F. [Demonstration der Auflösungsgeschwindigkeit eines Körpers im amorphen und kristallinischen Zustande.] Zs. physik. Unterr., Berlin, 17, 1904, (352); 18, 1905, (34).

Leith, C. K. Rock cleavage. [With bibliography.] Thesis, Wisconsin, 1901. Washington, D.C., U.S. Dept. Int., Bull. Geol. Surv., No. 239, 1905, (216+iii, with pl., diagr.).

Lewis, G. N. Hydratation in Lösung. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (224-230).

Lowry, T. M. An application to electrolytes of the hydrate theory of solution. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (197-214, with discussion).

Martin, G. Theory of solution. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (149-155 with text fig.).

Meyerhoffer, W. Ein Problem der Affinitätslehre. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (513-603).

The breaks in the solubility curves. [Trans.] J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([571]-575).

Muhs, G. Das Massenwirkungsgesetz bei der Aüflösung schwer löslicher Verbindungen. Diss. Breslau, 1904, (46).

Noyes, A. A. The physical properties of aqueous salt solutions in relation to the Ionic theory. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1904, (293–307).

Paterno, E. e Mazzuchelli, A. Sui fenomeni che accompagnano il miscuglio dei liquidi. Roma, Rend. Soc. chim., 1, 1903, (60-62).

Pissarjewsky, L. und Lemcke, N. Der Einfluss des Lösungsmittels auf die Gleichgewichtskonstante und die Beziehung zwischen dem elektrischen Leitvermögen und der innern Reibung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (479–493).

Richarz, F. Theorie verdünnter Lösungen ohne Benutzung des osmotischen Druckes. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (706–714).

Schürr, I. Vitesse de dissolution des sels dans leurs solutions aqueuses. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (245–306, av. 15 fig. et 1 pl.).

Sieverts, A. Bemerkung zu der Abhandlung von F. Krafft. Die modernen Lösungstheorien in der angewandten Chemie. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (864–865).

Traube, I. Velocity of osmosis and on solubility; a contribution to the theory of narcosis. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (525–527).

Wölbling, H. Die Lösungen. Natw. Wochenschr., Jena, 20, 1905, (705–711).

INORGANIC SOLIDS.

Abegg, R. und Pick, H. Löslichkeitsbeeinflussung des Silbernitrits durch Silbernitrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2571-2574).

Aten, A. H. W. Löslichkeit von HgCl₂ in Aethylacetat und Aceton. Zs. physik. Chem., Leipzig, **54**, 1905, (121– 123).

Bakhuis-Roozeboom, H. W. en Olie, J. Fr. The solubilities of the isomeric chromic chlorides. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet., 8, [1905], (66-70) (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (10-11) (Dutch).

Bauer, O. Baryumoxyd und seine Hydrate. Die Darstellung eines neuen Hydrats. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (401–420).

Baur, E. Von den Hydraten in wässeriger Lösung. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, 8, 1903, (466–488).

Bemmelen, J. M. van. Die Metazinnsäure und Metazirkonsäure. Zs. anorg. Chem., 45, 1905, (83–85).

Berju, G. und Kosinenko, W. Löslichkeit des kohlensauren Kalkes in Ammoniumnitrat-Lösungen. Landw. Versuchstat., Berlin, **60**, 1904, (419–425).

Boguskij, I. G. Solubilité du soufre dans le chlorure de benzyle; quelques propriétés des ces dissolutions. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 1554-1555). Cameron, F. K. and Breazeale, J. F. Calcium sulphate in aqueous solutions of potassium and sodium sulphates. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([335]-340).

and **Brown**, B. E. The solubility of calcium sulphate in solutions of other salts. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (210–215).

Christomanos, A. C. Löslichkeit des Phosphors in Aether und Benzol. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (132–141).

Denison, R. B. Equilibrium between sodium and magnesium sulphates., London, Trans. Faraday Soc., **1**, 1905 (316–139).

Deussen, E. Löslichkeit der Eisenoxyde in Flusssäure. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (813-815).

Fleckstein, A. Eigenschaften von Salzlösungen in Gemischen von Alkohol und Wasser. Erlangen, SitzBer. physik. Soc., **36**, (1904), 1905, (143–172).

Foote, H. W. Solubility of potassium and barium nitrates and chlorides. Amer. ('hem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (251-253).

and Bristol, H. S. Solubility of barium and mercuric chlorides. *l.c.*, (246-251).

Galeotti, G. Konzentration der Metallionen in eiweisshaltigen Silbernitratlösungen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1901, (330-312, mit 1 Taf.).

Geffeken, G. Löslichkeit des Lithiumkarbonats in Alkalisalzlösungen. Zs. anorg, Chem., Hamburg, **43**, 1905, (197– 201).

Gutbier, A. und Lohmann, J. Einwirkung von Schwefelwasserstoff auf selenige Säure. 2. Schwefelselen. l.c., (384-409).

Hassreidter, V. Zur Löslichkeit des Schwefelkupfers in Alkalisulfüren. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (292, 1023-1021).

Herold, I. Kaustifikation des Kaliumsulfates. [Lö-lichkeit des Calciumhydroxyds.] Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (417-430).

Herz, W. Natur der alkalischen Lösung von Chromhydroxyd. Breslau, Jahresber, Ges, vaterl. Cultur, 82, (904), 1905, natw. Sect., (144–145). Hinrichsen, F. W. und Sachsel, E. Bildungs- und Löslichkeitsverhältnisse der Doppelchloride des Eisens und der Alkalimetalle. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (81–99).

Hoff, J. H. van't. Zur Bildung der ozeanischen Salzablagerungen. H. 1. Braunschweig, 1905, (VI + 85).

Zur Bildung der organischen Salzablagerungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (244-280); [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (99-107).

Traduit du français par P. P. Weimarn, sous la rèdaction du prof. Schröder. (Russ.) Gorn. Zurn., St. Peterburg, **80**, 1, 1904, (232-248).

und Lichtenstein, L. Bildungsverhaltnisse der ozeanischen Salzablagerungen. XL. Existenzgrenze von Tachhydrit. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (232–235).

Voermann, G. L. und Blasdale, W. C. XLI. Bildungstemperatur des Kaliumpentacalciumsulfats. *l.c.*, (305-310).

Example 2 States
—— und Blasdale, W. C. XLIII. Calciumgehalt der konstanten Lösungen bei 25°. l.c., (712–714).

und d'Ans, J. XLIV. Existenzgrenze von Tachhydrit bei 83°. l.c., (913-916).

———— und Blasdale, W. C. XLV. Auftreten von Timkal und oktaedrischem Borax. *Le.*, (1086–1090).

Jordis, E. Hydratations- und Erhärtungsvorgänge. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (938–940); 11, 1905, (223–224).

Kauffmann, P. Umwandlung und Löslichkeit von Mischkristallen aus Ammoniumnitrat und Kaliumnitrat. Diss. Freiburg i. B., 1903, (37, mit 3 Taf.).

Kohlrausch, F. Löslichkeit einiger schwerlöslicher Salze im Wasser bei 18°. Zs. physik. Chem.. Leipzig, **50**, 1904, (355-356).

Koppel, J. Die Bildungs- und Löslichkeitsverhältnisse analoger Doppelsalze. *l.c.*, **52**, 1905, (385–436).

Kosmann, B. Zur Hydratation des Hemihydrats des Calciumsulfats. Thon-indZtg, Berlin, 27, 1903, (1735–1737).

Küster, F. W. und Dahmer, G. Löslichkeit von Baryumsulfat. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (348–349).

Larisch, P. Abhängigkeit der Löslichkeit von der Anzahl der Ionen bei den Kobalt-, Chrom, Rhodium-, Iridium- and Platin-Ammoniaken. Diss. Zürich, 1904, (103).

Lendle, L. II. Verhalten von Natriumsulfat in wässriger Lösung. Diss. Würzburg, 1902, (63).

Meusser, A. Zur Löslichkeit von Kaliumehlorid, -bromid, -jodid im Wasser. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (79-80).

Moir, J. The solubility of zine hydroxide in alkalis. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (310-311).

Müller, A. Löslichkeit von Metallhydroxyden in Glyzerin. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (320–325).

Mylius, F. und Dietz, R. Chlorzink. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (921); Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (209-220).

Naumann, A. und Rücker, A. Löslichkeitsbeeinflussung des Silbernitrits durch Silbernitrat. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2292–2295).

Padoa, M. e Tibaldi, C. Formazione di cristalli misti fra cloruro e joduro mercurici. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5ª), 12, 2° semestre, 1903, (158-166).

Richards, T. W. und Wells, R. C. [Löslichkeit des Silber-Chlorids.] Zs. anorg. Chem., Hamburg, 47, 1905, (56–135).

Rimbach, E. Löslichkeit und Zersetzlichkeit von Doppelsalzen in Wasser. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1553-1572).

Rössing, A. Zur Löslichkeit des Schwefelkupfers in Alkalipolysulfüren. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (465–466).

Rohland, P. Beziehungen zwischen der Löslichkeit des Calciumsulfats und der Hydratation des Gipses und des Portlandzements. *l.c.*, (327-330).

(D-7195)

Rohland, P. Erhärtungsvorgang des Baryumsulfats. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 38, 1904, (311–318).

Hydratations- und Erhärtungsvorgänge. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (893–900); Erwiderung an Hernn Jordis. *l.e.*, 11, 1905, (129–130, 338–339).

— Umschlagen der Abbindezeit der Portland-Cemeute. Thonind-Ztg, Berlin, **26**, 1902, (605–608, 1617– 1622, 1966–1971).

Hydratation des Hemihydrates. *l.c.*, **27**, 1903, (675–680).

Ilydratation des Anhydrids. l.c., (1145–1148, 1177–1179).

Hydratation des Gipses. l.c., **28**, 1904, (389-392, 942-944).

Treiben des Gipsmörtels. l.c., (1297–1300).

Hydratations- und Erhärtungsvorgang des Portlandzementes. l.c., 29, 1905, (1027–1029, 1062–1064).

——— Die Candlot'sche Reaktion und die Verlängerung der Abbindezeit. l.e., (1599–1690).

Rogowicz, J. Die Löslichkeit des Baryumsulfits in Wasser und in Zuckerlösungen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl, (938-940).

Schroeder, J. Pyridin als Lösungsund Ionisierungsmittel für anorganische Metallsalze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (1–36).

Seidell, A. and Smith, J. G. The solubility of calcium sulphate in solutions of nitrates. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([493]-499).

Vanino, L. Goldoxydul. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (462-463).

Voerman, G. L. Die Löslichkeit des Kaliumpermanganats in Wasser. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl 2, 1905, (766–767).

Wetzel, H. Bildungs- und Löslichkeitsverhältnisse der Natriumdoppelsalze des Kobaltsulfates und Nickelsulfates. Diss. Berlin, 1905, (59).

Wiedemann, E. Verteilung von Kobaltchlorid zwischen Alkohol und Wasser nach dessen Lösung in Gemischen dieser beiden Substanzen. Jahrb. Phot., Halle, **19**, 1905, (10–12). Wolff, H. Salze des Ceriums. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (89 -115).

Worley, F. P. [Solubility of] bromine in solutions of potassium bromide. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1107–1123); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (209–210).

ORGANIC SOLIDS.

London, British Association for the Advancement of Science. The state of solution of proteids. Second report of the committee consisting of W. D. Halliburton, E. Waymouth Reid and E. A. Schäfer. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (341-342).

Brühl J. W. und Schröder, H. Natracetessigester. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (220-226).

Bruni, G. und Manuelli, A. Eigenschaften des Aethylencyanids (Bernsteinsäurenitrils) als Lösungs- und Ionisierungsmittel. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (860–862).

Cantoni e Veratietti [Solubilità] dei malati alcalinoterrosi. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2^a, 1903, (139-145).

et Zachoder, Mlle. Solubilité des tartrates alcalino-terreux dans l'eau. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (18-21).

Doliński, J. II. Löslichkeit einiger organischer Verbindungen in Wasser bei verschiedenen Temperaturen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1835 –1837); (Polish) Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (237–240).

 $\begin{array}{cccc} \textbf{Drucker}, & K. & Wässerige & Lösungen \\ \text{aliphatischer} & Säuren, & Zs. & physik. \\ \text{Chem., Leipzig, 52, } 1905, \, (641-704). \end{array}$

Holty, J. G. Solubility and specific rotatory power of carbohydrates and certain organic acids and bases in pyridine and other solvents. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (764-779).

Hudson, C. S. Milchzucker. Zs, physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (273–290).

Krummacher, O. Löslichkeit des Harnstoffs, ein Beitrag zur Energiebilanz. Zs. Biol., München, **46**, 1905, 302–321).

Lattey, R. T. Mutual solubilities of diethylamine and water. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (397–398).

Lumsden, J. S. [The solubility of heptoic, hexahydrobenzoic and benzoic acids.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (90-98); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (14).

Margosches, B. M. Tetrachlorkohlenstoff unter besonderer Berücksichtigung seiner Verwendung als Lösungs- bezw. Extraktionsmittel in der Industrie der Fette und verwandter Gebiete. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, 10, 1905, (243– 358).

Verhalten von Holzteerpech gegen einige gebräuchliche organische Lösungsmittel. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (5-9).

Menschutkin, N. Einfluss indifferenter Lösungsmittel bei der Alkylierung organischer Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2465–2466).

Philip, J. C. Influence of various sodium salts on the solubility of sparingly soluble acids. [The influence of sodium formate, acetate and butyrate on the solubility of cinnamic, benzoic, salicylic and o-nitrobenzoic acids.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (987–997); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (200).

Pinner, A. und Franz, A. Einfluss indifferenter Lösungsmittel bei der Alkylierung organischer Basen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1539–1548).

Robertson, W. Solubility as a measure of the change undergone by isodynamic hydrazones: (1) camphorquinonephenylhydrazone, (2) acetaldehydephenylhydrazone. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1298–1302); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (181).

Schnell, l. und Geese, W. Das Lösungsvermögen von Nichtzuckerlösungen für Zucker. Centralbl. Zukkerind., Magdeburg, 11, 1903, (1103– 1105); 12, 1904, (676–678).

Smits, A. Erscheinungen, welche auftreten, wenn die Faltenpunktskurve der Löslichkeitskurve begegnet. [System Acther-Authrachinon.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (193–221).

Squire, P. W. and Caines, C. M. Solubility [of various medicinal substances]. Pharm. J., London, (Ser. 4.), 20, 1905, (720, 784-786); Part 11, Chem. and Drug., London, 66, 1905, (783-785).

Vèzes et Mouline. Solubilité réciproque de l'essence de térébenthine et de l'alcool aqueux. Bordeaux, Proc.verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, (95-102).

Weigel, G. Löslichkeit einiger Harzbalsame in gewissen Lösungsmitteln. Pharm. Centralhalle, Dresden, 45, 1901, (1-5).

GASES.

Goldhammer, D. A. Natur der flüssigen Luft. [Lösung von Sauerstoff in Stickstoff.] [Festschrift L. Botzmaun.] Leipzig, 1904, (410–421).

Guggenheimer, S. Dissoziationszustand der von Metallen abgespaltenen Gase. [Lösungen von Gasen in Metallen.] Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (579-581).

Harpf, A. Löslichkeit von Schwefeldioxyd in Wasser. Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (136-137, 159-160).

Hofmann, R. Absorptionskoeflizienten von Flüssigkeiten für Radiumemanation und eine Methode zur Bestimmung des Emanationsgehaltes der Luft. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (337–340).

Hüttner, K. Die in Mineralien gelösten Gase. Zs. anorg. Chem., Hanburg, 43, 1905, (8-13).

Jacobsen, J. P. Die Löslichkeit von Sauerstoff im Meerwasser durch Winklers Titriermethode bestimmt. Kjöbenhavn, Meddelelser fra Kommissionen for Havundersögelser. Serie Hydrografi, 1, No. 8, 1905, (1-13).

Magnus, A. W. Die durch elektrische Entladungen hervorgerufene Gasabsorption in Geisslerschen Röhren. Diss. München, 1905, (37).

SOLID SOLUTIONS.

Beckmann, E. Demonstration fester Lösungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (151-152).

Biron, E. V. Les chlorostamates M'₂SnCl₆ et M''SnCl₆. V. Distribution du chlorure d'étain entre deux métaux chloreux. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (1036–1063).

Bruni, G. e Padoa, M. Sulle soluzioni solide e sull'isomorfismo. Nota XV. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte la, 1903, (78–88).

(D-7195)

Bruni, G. e Mascarelli, L. Nota XVI, XVII. l.e., (89-96, 96-99).

e Padoa, M. Sulle soluzioni solide e sull'isomorfismo [tra alogeno- e nitroderivati organici]. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5°), 12, 2° semestre, 1903, (348–355).

Friedheim, C. Sogenannte feste Lösungen indifferenter Gase in Uranoxyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (2352-2359).

Justin-Mueller, E. Färbevorgänge. A. Absorptionsfärbevorgänge. B. Adhäsionsfärbevorgänge. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904. (862–874).

Kohlsch itter, V. und Vogdt, K. Feste Lösungen indifferenter Gase in Uranoxyden. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1419-1430, 2992-3002).

Korte, R. F. Solid solutions. [The adsorption of iron salts by barium sulphate; the occlusion of magnesium oxalate by calcium oxalate; solid solutions of oxide of manganese and of nickel oxide in ferric oxide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1503–1515); fabstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (229–230).

Landsteiner, K. und Uhlirz, R. Adsorption von Eiweisskörpern. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 40, Originale, 1905, (265-270).

Padoa, M. Sulle soluzioni solide e sull'isomorfismo. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5^a), 12, 1⁰ semestre, 1903, (391-397).

Solution in metals and fluxes.

Bronn, J. Zustand der metallischen Lösungen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (166-171).

Doelter, C. Silikatschmelzlösungen. Centralbl. Min.. Stuttgart, 1905, (141–147).

Vogt, J. H. L. Silikatschmelzlösungen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, (70–90).

Wüst, F. und Schüller, A. [Löslichkeit von Schwefel etc. in Eisen]. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, (1128–1133).

7200 THERMAL PROPERTIES.

Bell, J. M. Free energy and heat capacity, J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (381–391).

Berthelot, M. Quelques règles thermochimiques relatives à la possibilité et à la prévision des réactions. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1005–1009).

Colson, A. Théorie des déplacements gazeux. J. Ec. polytech., Paris, (sér. 2), 10, 1905, (117-141, av. fig.).

Dahms, P. Vorgänge bei ungewöhnlicher Temperatur. Himmel u. Erde, Berlin, 17, 1905, (399-412, 464-471).

Day, A. L. and Allen, E. T. The isomorphism and thermal properties of the feldspars. [Rock-forming minerals at high temperatures.] Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (93-142).

Dewar, J. Séparation directe, sans liquéfaction, des gaz plus volatils que l'air. Ann. chim. phys., Paris, (sér 8), 9, 1904, (12-20, av. fig.).

Absorption des gaz par le charbon de bois à basse température. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (261–264).

Duhem, P. Métaux flués. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (438-446, av. 3 fig.).

Flavickij, F. M. Lois de l'action réciproque des substances solides dans les mélanges réfrigérants et dans les alliages eutectiques. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (862-875).

Forcrand, de. Possibilité des réactions chimiques. Paris, C.-R. Acad, sci., 139, 1904, (905-908).

chimiques. *l.c.*, (908–911).

Propriétés des hydrures saturés des métalloides des trois premières familles. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (289-307).

Hulett, G. A. and Berger, H. W. Volatilization of platinum. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1512-1515).

Ipatjev, V. N. Réactions catalytiques à hautes températures et pressions: influence de la pression sur la catalyse. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (proc.-verb. 1293–1294).

Catalyse réductrice : délivdratation sous l'influence du catalysateur Al_2O_3 . *l.c.*, (proc.-verb. 1295–1296).

Knoblauch, O., Linde, R. und Klebe, H. Die thermischen Eigenschaften des gesättigten und des überhitzten Wasserdampfes zwischen 100° und 180° C. TI 1: Bestimmung der Dichte des gesättigten und des überhitzten Wasserdampfes zwischen 100° und 180° C. Mitt. ForschArb. Ingenieurw. Berlin, H. 21, 1905, (33–55, mit 1 Tab.); [Auszug] Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (1697–1705, 1743–1748).

Kuenen, J. P. Zur Theorie der Destillation von Gemischen. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (483– 486).

Le Roux, F. P. De l'action des très basses températures sur la phosphorescence de certains sulfures. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (84-85, 239-241).

Lewkowitsch, J. Evaporation in vacuo of solutions containing solids. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (1149–1187).

Linde, R. Die thermischen Eigenschaften des gesättigten und überhitzten Wasserdampfes zwischen 100° und 180° C. Tl 2: Theoretische Folgerungen. Diss. k. techn. Hochschule, München. Berlin, 1904, (44); Mitt. ForschArb. Ingenieurw., Berlin, H. 21, 1905, 57–92); [Auszug] Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (1167–1705, 1743–1748).

Luginin, V. F. Résponse à M. Kurbatov. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (672–679).

Metz, G. de. L'inversion thermoélectrique et le point neutre. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (117-450).

Nernst, W. Chemische Gleichgewichte bei hohen Temperaturen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), II, 1, 1905, (92).

Pušin, N. A. Les coordonnées de la courbe de fusion, le changement de volume et la chaleur de cristallisation du Cd(NO₃)₂,4H₂O. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.-verb. 1115-1116).

Rechenberg, C. v. und Weisswange, W. Destillation von Flüssigkeiten, die sich gegenseitig nicht lösen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (478– 488). Reinganum, M. Ueber den von Wirkungssphären freien Raum in einer Flüssigkeit und über das Gesetz der relativen Dampfdruckerniedrigung. [Festschrift Boltzmann.] Leipzig, 1904, (876-881).

Rogovski, E. Différence de température des corps en contact. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1179–1181).

Schwalbe, C. Zersetzungstemperatur des amerikanischen Kolophoniums. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1852).

Steel, T. The temperature of solutions heated by open steam. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (606-608).

Hoff, J. H. van't. Geologisches Thermometer. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (709-710).

THERMODYNAMICS.

Ariès, E. La statique chimique basée sur les deux principes fondamentaux de la thermodynamique. Paris, 1904, (VIII+251, av. fig.).

Bouzat, A. Courbes de pression des systèmes invariants qui comprennent une phase gazeuse. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (145-195, av. fig.).

Bredig, G. und Epstein, F. Adiabatische Reaktionsgeschwindigkeit chemischer Systeme. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), II, I, 1905, (96–98); Physik. Zs., Leipzig, 5, 1904, (698–699).

Donnan, F. G. A suggested explanation of the phenomena of opalescence observed in the neighbourhood of critical states. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (504–505).

Goebel, J. B. Genauere Zustandsgleichung der Gase. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (23s-240).

Haber, F. Thermodynamik technischer Gasreaktionen. München u. Berlin, 1905, IXV + 296).

Hall, E. H. The van der Waals a in alcohol and in ether. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (899-903).

Iterson, G. van. jun. Ableitung einiger bekannten Formeln aus einer allgemeinen Zustandsgleichung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (633–640).

Jouniaux, A. Loi du déplacement de l'équilibre par des variations de pression. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (609-616).

Matignon, C. Prévision d'une réaction chimique formant un système monovariant. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (512-515).

Mills, J. E. Molecular attraction, 4. On Biot's formula for vapor pressure and some relations at the critical temperature. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (402-417).

Olszewski, K. Bestimmung des kritischen Punktes des Wasserstoffs. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (986-993).

Pavlow, P. Eigenschaften der Krystalle vom Standpunkte der Thermodynamik. Zs. Krystallogr., Leipzig, 40, 1905, (189-205).

Saurel, P. Stability of the equilibrium of bivariant systems. J. Physic, Chem., New York, N.Y., 8, 1904, (436-439).

Stability of the equilibrium of multivariant systems. *l.c.*, (488–490).

Tommasi, D. Transformation de l'énergie thermochimique en énergie voltaïque ou force électromotrice. Monit. sci. Quesn. Paris, (sér. 4), 18, 1904, (422-423).

Trevor, J. E. The slope of the vaporization neutral curve. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1994, ([341-350, with text fig.).

Vespignani, G. B. Costanti critiche di alcune sostanze organiche. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (73-78).

MEASUREMENT OF TEMPERATURE.

Baty, E. J. Methods of temperature indication. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (307-308).

Bronn, J. Die Apparate und Methoden zur Messung hoher Temperaturen. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (462–464).

Dewar, Sir J. The thermoelectric junction as a means of determining the lowest temperatures. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (316-325).

Guillaume, C. E. Mesure des températures. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (374–380).

Hirschson, F. Neue thermoelektrische Pyrometer. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (185–186).

Schütz, L. H. Messung hoher Temperaturen. Berlin, Zs. Ver. D. lng., 48, 1904, (155–161).

Travers, M. W. and Gwyer, A. G. C. Comparison of the platinum scale of temperature with the normal scale at temperatures between 444° and 190° C.; constant temperatures below the melting-point of ice. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (528-538); (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (437-448).

Waidner, C. W. Methods of pyrometry. Proc. Eng. Soc. Western Pennsylvania, Pittsburg, Pa., 20, 1904, ([313]-402).

ALLUMINOTHERMICS.

Gin, G. L'électrométallurgie de l'aluminium. Rev. Electr., Lausanne, 13, 1904, (164–166).

Goldschmidt, H. Neue Anwendungen der Aluminothermie für Stahl und Eisen. [5. Iniern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (188–198); [4], (510–525); Dinglers polyt. J., Berlin, 318, 1993, (737–740, 753–759).

Kablukov, I. A. Action de l'aluminium sur le SnI₄ et sur le SnBr₄; Combinaison du KBr avec le AlBr₃. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chin. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 5.)

Wiedermann, H. Aluminium als Wärmeentwickler, Uhlands techn. Rdsch., Leipzig, 1904, Ausg. 1, (85-86, 92-93).

Electric furnace operations.

Blount, B. Electric furnaces for laboratory use. London, Anal., 30, 1905, (29-35).

Borchers, W. Gegenwärtiger Stand der elektrischen Eisen- und Stahlerzeugung. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (631-637, 689-693).

Engelhardt, V. Das Kjellinsche Verfahren zur elektrischen Erzeugung von Stahl. *l.e.*, (148–152, 205–212, 272–278).

Frölich, O. Ein neuer elektrischer Widerstands-Ofen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (437–439); Zs. Caleiumcarbidfabr., Berlin, 7, 1903, (167–168).

Guntz, A. Fours électriques à résistance. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (177-189).

Harbord, F. W. Recent developments in electric smelting in connection with iron and steel. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (140-178, with 12 figs. and discussion).

Harker, J. A. New type of electric furnace, with a redetermination of the melting point of platinum, London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1965, (235–250).

Minet, A. The electrical furnace: its origin, transformations and applications. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (77-102 with discussion); Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (211-275, 331-353).

Neumann, B. Die elektrothermische Eisenerzeugung und das jetzige hüttenmännische Verfahren. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1537–1540); Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 24, 1904, (682–688, 761–769, 821–826, 883–888, 944–950); 25, 1905, (90–91, 536–542).

Pöthe, R. Elektrisches Schweissen. Schiffbau, Berlin, **6**, 1904, (10-16).

Siméon, J. Die Anwendung langer Schienengestänge und das Verschweissen der Schienenstösse. Zs. Kleinbahnen, Berlin, 11, 1904, (445–450).

Taylor, E. R. Electric furnace. [5. Intern. Kongress für angew, Chemie. 4.] Berlin, 1904, (525).

Weckbecker, J. Darstellung vom Graphit [im elektr. Ofen]. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (137).

Pyrogenetic reactions.

Löb, W. und Joist, M. Verhalten des Perchloräthylens, Acetylehlorids, der Trichloressigsäure und des Bromoforms. Zs. Elektrock., Halle, 11, 1905, (951-955).

Zenghelis, C. D. Chemische Reaktionen bei extrem hohen Temperaturen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (575-580).

Fusion and Solidification.

Arndt, K. Bestimmung von Schmelzpunkten bei hohen Temperaturen. Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 83, 1904, (265– 298). Bauer, H. Zur Bestimmung des Schmelzpunktes der Asphalte. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (258– 260).

Brinkmann, C. F. W. Die innere Reibung als Hülfsmittel zur Erkennung und Unterscheidung ähnlich konstituierter Verbindungen. [Schmelzpunktskurven.] Diss. Leipzig, 1903, (56).

Bronn, J. Zur Schmelzpunktsbestimmung von keramischen Produkteu. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (460–462).

Carrara, G. e Coppadoro, A. Sul comportamento e sul punto di fusione di alcune sostanze organiche a bassissima temperatura. Gazz. chin. ital., Roma, 33, parte 1a, 1903, (329-353).

Doelter, C. Die Silicatschmelzen. Wien, SitzBer. Ak. Wiss., 114, Abth. I, 1905, (529-588, mit 1 Taf.); Centralbl. Min., Stuttgart, 1905, (144-147).

Estreicher, T. Schmelzpunkte von Sauerstoff und Stickstoff. Zs. komprim. Gase, Weimar, 8, 1905, (129–132, 141–146).

Friedrich, K. Kupfer und Arsen. Metallurgie, Halle, 2, 1905, (477-495, mit 2 Taf.).

schwefel. l.c., (536-539, mit 1 Taf.).

Gaehtgens, W. Der Einfluss hoher Temperaturen auf den Schmelzpunkt der Nährgelatine. Diss. Strassburg i. E., 1904, (44).

Guttmann, L. F. The determination of melting points at low temperatures. [The melting points of methyl and ethyl alcohols, ethyl chloride, bromide and iodide, methyl iodide, m-xylene, ethylbenzene, and toluene.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1037-1042); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (206).

Harker, J. A. On a new type of electric furnace, with a redetermination of the melting point of platinum. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (235–250).

Hempel, W. Schmelzpunktsbestimmungen bei hohen Temperaturen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (715–725, mit 1 Taf.).

Heraeus, W. C. Schmelzpunktsbestimmung feuerfester keramischer Produkte. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, I905, (49–53).

Hess, A. Methode zur Bestimmung der Volumenänderung beim Schmelzen. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (186–188).

Hoitsema, C. and Haagen Smit, J. W. A. Liquation (Nicht-Homogenität) binärer Metallgemische. (Holländisch) Amsterdam, Verh. K. Akad. Wet., 1° Sect. 9, No 2, 1905, (1-59).

Holborn, L. und Henning, F. Schmelzpunkt einiger Metalle. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (311-317).

Hüttner, K. und Tammann, G. Schmelzpunkte und Umwandlungspunkte einiger Salze. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 43, 1905, (215–227).

Jaquerod, A. et Perrot, L. Point de fusion de l'or. Arch. Sci. Phys., Genève, (Sér. 4), 17, 1904, (650-651).

Kablukov, I. A. Températures de fusion des mélanges de AlBr₃ et SnBr₄. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 4).

Kissling, R. Zur Bestimmung des Erstarrungspunktes von Paraffinen, Paraffinmassen und ähnlichen Stoffen. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, **11**, 1904, (216–217).

Küster, F. W. Die isomorphen Mischungen von p-Dichlorbenzol mit p-Dibrombenzol und von s-Trichlorphenol mit s-Dibromphenol. [Erstarrungs- und Siedetemperaturen gemischter Schmelzen.] Zs. Physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (65–80).

Kutscher, F. and Otori. Ein Apparat für Schmelzpunktbestimmung hochschmelzender Substanzen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (193–194).

Landsiedl, A. Zur Schmelzpunktsbestimmung. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (765-766).

Lumsden, J. S. The physical properties of heptoic, hexahydrobenzoic, and benzoic acids and their derivatives. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (90–98); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (14).

Margosches, B. M. Zur Bestimmung des Schmelzpunktes der natürlichen und künstlichen Asphalte. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 11, 1904, (277–279).

Müther, A. III. Ueber den "Bloc Maquenne". Diss. Göttingen, 1903, (53, mit 3 Tab.). Nernst, W. und Hausrath, H. Zur Bestimmung der Gefrierpunkte verdünnter Losungen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (1018–1020).

Pélabon, H. Fusibilité des mélanges que le sulfure d'antimoine forme avec le sulfure cuivreux et le sulfure mercurique. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (1889-1392).

Philip, J. C. and Smith, S. H. Freezing points of binary mixtures of organic substances: behaviour of the dihydric phenols [catechol, resorcinol and quinol] towards p-toluidine, α-naphthylamine, and pieric acid. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1735–1741); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (255).

Quincke, G. Eisbildung und Gletscherkorn. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (1-80, mit 1 Taf.).

Rotarski, T. und Žemčužnyj, S. F. Pyrometrische Untersuchung einiger "flussiger" Kristalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (185–188); (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 1116–1119).

Schreinemakers, F. A. H. Mischkristalle in Systemen dreier Stoffe. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (169-199); **51**, 1905, (547-576); **52**, 1905, (513-550).

Shukoff, A. Die Bestimmung der Erstarrungstemperaturen von Fettkörpern und Paraffinen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, (624–625).

Slatowrasky, N. und Tammann, G. Erweichen Kristalle in der Nähe ihres Schmelzpunktes? Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (341-348).

Stockem, L. Alkalimetalle und ihre geschmolzenen Halogensalze. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (20–26).

Tammann, G. Glasbildung und Entglasung. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1901, (532–538).

— Anwendung der thermischen Analyse in abnormen Fällen, Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (21–30).

Travers, M. W. Experimentelle Untersuchung von Gasen. Mit einem Vorwort von Sir William Ramsey. Deutsch von T. Estreicher. Braunschweig, 1905, (X11+372).

Ubbelohde, L. Der wahre Tropfpunkt und ein Apparat zu seiner Bestimmung. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1220–1225); Berlin, Mitt. Materialprüfangsamt, 22, 1904, (203–216).

Vittorf, N. M. Diagramme des points de fusion des mélanges de N₂O₄ et NO. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (857–863).

Vogt, J. H. L. Physikalischenmische Gesetze der Krystallisationsfolge in Eruptivgesteinen. Min. Petr. Mitt., Wien, 24, 1905, (437-542).

Vogt, J. H. L. Silikatschmelzlösungen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (70-90).

Wegscheider, R. Zur Schmelzpunktsbestimmung im Kapillarrohr. Chem-Ztg, Cöthen, 29, 1905, (1224-1225).

Wendriner, M. Die Bestimmung des Schmelzpunkts von Pech, Asphalt und ähnlichen Stoffen. Zs. augew. Chem., Berlin, 18, 1905, (622–625, 1946).

Wildermann, M. Die wahren und scheinbaren Gefriertemperaturen und die Gefriermethoden. Ann. Physik., Leipzig, (I. Folge), 16, 1905, (410– 415).

Zanetti, G. Misure del calore di fusione a 0° dell'iposolfito sodico. Venezia, Atti 1st. ven., **42**, parte 2°, 1903, (1389–1390).

Boiling points.

Claassen, H. Bestimmung der Siedepunkte reiner und unreiner Zuckerlösungen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1904, Techn. Tl, (1159–1169).

Erdmann, H. Fraktionierung verflüssigter Gasgemische und Temperaturmessungen bei der Siedepunktsbestimnung verflüssigter Gase. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (674–676).

Eykman, J. F. Appareil ébullioscopique. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (47–51, av. 1 fig.).

Jaquerod, A. et Wassmer, E. Points d'ébullition sous diverses pressions de la naphtaline, du biphényle et de la benzophénone, déterminés au moyen du thermomètre à hydrogène. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (52-78, av. 1 fig.); Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (105-107).

1071

Johnson, S. M. Boiling-points of aqueous solutions. Edinburgh, Proc. R. Soc., 25, 1905, (952-966).

Krafft, F. Der Siedepunkt im Vacuum, eine neue Constante und deren Bedeutung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (262-266).

und Bergfeld, L. Tiefste Verdampfungstemperaturen von Metallen im Vacuum des Kathodenlichts. *l.c.*, (254–262).

und Lehmann, P. Molekulargewichts-Bestimmung durch Siedepunkts-Erhöhung im Vacuum des Kathodenlichts. *l.c.*, (242–253).

Lumsden, J. S. The physical properties of heptoic, hexahydrobenzoic, and benzoic acids and their derivatives. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (90-98); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (14).

Mameli, E. Comportamento ebullioscopico dei fenoli, alcooli, ossime e acidi in soluzione benzenica. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1°, 1903, (464– 494).

Olszewski, K. Versuche, das Helium zu verflüssigen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (994-998).

Ruff, O. und Johannsen, O. Die Siedepunkte der Alkalimetalle. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3601– 3604).

Travers, M. W. Hydrogen. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (793–795).

Wade, J. The influence of water and alcohols on the boiling point of esters. I. A modification of Markownikoff's method of preparation. [Isolation of binary mixtures of ethyl acetate and alcohol, ethyl acetate and water, and a ternary mixture of ethyl acetate, alcohol and water.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1656–1668); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (240).

Walther, G. Eine Modifikation des Beckmannschen Siedeapparates für Heizung mit strömendem Dampf. Diss. Basel, 1904, (52).

Young, S. [Relation between molecular volumes and boiling-points.] London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (488-499).

Boiling points of homologous compounds. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **9**, 1905, (1–19).

LIQUEFACTION OF GASES.

Claude, G. Liquéfaction de l'air avec travail extérieur. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (762-764).

Ekstrand, A. G. The production and measuring of low temperatures. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1904, (61-63).

Kausch, O. Verfahren und Apparate zur Verflüssigung von Luft beziehungsweise Zerlegung der letzteren in ihre Bestandteile. Zs. komprim. Gase, Weimar, **8**, 1904, (45-53, 57-65, 73-75, 89-95).

——— Die Herstellung, Verwendung und Aufbewahrung von flüssiger Luft. Weimar, 1905, (VIII+224).

Luhmann, E. Die Fabrikation der flüssigen Kohlensäure. Zum 25-jährigen Jubiläum der Kohlensäure-Industrie, Zs. Kohlensäure-Ind., Berlin, 10, 1904. (75-77, 111-113, 147-149, 183-185, 219-221, 255-257, 291-293, 329-332, 366-368, 403-406, 441-444, 480-482, 515-518, 554-557, 587-590, 625-629).

Monti, E. Erzeugung von Kälte. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (687–691).

Pictet, R. Zur Geschichte und Theorie der Verflüssigung der Luft. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (785–787).

—— Industrieller Sauerstoff, seine Herstellung und Bedeutung. *l.c.*, (787).

Theorie der Kompression und der Entspannung von Gasen. Zs. komprim. Gase, Weimar, 7, 1904, (153–157, 176–181); 8, 1904, (8–14).

Wender, N. 1879-1904. Zum 25jährigen Jubiläum der ersten technischen Anwendung von flüssiger Kohlensäure. Zs. KohlensäureInd., Berlin, 10, 1904, (551-554).

Combustion.

Armstrong, H. E. The mechanics of fire. [The mechanism of the combustion of hydrogen, hydrocarbons, carbon monoxide and carbon.] London, J. Soc., Chem. Indust., 24, 1905, (473–482).

Bone, W. A. and Andrew, G. W. The combustion of acetylene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1232–1248); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (220).

Decision is to the employments of controllers of the present of th

10 Tan - 1 Lat 1 1 Tan -
Garrani : Peier I. I. until e e como e Lacci e Localo Mil . 40 cos 1973 9

Gran H 11. 1 12. 12.

Werner - rec. - ______ z , w as a large - Ler. Za er l. . _____ 49 1005 142 133

22 (3.5) (4.2)

Zichardy a la unit mus unit mu

Flace

Almer, 3. a 3 32 100 5 1 32 100 5 10

Eagligot, ... Plan ea le lottain laire : Commune es e l'invite des forts es lan les oil let fluits Communes toles o luais 36 lais procesor en 1112-111.5

Esting W F many is let Witetaile ment We rettin, Han ling 12, 19.5, 20, 30,

Makier P The use of the street
Mistel, Commissing Description of the Commission
Explosion.

Alvist, II Les polities roises a permit le 1990, 5 des roises la 1990 (1990 e 2 Berman 18 407 474

Zarthslemy, I. Reconstruction of the construction of the following for a general construction of the const

Bergmann, f. Percountilla on accounter and for irea he der fabrace, in the condition of the

Bobel (E thombs of F a a a act Ko asserted of Secretary and North and Act to the secretary and se

Stanswig H. M. thoden out Provot See get let mit test in Ber eks ding g der Transkille fürlicklypte. 35 outern Krights o align to Cleme. 2 Recky, 1811, 28

Cohen, F. Des explosive Am. Zs. Elektroch, Rolle, 11, 13 7, 787

nonvies explosives Apples on patrice and Explosive patrice and Exp

Dixon, H. B. Explosions clientering, Ber. D. Clem. Ges., 38, 1005, 140, 244°, wit 2 Cat.

Escales, R. Ne hadastro for Exposive the Barr falls. Morella. 88, 1012, 200 8/9, 419 422 . 89, 1018, 2-7, 18-23, 243, 248, 275-270, 3 201; 90, 1004, 12-14, 20 21, 115

posiver is H. 2 Letp 2, 1, 15, VIII+305

Eschweiler, W. Met vien zur Prufung von Spreugstofen. D. lutere Kongress für angew. Chemie. 2 | Berlm, 1944, 303-312.

Finesh, K. Jur Frmittelung o enischer Gleichgewichte aus Explisionsvorgangen. Js. anorg, Chem., Han lung, 45, 1905, 116-125

Guttmann, O. Wahl einer intervationalen Kommission ar Pruning der re at ven Gefahr explosiver Gasger ische in Versuchs Wetterstrecken. 5 Intern Kongress für angew. Chemie 21 Berlin, 1904, 319-322.

Die Herabset,ung des Gefrierpunktes von Nitroglycerin .s. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, 255 2560

technische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 2 Berlin, 1905, (471-514) General Control of the Control of th

Hausser .

Hasussermann.

Entrant. 7 - 7 - x-

Large, A. T. e. Tables (Sp. 1887).

The Roment Congress (See Sec. 1887).

The Roment Congress (See Sec. 1887).

Largen, I. Tracte in a vi Existing for Wassisto I. Ko copyloriges assist for se automent as Resort 10 ft. 30

Liouville, R. Press as a service pross à oba no nature en la constant des routres colloit les controlles formes Paris, C. R. Venda ser, 14d, 1005, 708-710

a viesso de conocisto e es pandes el la pression con (1000-100).

Martini, C. De largeing less out und express the range ketten. In Intern. Kangross ter angew. Chomic 2.1. Bertin, 1904, 389-304

Mettegang. Messung der Detonationsgeschwindigkeit von Sprengstoffen. l.c., (322–328).

Munroe, C. E. Report of the Committee on mining, metallurgy and explosives in the United States. *l.c.*, (265-280).

Nauckhoff, S. Gefrierverhältnisse des Nitroglycerins und der nitroglycerinhaltigen Sprengstoffe mit besonderer Rücksicht auf die Mittel zur Erniedrigung der Gefriertemperatur derselben. Zs. angew. Chem. Berlin, 8, 1905, (11– 22, 53–60).

Nernst, W. Zur Ermittelung chemischer Gleichgewichte aus Explosionsvorgängen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (126-131).

Noble, Sir A. Explosives. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (381–386). Supplementary note. l.c., (512–514).

Oettingen, A. von und Blumbach, F. Räumliche Darstellung des zeitlichen Vorganges von Schwefelkohlenstoff-Explosionen im Eudiometerrohre mittels des durch retierenden Planspiegel mit Steinheil-Aplanat erhaltenen Bildes. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 7, 1905, (44-46).

Patterson, G. W. Mixed acids for nitrocellulose manufacture. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (474–477).

Rasch, H. Die Explosionsgefahr von in Bomben eingeschlossenen komprimierten Gasen. *l.c.*, (328–334); Zs. KohlensäureInd., Berlin, **9**, 1903, (450– 453).

Die Explosionsgefahr des Stickoxyduls. Zs. kromprim. Gase, Weimar, 7, 1904, (118-150, 157-165, 169-176).

Sapožnikov, A. V. et Jagellovič, V. Décomposition de la nitrocellulose à des températures au-dessous du point d'inflammation. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **37**, 1905, (822-828).

Schleyer, W. Die Lagerung leicht entzündlicher und explosibler Flüssigkeiten. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1901, (383–388).

Trzecick. Lagerung feuergefährlicher Flüssigkeiten. Patent Martini & Hüneke. Gewerbl.-techn. Rathgeber, Berlin, 3, 1903, (37-40, 57-60).

Watteyne, V. Étude expérimentale des explosifs de sûreté. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (312–318).

Will, W. Empfindlichkeit von gefrorenen Nitroglycerinsprengstoffen gegen Stoss und Schlag. l.c., (421-432).

Specific and latent heats.

Specific heat.

Behn, U. Bunsensche Kalorie. Ann. Physik., Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (653-666).

Dewar, Sir J. The liquid hydrogen and air calorimeters. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (325–340).

Dieterici, C. Energy of water and steam at high temperatures. [Specific heat of water at temperatures up to 300°.] London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (513-514); Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (228-233); Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, (362-367).

Flüssigkeitswärme des Wassers und das mechanische Wärmeäquivalent. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (593-620).

Fischer, V. Thermodynamik. [Das Verhältnis der spezifischen Wärmen bei konstantem Druck und konst. Volumen und Atomzahl.] Zs. Math., Leipzig, 51, 1905, (426-431).

Glaser, F. Schmelzwärmen und spezifische Wärmebestimmungen von Metallen bei höheren Temperaturen. Metallurgie, Ilalle, 1, 1904, (103–108, 121–128).

Gnesotto, T. e Zanetti, G. Calore specifico dell'iposolfito di sodio soprafuso. Venezia. Atti 1st. ven., 42, parte 2ª, 1903, (1377–1387, con figure).

Harker, J. A. The specific heat of iron at high temperatures. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (130–138).

Hartmann, B. Leistungsfähigkeit der Assmannschen Methode zur experimentellen Bestimmung des Verhältnisses Cp.Cv=X der specifischen Wärmen bei konstantem Druck und konstantem Volumen von Gasen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (252–298).

Heinze, M. Die Feststellung der spezifischen Wärme. Allg. ChemZtg, Lübeck, 5, 1905, (120–121).

Hoff, J. 11. van't. Einfluss der Aenderung der spezifischen Wärme auf die Umwandlungsarbeit. [Festschrift I. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (233–241).

Holborn, L. und Austin, L. W. Spezifische Wärme der Gase in höherer Temperatur. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (175-178); Berlin, Wiss. Abh. physik. Reichsanst., 4, 1905, (131-150).

und Henning, F. Specifische Wärme des überhitzten Wasserdampfes. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (739-756).

Kalikinskij, G. Chaleur spécifique des dissolutions aqueuses. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obsč., 36, 1904, (proc.-verb. 335-337).

Knietsch, R. Chlor. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. I.] Berlin, 1904, (672).

Knoblauch, O. Spezifische Wärme des überhitzten Wasserdampfes für Drucke bis 8 Atm. und Temperaturen bis 35° C. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (801–802).

Laar, J. J. van. Spezifische Wärme. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (316–325).

Laemmel, R. Atomwärme fester Elemente. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 46, 1905, (551–557).

Lorenz, H. Die spezifische Wärme des überhitzten Wasserdampfes. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 1904, (698-700, 1189).

Müller, P. T. et Fuchs, C. Méthode de détermination des chaleurs spécifiques des solutions. Chaleur moléculaire de bons et mauvais électrolytes. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1639–1641).

Plotnikow, J. Beziehung zwischen der logarithmischen Temperaturkonstante und der Wärmetönung. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (389–390, 434).

Reinganum, M. Energie und spezifische Wärme in der Nähe der kritischen Temperatur. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (1008–1019).

Richards, T. W. and Lamb. A. B. New methods of determining the specific heat and the reaction heat of liquids. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1905, (659-680).

Richarz, F. Gesetz von Dulong und Petit. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1904, (61-67).

Temperaturabhängigkeit der spezifischen Wärme fester Elemente. Spezifische Wärme und spezifisches Gewicht ihrer allotropen Modifikationen. L.c., 1905, (100–113, mit 1 Taf.).

——— und Jacobs, A. Spezifische Wärmen von Ozon. l.c., 1904, (57-61).

Shearer, J. S. and Fenner, R. C. The specific heat of air at low temperatures. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (172-173).

Streintz, F. Schwefelmetalle. [Fest-schrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (196–203).

Stücker, N. Neue Bestimmungen der spezifischen Wärme einiger Metalle bei hohen Temperaturen. Wien, SitzBer-Ak. Wiss., 114, 1905, Abt. Ha, (657–668).

Tilden, W. A. The relation of specific heat to atomic weight in elements and compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (546-564); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (104-105).

Weyrauch, J. J. von. Spezifische Wärmen des überhitzten Wasserdampfes. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 1904, (24-28, 50-54).

Latent lecat.

Brown, J. C. The latent heat of evaporation of benzene. [toluene o-, m- and p-xylene, mesitylene, eymene, tert.-amyl alcohol and propyl isovalerate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (265-269); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (75).

Dewar, Sir J. The liquid hydrogen and air calorimeters. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (325–340).

Cryoscopy.

De Coppet, L. C. Molecular depression of the freezing point of water produced by some very concentrated saline solutions. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([531]-538).

Drucker, K. Abhängigkeit der Gefrierdepression von der Schmelzwärme. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (994–905).

Gaunt, R. Zur Bestimmung des Alkoholgehaltes wässriger Lösungen durch den Gefrierpunkt. Zs. anal. (hem., Wiesbaden, 44, 1905, (106–108).

Goebel, I. B. Modifikation der van 'tHofischen Theorie der Gefrierpunktserniedrigung. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (213-224).

Jahn, H. Erniedrigung des Gefrierpunktes in den verdünnten Auflösungen stark dissociierter Elektrolyte. l.c., 50, 1904, (129-168).

Jones, H. C. und Bassett, H. P. Einfuss der Temperatur auf die Kristallwassermenge als Beweis für die Theorie von den Hydraten in Lösung. (Uebers.) 1.c., 52, 1905, (231-235).

— and **Getman**, F. H. Molecular lowering of the freezing-point of water produced by concentrated solutions of electrolytes. Physik. Rev., New York, N.Y., **18**, 1904, (146–183).

Laar, J. J. van. Gefrierpunktserniedrigung von Meerwasser, in Bezug auf den Chlorgehalt. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weckbl., **2**, 1905, (533–538).

Lespieau. Etudes cryoscopiques faites dans l'acide cyanhydrique. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (855-857).

Oddo, G. e Tealdi, M. Comportamento crioscopico dei composti alogenati degli elementi in soluzione nell'ossicloruro di tosforo. Gazz. chim. ital., Roma, 33, 1 arte 2*, 1903, (427-449).

Robertson, P. W. The esters in phenol solution. London, J. Chem. Soc., **57**, 1905, (1574–1584); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (231–232).

Vaubel, W. Molekulargrösse der Verbindungen im festen Zustande und die Bezichungen zwischen osmotischem Druck, Gefrierpunktsdepression und Siedepunktserhöhung. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 69, 1904, (545-559).

Thermochemical data.

Alt, II. Verdampfungswärme des flussigen Sauerstoffs und flüssigen Stickstoffs. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (346–349).

Behn, U. Verhältnis der mittleren (Bunsenschen) Kalorie zur 15° Kalorie

 $\left(\frac{C_0-100}{C_{15}}\right)$

Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (72-76).

Behn, U. Berichtigung zu meiner Arbeit "Sublimationswärme der Kohlensäure und Verdampfungswärme der Luft." Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 12, 1903, (669–670).

Berthelot, M. Dissolution et polymérisation du cyanogène. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (93-97).

L'emploi du tube chaud et froid dans l'étude des réactions chimiques. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (174-195).

Bose, E. Julius Thomsens Messungen der Mischungswärmen von Säuren. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (548– 553).

Centneršver, M. et Teletov, l. Influence de la température sur la dissolution de quelques substances dans l'anhydride sulfureux. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (62-71, av. 1 pl.).

Clarke, B. M. Bestimmung einiger Mischungswärmen. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (154-159).

Colson, A. Applications diverses du principe de Watt à la dissociation des carbonates de plomb et d'argent. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (865–867).

Dieterici, C. Die thermischen und kalorischen Eigenschaften des Ammoniaks. Zs. Kältelnd., München, 11, 1904, (21-24, 47-51).

Emslander, F. und Freundlich, H. Quellungswärme der Stärke und des Malzschrotes. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 45, 1905, (565).

Estreicher, T. Verdampfungswärme von Sauerstoff und Schwefeldioxyd. Zs. komprim. Gase, Weimar, 8, 1904, (17– 24).

Fenner, R. C. and Richtmyer, F. K. The heat of vaporization of liquid air. Physik. Rev., New York, N. Y., 20, 1905, (77-81, with text fig.).

Hári, P. Trypsinverdauung. (Ungarisch) Math. Termt. Ért., Budapest, 23, 1905, (582–592).

Hoffmann, I. F. und Philippe, M. Quellungswärme der Stärke und des Malzschrotes. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (71-72).

Jüptner, H. Freiherr v. Wärmetönung und freie Energie einiger chemischer Re-

aktionen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H, 1, 1905, (135-137).

Lagerlöf, D. Thermochemische Studien. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **69**, 1904, (273–309, 513–544); **70**, 1904, (521–559); Antwort an Herrn Thomsen. *l.c.*, **72**, 1905, (80–104).

Lemoult, P. Une série récente de déterminations calorimétriques. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (633–635).

Lengyel, L. Reaktionswärme der peptischen Verdauung. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (145– 151).

Thermodynamik der Pepsinverdauung. (Ungarisch) Math. Ternit. Ért., Budapest, **23**, 1905, (255–262).

Louguinine, W. et Schukareff, A. Quelques alliages de euivre et d'aluminium. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (9-33, av. 2 pls.).

Mathias, E. Chaleur de vaporisation des gaz liquéfiés. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1174-1176).

Matignon, C. Thermochimie du néodyme. *l.c.*, **141**, 1905, (53-55).

Müller, P. T. et Bauer, E. Chaleur de neutralisation de quelques pseudoacides (acides isonitrosés.) Journ. Chim. phys., Genève, 2, 1904, (457–471).

Determination de la chaleur de dissociation de quelques acides isonitrosés (pseudo-acides) par la méthode des conductibilités. *l.c.*, (472-497, av. 2 fig.).

Patten, H. E. and Mott, W. R. A criticism of Clarke's new law in thermochemistry. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1450-1453).

Richarz, F. Beweis der Einstomigkeit eines Gases aus der direkten Bestimmung seiner Molekularwärme. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1905, (93– 96).

Thomsen, J. Zur Beurteilung des relativen Wertes kalorimetrischer Methoden. Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (314-316).

Allgemeine Theorie der Verbrennungs- und Bildungswärme der Kohlenwasserstoffe im gas- oder dampfförmigen Zustande, nebst Beurteilung der Resultate der von Lagerlöf mitgeteilten "Thermochemischen Studien". J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (164–181).

Thomsen, J. Herrn Lagerlöfs ,, Antwort". *l.c.*, **72**, 1905, (341-342).

Trevor, J. E. On certain heats of dilution. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (90-109).

Varet, R. Formiates de mercure. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1641-1643).

Wörmann, A. Die Neutralisationswärme starker Säuren und Basen und libre Aenderung mit Temperatur und Konzentration. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (775-795).

Heat of formation.

Berthelot, M. Transformation du sulfure noir cristallisé d'antimoine en sulfure orangé précipité. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (97-98).

Čelincev, V. V. Chaleur de décomposition par l'eau des combinaisons magnésiumorganiques individuelles mixtes et de leurs éthérates. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb. 616-618).

Transformations des combinaisons magnésiumorganiques individuelles dans les bases d'oxonium de Grignard Bayer et la valeur thermochimique de cette réaction. (Russ.) *l.c.*, (1100–1112); Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3664–3673).

Forcrand, de. Chaleur de formation de l'hydrure de sodium. Acidité de la molécule d'hydrogène. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (990–992).

Guinchant et Chrétien. Chaleur de formation des trisulfures d'antimoine. *l.c.*, **139**, 1904, (288–289).

Guntz, A. et Bassot, H. jun. Chaleur de formation de l'hydrure et de l'azoture de calcium. l.c., 140, 1905, (863–865).

Landrieu, P. Chaleur de formation des oximes. *l.c.*, (867-870).

_____ Thermochimie des hydrazones. *l.c.*, **141**, 1905, (358-361).

Stoermer, R. und Biesenbach, T. Kohlensäure und Kohlenoxyd-Spaltung der a-Phenoxy-zimmtsäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1958–1969).

Heat of Combustion.

Berthelot, M. Méthodes employées en calorimétrie et spécialement sur la détermination de la chaleur de combustion des composés organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1497–1504).

Berthelot, M. et Gaudechon. Strychnine et brueine. *l.c.*, (753-761); Ann. chim. phys., Paris, (ser. 8), 5, 1905, (125-165).

Jaeger, W. und Steinwehr, H. von Kalorimetrische Messung von Verbrennungswärmen, Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (153–165).

Lemoult, P. Chalcur de combustion des composés organiques sulfurés. Composés halogénés. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (131–134).

Relations générales entre la chaleur de combustion des composés organiques et leur constitution. Calcul des chaleurs de combustion. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (203–244).

Louguinine, W. Etude thermique de l'aldéhyde-salicylique. *l.c.*, (1-6).

Lunge, G. und Grossmann, H. Das Parrsche Verfahren zur Bestimmung der Verbrennungswärme. Zs. angew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1249-1253).

Miller, P. Relations générales entre la chaleur de combustion des composés organiques et leur formule de constitution. Calcul des chaleurs de combustion. (2º Mémoire). Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 5, 1905, (5–70).

Mixter, W. G. A new allotrope of carbon and its heat of combustion. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (434-444, with illus.).

Moeller, G. Bestimmung von Verbrennungswärmen mit dem Hempelschen Kalorimeter. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (760-764).

Richards, T. W., Henderson, L. J. und Forbes, G. S. Elimination von thermometrischer Nachwirkung und zufälligen Wärmeverlusten in der Kalorimetrie. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (551-568).

Schmidlin, J. Comparaison thermochimique entre rosanilines et leucanilines. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (542-544).

——— Chaleurs de combustion du triphénylméthyle et de quelques dérivés du triphénylméthane. *l.c.*, (732-733).

Thomsen, J. Relativer Wert der zur Bestimmung der Verbrennungswärme flüchtiger organischer Verbindungen benutzten kalorimetrischen Methoden. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (657-672).

Thomsen, J. Die numerischen Resultate einer systematischen Untersuchung über die Verbrennungswärme und Bildungswärme flüchtiger organischer Verbindungen. Le., 52, 1905, (343–348).

— Verbrennungswärme organischer Verbindungen, Zs. anorg, Chem., Hamburg, **40**, 1904, (185–195).

Wolf[f], O. W. Verbrennungswärme der isomeren Verbindungen. (Ungarisch) Orv.-Termt. Ért., Kolozsvár, 27, 1905, (53-71).

Zubov, P. Détermination des chaleurs de combustion au moyen de la bombe calorimétrique par le procédé de Berthelot. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (275-287).

Thermal Dissociation

Basch, E. Zersetzung des Baryumnitrates in der Hitze. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (31).

Blanchard, A. A. Zersetzung des Ammoniumnitrits. Erwiderung auf K. Arndt. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (117-122).

Brill, O. Dissoziation der Karbonate der Erdalkalien und des Magnesiumkarbonats. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 45, 1905, (275–292).

Fireman, P. and Portner, E. G. The dissociation points of some chlorides. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, (1500)–504).

Guggenheimer, S. Dissoziationszustand der von Metallen abgespalteuen Gase. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (579-581).

Hunter, M. A. Zerfallgeschwindigkeit des Stickoxyduls. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (411-448).

Kremann, R. Schmelzen dissoziierender Stoffe und deren Dissoziationsgrad in der Schmelze. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II, 1, 1905, (77–80).

Lebeau, P. Dissociation des carbonates alcalins. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (122-432).

de la chaleur et du vide d'un mélange

de carbonate alcalin et d'un carbonate alcalino-terreux. *l.c.*, (433-441).

Litzendorff, J. Dijodkohlenstoff. Diss. Marburg, 1901, (35).

Massoulier, P. Ionisation dans les flammes. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (234-236).

Morgan, J. L. R. The dissociation of lead nitrate. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1901, (416-420).

Müller, P. T. et Bauer, E. Détermination de la chaleur de dissociation de quelques acides isontrosés (pseudoacides) par la méthode des conductibilités. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (472-497, av. 2 fig.).

Nernst, W. und Wartenberg, H. von. Dissociation des Wasserdampfs. Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1905, (35-45).

Dissociation der Kohlensäure. l.c., (64-74).

Prandtl, W. Alkalivanadate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, \(657-662 \).

Schmidlin, J. Composés additionnels chlorbydriques des sels des rosanilines; leur dissociation, thermochimie et constitution. Paris, C.-R. Acad. sci., 138, 1994, (1615-1617).

Trevor, J. E. Dissociating gas. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (493–496).

Conduction of Heat.

Feliciani, C. Wärnneleitfähigkeit des Stickstoffdioxyds sowie einige Bemerkungen zu einer Arbeit des Herrn Nernst. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (20-22).

Glage, G. F. E. Neumanns Methode zur Bestimmung der Wärmeleitfältigkeit gut leitender Körper in Stab- und Ringform und ihre Durchführung an Eisen, Stahl, Kupfer, Siber, Blei, Zinn, Zink, Messing, Neusilber. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge, 18, 1905, (901–940).

Henssgen, W. Temperaturkoeffizienten der Wärmeleitung der Dämpfe von Aminbasen. Diss. Jena, 1905, (47).

Kohlrausch, F. Innere Wärmeleitung und elektrisches Leitvermögen von Flüssigkeiten. Diss. Rostock, 1904, (42).

Weber, R. La détermination de la conductivité calorifique des liquides. p-7195) Eau, glycérine, pétrole, paraffine liq., Hg. Neuchâtel, Bul. Soc. Sci. Nat., 31, 1903, (209-252, 1 fig.).

Expansion by Heat.

Forch, C. Spezifische Gewichte und Wärneausdehnung von Naphtalinlösungen in verschiedenen organischen Lösungsmitteln. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (696-705).

Landesen, G. Dilatation thermique des solutions aqueuses. (Russ.) Jurjev, 1904, 121, av. 6 pl.).

Panayeff, J. von. Beziehung des Schmelzpunktes zur Wärmeausdehnung der Metalle. Ann. Physik, Leipzig, (I. Folgel, 18, 1905, (210-212).

Vaubel, W. Beziehungen zwischen den Grössen der Molekularkomplexe und den Ausdehnungskoeffizienten in den verschiedenen Aggregatzuständen. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 70, 1904, (503-508).

Weber, C. L. Zu der Mitteilung von v. Panayeff: Beziehung des Schnelzpunktes zur Wärmeausdelnung der Metalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge., 18, 1905, (868).

Calorific value.

Bohle, Kohlen-Analysen, D. Zuckerind., Berlin, **30**, 1905, (1323–1325).

Graefe. Kalorimetrische Untersuchung von Kohlen. Braunkohle, Halle, **3**, 1904, (121-123).

Immenkötter, Th. Das Junkersche Kalorimeter. Schillings J. Gasbeleucht., München, **48**, 1905, (736-743, 761-766, 780-783).

——— Heizwertbestimmungen mit besonderer Berücksichtigung gasförmiger und flüssiger Brennstoffe. München u. Berlin, 1905, (VII+97).

Meyer, P. Das Junkers-Kalorimeter als Heizwertanzeiger [mit einem Zusatz von Jos. C. Breinl]. Berlin, Zs. Ver D. Ing., 49, 1905, (923-924, 1400-1401).

Mohr, O. Heizwertbestimmung von Breinmaterialien nach Parr. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (54–55); Zs. SpiritInd., Berlin, 27, 1904, (204–205).

Sokolov, N. V. Pouvoir calorifique de la cire des abeilles et son analyse par la méthode calorimetrique. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (818-822). Wolfmann, J. Präzision in der Untersuchung von Feuerungsmaterialien und in der Darstellung der gewonnenen Resultate. [5. lutern. Kongress für angew. Chemiê. 1.] Berlin, 1904. (411-413); D. Zuckerind., Berlin, 30, 1905, (1145-1149).

Heating, Fuel, etc.

Bechstein, O. Ein neuer Heizeffectmesser. Zs. Elektrot., Potsdam. 7, 1904, (161-163, 190-192, 208-209).

 Constam, E. J. Der Einfluss der Festigkeit von Steinkohlenbriketts auf ihre Verdampfungsfähigkeit. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 48, 1904, (973-975).

Demenge, E. Le gaz à l'eau et ses principales applications. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (71-83).

Dillner, G. and Sondén, K. Heating value of the more important fuels used in Sweden. (Swedish) Stockholm, Jeruk. Ann., 1904, Bih., (315–322).

Dosch, A. Verwendung der Braunkohle für Zwecke der Wärme- und Krafterzeugung. Braunkohle, Halle, **3**, 1904, (449–452, 461–466, 477–481, 493– 499, 507–511).

Der Zugmesser, insbesondere der Differenz-Zugmesser und sein Wert für die Feuerungskontrolle. Dinglers polyt. J., Berlin, **320**, 1905, (87-90, 103-105).

Zusammenhang zwischen Kohlensäuregehalt und Abgangstemperatur der Kesselgase. *l.c.*, (348–351, 363–366).

Pemessung der Rostgrösse nach dem Anstrengungsgrade einer Dampfkesselfeuerung. D. TechnZtg, Berlin, **20**, 1903, (518–520, 537–511, 552–554, 561–563).

Fuchs, P. Generator-Kraftgas und Dampfkesselbetrieb in Bezug auf Wärmeerzeugung und Wärmeverwendung. Eine Darstellung der Vorgänge der Untersuchungs- und Kontrollmethoden bei der Unformung von Brennstoffen . . . Berlin, 1905, (VIII+188).

Haier, F. Die Rauchfrage, die Beziehungen zwischen der Rauchentwicklung und der Ausnutzung der Brennstoffe und die Mittel und Wege zur Rauchverminderung im Feuerungsbetrieb. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., 49, 1905, 20–26, 83–88, 167–172).

Heidrich, M. Wärmeerhöhung geglühter grannlierter und gennahlener Hochofenschlacken im Kohlensäurestrom und deren Ursachen. Berlin, Mitt. Materialprüfgsamt, 23, 1905, (22-31).

Hoffmann, J. F. Chemische Gleichungen der Bildung fossiler Brennstoffe. Beitr. Geophysik, Leipzig, 7, 1905, (327–378).

Holde, D. Mineralöle. Rohpetroleum, Benzin, Leuchtöl, Braunkohlenteer, Asphalt, Paraffin usw. [Chemischtechnische Untersuchungsmethoden, von G. Lunge. 3.] Berlin, 1905, (1–80).

Jüptner, H. Freiherr v. Zur Theorie des Wassergases. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), 11, 1, 1905, (121 125).

Linde, C. Die Auswertung der Brennstoffe als Energieträger. Bayr. IndBl., München, **91**, 1905, (11–14, 19– 22, 27–29, 37–39)

Pettersson, A. Liquid fuel. (Swedish Stockholm, Jernk. Ann., 59, 1905, (437-186, with pl.).

Schmatolla, E. Vorzüge der Gasfeuerung gegenüber der direkten Feuerung Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (97–104).

Schreber, K. Der Arbeitswert der Heizgase und seine Ausnutzung. Dinglers polyt. J., Berlin, **319**, 1904, (133-136, 151-155, 166-170, 179-183, 196-199, 225-227).

Schrefeld, O. Apparate und Methoden zur Untersuchung von Rohzucker, Brennstoffen und Rübensamen. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 55, 1905, Techn. Tl. (1005–1048).

Weyrauch, J. J. Grundriss der Wärmetheorie. Stuttgart, 1905, XV 324).

LIGHTING.

Ahlsell, R. Selas light. (Swedish Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **16**, 1904, (148–153, with pl.).

Böhm, C. R. Das Gasglühlicht, seine Geschichte, Herstellung und Anweudung. Leipzig, 1905. (XXII+656).

Bunte, H. Leuchtsalze und Beleuchtungskörper. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, I.] Berlin, 1904, (726-730); Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1901, (1011-1013).

Kutzbach, K. Die Vergasung der Brennstoffe in Generatoren, insbesoudere für Kraftgasbetriebe. Berlin, Zs. Ver. D. Ing., **49**, 1905, (233-241).

Lewes, V. B. Die Theorie des Gasglühlichtes. Zs. Beleuchtungsw., Berlin, **11**, 1905, (61–62, 71-74).

Lürmann, F. jun. Die thermischen Vorgänge im Gaserzeuger. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 23, 1903, 133-141, 515-528, 1154-1155).

Lummer, O. Wissenschaftliche Grundlagen zur ökonomischen Lichterzeugung. Zs. Beleuchtungsw., Berlin, 10, 1904, (1-3, 13-15, 27-29, 41-43, 55-56, 69-71, 83-87, 97-100, 107-109).

Die Ziele der Leuchttechnik. Schillings J. Gasbeleucht., München, **46**, 1903, (281–284, 307–312, 325–330, 345–348, 370–375, 385–391, 406–411).

Lundell, G. The manufacture of incandescent mantles. (Swedish) Sy. Kem. Tidskr., Stockholm, **17**, 1905, (76-79).

Magnanini, G. L'incandescenza elettrocatalitica nell'accensore Bernardi pei motori a scoppio di benzina. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2ª, 1903, (186-188).

Nichols, E. L. Die plysikalischen Eigenschaften der Acetylenlampe. Acetylen, Halle, 8, 1905, (41-45).

Pfeiffer, O. Gasfabrikation. Ammoniak. [Chemisch-technische Unterstehungsmetholen, von G. Luuge. 2.] Berlin, 1905, (545-701, mit 5 Tab.).

Sainte-Claire Deville, E. Abhängigkeit der Leuchtkraft des Gasglühlichts vom Heizwert des Gases. Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (21– 27, 46-51, 75-79, 90-95).

Schmidt, C. Leuchtkraft von ölkarburiertem Wassergas im Gasglühlichtbrenner im Vergleich zu Steinkohlengas. Le., (634-635).

Stern, A. Aerogengas als Heiz- und Leuchtgas für chemische Laboratorien. ChemZtg, Cöthen, 28, 1904, (1127– 1128).

Weinhagen, O. Ausströmgeschwindigkeit des Leuchtgases zu verschiedenen Tageszeiten, in den verschiedenen Geschossen des pharmazeut. Instituts, unter Benutzung verschiedener Brenner und gleichzeitiger Berücksichtigung, wann ein Liter Wasser im Becherglase zum Sieden gelangt. Berlin, Arb. pharm. Inst. 1, 1904, (225-229).

(p-7195)

Wielandt, W. Die Vergasung des Kohlenstoffs beim Heissblasen im Generator. Schillings J. Gasbeleucht., München, 46, 1903, (201–206).

witt, H. On the lux lamp and the fate of petroleum in the same. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (69-72, with pl.).

7250 ELECTRICAL AND MAGNETIC PROPERTIES.

Bertram, M. Vereinigung von Stickstoff und Wasserstoff durch elektrische Entladungen. Diss. Zürich, 1904, (75).

Billitzer, J. Theorie der Kolloide. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (129-166).

Kapillarelektrische Erscheinungen. l.c., (167–192).

Brillouin, M. Aimantation au contact et structure cristalline. Am. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (305-335)

Christiansen, C. Oberflächenspannung. [Elektrokapillarität.] Ann. Physik, Leipzig, **16**, 1905, (382–397).

Collie, J. N. Syntheses by means of the silent electric discharge. [The action of the silent electric discharge on ethylene and mixtures of ethylene and and carbon monoxide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (4540-1548); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (201-203).

Cotton, A. et Mouton, H.—Le phénomène de Majorana.—Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (317–319).

Cruse, A. Elektrische Kataphorese des destillierten Wassers durch poröse Tondiaphragmen (Pukallmasse), insbesondere ihre Abhängigkeit von Temperatur und Stromdichte. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (201–204).

Fischer, F. Uebergangswiderstand und Polarisation an der Aluminiumanode, ein Beitrag zur Kenntnis der Ventil-oder Drosselzelle. Zs. Elektroch., II. 10, 1904, (869-877).

Foerster, F. Elektrochemie wässeriger Lösungen. Leipzig, 1905, (XVII+507).

Foster, G. W. A. Einwirkung der stillen elektrischen Entladung auf Chlor. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38 1905, (1781–1784).

Guye, ('. E. Les hypothèses modernes sur la constitution électrique de la

4 a 2

matière. Rayous eathodiques et corps radioaetifs. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (549-572, av. 1 fig.).

Guye, C. E. et Guye, H. Rapidité électrostatique des gaz aux pressions élevées. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1320–1322).

Haber, F. Kathodenzerstäubung. Zs. Elektroeh., Halle, 11, 1905, (827–828).

Hopkins, N. M. Experimental electroelemistry. Sci. Amer. Sup., New York, N.Y.. 58, 1904, (24176-24178, 24208-24210, 24240-24242).

Jahn, H. Grundriss der Elektroehemie. Wien, 1905, (XII+549, mit 5 Abb.).

Kirkby, P. J. The union of hydrogen and oxygen at low pressures through the passage of electricity. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (171-185).

Kistĭakovskij, V. La solution électrolytique. L'analyse électrochimique. L'équivalence électrochimique. Electrochimie. (Russ.) Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Broekhaus et I. A. Efron, Tome 40, St. Peterburg, 1904, (499-500, 592-618).

Lecher, E. Theomoelektrizität. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (781-785).

Löb, W. Unsere Kenntnisse in der Elektrolyse und Elektrosynthese organischer Verbindungen. Halle a. S., 1905, VH+320).

[Verhalten der Kohlensäure unter der stillen elektrischen Entladung.] Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (745–752).

Lüden, E. Die Strenung der Stromlinien in Elektrolyten. Verh. Schweiz. Natf. Ges., Aaran, 87, 1905, (71-72); Arch. Sci. Phys., Genève, sér. 4, 18, 1904, (259-260).

Marie, C. Les désignations unitaires fondamentales en électrochimie. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1901, (547–551).

Mewes, R. Der zweite Hauptsatz mit besonderer Berücksichtigung seiner Beziehungen zur Theorie der Elektrolyse. Elektroch. Zs., Berlin, **12**, 1905, (71-78, 115-119).

Meyer, J. F. The thermo-electromotive force of nickel nitrate in organic sol-

vents. Physic. Rev., New York, N.Y.. 19, 1901, (156-165).

Moldenhauer, W. Beziehungen zwischen elektrolytischen Vorgängen und der Elektrodentemperatur. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (307–330).

Müller, E. Kathodenzerstäubung [von Tellur]. l.e., (701–702).

Müller, P. T. Les lois fondamentales de l'électrochimie. Paris, 1904, (186, av. fig.).

Müller, W. J. Zur Theorie der Passivität der Metalle. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (823–824).

Namias, R. Composition de quelques bains pour la galvanostégie. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1901, (487-488, 881).

— Un virage bleu par eatalyse des images photographiques. *l.c.*, **19**, 1905, (106).

Nernst, W. und Merriam, E. S. Zur Theorie des Reststromes. Zs. physik. Chem., Leipzig, **53**, 1905, (235-244).

Patterson, George W. The torque between the two coils of an absolute electrodynamometer. Physic, Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (300-311).

Pécheux, H. Thermo-électricité des alliages d'aluminium. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (1202-1204).

Perkin, F. M. Practical methods of electro-chemistry. London, 1905, (xii + 222)

Perrin, J. Mécanisme de l'électrisation de contact et solutions colloidales. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (601-651).

Regener, E. Chemische Wirkung kurzwelliger Strahlung auf gasförmige Körper. Diss. Berlin, 1905, (33); Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., **1904**, (1228-1231).

Renterdahl, A. Elektrolyse nach der Energon-Hypothese. Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1904, (120–125).

Rosset, G. Ein Normalelement für teelmische Laboratorien, Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 5, 1904, (86-87, 97-98).

Rubner, M. Die Umsetzungswärme bei der Alkoholgärung, Arch. Hyg., München, 49, 1904, (355-418).

Russ, F. Einwirkung der stillen elektrischen Entladung auf Chlor. Ber-

lin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (1310–1318).

Rutherford, E. Charge carried by the α and β rays of radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (193-208).

Sabat, B. Action du bronure de radium sur la résistance électrique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (611– 646).

Sano, S. Gleichgewicht von Flüssigkeiten in einem elektromagnetischen Felde. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (566-572).

Scheuer, O. Darstellung von Oxyden des Stickstoffs durch Hochspannungsentladungen in Luft. (Uebers.) Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (565-580).

Schmauss, A. Vorgang der Abscheidung eines Kolloides im elektrischen Strome. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (628-633).

Stark, J. Die Elektrolyse in Gasen. Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (274-291).

Stavenhagen, A. Oxydation des Luftstickstoffs im Hochspannungsflammenbogen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2171–2177).

Tamaru, T. Bestimmung der piezoelektrischen Konstanten von kristallisierter Weinsäure, Physik, Zs., Leipzig, 6, 1905, 379–389); Göttingen, Nachr. Ges. Wiss., math.-phys. Kl., 1905, 128– 158).

Tardy, A. Fonctionement des diaphragmes en électrolyse. Thèse, Genève, 1904, (51).

Thomson, J. J. Emission of negative corpuscles by the alkali metals. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (584–590).

Tommasi, D. Transformation de l'énergie thermochimique en énergie voltaïque ou force électromotrice. Monit. sci. Quesn. Paris, (sér. 4), 18, 1904, (422-423).

Tuturin, N. N. Propriétés thermoélectriques des alliages. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (proc.-verb. 1286-1287).

Warburg, E. Ozonisierung des Sauerstoffs und der atmosphärischen Luft durch die Entladung aus metallischen Spitzen. Ann. Physik, Leipzig (I. Folge, **17**, 1905, (1-29); Berlin-SitzBer, Ak. Wiss., **1905**, (465).

Wildermann, M. Die durch Lichtwirkung erzeugten galvanischen Elemente. Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (209-223).

ELECTROLYSIS.

General and Electrolytic Dissociation.

Ambrosius. Entstehung des elektrischen Stromes in den Primärelementen. Arch. Post, Berlin, **32**, 1904, (463–470, 511–519).

Backeland, L. The electrolytic action of metallic particles in sensitized papers. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (400-403).

Berthelot, M. Emploi des courants alternatifs en chimie et théorie des réactions qu'ils déterminent. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (300-305).

Bogorodskij, A. Electrochimie des combinaisons inorganiques en fusion. (Russ.) Kazani, 1905, (X+371+1+1HI, av. 7 tabl.).

Brochet, A. et Petit, J. Influence de la densité du courant dans l'électrolyse par courant alternatif. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1901, (193–196, av. fig.).

- Électrolyse d'acides organiques au moyen du courant alternatif. *l.c.*, **140**, 1905, (442-444).

Electrolyse par courant Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), **3**, 1904, (433–500); **5**, 1905, (307–345); Zs. Elektroch., Ilalle, **10**, 1904, (909–922); **11**, 1905, (102, 441–453).

Bullerdieck, A. Gültigkeit des Massenwirkungsgesetzes für starke Elektrolyte. Diss. Göttingen, 1903, 79.

Dijk, G. van. L'influence d'un chauffage au rouge du voltamètre à argent sur la valeur de l'équivalent électro-chimique. Haarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl., (ser. 2), 10, 1905, (277– 283).

Elbs, K. Bedeutung der Elektrolyse für die präparative organische Chemie. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 4.] Berlin, 1904, (594-615).

Gross, T. Einwirkung von Wechselströmen auf die Elektroden. Elektroch. Zs., Berlin, 12, 1905, (177-178).

Gundry, P. G. Mittlere Spannung von Elektroden unter der Wirkung von Wechselströmen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (177–212).

Guye, A. Théorie élémentaire des électrolyseurs à diaphraguies. [5, Intern, Kongress für augew. Chemie. 4,] Berlin, 1901, (699-701).

Hostelet, G. Beitrag zum experimentellen Studinm der drei Teile eines Elektrolyseurs und ihrer gegenseitigen Beziehungen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (889-904).

Le Blanc, M. 1. Elektrolyse mit Wechselstrom, 2. Passivität der Metalle. *l.c.*, (8-10).

Elektrolyse mit Wechselstrom. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. +.] Berlin, 1904, (466-476); Zs. Elektroch., Halle. **11**, 1905, (705-708).

und Levi, M. G. Passivität des Nickels. [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (183).

Müller, E. Einfluss indifferenter lonen auf die elektrolytische Bildung der Üeberjodsäure und ihrer Salze. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, (753-756).

— und Lucas, R. Kathodische Verstäubung von Tellur. *l.c.*, **11**, 1905, 521–525).

und **Nowakowski**, R. Das kathodische Verhalten von Schwefel, Selen und Tellur, *L.c.*, (931–936).

und Scheller, A. Die durch Fluor-, Chlor- und Bromion bewirkte anomale anodische Polarisation. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **48**, 1905, (112–128).

Ruer, R. Elektrolytische Auflösung von Platin, (Bennerkungen zu Brochet und Petit: "Elektrolyse mit Wechselströmen".) Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (10–12).

von Platin, I.e., (661-681).

schaefer, K. Constitution von Quecksilber- und Silbersalzen mittels elektrischer Methoden. Diss. Würzburg, 1902, (69).

Szarvasy, E. Elektrolysen mit Wechselstrom, Math.-natw. Ber. Ungarn, Leipzig, 20, (1902), 1905, (268– 271). Tommasi, D. Emploi des courants alternatifs en électrolyse. Rev. Electr., Lausanne, 13, 1904, (188–190).

Ullrich, R. Zur Demonstration des Faradayschen Gesetzes. Zs. physik. Untern, Berlin, **18**, 1905, (341-346).

Electrolytic Dissociation.

Aletter, F. Die Ionenkonzentrationen ternärer Elektrolyte. Diss. Rostock, 1904, (62).

Bogdan, P. Der Dissociationszustand der Salpetersäuro. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (821-826).

Bose, M. Zersetzungsvorgänge an der Anode bei einigen Thallium-, Wismut- und Silbersalzen. Zs. anorg, Chem., Hamburg, 44, 1905, (237–266).

Campetti, A. Sul calore di dissociazione elettrolitica. Torino, Atti Acc. sc., 38, 1903, (64-75).

Carrara, G. Influenza del solvente sopra i numeri di trasporto. Gazz, chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (241– 311).

e Bringhenti, A. Sugli joni dell'acqua ossigenata e sul loro potenziale di scarica. *l.c.*, **33**, parte 2^a, 1903, (362–368, con due tavole); Rist. da Venezia. Atti 1st. ven., **42**. parte 2^a, 1903, (785-790, con due tavole).

grado di dissociazione elettrolitica dell'alcool metilico, Venezia, Atti 1st. ven., 42, parte 2ª, 1903, (793-802, con ligure.

Dimroth, O. Desmotrope Verbindungen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (137-139).

Drucker, K. Messungen und Berechnungen von Gleichgewichten stark dissoziierter Säuren. Zs. physik. Chem., Leipzig, 49, 1904, (563–589).

Die Dissociationsverhaltnisse ternärer Elektrolyte. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (211–215).

Eydman, F. II. Jr. Colorimetry and a colorimetric method for determining the dissociation constant of acids. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet.. 8, [1905], (166-175), (English); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet., 14, [1905], (97-107), (Dutch).

Hensgen, C. Zur Dissoziation der Elektrolyte. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (345-477). Holzweissig, E. H. Dissociation einiger Kupfersalze einbasischer, organischer Säuren. Diss. Würzburg, 1903, (51).

Jahn, H. Erniedrigung des Gefrierpunktes in den verdümmen Auflösungen stark dissociierter Elektrolyte. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (129– 168).

Jones, H. C. The dissociating power of different solvents. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 25, 1901, (232-249).

Kahlenberg, L. Recent investigations bearing on the theory of electrolytic dissociation. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (42-64); Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (214-229).

The theory of electrolytic dissociation. (A rectification of the "correction" by H. C. Jones.) Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (662-664).

Kistĭakovskij, V. La dissociation electrolytique. (Russ.) Dictionnaire Encyclopédique, Tonc 40, St. Peterburg, 1904, (496–499).

Kümmell, (4. Die Dissociationsverhältnisse ternärer Elektrolyte. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (94-99, 341-343).

Liebenow, C. Dissociation der Elektrolyte. *l.e.*, (301–306).

Lowry, T. M. An application to electrolytes of the hydrate theory of solution. London, Trans. Faraday Soc., **1**, 1905, (197–214, with discussion).

McBain, J. W. Die Dissociation des Kadmiumjodids. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (215-223).

Malmström, R. Versuch einer Theorie der elektrolytischen Dissociation unter Berücksichtigung der elektrischen Energie. l.c., (797-809); Berichtigung. Ebenda, 12, 1906, (22); Ann. Physik. Leipzig. (4 Folge), 18, 1905, (413-449).

Osaka, Y. Electrolytic dissociation of incompletely neutralised acids and bases. (Japanese) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 26, 1905, .203-217).

Rhorer, L. v. Die Köppe'sche Theorie der Salzsäureabsonderung. Arch. ges. Physiol., Bonn. **110**, 1905, (416–420).

Roloff, M. La théorie de la dissociation électrolytique. Electrochimie, Paris, **11**, 1905, (3-10, 16-19, 30-36, 39-45, 55-59). **Scholl**, H. Jodsilber. Ann. Physik, Leipzig, **16**, 1905, (193-237, 417-463).

Sheppard, S. E. and Mees, C. E. K. The molecular condition in solution of ferrous oxalate. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (189-193); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (10).

West, A. P. Effect of temperature on dissociation and on the temperature coefficients of conductivity in aqueous solutions, Diss. . . Johns Hopkins University. . . 1905, (71).

Electromotive Force and Chemical Change.

Amberg, R. Metallabscheidung aus stark bewegten Elektrolyten, Zs. Elektroch, Halle, 10, 1904, (855-855).

Babiński, J. Piles électriques avec électrodes de seconde classe. (Polonais) Chem. pols., Warszawa, **5**, 1905, (877– 881), **6**, 1906, (1–1).

Baborovsky, G. Verhalten von Magnesiumanoden. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (465-482).

Bancroft, W. D. Experiments with metallic diaphragms. [5, lutern, Kongress für angew, Chemie, 4.] Berlin, 1904, (707–710).

Bodländer, G. und Idaszewski, K. S. Das elektrolytische Verhalten von Schwefelkupfer. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (161–182).

Brochet, A. et Petit, J. Influence de la nature le l'anode sur l'oxydation électrolytique du ferrocyanure de potassium. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (855-857).

— Dissolution électrolytique du platine dans l'acide sulfurique. *l.c.*, **140**, 1905, (655-657).

Brönsted, J. N. Quecksilber-klorur [Silber-Chlorsilber-Quecksilber-Kalomelelement]. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (481).

Cady, il. P. Concentration cells in liquid ammonia. J. Physic. Chem., lthaca, N.Y., **9**, 1905, (477–503).

Carveth, H. R. and Curry, B. E. Electrolytic chromium. *l.c.*, (353–380).

and Mott, W. R. Electrolytic chromium. l.c., (231-256).

Cohen, E., Collins, E. und Strengers, T. Antimon. [Faradaysches Gesetz und die Antimon-Elektrolyse.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, [291–308].

Conrad, W. Beiträge zum elektrochemischen Verhalten des Bleis. Diss. Göttingen, 1903, (61).

Diegel. Einwirkung des Seewassers auf Kupfer und einige Kupferlegierungen, sowie auf Eisen mit verschiedenem Phosphor- und Nickelgehalte. Ann. Gew., Berlin, 53, 1903, (85-92).

Dijk, G. van. Das electrochemische Sequivalent des Silbers. (Holländisch) Handl. Ned. Nat. Geneesk. Congres, 10, 1905, (135-138).

Le voltamètre à azotate d'argent. (Hollandais) Groningen, 1905, (164).

Fernekes, G. Action of amalgams upon solutions. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, (566-570).

Fischer, F. Blaue Aluminiumverbindungen an der Aluminiumanode. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **43**, 1905, (341-347).

Fredenhagen, C. Passivitätsfrage. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (857–860).

Girardi, G. B. Studi ed esperieuze intorno a una pila a protosolfato di mercurio. Firenze, 1903, (9).

Grassi, U. Teoria della polarizzazione galvanica e la conduzione unipolare. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 24, 1903, (291-296).

Haber, F. und Brunner, L. Das Kohlenelement, eine Knallgaskette. Centralbl.-Accum., Gross-Lichterfelde, 5, 1901, (217-222).

Hildebrandt, O. Elemente. l.c., 4, 1903, (249-251, 265-268).

Holtz, W. Ungleiche Elektroden -Ventilzellen - Metallvegetationen. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (480–485).

Hommel, G. Untersuchung eines Climax-Akkumulators, Elektroch, Zs. Berlin, **11**, 1901, (157–165).

Klüpfel, K. Elektrische Ströme. Ann. Physik, 1. Folge), **16**, 1905, (574); Diss. Marburg, 1904, [VI] (44).

La Croix von Langenheim, B. Die chemischen Vorgänge im Eisen-Nickel-Akkumulator. Diss. Giessen, 1905, (42). Levin, I. Application du courant électrique à la synthèse dans la climie organique. (Russ.) St. l'eterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (1–25, II).

Luther, R. und Brislee, F. J. Platinelektroden. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1905, (595-601).

Maximowitsch, S. Ein neues Verfahren zur Herstellung des Elektrolyteisens. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (52–53).

Müller, E. und Soller, M. Die Rolle des Bleisuperoxyds als Anode bei der elektrolytischen Oxydation des Chromsulfates zu Chromsäure. *l.c.*, (863-872).

Müller, W. J. Das anodische Verhalten von Zink und Mangan. l.c., (755–763, mit 2 Tab.).

Nourrisson, C. Analyse du chlore électrolytique. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (518).

Patten, II. E. Deposition of zine from zine chloride dissolved in acetone. J. Physic. Chem., New York, N. Y., 8, 1901, (483-487).

Deposition of aluminium from ethyl bromide solution. *l.c.*, (548-565).

and Mott, W. R. Decomposition cures of lithium chloride in alcohols, and the electro-deposition of lithium. *l.c.*, (153–195).

Peters, F. Sekundärelemente. Dinglers polyt. J., Berlin, **317**, 1902, (589–594).

und Lange, A. E. ber Einfluss des Elektrolyten auf die Wirksamkeit der Aluminium-Drosselzelle. Elektrot., Zs., Berlin, **26**, 1905, (751-753).

Sackur, O. Die anodische Auflösung der Metalle und deren Passivität. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1901, (841–844).

Schönewald, A. Einwirkung von Sauerstolf auf aliphatische Amine bei Gegenwart von Kupfer. Diss. Berlin, 1905, (47).

Sirk, Il. Beschleunigung der Chlorentwicklung aus Kaliumchlorat und Salzsäure durch Gegenwart von Platin. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 261–263).

Smith, G. M. The action of barium amalgam on solutions of sodium and

potassium salts. J. Physic. Chem., Ithaea, N.Y., **9**, 1905, (13–35).

Take, E. Bestimmung von Umwandlungspunkten Henslerscher Mangan-Aluminium-Bronzen, Marburg, SitzBer, Ges. Natw. 1905, (35–49).

Tommasi, D. Wirkung des Lichts auf die Gesehwindigkeit der Formation von Akkumulatoren. Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1901, (32–33); Erwiderung auf einige kritische Bemerkungen. (115–116).

Walker, J. Theorie der amphoteren Elektrolyte. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (706–716).

Westhaver, J. B. Verhalten von Anoden aus Iridium, Platin und Rhodium bei der Elektrolyse verdünnter Schwefelsäure. *l.c.*, (65-94).

Wiechmann, E. Neue Batterien für das elektrochemische Laboratorium. Elektroch. Zs., Berlin, **11**, 1904, (47–53).

Wilsmore, N. T. M. Normalelemente. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, 685).

Zedner, J. Chemische Zusammensetzung der Niekeloxyd-Elektrode im Junguer-Edison Akkumulator. l.c., 1905, (809-813).

Electromotive force and potential.

Abegg, R. Die Tendenz des Ueberganges von Thalli- in Thallosalze und das Oxydationspotential des Sauerstoffs, Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), II, I, 1905, (104–105); Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, (379–407).

Bancroft, W. D. Constant voltage, [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 4.] Berlin, 1904, (703–707).

Bjerrum, N. Elimination des Diffusionspotentials zwischen zwei verdünnten wässerigen Lösungen durch Einschalten einer konzentrierten Chlorkaliumlösung. Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (428–140).

Boericke, F. Das elektromotorische Verhalten des Broms und das Anodenpotential bei der Elektrolyse neutraler Bromkaliumlösungen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (57-88).

Brislee, F. J. The potential of the hydrogen-oxygen cell. London, Trans. Faraday Soc, 1, 1905, (65-76).

Campetti, A. Differenza di potenziale fra liquidi e gas [agenti chimica-

mente tra loroj. Torino, Atti Acc. sc., **38**, 1903, (718–732).

Coffetti, G. Relazioni fra la natura e le proprietà del solvente e la sua forza jonizzatrice. Conducibilità elettrica e suoi coefficienti di temperatura in solventi organici. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1^a, 1903, (53–68).

und Foerster, F. Die zur elektrolytischen Abscheidung einiger Metalle aus ihren Sulfatlösungen erforderlichen Kathodenpotentiale. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2934– 2944).

Danneel, H. und Stockem, L. Stellung der Alkali- und Erdalkalimetalle in der Spannungsreihe bei hoben Temperaturen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (209-211).

Fischer, F. Die chemische Uebertragbarkeit der Metallpotentiale und der chemische Lösungsdruck der Metalle. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, 155–88); ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (1076).

Galeotti, G. Die elektromotorischen Kräfte, welche an der Oberfläche tierischer Membranen bei der Berührung mit verschiedenen Elektrolyten zustande kommen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 49, 1904, (542–562).

Krüger, F. Zählung der Elektrodenpotentiale. Zs. Elektroeh., Halle, **11**, 1905, (780-787).

Küster, F. W. Polysulfide. Potentialmessungen. Zs. anorg. Chem., Hamburg, 44, 1905, [431-452].

— Die periodischen Vorgänge bei der Elektrolyse der Polysulfide. *I.c.*, **46**, 1905, (113–143).

Luther, R. Zählung der Elektrodenpotentiale. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (777–780, 947–948).

Fischers Arbeit: Die chemische Uebertragbarkeit der Metallpotentiale. Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, 626-628).

Naumann, K. 1. Einfluss des Kathodenpotentials auf die elektrolytische Reduktion schwer reduzirbarer Substanzen. 2. Elektrolytische Reduktion des Strychnins und Brucins. Diss. Würzburg, 1904, FV+79).

Pušin, N. A. Force éléctromotrice des combinaisons Sb+Sn, Sb+Cn et Sn+Ni. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (procverb. 197–199).

Reinders, W. Silberamalgame. (Holländisch) Handl. Ned. Nat. Geneesk. Congres, **10**, 1905, (157–159).

Sackur, O. Potentiale Metall-Lösung. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (385–387).

Sand, H. J. S. The measurement of the potential of the electrodes in stationary liquids. The determination of changes of concentration at the cathode during electrolysis. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (1-25, with discussion).

Spencer, J. F. Elektromotoriselie Wirksamkeit verdünnter Amalgame. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (681-684).

Spitzer, F. Das elektromotorische Verhalten von Kupfer und Zink gegenüber ihren cyankalischen Lösungen. Lc., (345-368, 391-407).

Steinwehr, H. von. Einflass der Korngrösse auf das elektromotorische Verhalten des Merkurosulfats. Zs. Instrumentenk., Berlin, 25, 1905, (205– 208).

Szarvassi, A. Elektromotorische Kräfte. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **17**, 1905, (248-284).

Tafel, 4. Polarisation bei kathodischer Wasserstoffentwicklung. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1905, 641–712).

und Emmert, B. Ursache der spontanen Depression des Kathodenpotentials bei der Elektrolyse verdünnter Schwefelsäure. *I.c.*, **52**, 1905, (349-373).

und Naumann, K. Beziehungen zwischen Kathodenpotential und elektrolytischer Reduktionswirkung. 1.c., 50, 1905, (713-752).

Weyl, A. Messung von Diffusions-Potentialen konzentrierter Chloridlösungen. Diss. Techn. Hochschule. Karlsruhe, 1905, (33).

Applied electrolysis.

Abel, E. Hypochlorite. Bleichlauge. Halle a. S., 1905, (V+111).

Ambrosius, Sammler, Arch. Post, Berlin, **32**, (591–606, 669–680, 702–712).

Antonov, G. N. Électrolyse d'acétate de potassium dans l'acide acétique. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 5-6).

Arlatan, O. d'. Cuivrage électrolytique des métaux. Sci. Prat., Vevey, **18**, 1903, (129-131).

Bachofner, C. Électrolyse du sulfate de sodium. Thèse, Genève, 1901, (56).

Bancroft, W. D. The chemistry of electroplating, J. Physic, Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (277-296); Philadelphia, Pa., J. Frank. Inst., 160, 1905, (139-146).

Bloch, I. Elektrolyse von Estersalzen ungesättigter und hydroxylierter Dicarbonsäuren mit Kaliumacetat. Diss. Techn. Hochschule. München, 1902. (55).

Bogorodskij, A. Ja. Electrolyse du KNO₃, du NaNO₃ et du LiNO₃ fondu. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chm. Obšč., **37**, 1905, (703–759).

Brand, K. Die partielle Reduction aromatischer Dinitro- und Polynitro-Verbindungen auf elektroehemischem Wege. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4006–4015).

Brandeis, R. Anorganische Produkte. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1901, (455–466).

Brochet, A. Hydrate de baryum. [5. Intern. Kongress für angew Chemie. 4.] Berlin, 1901, (713–715).

Brode, J. Oxydation des Stickstoffes in der Hochspannungsflamme. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (752-751); Halle a. S., 1905, (111+63).

Bronn, J. Die beim Schmelzen von Glas mittels Elektrizität und beim Heizen mit kleinstückigen Leitern (Kryptol) gemachten Erfahrungen. Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1901–05, (144 –149, 167–173, 185–190, 205–213).

Chuard, E. Fixation de Pazote atmosphérique. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4.), 17, 1904, (208–210).

Coehn, A. Spezifische Metallwirkungen in der elektrolytischen Reduktion und Oxydation, [5, Intern. Kongressfür angew. Chemic. I.] Berlin, 1901, 1503–510).

Cowper-Coles, S. Rapid electrodeposition of copper. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (215-236, with 12 pls. and discussion).

Cowper-Coles, S. Elektrolytische Verzinkung. Halle a. S., 1905, (V = 37).

Davison, A. L. The electrolytic determination of cadmium with the use of a rotating anode. Thesis, Pennsylvania, Easton, Pa., 1905, (16).

Ecker, K. Elektrolyse organischer Salze. Diss. techn. Hochschule. München, 1903, (68).

Ehrenfeld, R. Zur elektrolytischen Reduction der Kohlensäure. Berlin. Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (4138-4143).

Ekstein, K. Die elektrolytische Reduktion von Kampfersäureimid und Kampfersäurealkylimid in schwefelsaurer Lösung. Diss. Würzburg, 1903, 36).

Elbs, K. Nichtbleiakkumulatoren. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, 734–735, 948–950).

Emmert, B. I. Verhalten des Succinimids bei der elektrolytischen Reduktion. H. Ursache der spontanen Depression des Kathodenpotentials bei der Elektrolyse verdümter Schwefelsäure. Diss. Würzburg, 1905, 60.

Evans, W. H. Electrolytic preparation of titanous sulphate. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., 49, 1904, No. 2, (1-3).

Fischer, A. und Boddaert, R. J. Die elektrolytische Fällung der Metalle unter lebhafter Bewegung des Elektrolyten mit Berücksichtigung der wichtigeren. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, 1945-953).

Flora, C. P. Die Anwendung der rotierenden Kathode zur Bestimmung des Kadmiums in Lösungen von Kadmiumsulfat. Zs. anorg Chem., Hamburg, 47, 1905, (1-22).

Foerster, F. Anorganische Verbindungen. [5. Intern. Kougress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1901, (144).

— und **Cofetti**, G. Elektrolyse von Kupfersulfatlösungen. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1901, (736–711).

—— und **Müller**, E. Elektrolytische Chloratbildung. *I c.*, **11**, 1905, (502–503).

und **Piguet**, A. Elektrolyse des Kaliumacetats. *I.e.*, **10**, 1904, 729-736, 924-925.

Gelstharp, F. Electrolytic recovery of tin. Chem. News, London, 91, 1905, (1); London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (111-112).

tin paste. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (112-117).

Gilchrist, L. The electrolysis of acid solutions of aniline. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, (539-547).

Gin, G. Vanadium. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 4.] Berlin, 1901, (744-745); Rev. Electr., Lausanne, 13, 1904, (117-148).

Aluminium, [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 1.] Berlin, 1904, (500–503).

Grafenberg. Nichtbleiakkumulatoren. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (736–739).

Grésil. Bains de nickelage. Monitsci. Quesn., Paris, (sér. 4), **18**, 1904, (675-676).

Gunckell, A. Untersuchung von Acetondämpfen, Methylalkohol, und altem Terpentinöl. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1904. (125–137).

Guye, P. A. Électrolyse des chlorures alcalins. Théorie élémentaire des éléctrolyseurs à diaphragmes. Jounn. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (121–151, 212–226).

Haber, F. und Moser, A. Das Generatorgas- und das Kohlenclement. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (593-609).

Hauser, G. Elektrolyse des Estersalzes der Monobenzylmalonsäure sowie des dibenzylessigsauren Kaliums mit fettsauren Salzen. Diss, techn. Hochschule, München, 1901, (51).

Hay, F. W. Salze der Pimelinsäure. Diss. Leipzig, 1903, (30).

Hesselmann, E. J. Elektrochemische Reduktion einiger Nitro-amino-azo-Verbindungen. Diss. Giessen, 1905, 67).

Hofer, H. and Moest, M. Bemerkung zu Foerster und Pignet: Elektrolyse des Kaliumacetates. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (834-835).

Hohler, E. Elektrolytische Abscheidung des Magnesiums und Darstellung einer geeigneten Schmelze. Diss. Zürich, 1904, 144. Junius, A. Molybdate, Zs. anorg. Chem., Hamburg, **46**, 1905, (428–118); Diss. Berlin, 1905, (40).

Karaoglanoff, Z. Oxydations- und Reduktionsvorgänge bei der Elektrolyse von Eisensalzlösungen. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (489–496).

Kershaw, J. B. C. Chloratindustrie. Halle a. S., 1905, (1X+124).

Kettembeil, W. Elektrolytische Amalgambildung und Versuche zur Metalltrennung durch Amalgambildung. Diss. Göttingen, 1903, (49).

Kretzschmar, II. Einwirkung von Brom auf Alkali und Elektrolyse der Bromalkalien. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (789-817).

Küpling, O. Elektrolyse des Glykorolls. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1638-1646).

Law, H. D. Electrolytic oxidation of aliphatic aldehydes. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (198-206); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (7-8).

and Perkin, F. M. Electrolytic oxidation of hydrocarbons of the benzene series. Part I. Hydrocarbons containing the methyl group. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905. (31-11).

Part II. Ethyl benzene, cumenc and cymene. l.c., (251-261).

Electrolytic analysis of antimony. l.c., (262-263).

Lepel, F. von. Zur Oxydation des Luftstickstoffes mit Hülfe des elektrischen Flammenbogens. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2524–2533).

Levi, M. G. Preparazione elettrolitica dei persolfati. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 24, 1903, (81-89).

Löb, A. Elektrolytische Untersuchungen mit symmetrischem und unsymmetrischem Wechselstrom. Diss. Techn. Hochschule. Karlsruhe, 1905, (VIII) (59).

Löb, W. Nitrobenzol. [5, Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, [666].

und Schmidt, J. Bedentung des Kathodenmaterials für die Reduktion des m- und p- Nitrotoluols. Zs. Elektroch.. Halle, 10, 1901, 756-764.

Lorenz, R. Elektrolyse geschmolzener Salze. 1: Verbindungen und Elemente. Halle a. S., 1905, (VIII: 217).

2: Das Gesetz von Faraday; die Ueberführung und Wanderung der Ionen; das Leitvermögen. Halle a. S., 1905, (XVI+257).

Marie, C. Réduction électrolytique des composés incomplets, [5, Intern. Kongress für angew. Chemie, 4.] Berlin, 1904, (442–444).

Mathes, R. Elektrolytische Reduktion von Halogensubstitutionsprodukten der Benzolreihe. Diss, techn. Hochschule. München, 1904, (55).

Mayr, C. Elektrosynthese aliphatischer und aromatischer Ketoverbindungen. Diss. techn. Hochschule. München, 1904, (51).

Mennicke, H. Elektrische Zinngewinnung und Zinnraffination mit Flussund Kieselflusssäure. Elektroch. Zs., Berlin, 12, 1905, (H2-H4, 136-140, 161-164, 180-186).

Möller, J. Elektrochemische Reaktionen in der organischen Chemie. Le., 11, 1905. (227–231, 249–253); 12, 1905, (6+11, 24–27, 51–57); Chem. Zs., Leipzig, 4, 1905, (126–128, 155–157).

Mühlbach, E. Elektrolyse von Cerosalzen. Diss. techn. Hochschule. München, 1903, 4711.

Mühlhofer, H. Einwirkung elektrolytisch erzeugter Halogene auf organische Verbindungen. Diss. techn. Hochschule. München, 1905, (361.

Müller, E. und Spitzer, F. Elektrolytische Oxydation von Ammoniak zu Nitrit. Berlin, Ber. D. chem. ges., 38, 1905, (778-782, 1118-1190); Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (917-931).

Zur elektrolytischen Darstellung von Xitrit aus Xitrat (besonders au Silberkathoden). Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (503–515).

Peters, F. Bleisuperoxyd aus metallischem Blei. Centralbl. Accum.. Westend-Berlin, **3**, 1902, 483-84, 112-113, 140-141, 246-248, 273-275, 285-287); Centralbl. Accum.. Gross-Lichterfelde, **5**, 1904, 71-5, 13-15, 26-27, 38-39.

Petersen, J. Reduction of oleic acid to stearic acid by electrolysis. (Danish) Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., 1905, No. 2, (137–149).

Rhodin, J. G. A. Mass analyses of Muntz's metal by electrolysis, and some notes on the electrolytic properties of this alloy. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (119–135).

Richard, A. Dérivés halogénés des acétones de la série grasse. Bordeaux, Mém. soc. sci. phys. nat., (série 6), 2, 1902 [1904], (203–300).

Richards, J. W. The electrolysis of water. Philadelphia, Pa., J. Frank. Inst., **160**, 1905, (377–395).

Rokotnitz, A. Bleisuperoxyd. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 4, 1903, (213-216, 227-229, 237-240, 251-253, 261-265).

Root, J. E. Electrolysis of cobalt and nickel tartrates. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (1-12).

Rossi, A. J. Ferro-titanium and other metallic alloys. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (755-760).

Russ, R. Die elektrische Reduktion. Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, 1904, (170–197).

Rack, M. Entstehung und Bedeutung von Natriumlegierungen bei der kathodischen Polarisation. Diss. techn. Hochschule, Karlsruhe, 1903, (70).

Sapožnikov, A. V. Microstructure de l'étain obtenu par l'électrolyse de sou chlorure. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, (proc.verb. 334–335).

Cristallisation de l'étain et du zine par l'électrolyse de leurs sels. (Russ.) l.c.; **37**, 1905, (153-156, av. pl. I-IIII).

Scheidemandel, J. Gewinnung der seltenen Erdmetalle durch Schmelzelektrolyse. Diss. techn. Hochschule. München, 1905, (VII+52).

Schick, K. Elektrolyse mit Wechselstrom, Diss. techn. Hochschule, Karlsruhe, 1904, (67).

Schlötter, M. Elektrolytische Oxydation von Alkoholen der Fettreihe. Diss. techn. Hochschule, München, 1902, 40).

Schoop, M. U. Theorie des alkalischen Accumulators mit unveränderlichem Elektrolyt. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, 5, 1904, (169–171, 181–184, 195–196).

Senn, H. Elektrolytische Raffination von Blei in kieselfluorwasserstoffsaurer Lösung. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (229-215).

Siemens, A. Elektrolytische Abscheidung wasserzersetzender Metalle aus ihren Salzlösungen. Göttingen. Diss. 1904, (61).

skrabal, A. Veber das Elektrolyteisen. Zs. Elektroch., Halle, **10**, 1904, (749-752).

Snowdon, R. C. The electrolytic precipitation of silver. J. Physic. ('hem., Ithaca, N.Y., **9**, 1905, (392–398).

The electrolytic precipitation of nickel on nickel. l.c., (399-401).

Stockem, L. Alkalimetalle. Metallurgie, Halle, 1, 1904, (20-26).

Stockmeier, H. Metallbearbeitung. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (261-263).

Szilárd, B. Elektrolytische Zersetzung der Alkoholaten und ihre Bildung in Absolutalkohol-Lösung. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (669-670, 684-687, 700-701, 715-717).

Tardy, A. et Guye, P. A. L'électrolyse des chlorures alcalins. Mode de fonctionnement des diaphragmes. Journ. (him. Phys., Genève, 2, 1904, (79-123, 7 figg.).

Vanzetti L. e Coppadoro, A. Sintesi elettrolitica dell'acido glutarico. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5ª), 12, 2º semestre, 1903, (209-215).

Withrow, J. R. The electrolytic precipitation of gold with a rotating anode and the rapid analysis of halide. Thesis. Pennsylvania, Easton, Pa., 1905, (24).

Zorn, H. Alkoholbildung bei der Elektrolyse fettsaurer Salze. Diss. techn. Hochschule. München, 1904, (51).

Ions Velocity and migration.

Abegg, R. Ionenbeweglichkeiten. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 7, 1905, (25–27).

Elektroaffinität der Anionen. 1. Das Oxalat-Ion. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **45**, 1905, (293–323).

Bolton, W. von. Ionen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (691–996).

Bousfield, W. R. Ionic sizes in relation to the conductivity of electrotytes. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, 563-564); (Uchers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (257-313).

Bredig, G. Die Priuzipien der elektrischen Endosmose und damit zusaumenhängende Erscheimungen des kolloidalen Zustandes. [4. Intern. Kongressfür angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, 643–652).

und Fraenkel, W. Eine neue sehr empfindliche Wasserstoffionen-Katalyse. Zs. Elektroch., Halle. 11, 1905, 525-528;

Coehn, A. und Barratt, J. O. W. Galvanotaxis vom Standpunkte der physikalischen Chemie. Zs. allg. Physiol., Jena, 5, 1905, (1-9).

Danneel, H. Ionengeschwindigkeiten. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (249-252).

Dempwolff, C. Wanderung der lonen im Methylalkohol als Lösungsmittel. Diss. Rostock, 1903, (53).

Denison, R. B. and Steele, B. D. The accurate measurement of ionic velocities. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (556-557).

Dilthey, W. Metalloïde als Centralatome positiver lonen. Hab., Schr.-Zürich, 1904, (111).

Fredenhagen, C. Elektrolytische Lösungstensionen einzelner Stoffe gegen beliebige Lösungsmittel. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (496-502); Ann. Physik, Leipzig, A. Folge), 17, 1905, (285-331).

Grossmann, H. Fahigkeit des Rhodanions, komplexe Verbindungen zu bilden im Vergleich zu dem Halogennnd dem Cyanion. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, 640-643).

Harms, F. Phosphoroxydation. Jahrb. Radioakt., Leipzig. 1, 1901, (291-299).

Hittorf, W. Wanderungen der lonen während der Elektrolyse. (Abhandlungen 1853–1859). Leipzig, 1904, (141, mit 1 Taf.).

Jones, H. C. and Bassett, H. P. Determination of the relative velocities of the ions of silver uitrate in mixtures of

the alcohols and water and on the conductivity of such mixtures. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., **32**, 1904, (7100-315).

Kleiner, H. Verhalten Ionen armer Flüssigkeiten als Kondensatorbelegungen. Diss. Zürich, 1904, (38, mit 3 Tal.).

Korn, A. und Strauss, E. Beziehung zwischen dem Lösungsdruck und der Ionisationswärme de Metalle. [Festschrift Boltzmann.] Leipzig, 1901, (277– 281): München, SitzBer. Ak. Wiss., math.-phys. Cl., 35, 1905, (13-19).

Kümmell, [G.]. Komplexe Ionen in tenären Electrolyten. Rostock, SitzBer. natf. Ges., 1904, (XXI-XXIX).

Larisch, P. Abhangigkeit der Löslichkeit von der Anzahl der Ionen bei den Kobalt-, Chrom-, Rhodium-, Iridiumund Platin-Ammoniaken. Diss. Zürich, 1901, (103).

Le Blanc, M. Kann ein Element sowohl positive wie negative Ionen bilden? Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, 813-818*h*.

MeBain, J. W. Die Messung der Wanderungsgeschwindigkeiten komplexer Ionen, I.c., (961-963); Berichtigung. Ebenda, **12**, 1906, (23).

Mache, II. Ionengeschwindigkeit. [Festschrift Boltzmann.] Leipzig, 1904, +137.

Meyer, E. und Müller, E. Ursache der Ioutsation der Phosphorluft. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (332– 336).

Piquet, A. Migration de Beckmann. Zürich, 1904, (104).

Przibram, K. Verhältnis der Ionenbeweglichkeiten in schlechtleitenden Flüssigkeiten und seine Beziehung zu den polaren Unterschieden bei der elektrischen Eutladung. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (276–277, 473–474).

Schwerin, Graf B. Technische Anwendung der Endosmose. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (653–660).

Walker, J. The ions of pure water. London, Trans. Faraday Soc., 1, 1905, (362-366, with discussion).

Conductivity

General.

Ancel, L. Variations de résistance électrique sons l'influence de la lumière

des corps autres que le sélénium. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (559-561).

Bevan, P. V. The change of conductivity in solutions during chemical reactions. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (501-502).

Bloch, E. Conductibilité électrique de l'air produite par le phosphore et sur les gaz récemment préparés. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (25 144).

Conductibilité des gaz issus d'une flamme. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1327-1329).

Drucker, K. Anomalie der starken Elektrolyte. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, 10, 1905, (1-66).

Duclaux, J. Conductibilité des solutions colloïdales. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1468-1470).

Dutoit, P. Conductibilité, dissociation et propriétés des électrolytes dans les dissolvants autres que l'eau. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (617–656).

Eversheim, P. Leitungsvermögen und Dielektrizitätskonstante von Flüssigkeiten vor und oberhalb der kritischen Temperatur. Bonn, SitzBer. Ges. Natk., 1904, 1905, natw. Abt., (23–24).

Gardner, D. D. et Gerasimov, D. G. Détermination de la solubilité des sels des acides faibles en mesurant l'électro-conductivité. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, 1746-753).

Grüneisen, E. Innere Reibung wässriger Salzlösungen und ihr Zusammenhang mit der elektrolytischen Leitung. Berlin, Wiss. Abli. physik. Reichsanst., 4, 1905, (237–266).

Kohlrausch, F. Innere Wärmeleitung und elektrisches Leitvermögen von Flüssigkeiten. Diss. Rostock, 1904, 12).

Kowalski, J. de et Zdanowski. B. Mesure des résistances électrolytiques liquides et plusieurs de ses applications. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (105–131, av. 2 fig.).

Lemke, N. Electroconductibilité et frottement intérieur. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 37, 1905, (1134-1138).

Malfitano, G. Conductibilité électrique des solutions colloïdales. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1221-1223). Nell, P. [Einfluss der Gelatine auf die Leitfähigkeit der Elektrolyte.] Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (323–347).

Oholm, L. W. Hydrodiffusion der Elektrolyte. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (309-349).

Pissarjewsky, L. und Lemcke, N. Einfluss des Lösungsmittels auf die Gleichgewichtskonstante und Beziehung zwischen dem elektrischen Leitvermögen und der innern Reibung. *l.c.*, **52**, 1905, (479–493).

Reinganum, M. Das elektrochemische Acquivalent bei der Elektrizitätsleitung der Metalle. Zs. Elektroch., Ilalle, 11, 1905. (851–852).

Smoluchowski, M. von. Zur Theorie der elektrischen Kataphorese und der Oberflächenleitung. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (529–531).

Streintz, F. Leitvermögen. [Fest-schrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (196-203).

Uhrig, A. Nachweis elektrischer Leitfähigkeit in Gasen für einige Falle von bereits bekanntem Auftreten des Dampfstrahlphänomens. Diss. Marburg, 1903, (63).

Weigel, O. Feste unipolare Leiter. N. Jahrb. Min., Stuttgart, Beilagebd, 21, 1905, (325–396).

Wilhelmy, N. N. The discharge of electricity in gases. . . Diss. . . . Catholic University of America, 1905, (78).

Zdanowski, B. Mesure des résistances liquides. Diss. Fribourg, 1901, (70+1 fig.).

Inorganic.

Bernini, A. Einfluss der Temperatur auf die elektrische Leitfälligkeit des Lithiums. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (71-78).

Blackman, P. Molecular conductivity of water. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (237).

Bousfield, W. R. and Lowry, T. M. The electrical conductivity and other properties of sodium hydroxide in aqueous solution as elucidating the mechanism of conduction. London, Phil. Trans. R. Soc., (Ser. A), 204, 1905, (253–322).

Brown, F. C. Effect of pressure on the electrical resistance of Selenium cells.

Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (185-186).

Chanoz, M. Conductibilité électrique de l'eau du Rhône à Lyon. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, [748-750].

Deussen, E. Flusssänre. Zs. anorg. Chem., Hamburg, **44**, 1905, 300-340, 408-430.

Felipe, B. C. Leitfälligkeit der Schwefelsäure bei verschiedenen Temperaturen. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig. 6, 1905, (422–429).

Goodwin, H. M. and Haskell, R. The electrical conductivity of very dilute hydrochloric and nitric acid solutions. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1904, (397–415).

Hechler, W. Fluidität und Leitfähigkeit einiger konzentrierter wässeriger Salzlösungen unter 0°. Diss. Münster i. W., 1904, (51, mit 2 Taf.).

Koenigsberger, J. und Reichenheim, O. Verhalten einiger kristallisierter natürlicher Metallsulfide und -oxyde gegen elektrische Strömung und gegen Strahlung. Centralbl. Min., Stuttgart, 1905. (454–470).

Kohlrausch, F. Löslichkeit einiger schwerlöslicher Salze im Wasser bei 18°. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904. (355-356).

McElfresh, W. E. Influence of occluded hydrogen on the electrical resistance of palladium. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 39, 1904, (321-335).

Mönch, W. Elektrische Leitfähigkeit von Kupfersulfür, Silber-, Blei- und schwarzem Quecksilbersulfid. N. Jahrb. Min., Stuttgart, Beilagebd. 20, 1905, (365–135).

Rosset, G. Widerstand von Blei-Antimon-Legierungen für Accumulatorengitter. [Zusammensetzung und Leitfähigkeit.] Uebers. Centralbl. Accum., Gross-Lichterfelde, **6**, 1905, (259-262).

Saposchnikow, A. Verhalten der Gemische von Salpetersaure und Schwefelsäure. Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (609-626); 53, 1905, /225-231.

Sturm, A. Elektrischer Widerstand bei Aluminium-Zink-Legierungen. Diss. Rostock, [1901], (38). Take, E. Mangan-Aluminium-Bronzen. Diss. Marburg, 1904, (III+143).

Walker, J. W. and Johnson, F. M. G. The electrical conductivities of some salt solutions [mercuric chloride, potassium chloride, iodide and eyanide] in acetamide. London, J. Chem. Soc., 87. 1905, 1597-1600); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905. (233).

Whetham, W. C. D. The electrical conductivity of dilute solutions of sulphuric acid. London, Proc. R. Soc., (Ser. Al, 76, 1905, 5577-583).

Organic.

Bingham, E. C. The conductivity and viscosity of certain salts in mixtures of acetone with methyl alcohol, with ethyl alcohol, and water. Diss. Johns Hopkins univ., 1905, (79).

Henkel, H. Physikalisch-chemische Eigenschaften verdünnter Glycerinlösungen. Diss. Berlin, 1905, (47).

Kraemer, J. Leitfähigkeit molybdänund wolframsaurer organischer Complexe. Diss. Münster i. W., 1904, (46).

Meyer, V. I. Thioharnstoff und seine Verbindungen mit den Salzen zweiwertiger Metalle. Diss. Berlin, 1905, (59).

Muller, P. T. et Bauer, E. Détermination de la chaleur de dissociation de quelques acides isontrosés (pseudoacides) par la méthode des conductibilités. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (472–497, av. 2 fig.).

Petersen, F. Elektrischer Widerstand der Milch. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (259-314, mit 1 Taf.).

Plotnikov, V. A. Conductibilité électrique des solutions étherées de l'acide phosphorique. (Russ.) St. Peterburg, Zurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1901, f1282-1288).

Conductibilité électrique des dissolutions du bromure d'éthyle; combinaisons du diméthylpyrone avec les acides. (Russ.) l.c., 37, 1905, 318-337

Electroconductibilité des dissolutions des combinaisons du diméthylpyrone avec l'acide trichloracétique dans le chloroforme et le benzène. (Russ.) L.c., (875-881).

Shukoff, I. [Conductivity of monomethyl tin bromide and diethyl thallium chloride.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2691-2693).

Steele, B. D. The halogen hydrides as conducting solvents. Part III. The transport numbers [of ethyl ether, acetone, methylhexyl ketone and triethylammonium bromide when dissolved in liquefied hydrogen bromide.]. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (320).

E. H. Part IV. Preliminary notice. l.c., (321-322).

Dielectric Constants.

Baur, E. Beziehung zwischen elektrolytischer Dissociation und Dielektrizitätskonstante. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (936–938).

Behn, U. und Kiebitz, F. Dielektrizitätskonstante von Eis. [Festschrift Boltzmann.] Leipzig, 1904, (610-617).

Eggers, H. E. On the dielectric constants of solvents and solutions. Thesis. Wisconsin. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([14]-36).

Fredenhagen, C. Theorie des elektrischen und dielektrischen Verhaltens der Leiter zweiter Klasse. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (332–345).

Graetz, L. Elektrische Dispersion der Kristalle. [Dielektrizitätskonstanten.] [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (477–482).

Heydweiller, A. Dielektrische Festigkeit leitender Flüssigkeiten. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (346–352).

Kauffmann, H. und Beisswenger, A. Lösungsmittel und Fluoreszenz. [Fluoreszenzfarbe u. Dielektrizitätskonstante.] Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (350–354).

Krüger, F. Messung von Dielektrizitätskonstanten. *l.c.*, **51**, 1905, (739–740).

Mathews, J. H. Relation between electrolytic conduction, specific inductive capacity and chemical activity of certain liquids (with a bibliography of dielectric constants). J. Physic., Chem. Ithaca, N.Y., 9, 1905, (641–681, with text fig.).

Philip, J. C. and Haynes, D. The dielectric constants of phenols and their ethers dissolved in benzene and mxylene. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (998-1003); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (200-201).

Schlundt, H. The dielectric constants of some inorganic solvents. J. Physic. Chem., New York, N.Y., 8, 1904, ([122]–130).

Magnetic Properties.

Armstrong, H. E. and Robertson, W. [Magnetic rotatory power of camphorquinone, fluorene and fluorenone.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1272–1297); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (180–181).

Austin, L. W. Magnetische Längenänderung der Heuslerschen Mangan-Aluminium-Kupfer-Legierungen. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **6**, 1904, (211– 216).

Bernini, A. Magnetisierung einiger Alkalimetalle. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (109–111).

Cotton, A. et Mouton, H. Biréfringence magnétique. Nouveaux liquides actifs. Paris, C.-R. Acad. sei., 141, 1905, (349-351).

Crossley, A. W. and Renouf, N. [Magnetic rotations of 1:1- dimethyl-hexahydrobenzene, 1:1-dimethyl-△s-te-trahydrobenzene and 3-hydroxy-1:1-dimethylhexahydrobenzene.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1487–1503); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (209).

Gumlich, E. Versuche mit Heuslerschen ferromagnetischen Mangan-Aluminium-Kupfer-Legierungen. [Einflusder Temperatur.] Elektrot. Zs., Berlin, 26, 1905, (203–207); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (535–550, mit 1 Taf.)

Heusler, F. Manganbronze und die Synthese magnetisierbarer Legierungen aus unmagnetischen Metallen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (260– 264).

Schmiedbare magnetische Bronzen. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., **1905**, (98-100).

Heydweiller, A. Selbstinduktionsund Permeabilitätsvergleichungen. [Aenderung des Magnetismus von Eisenund Mangansalzen durch Auflösen in Wasser.] [Festschrift L. Boltzmann.] Leipzig, 1904, (4-12).

Houllevigue, L. et Passa, H. Propriétés magnéto-optiques du fer ionoplastique. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (29–31).

Meslin, G. Coefficients d'aimantation des liquides. l.c., 140, 1905, (237-239).

du bismuth et quelques points de repère dans l'échelle diamagnétique. *l.c.*, (499-502).

coefficient d'aimantation spécifique et susceptibilité magnétique des sels. l.c., (782-784).

Nathusius, H. Magnetische Eigenschaften des Gusseisens. Stahl u. Eisen, Düsseldorf, 25, 1905, (99–105, 164–169, 290–296).

Schendell, G. Das Verhalten von Farbstofflösungen im magnetischen Felde. Natw. Wochenschr., Jena, 20, 1905, (58).

Take, E. I. Untersuchung der Magnetisierbarkeit der bei den Spandauer Gravitationsmessungen verwendeten Materialien. II. Historisches und Theoretisches über Umwandlungspunkte. III. Bestimmung von Umwandlungspunkten Heusler'scher Mangan-Aluminium-Bronzen. Diss. Marburg, 1904, (III+143).

Vaillant, P. De l'influence de la concentration sur les propriétés magnétiques des solutions de cobalt. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1632–1634).

Wedekind, E. Magnetische Verbindungen aus unmagnetischen Elementen. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (850–851).

Weiss, P. Propriétés de la pyrrhotine dans le plan magnétique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1332-1334, 1532-1535).

7300 OPTICAL PROPERTIES.

General.

Armstrong, H. E. and Robertson, W. The significance of optical properties as connoting structure: camphorquinone—hydrazones — oximes — diazo - derivatives; a contribution to the theory of the origin of colour and to the chemistry of nitrogen. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1272-1297); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (180-181).

Bird, R. M. Why a flame emits light. Sci. Amer. Sup., New York, N.Y., 57, 1904, (23130-23431).

Edmunds, C. K. The metallic reflection of selenium. Physic. Rev., New

York, N.Y., 18, 1904, (193-229, with text fig.).

Fox, K. Dichroismus der gefärbten Fasern. Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (257-259).

Hasslinger, R. v. Das specifisch hohe Leuchtvermögen des Gasglühlichtes. Prag, Abh. Lotos, 53, 1905, (1-4).

Houllevigue, L. Fer ionoplastique. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (1093-1095).

Kauffmann, H. Aufspaltung der Elemente. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1393–1397).

König, J. Bestimmung des Trübungsgrades und der Farbeutiefe von Flüssigkeiten sowie des Gehaltes gefärbter Lösungen mittels des Diaphanometers. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (129–141, 587–590).

Konen, H. and Hagenbach, A. On double reversal. Astroph. J., Chicago. Ill., 19, 1904, (111-115, with pl.).

McDowell, M. F. Circular dichroism in natural rotary solutions. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (163– 171).

Minguin, J. Influence de la fouction éthylénique dans une molécule acide. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (946–948).

Müller, P. T. et Bauer, E. Fonction isonitrosée; influence des radicaux négatifs. Journ. Chim. Phys., Genève, 1, 1903, (190-202).

— Méthode optique différentielle de diagnose des pseudoacides. *l.c.*, (203–211).

Siedentopf, H. Ultramikroskopische Untersuchungen über Steinsalzfärbungen. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (855–866, mit 1 Taf.).

Fluorescence.

Hartley, W. N. The absorption spectrum and fluorescence of mercury vapour. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (428–430).

Kauffmann, H. Erforschung der Fluoreszenz. ChemZtg., Cöthen, **29**, 1905, (1032–1034); Jahrb. Radioakt., Leipzig, **1**, (1901), 1905, (339–345).

Zusammenhang zwischen Fluoreszenz und chemischer Konstitu-

tion. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), II, 1, 1905, (66).

Kauffmann, H. und Beisswenger, A. Lösungsmittel und Fluoreszenz. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (350–354).

——— [Fluorescence of dimethoxyacetophenone and of methovinyl and methopropenyl hydroquinone dimethylether.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (789-793).

— Zu Kehrmann's Deutung des Fluorescenzwechsels. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (793–794).

und Grombach, A. Benzol. [Fluorescenz.] l.c.. (794-801).

Morse, H. W. New phenomena of fluorescence. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (122).

Nichols, F. L. and Merritt, E. The spectro-photometric study of fluorescence. *l.c.*, **18**, 1904, (122–123).

Pregl, F. Ursache der Schwefelsäure-Fluoreszenzreaktion der Gallensäuren. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (166–175).

Schuhknecht, P. Fluoreszenz. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (717-727).

Wislicenus, W. und Wren, H. [β-Dinaphthostilbene;—violet blue fluorescence.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (502-510).

wood, R. W. The fluorescence of sodium vapour and the resonance radiation of electrons. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (513-525, with pl.).

and Moore, J. H. The fluorescence and absorption spectra of sodium vapor. Astroph. J., Chicago, Ill., 18, 1903, (91–111).

Phosphorescence.

Baskerville, C. and Lockhart, L. B. The phosphorescence of zinc sulphide through the influence of condensed gases obtained by heating rare-earth minerals. Amer. J., Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (93-94).

Beilby, G. T. Phosphorescence caused by the beta and gamma rays of radium. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (506–510, 511–518).

(p-7195)

Bunte, II. Leuchtsalze und Beleuchtungskörper. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (726–730); Schillings J. Gasbeleucht., München, 47, 1904, (1011–1013).

Dahms, A. Erscheinungen der Phosphorescenz. Habilitationsschrift. Leipzig, 1903, (43).

Giesel, F. Emanium. Phosphorescenzspectrum. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (775–778).

Goldstein, E. Phosphoreszenz anorganischer Präparate. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 7, 1905, (16-19).

Guinchant, J. Les phénomènes de luminescence et leurs causes. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (685–693).

Klatt, V. und Lenard, P. Erdalkaliphosphorie. Math.-natw. Ber. Ungarn, Leipzig, 23, 1905, (1-34).

Ludwig, F. Phosphorescirende Collembolen. Prometheus, Berlin, 16, 1904, (103-107).

Nichols, E. L. and Merritt, E. The phosphorescence of organic substances at low temperatures. Physic. Rev., New York., N.Y., 18, 1904, (120-122).

The luminescence of sidot blende. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (120-122).

Waentig, P. Zum Chemismus phosphoreszierender Erdalkalisulfide. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (435–472).

Wood, R. W. The scintillations produced by radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (427-430).

Triboluminescence.

Čugajev, L. A. Triboluminiscence. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz. chim. Obšč., **36**, 1904, (1245–1253).

Gernez, D. Lumière émise par les cristaux d'anhydride arsénieux. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1134–1136).

Triboluminescence du sulfate de potassium. *l.c.*, (1234-1236).

— Triboluminescence des composés métalliques. l.c., (1337–1339).

Guinchant. Luminescence de l'acide arsénieux. *l.c.*, (1101).

Triboluminesceuce de l'acide arsénieux. l.c., (1170-1171).

4 B 2

Morgan, G. T. Tribo-luminescence in the acridine series. Chem. News, London, **92**, 1905, (219).

Trautz, M. Chemilumineszenz. Zs. physik. Chem., Leipzig, 53, 1905, (1-111).

und Schorigin, P. Kristallolumineszenz und Tribolumineszenz. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (80-90).

Trenkle, W. Lumineszenzerscheinungen. Regensburg, Ber. natw. Ver., 10, 1905, (95-100).

Webster, C. S. S. Tribo-luminescence. Chem. News, London, 92, 1905, (185).

Radiation.

Ascoli, M. Une nouvelle espèce de radiations. Les rayons N. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1904, (226-242, av. fig.).

Baskerville, C. and Zerban, F. Inactive thorium. J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa., 26, 1904, (1642-1644).

Elster, J. und Geitel, H. Schirmwirkung des Steinsalzes gegen die allgemein auf der Erde verbreitete Becquerelstrahlung. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (733-737).

Klaus, A. Absorption der Thoremanation. *l.c.*, (820-825).

Gates, F. C. Nature of certain radiations from sulphate of quinine. Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1901, (135-145, with text fig.).

Graetz, L. Strahlungsartige Erscheinungen des Wasserstoffsuperoxyds. Berlin, Verh. D. physik. Ges., **6**, 1904, (296–300).

— Strahlende Materie. Natur u. Kultur, München, **2**, 1905, (225 –231).

Kalähne, A. Strahlung des Chininsulfates. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (450-472); Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (778-779).

Ladendorf, A. Bildung von leuchtenden und chemisch wirkenden Strahlen im Körper. D. MedZtg, Berlin, 24, 1903, (337-339).

Merckens, W. Strahlenartige Einwirkungen auf die photographische

Bromsilbergelatine. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (667-683).

Pohl, R. Leuchten bei Ionisation von Gasen. *l.c.*, **17**, 1905, (375–377, mit 1 Taf.).

Precht, J. und Otsuki, C. Strahlungsähnliche Erscheinungen bei Wasserstoffsuperoxyd. *l.c.*, **16**, 1905, (890–906); Berlin, Verh. D. physik. Ges., **7**, 1905, (53–56).

Radeboldt, W. Einwirkung von Röntgenstrablen auf Flussspat. Diss. Rostock, 1903, (30).

Schmidt, H. W. Messung des Emanationsgehalts von Flüssigkeiten. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (561– 566).

Streintz, F. Metallstrahlen. l.c., (764-768).

Vanino, L. und Gans, I. Die Bologneser Leuchtsteine. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 71, 1905, (196-200).

Wesenberg, G. Leuchtbakterien und Photographie im Bakterienlicht. Prometheus, Berlin, 16, 1904, (66-70).

Zerban, F. Inactive thorium. Chapel Hill, N.C., J. Elisha Mitchell Sci. Soc., 20, 1904, ([57]-62).

Radium emanations.

Angström, K. Wärmeabgabe des Radiums. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (685-688).

Aschoff, K. Radioaktivität der Kreuznacher Solquellen. Zs. öff. Chem., Plauen, 11, 1905, (271-281).

Becquerel, H. Eigenschaften der α-Strahlen des Radiums. Uebers. *l.c.*, (666-669).

Berthelot, M. Emanations et radiations. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (289-293).

Blanc, G. A. Radioactivity of mineral springs. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (148-154); (Übers.) Physik. Zs., Leipzig, 5, 1905, (703-707).

Boltwood, B. B. The origin of radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (599-613).

Radio-active properties of the waters of the springs on the Hot Springs reservation, Hot Springs, Ark. Amer. J. Sci, New Haven, Conn., (Ser. 4), 20, 1905, (128-132). Bragg, W. H. The α particles of radium. Phil. Mag., London, (ser. 6), 10, 1905, (600-602).

Campbell, N. R. Radioactivity and chemical change. *l.c.*, **9**, 1905, (545–549).

Crookes, W. Modern views on matter. The realisation of a dream. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (86-99); [Uebers.] Zs. Natw., Stuttgart, 76, 1904, (292-314); Umschau, Frankfurt a. M., 7, 1903, (701-706).

Curie, P. Radioactivité. Traduit du français. (Russe) St. Peterburg, 1904, (33, av. 5 fig.).

Curie-Sklodovskaja. Radium et les substances radioactives. . . Thèse. Traduction du français. (Russe) St. Peterburg, 1904, (VIII+127).

Dadourian, H. M. Radio-activity of underground air. Amer. J. Sci., New Haven, Conn., (Ser. 4), 19, 1905, (16– 22); (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (98–101).

Dawes, H. F. Secondary radiation excited in different metals by the γ rays from radium. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (182–185).

Ducca, W. Lumineszierende Stoffe und die Radioaktivität des Urans. Diss. München, 1905, (43).

Elster, J. und Geitel, H. Radioaktivität von Quellsedimenten. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (67-70).

Engler, C. Radioaktivität der Thermalquellen von Baden-Baden. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (714-722).

Eve, A. S. The properties of radium in minute quantities [with note by E. Rutherford]. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (708-712); Physik. Zs. Leipzig, 6, 1905, (267-269).

Geitel, H. Elektrizitätszerstreuung und Radioaktivität. Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (146-161).

Giesel, F. Vorkommen von Radium und radioactiven Edelerden in Fango-Schlamm und in Ackererde von Capri. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (132–133); Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (205–206).

Giesel, F. Emanium (Aktinium). Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, (1904), 1905, (345–358).

Godlewski, I. Actinium and its successive products. Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (265–276); Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (35–45).

Absorption of the β and γ rays of actinium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (375-379).

Gonder, K. L. Induzierte Radioaktivität, Diss. München, 1905. (V+68).

Guye, C. E. Les hypothèses modernes sur la constitution électrique de la matière. Rayons cathodiques et corps radioactifs. Journ. Chim. Phys., Genève, 2, 1904, (549-572).

Hahn, O. A new radio-active element, which evolves thorium emanation. London, Proc. R. Soc.. (Ser. A), **76**, 1905, (115–117); Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (3371–3375); Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (717–720).

Sackur, O. Die Zerfallsconstante der Emanationen des Emaniums und Actiniums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1943–1946).

Henrich, F. Radioaktives Gas in den Wiesbadener Thermalquellen. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1757-1760); Wiesbaden, Jahrb. Ver. Natk., 58, 1905, (87-100); Erlangen, SitzBer. physik. Soc., 36, (1904), 1905, (177-199).

gew. Chem., Berlin, 18, 1905, (1011-1014).

Himstedt, F. Radioaktive Substanzen. Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (138-146).

und Meyer, G. Bildung von Helium aus der Radiumemanation. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (1005–1008).

Hofmann, R. Absorptionskoeffizienten von Flüssigkeiten für Radiumemanation deine Methode zur Bestimmung des Emanationsgehaltes der Luft. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (337–340).

Huggins, Sir W. and Huggins, Lady. Spectrum of the spontaneous luminous radiation of radium. Part III.—Radiation in hydrogen. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (488–492).

Iklé, M. Radioaktivität. Jahrb-Radioakt., Leipzig, 1, (1904), 1905, (413-442).

Jackson, W. H. Note on a paper by W. Makower entitled "On the method of transmission of the excited activity of radium to the cathode." Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (532-537).

-Johnson, Miss L. B. Decay of excited radioactivity from natural gases. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (177-182).

Jorrisen, W. P. und Ringer, W. E. Einfluss von Radiumstrahlen auf Chlorknallgas. Berlin, Ber. D. Chem., Ges., 38, 1905, (899-904).

Kahlbaum, G. W. A. Radiumbronid. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (1009–1011).

und Steffens, M. Spontane Einwirkung von Metallen auf die empfindliche Schicht photographischer Platten bei Vermeidung jedes direkten Kontaktes. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (53–60).

Kelvin, Lord. Plan of an atom to be capable of storing an electrion with enormous energy for radioactivity. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **10**, 1905, (695-698).

Kučera, G. Die von den sekundären β- und γ Strahlen des Radiums in verschiedenen Gasen hervorgebrachte Ionisation. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (974–990).

Landin, J. The theory of radioactive disintegration. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 16, 1904, (153–157).

McClelland, J. A. On secondary radiation [emitted by bodies exposed to a strong primary radiation from radium]. Dublin, Sci. Trans. R. Soc., (Ser. 2), 8, 1905, (169-182); Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (230-213).

McCoy, H. N. The relation between radioactivity and composition of Uranium compounds. Physik. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (381–382).

Mache, H. und Meyer, S. Radioaktivität österreichischer Thermen. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (692-700). Mackenzie, A. S. The deflexion of α rays from radium and polonium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 10, 1905, (538-548, with pl.).

Makower, W The molecular weights of radium and thorium emanations. *l.c.*, **9**, 1905, (56-77).

Method of transmission of the excited activity of radium to the cathode. *l.c.*, **10**, 1905, (526-532); (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (915-918).

Marckwald, W. Radioaktive Stoffe. [5. Intern. Kongress. 4.] Berlin, (580); Berlin, Verh. Ver. Gewerbfl., 84, 1905, (SitzBer. 6-20).

D. chem. Ges., **38**, 1905, (591).

l.c., (2264–2266).

Melander, G. Ultraviolette Strahlung der Metalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (705-716).

Meyer, G. Das Radium. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (237-239).

Paschen, F. Wärmeentwickelung des Radiums in einer Bleihülle. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (97).

Petri, J. Einige neue Erscheinungen, welche durch Radiumbromid auf der photographischen Platte veranlasst werden. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (951-957).

Prytz, K. and Thorkelsson, T. Radioactivity of some Icelandic boiling springs, and the contents of Argon and Helium of the gases of these springs. Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Overs., 1905, No 4, (317–346).

Ramsay, W. Radium. Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (127-133).

Reuterdahl, A. Das radioaktive Atom. Elektroch. Zs., Berlin, 11, 1904, (116–120).

Richarz, F. Analogieen im Verhalten des Ozon mit der Radioaktivität Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1904, (68-71).

Rudge, W. A. D. The properties of radium in minute quantities. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 1905, (183).

Rutherford, E. Properties of the α -rays from radium. *l.c.*, (163-176).

Rutherford, E. Charge carried by the α and β rays of radium. *l.c.*, (193–208).

Slow transformation products of radium. *l.c.*, (290–306).

Radioactivity. Cambridge, 1905, (xiv + 580).

Der Unterschied zwischen radioaktiver und chemischer Verwandlung. (Uebers.) Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (103-127).

and Barnes, H. T. Heating effect of the γ rays from radium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), **9**, 1905, (621-628).

Sackur, O. Zerfallconstante der Radiumemanation. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1753-1756).

Radioactivität des Thoriums. *l.e.*, (1756-1761).

Sarasin, E. Radioaktivität der Luft, welche atmenden Brunnen entströmt. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (708-709).

Micheli, F. J. Untersuchung des Elster-Geitelschen Effektes: induzierte Radioaktivität. (Uebers.) l.c., (709-715).

Schlundt, H. and Moore, R. B. Radioactivity of some deep well and mineral waters. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (320-332).

The chemical separation of the radio-active types of matter in thorium compounds. *l.e.*, (682-706).

Schmidt, A. Radioaktivität einiger Süsswasserquellen des Taunus. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (34–37, 402–406).

Schmidt, H. W. Zerfall von Radium A, B und C. l.c., (897-903).

Sieveking, H. Apparat zur Bestimmung der Radioaktivität der Thermalquellen. *l.c.*, (700–703).

Slater, Miss J. M. W. Excited activity of thorium. Phil. Mag., London, (Ser. 6), 9, 1905, (628-644, with pl.).

Soddy, F. Radioactivity. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, 1, 1905, (244–280).

The production of radium from uranium. Phil. Mag., London, (ser. 6), 9, 1905, (768-779).

Les phénomènes radioactifs. Traduction de l'anglais. (Russe) St. Peterburg, 1904, (156). St. Peterburg, 1904, (XI + 243).

Streintz, F. und Strohschneider, O. Metallstrahlung. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (198-205, mit 2 Taf.).

Strutt, R. J. Radio-active minerals. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (88–101, 312).

Szilárd, B. Radioaktivität des 1gmánder Bitterwassers. (Ungarisch) Gyógysz. Közl., Budapest, 21, 1905, (229–231, 260–262, 276–278, mit 4 Fig.).

Vogelsang, J. Radium und radioaktive Stoffe. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (236-238, 248-250).

Voller, A. Radioaktivität verschiedener Substanzen, insbesondere Radium, Polonium und Radiotellur. Weitere Mitteilungen über Radioaktivität. Lebensdauer des Radiums. Hamburg, Verh. natw. Ver. (N.F.), 12, (1904), 1905, (XXXVII-XXXIX, XLVIII-XXXIX, LXXVII-LXXVIII).

Eigenschaften geringer Radimmengen. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (409-411).

Walter, B. Eine von den Strahlen des Radiotellurs in der atmosphärischen Luft erzeugte neue Strahlung. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (367–374, mit 1 Taf.).

und Pohl, R. Das Eigenlicht des Radiumbromids. *l.c.*, **18**, 1905, (406–409).

Whetham, W. C. D. A volatile product of the radium emanation. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (474).

Zerban, F. Radioaktivität des Thoriums. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (557-559).

Refraction and Dispersion.

Refraction.

Berlinerblau, J. Refraktometrische Bestimmungen von Paraffin. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (619-624).

Brühl, J. W. Cinnamal-campher. [Mcl. refraktion.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (760-761).

und **Schröder**, H. Salzbildungen in Lösungen, insbesondere bei tautomerisierbaren Körpern (Pseudosäuren, Pseudobasen). Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (1-42); **51**, 1905, (1-8, 513-541); Heidelberg, Verh. nathist. Ver., **8**, 1904, (N.F.), (119-164, 182-200, 246-276).

Chéneveau, C. Sur l'indice de réfraction des solutions. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (361-363).

Coblentz, W. W. [1. Reflection and refraction at the interface of two media having intersecting dispersion curves. 2. The infrared absorption spectrum of selenium.] Physic. Rev., New York, N.Y., 19, 1904, (89-97, with text fig.).

Crossley, A. W. and Renouf, N. [Refractive powers of 1:1-dimethylhexahydrobenzene, 1:1-dimethyl- Δ³-tetrahydrobenzene and 3-hydroxy-1:1-dimethylhexahydrobenzene.] London, 1. Chem. Soc., 87, 1905, (1487-1503); [abstract] London, Proc. Chem. Soc. 21, 1905, (209).

Cuthbertson, C. Refractive indices [of gaseous mercury, methyl fluoride, phosphorous, and sulphur]. London, Phil. Trans. R. Soc., (Ser. A), 204, 1905. (323–349).

rideaux, E. B. R. Refractive index of gaseous fluorine. Lendon, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (426-427).

Eykman, J. F. [Refractometrische Konstanten der Benzolderivaten.] (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (79–93).

Harvey, T. F. Temperature corrections for use with the Abbe refractometer, and refractive indices of some fixed and essential oils. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (717-718).

Homfray, T. F. Molecular refractions of some liquid mixtures of constant boiling point. [Mixtures of acetaldehyde and water, formic acid and water, acetone and water, and alcohol and ethyl cyanide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1430-1443); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (225-2915)

Molecular refractions of dimethylpyrone . . . [its hydrochloride and its compound with alcohol, pyrone and its hydrochloride, pyronuconic acid, ethyl chelidonate, ethyl xanthochelidonate, and dehydracetic acid] and the quadrivalency of oxygen. l.c., [443–1461]; [abstract] Proc. l.c., (226–227).

Kaiser, W. Beziehungen zwischen Druck und Brechungsexponent der Gase bei Drucken unterhalb einer Atmosphäre. Diss. Münster i. W., 1903, (45).

Kirchner, F. Die optischen Eigenschaften entwickelter Lippmannscher Emulsionen. Diss. Leipzig, 1903, (40).

Klages, A. [Phenylmethylethylene oxide.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1969-1971).

und Sautter, R. [Isopropyl methopentyl- and pentenyl-benzenes, also o- ethoxymethopentyl-and pentenyl-benzenes.] l.c., (2312–2315).

Koch, J. Brechungsindizes des Wasserstoffs. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (658-674).

Lehmann, O. Näherungweise Bestimmung der Doppelbrechung fester und flüssiger Kristalle. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (796-807).

Löwe, F. Methoden der Refraktometrie. Zs. Electroch., Halle, **11**, 1905, (829-831).

Lumsden, J. S. The physical properties of heptoic, hexahydrobenzoic, and benzoic acids and their derivatives. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (90-98); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (14).

Matthes, [H.]. Refraktometrische Bestimmungsmethoden. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 1.] Berlin, 1904, (298–309).

Pauly, A. Einfache Methode zur Bestimmung der Brechungsexponenten von Flüssigkeiten. Zs. wiss. Mikrosk., Leipzig, 22, 1905, (344-348).

Rupe, H. und Frisell, G. Entgegnung, [Betr. Cinnamalcampher.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1171).

Strauss, H. Brechungsexponenten von Mageninhalten. D. Aerzteztg, Berlin, 1901, (75-77).

Van Aubel, E. Surl'indice de réfraction des solutions. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (126-128).

Veley, V. H. and Manley, J. J. The refractive indices of sulphuric acid at different concentrations. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (469-487).

Zecchini, F. Sul potere rifrangente delle mescolanze con alcool metilico. Venezia, Atti Ist. ven., **42**, parte 2ª, 1903, (777-784).

Dispersion.

Wood, R. W. A quantitative determination of the anomalous dispersion of sodium vapor in the visible and ultraviolet regions. Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1904, ([363]–396).

Rotatory Polarisation.

Andrlik, K. Glutaminsäure. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (452).

Armstrong, H. E. and Robertson, W. [Optical rotatory power of camphorquinene, benzylphenylhydrazone, methylphenylhydrazone and diphenylhydrazone.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1272-1297); [abstract] London, Proc. Chem., Soc., 21, 1905, (180-181).

Arnold, A. Stereochemische Studien. Diss. Strassburg i. E., 1904, (79).

Baeyer, A. Dibenzalaceton. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (569).

Bau, A. Krystallisierte Melibiose. Diss. Göttingen, 1904, (46).

Behrend, R. Bemerkung zu der Abhandlung [von G. Heikel. Birotation der Galactose]. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (105-107).

Biernacki, V. Halbschattenanalysator. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (180-184).

Bresler. 1. Das Rotationsvermögen der Asparaginsäure. D. Zuckerind., Berlin, 27, 1902, (1719–1722, 1837–1843); 28, 1903, (377–383, 472–474, 1268–1272, 1371–1376); 29, 1904, (1393–1396, 1468–1471, 1499–1503).

Cohen, J. B. and Armes, H. P. The relation of position isomerism to optical activity. IV. The rotation of the menthyl esters of the isomeric nitrobenzoic acids. [With appendix by R. P. D. Graham.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1190-1199); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (218).

Čugajev, L. A. Les propriétés optiques de la naphte. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 925-927).

Ehrlich, F. Isoleucine. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **54**, 1904, Techn. Tl, **775**–803, 944).

Emmerling, O. Racemische Verbindungen. [Handbuch der techn. Mykologie, hrsg. v. Lafar. 1.] Jena, 1905, (429–437).

Fischer, E. und Marburg, O. Spaltung des Leucins in die optisch-activen Componenten mittels der Formylverbindung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3997-4005).

Frankland, P. F. and Gebhard, N. L. [The rotation of] the ethereal salts and amide of dimethoxypropionic acid derived from d-glyceric acid fand the influence of temperature on it]. London, J. Chem., Soc., 87, 1905, (864-878); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (189).

Grossmann, H. Einwirkung anorganischer Verbindungen auf optischactive mehrwerthige Alkohole und Oxysäuren. [Lävulose, Glucose.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1711–1719).

Einwirkung von Blei- und Wismutsalzen auf das Drehungsvermögen der Zucker mehrwertiger Alkohole und Oxysäuren. Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., **55**, 1905, Techn. Tl, (650– 657, 941–976).

Einwirkung alkalischer Uranylsalze auf das Drehungsvermögen der Zucker und anderer optischaktiver Hydroxylverbindungen. *l.c.*, (1058–1073).

und Pötter, H. Einfluss der Concentration und der Temperatur auf das specifische Drehungsvermögen stark optisch-activer Verbindungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (3874-3891); Münster, Jahresber. Prov-Ver.-Wiss., 33, 1905, (125-126).

Haller, A. et Desfontaines, M. Exaltation du pouvoir rotatoire des molécules aliphatiques en passant à l'état de composés cycliques. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1205–1208).

et Müller, P. Th. Constitution des sels du sodium de certains acides méthéniques et méthiniques. Ethers cyanacétique, acyleyanacétique, malonique, et cyanomalonique, malonitile, camphre cyané. *l.c.*, 139, 1904, (1180-1185).

Heikel, G. Birotation der Galactose. Liebigs Ann. Chem., Leipzig, 338, 1905, (71-104). Holty, J. G. Solubility and specific rotatory power of carbohydrates and certain organic acids and bases in pyridine and other solvents. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (764-779).

Inssen, G. Menthylamine. Diss Leipzig, 1903, (56).

Jungfleisch, E. Méthode de dédoublement de l'acide lactique de fermentation en ses composants actifs sur la lumière polarisée. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (56-59).

Jungius, C. L. Umlagerung zwischen einigen isomeren Glukosederivaten und die Mutarotation der Zuckerarten. Bemerkung hierzu von C. Tanret. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (97–108); **53**, 1905, (692).

Klages, A. und Mautter, R. [Isopropyl methopentyl- and pentenyl-benzenes; o-ethoxylmethopentyl- and pentenyl-benzenes.] Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2312-2315).

Kondakow, I. Stereoisomere Menthole. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (185-193).

Ladenburg, A. Reindarstellung des Isostilbazolins. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11, 1, 1905, (69– 72).

Racemie. Samml. chem. Vortr., Stuttgart, **8**, 1903, (449-465).

Lehmann, O. Drehung der Polarisationsebene und der Absorptionsrichtung bei flüssigen Kristallen. Ann. Plysik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (808-810).

Loiseau, D. Mélibiose. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (386).

Lovén, J. M. Die optisch aktiven Phenäthylamine (α-Aminoäthylbenzole). J. prakt. (hem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (307–314).

Magini, R. I raggi ultravioletti e l'isomeria stereochimica. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5^a), 12, 2° semestre, 1903, (297-304).

Marckwald, W. und Meth, R. α-Aurido-äthylbenzole. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (801).

———— und Paul, D. M. Umwandelung von Racemkörpern in die optisch-activen Verbindungen. l.c., (810–812).

Marcusson, J. Entstehung des Erdöls. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 12, 1905, (1-4).

Milroy, I. A. Einfluss inaktiver Substanzen auf die optische Drehung der Glukose. Zs. physik. Chem., Leipzig, 50, 1904, (443–464).

Minguin, J. Dissociation des sels de strychnine décelée par leur pouvoir rotatoire. Pouvoir rotatoire dans les séries homologues. Influence de la double liaison. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (243–245).

Münter, F. Einfluss der Doppelbindung auf das Drehungsvermögen einiger optisch aktiver hydrocyklischer und Benzol-Derivate. Diss. Basel, 1904, (72).

Neuberg, C. und Federer, M. Spaltung von Racemkörpern. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (868-874).

Patterson, T. S. The influence of solvents on the rotation of optically active compounds. Part VIII. Ethyl tartrate in chloroform. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (313-320); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (78).

Vermeintliche Beziehung zwischen Molekulargrösse und Drehungsvermögen in Lösungen. Berlin, Ber. D. chem. Ges.. 38, 1905, (4090-4101).

and Taylor, F. Studies in optical superposition. Part I. [Rotations of menthol, *l*-menthyl *d*-tartrate, *l*-menthyl acetate and *l*-menthyl diacetyl-d-tartrate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (33-42); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 20, 1904, (252).

Part VII. Solution volume and rotation of menthol and menthyl tartrates. *l.c.*, (122–135); [abstract] Proc. *l.c.*, 21, 1905, (15).

Pawlewski, B. L'activité optique des produits du pétrole. (Polish) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (337–338).

Rakusin, M. Naphtha. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (155-156).

Verhalten der pennsylvanischen Naphtha gegen das polarisierte Licht. *l.c.*, (360).

La naphte et ses produits de distillation. (Russ.) St. Peterburg. Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (611-613, 777-780); **37**, 1905, (85-91, 221-223).

Rakusin, M. Pouvoir optique des huiles végétales. (Russ.) *l.c.*, **36**, 1904, (proc.-verb. 1327–1329).

L'activité optique des huiles végétales les plus importantes. (Russ.) Moskva, 1905, (9).

Rimbach, E. und Weber, O. Einwirkung anorganischer Substanzen auf die Drehung von Lävulose und Glukose. Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (473–493).

Roux, E. Multirotation des sucres. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (585-593).

Rupe, H. und Frisell, G. Cinnamalcampher. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (104–122).

Schönrock, O. Zucker. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (100–104).

Scholtz, M. Isomere Coniniumjodide. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3627-3638); 38, 1905, (595-600).

Schulze, E. und Winterstein, E. Das spezifische Drehungsvermögen einiger aus Pflanzen dargestellten Tyrosinpräparate. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (79-83).

Sörensen, S. P. L. Decomposition of racemic ornithuric acid into the optically active forms. Kjöbenhavn, Medd. Carlsb., 6, 1905, (193-210).

Thomas, Miss M. B. and Jones, H. O. Some optically active nitrogen compounds. [Phenylbenzylisopropylmethylammonium iodides and phenylbenzylisoamylmethylammonium iodide.] Cambridge, Proc. Phil. Soc., 13, 1905, (33–34).

Tijmstra Bz, S. Die von W. Marck-wald ausgeführte asynmetrische Synthese der optisch-activen Valeriansäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2165).

Tubandt, C. Die Inversionsgeschwindigkeit des Menthons. Diss. Halle a. S., 1904, (64).

Urban, W. Alkylierte d-sec.-Butyl-Thiohamstoffe. Diss. Marburg, Breslau, 1903, (71).

Ville, J. et Derrien, E. La méthémoglobine et sa combinaison fluorée. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1549-1551). Walden, P. Drehungsvermögen optisch-activer Körper. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (345-409).

Origine de la naphte. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., **36**, 1904, (proc.-verb. 607-611).

Warburg, O. Spaltung des Leucinäthylesters durch Pankreasferment. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (187–188).

Weber, O. Einwirkung anorganischer Verbindungen auf das Drehungsvermögen von Dextrose und Lävulose. Diss. Rostock, 1904, (88).

Wedekind, E. Neue optisch-aktive Ammoniumsalze und die Konfiguration des Stickstoffs in den quartären Ammoniumbasen. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11, 1, 1905, (83– 86).

Asymmetrischer Stickstoff. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1838–1844).

der Propyl-benzyl-phenyl-methyl-ammoniumbase in ihre optischen Antipoden. *l.c.*, (3438–3446).

--- Activirung der Isobutyl-benzyl-phenyl-inethyl-ammoniumbase. *l.c.*, (3933–3938).

Wintner, C. Drehungsvermögen optisch-aktiver Körper. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (200–208).

Absorption and Emission Spectra.

Aufsess, O. *Frlir*. Die Farbe der Seen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **13**, 1904, (678-711).

Baly, E. C. C. Spectroscopy. London, 1905, (xii+568).

Bell, L. The Perot-Fabry corrections of Rowland's wave-lengths. Astroph. J., Chicago, Ill., 18, 1903, (191–197, with text fig.).

Berndt, G. Die elektrischen Spektra von Gasen und Gasgemischen. Jahrb. Radioakt., Leipzig, 1, 1904, (223–274).

Bolton, W. von. [Neue spektroskopische Methode.] [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (691–696).

Brühl, J. W. L'évolution de la Spectrochimie. (Polonais) Chem. pols, Warszawa, 5, 1905, (577-583).

Brühl, J. W. Entwicklung der Spectrochemie. Berlin, 1905, (37).

and Schröder, H. The desmotropic form of substances of the ethyl acetoacetate type in the homogeneous state and dissolved in neutral media. [The spectro-chemical molecular functions of ethyl acetoacetate and its solutions in water, methyl alcohol, chloroform, or alcoholic sodium ethoxide.] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (164–165).

Byk, A. Beziehungen zwischen dem Absorptiousvermögen für strahlende Energie und der chemischen Beschaffenheit der Körper. Vortrag. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (349–353).

Coblentz, W. W. Infra-red emission spectra of metals. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (122-124).

Liquids and solids. l.e., (337–363).

Crew, H. Conditions which govern the appearance of spark lines in arc spectra. Astroph. J., Chicago, Ill., 20, 1904, (274-284).

Crookes, Sir W. Phosphorescent spectra of So and europium. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), 76, 1905, (411-414).

_____ Ultra-violet spectrum of gadolinium. *l.c.*, **74**, 1905, (420–422).

Europium and its ultraviolet spectrum. *l.e.*, (550-551).

Some phosphorescence spectra, indicating the existence of new elements [ionium and incognitum]. Chem. News, London, **92**, 1905, (273–274).

Delafontaine, M. Spectra of terbium and other metals of the rare earths. *l.c.*, (5).

Deslandres, II. et d'Azambuja. Variations des spectres de bandes du carbone avec la pression et nouveaux spectres de bandes du carbone. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (917-920).

Eberhard, G. Thorpräparate. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (826–828).

Eder, J. M. and Valenta, E. Invariability of the wave-lengths in the spark and arc spectrum of zinc. [Translation.] Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (251–262).

Fabry, C. and Perot, A. Corrections to Rowland's wave-lengths. *l.c.*, (119–120).

Formánek, J. Die qualitative Spectralanalyse anorganischer und organischer Körper. Berlin, 1905, (XI+333, mit 6 Taf.).

Gehrcke, E. und Baeyer, O. von. Trabanten der Quecksilberlinien. Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (1037-1042).

Goldstein, E. Elektrische Entladungserscheinungen und ihre Spektra. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (315–324); Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (14–17).

Gramont, A. de. Disparition dans l'étincelle oscillante des raies du silicium présentes dans les spectres de certaines étoiles. Paris, C.-R. Acad. sei., 139, 1904, (188–191).

Photographie des spectres d'étincelle directe des mineraux sulfurés. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (514-515).

Groupement des raies du spectre du silicium d'après l'effet de la self-induction et sur leur présence dans les spectres stellaires. l.c., (515-517).

Hagenbach, A. Bandenspektra. [Festschrift Wüllner.] Leipzig, 1905, (128–146).

und Konen, H. Atlas der Emissionsspektren der meisten Elemente. Jena, 1905, (VII+72, mit 28 Taf.).

Halm, J. Structure of the series of line- and band - spectra. Edinburgh, Trans. R. Soc., 41, 1905, (551-598).

Hartmann, J. Spektrum des Gieselschen Emaniums. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (401–402).

Rowland's system of wave-lengths. Astroph. J., Chicago, Ill., 18, 1903, (167–190).

Hénocque, A. Rapport sur les vœux 4 et 5, émis par la section 1 du IVocongrès international de chimie appliquée relatifs à l'adoption d'un repérage uniforme des spectres d'émission et de dissociation. [5. Intern. Kongress für

augew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (1015-1019).

Hénocque, A. Rapport sur les vœux 36 et 37, émis par la section VIII relatifs à l'adoption d'une échelle uniforme pour la représentation des spectres de bandes. *l.c.*, (1619-1025).

Hermann, H. Bogenspektren. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (684-707).

Herramhof, H. Untersuchung der Spektren einiger seltenen Erden insbesondere der Reflexionsspektren ihrer Phosphate. Diss. Techn. Hochschule. München, 1905, (111+55).

Himstedt, F. und Meyer, G. Eigenlicht von Radiumbromidkristallen. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (688-689).

Hofmann, J. Emission von Oxyden. Erlangen, SitzBer. physik. Soc., 36, (1904), 1905, (108–129).

Huggins, Sir W. and Huggins, Lady. Spectrum of the spontaneous luminous radiation of radium at ordinary temperatures. Astroph. J., Chicago, Ill., 18, 1903, (151–155, 390–395).

Humphreys, W. J. Double reversal. l.c., (204-209).

— Methods of economizing the light in spectrum analysis. Astroph. J., Chicago, Ill., 18, 1903, (324–340).

Jaschke, C. Einfluss der Beimischung von Metallsalzen zu Bogenlichtkohlen auf die Verteilung der sichtbaren Energie in den einzelnen Teilen des Spektrums ihrer Flammenbogen. Zs. Beleuchtungsw., Berlin, 10, 1904, (151–152, 161–163, 171–173).

Kayser, H. Spektroscopie. Bd 3. Leipzig, 1905, (VIII+604, mit 3 Taf.).

——— Die Veränderlichkeit der Wellenlängen in Funkenspektren. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (308-310).

Kazay, E. Eine einfache Formel zur Bestimmung der Wellenlänge der Spektrumlinien für Spektroskope verschiedener Skalen. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (74-75).

Kent, N. A. The relative positions of the arc and spark lines of the spectra of titanium and zinc. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (387-388).

Killing, C. [Lichtemission der seltenen Erden.] Schillings J. Gasbeleucht., München, **46**, 1903, (445-450).

King, A. S. Emissionsspektra von Metallen im elektrischen Ofen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (360-381).

Effects of change of atmosphere on arc spectra with reference to series relations. [Diss., California.] Astroph. J., Chicago, Ill., 18, 1903, (129–150).

Causes of variability of spark spectra. l.c., 19, 1904, (225-238, with pl.).

l.c., 20, 1904, (21-40).

Kowalski, J. de et Joye, P. Spectre d'émission de l'arc électrique à haute tension. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1102-1103).

Lenard, P. Alkalimetalldämpfe. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 17, 1905, (197-247).

Lewis, P. The spectrum of the electrodeless discharge in nitrogen. Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, (124-125).

The spectrum of the afterglow of the spark discharge in nitrogen at low pressures. *l.c.*, (125–128).

The afterglow of metallic vapors in nitrogen—a new band spectrum. Astroph. J., Chicago, Ill., 20, 1904, (49–57, with pl.).

Spectra of nitrogen and its oxides. *l.c.*, (58-62, with pl.).

Lilienfeld, J. E. Eine allgemeine und hervorragend empfindliche Methode zur spektralen qualitativen Elementaranalyse von Gasgemischen. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (931– 942); Diss. Berlin, 1905, (40).

Lockyer, N. and Baxandall, F. E. The arc spectrum of scandium and its relation to celestial spectra. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (538-545).

Lunt, J. Spectrum of silicon; with a note on the spectrum of fluorine. *l.c.*, (Ser. A), **76**, 1905, (118–126, with pl.).

London, British Association for the Advancement of Science. Wave-length tables of the spectra of the elements and compounds. Report of the Committee, consisting of H. E. Roscoe, Marshall Watts, [J.] Norman Lockyer, J. Dewar, G. D. Liveing, A. Schuster, W. N. Hartley, Wolcott Gibbs, W. de

W. Abney and W. E. Adeney. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (66-168).

Lyman, T. Preliminary measurements of short wave-lengths discovered by Schumann. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (263-267, with text fig.).

Meyer, E. Durchlässigkeit des Argons für ultraviolette Strahlung. Berlin, Verh. D. physik. Ges., 6, 1904, (362-364).

Morse, H. W. Spectra from the Wehnelt interrupter. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (162-186); Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 39, 1904, (517-544+31.)

Nutting, P. G. The spectra of mixed gases. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (105–110).

(239-245). Secondary spectra. l.c.,

Transition from primary to secondary spectra. *l.c.*, **20**, 1904, (131-135).

Ottenberg, G. Spektralanalytische mit dem Quarz -Spektrographen vorgenommene Untersuchungen reiner und kapillaranalytisch abgetrennter gelber Farbstoffe mit Lesonderer Berücksichtigung pharmakognostisch wichtiger Körper. Diss. Bern, 1904, (120, mit 1 Taf.).

Parsons, L. A. The spectrum of hydrogen. Astroph. J., Chicago, Ill., 18, 1903, (112-128, with text fig.).

Purvis, J. E. The influence of very strong electromagnetic fields on the spark spectra of ruthenium, rhodium, and palladium. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (241-242).

Reese, H. M. Enhanced lines of titanium, iron, and nickel. Astroph. J., Chicago, Ill., 19, 1904, (322-337).

Rubens, H. Das Emissionsspektrum des Auerstrumpfs. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (790-792); Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 18, 1905, (725-738).

Rudorf, G. Radium. Zs. physik. Chem., Leipzig, **50**, 1904, (100–110).

Rütten, C. und Morsch, H. Die Bogenspektren von Samarium und Tantal. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (181–202).

Saunders, F. A. Some additions to the arc spectra of the alkali metals. Physic. Rev., New York, N.Y., 18, 1904, 452-454); Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci., 40, 1904, (437-453). Saunders, F. A. New series in the arc spectra of magnesium, zinc and cadmium. Physic. Rev., New York, N.Y., 20, 1905, (117–118).

Schniederjost, J. Das Bandenspektrum der Luft. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (202–203).

Stark, J. Quecksilber. Ann. Physik, (4. Folge), **16**, 1905, (490).

und Küch, R. Spektrale Eigenschaften des Lichtbogens zwischen Cd-, Zn-, Pb-, Bi-,Sb-, Te- und Se-Elektroden. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (438-443).

Steinhausen, J. "Enhanced lines." Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (45-48).

Urbain, G. Spectre nouveau observé dans la gadoline. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1233-1234).

Waetzmann, E. Intensitätsverhältnisse der Spektra von Gasgemischen. Diss. Breslau, 1904, (72).

Wiedemann, E. Verbindungsspektren. [Festschrift Boltzmann.] Leipzig, 1904, (826-831).

— und Wehnelt, A. Bequeme Methode zur Untersuchung der Metalldampfspektra von Entladungsröhren. Physik. Zs., Leipzig, **6**, 1905, (690).

Wolff, E. Das Lanthanspektrum. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (395-409).

ABSORPTION SPECTRA.

Arnold, L. [Spektrum des Erbiumchlorids.] Diss. Erlangen, 1905, (V+69)

Baly, E. C. C. and Collie, J. N. The ultra-violet absorption spectra of aromatic compounds. Part I. Benzene and certain mono-substituted derivatives. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1332–1346); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (203).

and Desch, C. H. The ultra-violet absorption spectra of certain enol-keto-tautomerides. Part II. [The spectra of benzoylacetone, ethyl benzoylacetate, ethyl acetonedicarboxylate, ethyl oxaloacetate, ethyl ethoxyfumarate, ethyl acetylsuccinate, ethyl diacetylsuccinate, ethyl diacetylsuccinate, ethyl benzoylsuccinate, acetonylacetone, and hydroxymethylenecamphor.] I.c., (766-784); [abstract] Proc. I.c., (84-85).

Baly, E. C. C. and Ewbank, E. K. The ultra-violet absorption spectra of aromatic compounds. Part II. The phenols. l.c., (1347-1355); [abstract] Proc. l.c., (203-204). Part III. Disubstituted. l.c., (1355-1360); [abstract] Proc. l.c., (210-211).

Barnes, J. Spektrum des Magnesiums. (Uebers.) Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (148–151).

Cugajev, L. A. Couleur et spectres d'absorption des combinaisons organiques. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (proc.-verb. 189-190).

Dobbie, J. J. and Tinkler, C. K. [Absorption spectra of phenylmethylacridol, dihydrophenylacridine, and phenylacridine methiodide.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (269-273); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (74-75).

The ultra-violet absorption spectra of certain diazo-compounds in relation to their constitution [including examples of isomeric diazosulphonates, isomeric diazocyanides and isomeric diazotates]. *l.c.*, (273–280); [abstract] Proc. *l.c.*, (75).

Durrant, R. G. [Absorption spectra of solutions of] green compounds of cebalt produced by oxidising agents [on cobaltous salts in presence of alkali salts of acetic, tartaric, citric, oxalic, lactic, malic, succinic and glycollic acids]. *l.e.*, (1781–1791); [abstract] Proc. *l.e.*, (251).

Formánek, J. Beziehungen zwischen der Konstitution und dem Absorptionsspektrum bei Thiazinen und Thiazonen. (Čechisch) Prag, Rozpr. Ceské Ak. Frant. Jos., 14, 1905, (23); Zs. Farbenchem., Sorau, 4, 1905, (33–38, 61–67, 238–244, 263–264).

Fricke, W. Berechungsexponenten absorbierender Flüssigkeiten im ultravioletten Spektrum. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (865-889).

Friederichs, W. Absorptionsspektra von Dämpfen. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (154-164).

Fritsch, C. Mangan. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), **16**, 1905, (793-837).

Grabe, L. Absorption der Dämpfe des Benzols und einiger seiner Derivate im Ultraviolett. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (276-394).

• Hartley, W. N. The absorption spectra of uric acid, murexide, and the ureides in relation to colour and to their chemical structure. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1796–1822); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (166–167).

Observations on chemical structure and those physical properties on which the theory of colour is based. *l.c.*, (1822–1831); [abstract] Proc. *l.c.*, (167).

The absorption spectrum and fluorescence of mercury vapour. London, Proc. R. Soc., (Ser. A), **76**, 1905, (428–430).

Absorption spectra of hydrates of nitric acid.] Dublin, Sci. Proc. R. Soc., **10**, 1905, (373–377).

Hiller, R. Die Absorptionsstreifen des Blutes und seiner Derivate im Ultraviolett. Diss. Rostock, 1904, (32).

Hübl, A. Freiherr von. Das Absorptions- und Sensibilisierungsspektrum der Cyanine. Jahrb. Phot., Halle, **19**, 1905, (183-190).

Jungbluth, F. Regularities in the structure of the third cyanogen band. [Trans.] Astroph. J., Chicago, III., 20, 1904, (237-252).

Krüss, P. Absorption organischer Farbstoffe im Ultraviolett. Zs physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (257–296, mit 5 Taf.).

Lambert, P. Spectre d'absorption des sels manganeux. Paris, C.-R. Acad. sei., 141, 1905, (357-358).

Leinen, J. Die "Theorie Thieles über die Struktur der Banden", geprüft ander dritten Kohlebande. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (137–154).

Lester, O. C. Oxygen absorption bands of the solar spectrum. Astroph. J., Chicago, Ill., 20, 1904, (81–104, with text fig., pl.).

Magini, R. Spettri ultravioletti di assorbimento degli isomeri orto, meta e para. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5°a), 12, 2° semestre, 1903, (87-95, 260-267).

Relazione fra il doppio legame e l'assorbimento dello spettro ultra-violetto. *l.c.*, (356-362).

Influence de la configuration et des liaisons moléculaires sur les spectres ultraviolets d'absorption. Journ. Chim. Phys., Genève, **2**, 1904, (403-437, av. 5 fig.).

Meyer, V. I. Thioharnstoff und seine Verbindungen mit den Salzen zweiwertiger Metalle. Diss. Berlin, 1905, 59).

Moore, B. E. Spectrophotometric study of solutions of copper and cobalt. Physic. Rev., New York, N.Y., 19, 1904, (456-457).

Müller, F. A. Absorption im Ultraviolett [bei Benzol und seinen Derivaten]. Diss. Erlangen, 1904, (34).

Pinoff, E. Die Tollen'sche Phloroglucin-Salzsäure-Reaction auf Pentosen. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (766-771).

Farben- und Spectral-Reactionen der wichtigsten Zuckerarten. *l.c.*, (3308-3318).

Riecke, E. Absorptionsverhältnisse der Strahlen des Radiums und des Poloniums. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (633-685).

Schaefer, C. Das ultrarote Absorptionsspektrum der Kohlensäure in seiner Abhängigkeit vom Druck. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (93–105).

Schniederjost, J. Spectra von Wasserstoff, Helium, Luft, Stickstoff und Sauerstoff im Ultraviolett. Diss. Halle a. S., 1904, (44).

Sheppard, S. E. and Mees, C. E. K. [The absorption spectrum of solutions of ferrous oxalate.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (189-193); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (10).

Wiedemann, E. Verteilung von Kobaltchlorid zwischen Alkohol und Wasser nach dessen Lösung in Gemischen disser beiden Substanzen. [Absorptionskurven.] Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (10-12).

Wöhler, L. und Kasarnowski, H. Beitrag zur diluten Färbung der Alkaliund Erdalkalihalogenide. Zs. anorg. ('hem., Hamburg, 47, 1905, (353-370).

7350 PHOTO-CHEMISTRY.

Chemical Changes induced by Radiant Energy.

Benrath, A. Oxydationswirkungen des Eisenchlorids im Sonnenlicht. J. prakt. Chem., Leipzig, (N.F.), **72**, 1905, (220-227).

Berg, L. M. [Die Zersetzung des Chloroforms, Bromoforms, Iodoforms und Chloralhydrats unter dem Einflusse von Licht und Luft.] (Holländisch) Alkmaar, 1905, (79).

Berthelot, M. Effets chimiques de la lumière: action de l'acide chlorhydrique sur le platine et sur l'or. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (295– 299).

l.c, **6**, 1905, (195-200).

Bie, V. Ist die baktericide Wirkung des Lichtes ein Oxydationsprozess? Mitt. Finsens Lysinst. Kopenhagen, Jena, 9, 1905, (5-74).

lst die baktericide Fähigkeit des Lichtes auf eine direkte Einwirkung auf die Bakterien oder auf eine indirekte Einwirkung durch die Entwicklung eines baktericiden Stoffes im Nährsubstrate zurückzuführen? l.c., 75–146).

Bode, G. Die Einwirkung des Lichtes auf keimende Gerste und Grünmalz. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (785-786).

Busck, G. Ltchtbiologie.—Eine Darstellung der Wirkung des Lichtes auf lebende Organismen. Mitt. Finsens Lysinst. Kopenhagen, Jena, H. 8, 1904, (1-147).

Chadwick, S., Ramsbottom, J. E. and Chapman, D. L. The action of ultraviolet light on moist and dried mixtures of carbon monoxide and oxygen. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905. (287-288).

Chapman, D. L. and Burgess, C. H. Cause of the period of chemical induction in the union of hydrogen and chlorine. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (400).

Ciamician, G. e. Silber, P. Azioni chimiche della luce. Il Memoria. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1a, 1903, (354-379). Nota preliminare: Roma, Rend. Acc. Lincei. serie 5a, 11, 10 semestre 1902, (277-284). Rist. da Bologna. Mem. Acc. sc., serie 5a, 10, 1903, (275-297)

— — Nota V. Roma, Rend. Acc. Lincei, (serie 5^a), **12**, 1⁰ semestre, 1903, (255-242).

Ciamician, G. e **Silber,** P. Nota VI. *l.c.*, 2° semestre, 1903, (528-534).

Chemische Lichtwirkungen. (8.) Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (1176-1184).

rige Blausäure. Aldehydammoniak und wässrige Blausäure. *l.c.*, (1671–1675).

— (10.) *l.c.*, (3813–3824).

Crookes, Sir W. On the colouration of glass by natural solar and other radiations. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (524-528).

Eder, J. M. Einfluss des Wassers auf die photochemischen Reaktionen. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (48-51).

Essinger, L. Wirkung photodynamischer (fluorescierender) Stoffe auf Fadenpilze. Diss. München, 1905, (24).

Fischer, F. Wirkung ultravioletten Lichtes auf Glas. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (946-947); Physik, Zs., Leipzig, **6**, 1905, (216-217).

und Braehmer, F. Bildung des Ozons durch ultraviolettes Licht. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2633-2639); Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (576-579).

Francesconi, L. e Bargellini, G. Fluorescenza dell'anidride naftalica e di alcuni suoi derivati. Gazz. chim. ital., Roma, **33**, parte 2ª, 1903, (129-133).

e Maggi, G. Azione della luce e degli alcali sulla santonina e suoi derivati. Acido fotosantoninico. l.c., (65-80).

Gunckell, A. Untersuehung von Acetondämpfen, Methylalkohol, und altem Terpentinöl. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1904, (125-137).

Guntz, A. Die Einwirkung des Lichtes auf Chlorsilber. (Uebers.) Phot. Wochenbl., Berlin, **31**, 1905, (81– 84, 89–93, 101–103).

Hilpert, S. Reaktionen des 4-Amido-2-nitrostilbens. Diss. Berlin, 1905, (46)

Huber, H. Weitere Versuche mit photodynamischen, sensibilisierenden Farbstoffen. (Eosin, Erythrosin.) Prüfung der Wirkung des Tageslichtes auf Lebensfähigkeit und Virulenz von Bakterien auf Toxine und Antitoxine und auf das Labferment. Arch. Hyg., München, 54, 1905, (53–88).

(D-7195)

Jodlbauer, A. und Tappeiner, H. von. Das photochemische Verhalten des Quecksilberoxalats (Eder'sche Lösung) bei Abwesenheit von Sauerstoff und bei Anwesenheit gewisser fluorescirender Stoffe. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2602–2609).

Jorrissen, W. P. und Ringer, W. E. Die Zerlegung des in Chloroform aufgelösten Jodoforms, durch diffuses Tageslicht und durch Radiumstrahlen. (Holländisch) Amsterdam, Chem. Weekbl., 2, 1905, (799-802).

Einfluss von Radiumstrahlen auf Chlorknallgass. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (899-904).

— — Die Oxydation von Benzaldehyd durch Sauerstoff bei Gegenwart von Essigsäureanhydrid. J. prakt. (hem., Leipzig, (N.F.), 72, 1905, (173–184).

Kieser, K. Die sensibilisirenden Eigenschaften einiger Farbstoffe einer neuen Farbstoffklasse. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (6-15); Phot. Wochenbl., Berlin, 31, 1905, (181-183, 203-205, 210-213).

Leo, H. Beeinflussung der Sonnenlichtwirkung durch Meerwasser. D. med. Wochenschr., Leipzig, **30**, 1904, (1924–1925).

Lidoff, A. P. Verhalten von Jodacetylen zu fetten Oelen. Acetylen, Halle, 8, 1905, (163).

Liebl, F. Untersuchungen photodynamischer Stoffe auf Diastase. Diss. München, 1905, (18).

Litzendorff, J. Dijodkohlenstoff. Diss. Marburg, 1904, (35).

Löb, W. Assimilation der Kohlensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges. 37, 1904, (3593-3596); Umschau, Frankfurt a. M., 9, 1905, (967-971).

Low, W. H. Colouration of glass by radiation. Chem. News, London, 91, 1905, (232-233).

Lucas, R. Färbung von Glas durch Belichtung. Umschau, Frankfurt a. M., 9, 1905, (388-390).

Lüppo-Cramer. Reifung des Chlorsilbers. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (59-62).

Lumière, A. et Lumière, L. Altération à l'air du sulfite de soude anhydre. Arch. Phot., Genève, 8, 1901, (65-73).

4 c

Luther, R. und Weigert, F. Umkehrbare photochemische Reaktionen im homogenen System. Anthracen und Dianthracen. Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (297-328); 53, 1905, (385-427).

Marchetti, C Sui fenomeni luminosi prodotti dall'azione degli alogeni su alcuni idrocarburi. Atti del 1º congr. naz. di chim. appl., Torino, 1903, (457–458).

Mettler, E. Bakterizide Wirkung des Lichtes auf mit Eosin, Erythrosin und Fluoreszein gefärbte Nährböden. Arch. Hyg., München, 53, 1905, (79–172).

Opolski, S. Action du chlore et du brome sur les homologues du thiophène sous l'influence de la lumière et de la chaleur. Kraków, Bull. Intern. Acad., 1905, (458-557); (Polish) Kraków, Rozpr. Akad., 45, A, 1905, (145-156).

Orton, K. J. P., Coates, J. E. and Burdett, F. The influence of light on diazo-reactions. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (168-170).

Regener, E. Chemische Wirkung kurzwelliger Strahlung auf gasförmige Kröper. Diss. Berlin, 1905, (33); Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1904, (1228– 1231).

Ritter, M. Die neuro-dynamische Therapeutik im Anschluss au Studien und Erfahrungen über die photodynamische Wirkung von Fluorescenzund Luminescenz-Stoffen auf Zellengebiete und Nervenendigungen. Leipzig, 1905, (V+59).

Scharf, W. Die Nachfarben der Salze. Natw. Wochenschr., Jena, 19, 1904, (217-219).

Scholl, H. Photoelektrische Erscheinungen am feuchten Jodsilber. Ann. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (193-237, 417-163).

Schoorl, N. und Berg, L. M. van den. Die Zersetzung des Chloroforms unter dem Einfluss von Licht und Luft. (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, 42, 1905, (877-888).

— Die Zersetzung des Jodoforms unter dem Einfluss von Licht und Luft. (Holländisch) *l.c.*, (897–904).

— — Die Zersetzung einiger pharmazeutischer Präparate unter dem Einflusse von Licht und Luft, 1, Chloroform. 2. Jodoform. 3. Bromoform. 4. Uebersicht der Resultate der Untersuchung des Chloroforms, Bromoforms und Jodoforms. 5. Chloralhydrat. 6. Der Einfluss des Gasglühlichts auf einige pharmazeutische Präparate. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., 15, 1905, (387-421).

Schulze, E. und Winterstein, E. Verhalten des Cholesterins gegen Licht. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (316–319).

Schwalbe, C. Zur Zersetzungsgeschwindigkeit des p-Nitro-benzoldiazoniumchlorids. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2196–2199).

Sebelien, J. The distribution of photochemically active light on the northern hemisphere during the summer solstice. (Norw.) Arch. Mat. Naturv., Kristiania, 26, 9, 1904, (13).

Lichts bei natürlicher Beleuchtung. ChemZtg, Cöthen, **29**, 1905, (879-881).

Simpson, E. S. Colouration of glass by solar radiation. Chem. News, London, 91, 1905, (236).

Slator, A. Eine Untersuchungsmethode für Lichtreaktionen in homogenen Systemen. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (12-13).

Stobbe, H. Chemische Lichtwirkung und Chromatropie. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), H.1. 1905, (63–65).

Struthers, R. de J. F. and Marsh, J. E. Photographic radiation of some mercury compounds. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (377-380); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (67).

Tappeiner, H. Wirkung der photodynamischen (fluoreszierenden) Substanzen. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 21, 1904, (375–395).

Bemerkungen zur Abhandlung von Mettler über die bakterizide Wirkung des Lichtes auf gefärbte Nährböden. Arch. Hyg., München, **54**, 1903, (49–52).

Weigert, F. Umkehrbare photochemische Reaktionen im homogenen System. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, **76**, (1904), H. 1. 1905, (103-104); Jahrb. Phot., Halle, **19**, 1905, (78-82).

Werner, R. Verwertung der Rolle des Lecithins bei der biologischen Wirkung der Radium- und Röntgenstrahlen. D. med. Wochenschr., Leipzig, **31**, 1905, (61-63).

Wildermann, M. Die durch Lichtwirkung erzeugten galvanischen Elemente. Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (209–223).

Winckel, M. Belichtete und ranzige Fette. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 9, 1905, (90-96); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), 11. 1. 1905, (210-212); ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (763-764).

Zersetzung der Fette und die Ursache des Ranzigwerdens derselben. Vortrag. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (690-691).

Chemistry in relation to photographic operations.

Backeland, L. A method for determining the relative permanency of photographic prints. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (377–378).

Toning action of a mixture of thiosulphate of sodium and alum. *l.c.*, (380-387); Arch. Phot., Genève, 8, 1904, (38-47).

Influence of hygrometric conditions of the atmosphere in the manufacture of photographic paper. [5. Intern. Kongress 4.] Berlin, (393-400); Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (355-353); (Uebers.) Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (209-214).

The electrolytic action of metallic particles in sensitized papers. [5. Intern, Kongress. 4.] Berlin, (400-403).

Photoretrogression, or the disappearance of the latent photographic image. *l.c.*, (403–410); (Uebers.) Zs. wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (58-67).

Bromure d'argent centrifugé pour les émulsions de bromure. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (362-365).

Bellach, V. Die Struktur der photographischen Negative. Diss. Marburg a.L., 1903, (93, mit 11 Taf.).

Berl, E. Anwendung der Katalyse in der Photographie. Bul. Photoglob., Zürich, 9, 1904, (23-26).

Braun, W. Bromsilbergelatine. Diss. Marburg, 1902, (50).

Czermak, P. Wirkung verschiedener Substanzen auf photographische Platten. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (41-48).

Eder, J. M. Natur des latenten Lichtbildes. Wien, SitzBer. Ak. Wiss., 114, 1905, Abt. Ha, (1159-1193).

—— Sensitometrische Prüfung gewöhnlicher und orthochromatischer Platten. [5. lutern. Kongress. 4.] Berlin, (332–344).

Eichengrün, A. Darstellung brauner Töne auf Chlorbromsilber-Emulsionen. *l.c.*, (387-393).

Englisch, E. Das Verhalten der Bromsilbergelatine im Grenzgebiet der Solarisation. *l.c.*, (423–424).

Der Albertversuch und die sog. Photobromidreaktion. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **2**, 1904, (415–419).

Fabre, C. Révélateurs au méthylparamidophénol. [5. Intern. Kongress. 4.] Berlin, (346-347).

Gaedicke, J. Doppelsalze von Silberund Natriumthiosulfat. *l.c.*, (416); Phot. Wochenbl., Berlin, 29, 1903, (226– 230).

Gramont, A. de. Photographie des spectres d'étincelle directe des minéraux sulfurés. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (514-515).

Günther, L. Das farbenempfindliche Chlorsilber und Bromsilber. Nürnberg, Abh. nat-hist. Ges., **15**, 1904, (I69–239).

Hertzsprung, E. Eine spektralphotometrische Methode. Zs. Wiss. Phot., Leipzig, **3**, 1905, (15-27).

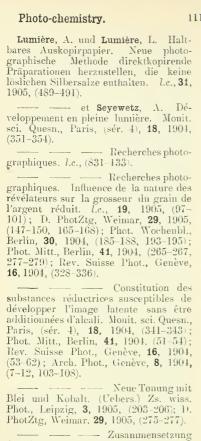
Kahlbaum, G. W. A. und Steffens, M. Spontane Einwirkung von Metallen auf die empfindliche Schicht photographischer Platten bei Vermeidung jedes direkten Kontaktes. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (53–60).

Kieser, K. Optische Sensibilisation von Silbersalzen. Diss. Freiburg i. B., 1904, (96).

Kirchner, F. Optische Eigenschaften entwickelter Lippmannscher Emulsionen. Diss. Leipzig. 1903, (40).

Lüppo-Cramer. Photochemie des Jodsilbers. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (62-65).

Lumière, A. und Lumière, L. Neues Verfahren der Farbenphotographie. Phot. Wochenbl., Berlin, **30**, 1904, (225–227).



der Silberbilder, welche mit verschiedenen Metallsalzen getont sind. Uebers. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (230-234). — Zusammensetzung der mit Kaliumbichromat getränkten und durch Licht unlöslich gemachten Gelatine und die Theorie dieser Gerbung. l.c., (297-305). — — Zusammensetzung der Gelatine, die durch Licht in Gegenwart von Chromsäure und den hauptsächlichsten metallischen Bichromaten unlöslich gemacht ist. *l.c.*, (305–307); Phot. Wochenbl., Berlin, **31**, 1905, (369– - Die entwickeluden Eigenschaften des reinen Natriumhydrosulfits und einiger organischer Hydrosulfite. Phot. Wochenbl., Berlin **30**, 1904, (377–379).

Lumière, A., Lumière, L. and Seyewetz, A. Antioxydation der Lösungen von Natriumsulfit und über die Antioxydationsmittel. l.c., **31**, 1905, (241-243, 249-252, 261-263).

 — Zusammensetzung der mit Kaliumbichromat getränkten und durch Licht unlöslich gemachten Gelatine und die Theorie dieser Gerbung. l.c., (349-352, 361-363).

--- Die entwickelnden Eigenschaften des reinen Natriumhydrosulfits und einiger organischer Hydrosulfite. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (28-32); D. PhotZtg, Weimar, 29, 1905, (57-60).

Ersatz der Alkalien durch Ketone und Aldehyde in den photographischen Entwicklern. Antwort auf Löbel. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (32-34).

- — Die Herstellung und die entwickelnden Eigenschaften des Metochinons, einer Verbindung des Methylparamidophenols (Metol) mit dem Hydrochinon. D. PhotZtg, Weimar. **27**, 1903, (377-381).

Zerstörung des photographischen Farbschleiers. (446-450).

- -- Photographischer Entwickelungsprozess, der feinkörnige Bilder gibt. *l.c.*, **28**, 1904, (749-750).

--- Veränderung und Konservierung des Diamidophenol-Entwicklers. l.c., 29, 1905, (341-346).

--- Zusammensetzung der mit verschiedenen Metallsalzen getonten Silberbilder. l.c., (357-360).

- -- Sur l'altération à l'air du sulfite de soude anhydre. Rev. Suisse Phot., Genève, 16, 1904, (135-

- Altération l'air du sulfite de soude cristallisé. (184-187, 232-234); Arch. Phot., Genève, 8, 1904, (129-136).

- Altération à l'air du métabisulfite de potasse et du bisulfite de soude. Rev. Saisse Phot., Genève, **16**, 1904, (271–275); Arch. Phot., Genève, 8, 1904, (161–166).

 Composition de la gélatine insolubilisée par les sels de sesquioxyde de chrome et théorie de l'action de la lumière sur la gélatine additionnée de chromates métalliques. Arch. Phot., Genève, **8**, 1904, (193–205).

Lumiére, A., Lumiére, L. und Seyewetz, A. Propriétés révélatrices de l'hydrosulfite de soude pur et de quelques hydrosulfites organiques. Rev. Suisse Phot., Genève, 16, 1904, (542-548); Arch. Phot., Genève, 8, 1904, (289-294).

— — Composition des images argentiques virées avec divers sels métalliques. Arch. Phot., Genève, 8, 1904, (302-307).

causes de production et la composition du voile photographie dit "voile dichroïque". l.c., (257-274).

den Eigenschaften des reinen Natriumhydrosulfits und einiger organischer Hydrosulfite. Journ. Suisse Phot., Lausanne, **6**, 1904, (203–206).

Luther, R. Die Aufgaben der Photochemie. Antrittsvorlesung. Leipzig, 1905, (18); Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (257-272).

Mees, C. E. K. und Sheppard, S. E. Sensitometrie photographischer Platten. (Uebers.) l.c., 2, 1904, (303-336); 3, 1905, (97-121).

Namias, R. Réactions dans le virage des images aux sels de plomb. Augmentation de stabilité des préparations bichromatées à moyen de certains sels alcalins à acide organique. [In: 5. Intern. Kongress 4.] Berliu, (327-330).

Importance de la présence des chlorures solubles dans les bains de virage à l'or et au platine. Rev. Suisse Phot., Genève, **16**, 1904, (49–52).

Otsuki, C. Action of hydrogen peroxide on a photographic plate in the dark. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (575-583).

Influence of the length of the time of development on the degree of darkening of the photographic plate. *l.c.*, (583-585).

Precht, J. Solarisation und verzögerte Entwickelung. [5. Intern. Kongress. 4.] Berlin, (351–354).

und Otsuki, C. Strahlungsähnliche Erscheinungen bei Wasserstoffsuperoxyd. Aun. Physik, Leipzig, (4. Folge), 16, 1905, (890–906).

Precht, J. und Stenger, E. Chemische Farbeuhelligkeit des Tageslichts. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (27–35).

———— Die Farbenwerte auf panchromatischen Platten in ihrer Abhängigkeit von der Entwicklungsdauer. *l.c.*, (67-74).

— Bromsilbergelatine mit Entwicklergehalt. Charakteristische Kurve und Verhalten im Solarisationsgebiet. l.c., (76-80).

Quincke, G. Die Bedeutung der Oberflächenspannung für die Photographie mit Bromsilbergelatine und eine Theorie des Reifungsprozesses der Bromsilbergelatine. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (3-6).

Schaum, K. Photographische Wirksamkeit des Ozons. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (73-74); Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1905, (1-2).

Die photographische Wirksamkeit der verschiedenen Energiefornen und gewisser chemischer Agenzien. Allg. ChemZtg, Apolda, 5, 1905, (24–26).

Die photographische Wirksamkeit von Metallen und photochischen Stoffen. Zs. wiss. Phot., Leipzig, **2**, 1904, (427–432).

——— Bromsilbergelatine und das latente Bild. [5. Intern. Kongress. 4.] Berlin, (344-346).

Zur Photochemie des Bromsilbers, Marburg, SitzBer, Ges. Natw., **1903**, (24–25).

Versuche mit bindemittelfreiem Bromsilber. Jahrb. Phot., Halle, 18, 1904, (74-77).

Seyewetz, A. Destruction du voile photographique dit "voile dichroïque." [5. Intern. Kongress. 4.] Berlin, (321–327, 356–371); Phot. Rdsch., Halle, 17, 1903, (186–189); Phot. Centralbl., Halle, 9, 1903, (186–189).

Sheppard, S. E. The reversibility of photographic development and the retarding action of soluble bromides. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1311–1332); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (223).

Sheppard, J. and Mees, C. E. K. The theory of photographic processes on the chemical dynamics of development. London, Proc. R. Soc., 74, 1905, (447–473). Part II. Chemical dynamics of development, including the microscopy of the image. L.c., (Ser. A), 76, 1905, (217–234, with pl.); Zs. Wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (282–296, 310–323, 354–370).

Colour Photography.

Florence. Die Farbenphotographie nach dem Dreifarbensystem. Phot. Chronik, Halle, **8**, 1901, (349–352, 399–401, 519–521, 643–645); **9**, 1902, (105–108, 205–207, 320–322, 437–439, 657–659); **10**, 1903, (118–120, 275–277, 294).

Hertzberg, J. On photographing in natural colours. (Swedish) Sv. Ken. Tidskr., Stockholm, 16, 1904, (67-79, with pl.); Fotogr. Tidskr., Stockholm, 17, 1904, (39-43, 49-56, with pl.)

König, E. Lichtempfindlichkeit der Leukobasen organischer Farbstoffe und ihre Anwendung zur Herstellung photographischer Bilder. Zs. angew. Chem., Berlin, 17, 1904, (1633–1636); Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 76, (1904), H. I. 1905, (94–96); Phot. Chronik, Halle, 11, 1904, (591–594); D. PhotZtg, Weimar, 28, 1904, (685–688).

Die Pinatypie, ein neues Verfahren zur Herstellung farbiger photographischer Bilder. Phot. Mitt., Berlin, 42, 1905, (65-68).

Lehmann, H. Mischfarbenphotographie mittels stehender Lichtwellen. Zs. wiss. Phot., Leipzig, 3, 1905, (165–172).

Lumière, A. mid Lumière, L. Neues Verfahren der Farbenphotographie. D. PhotZtg, Weimar, 28, 1904, (675-677); Rev. Suisse Phot. Genève, 16, 1904, (365-370); Arch. Phot., Genève, 8, 1904, (225-229).

Mayer, K. Das Dreifarbensystem. Zs. Farbenchem., Berlin, 4, 1905, (561–571).

Meyer, B. Zur Dreifarbenphotographie. D. PhotZtg, Weimar, 29, 1905, (32–33, 46–49, 66–67, 118–124, 133–138, 145–147, 302–307).

Miethe, A. Farbige Photographie durch additive Synthese. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie, 4.] Berlin, 1904, (347–351). Neuffer, F. Photographie in natürlichen Farben. Pola, Mitt. Geb. Seew., **33**, 1905, (17-21).

Precht, J. und Stenger, E. Energiewerte der chemischen Strahlung hinter Dreifarbenfiltern. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (332-334).

und **Stenger**, E. Grundlagen der Dreifarbenphotographie. *l.c.*, (329-331).

Rothé, E. Vereinfachte Farbenphotographie. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (76-77).

Schinzel, K. Katachromie, ein neues Verfahren der Farben-Photographie. Phot. Ind., Dresden-A, 1905, (757-760); Phot. Wochenbl., Berlin, 31, 1905, (289-290).

Schmidt, H. Dreifarbenphotographie. Phot. Mitt., Berlin, **42**, 1905, (37–43, 259–262, 276–278).

Valenta, E. Verwendbarkeit des mit Fluoresceinfarbstoffen kombinierten Aethylvioletts zur Herstellung panchromatischer Platten. Phot. Alman., Leipzig, 25,1905, (59-60).

Worel, K. Farbenphotographie. Jahrb. Phot., Halle, 19, 1905, (7-10).

PHYSIOLOGICAL CHEMISTRY. 8000 GENERAL.

Biochemisches Centralblatt. Hrsg. v. C. Oppenheimer. Bd 1. Leipzig, 1902-1903.

Abegg, R. Der Temperatureinfluss auf die Entwicklungsgeschwindigkeit animalischen Lebens [im Vergleich mit den Temperaturkoeffizienten chemischer Reaktionsgeschwindigkeiten.] Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (528-529).

Arthus, M. Elemente der physiologischen Chemie. Leipzig, 1904, (V1+314).

Barger, G. and Jowett, H. A. D. The synthesis of substances allied to epine-phrine [(adrenaline), the active principle of the suprareual gland]. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (967-974); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (205).

Bertrand, G. Le domaine actuel de la chimie biologique. Rev. gén. sei., Paris, 16, 1905, (451-461).

Bodon, K. Molekuläre Concentrations-Verhältnisse und chemische Zusammensetzung der Transsudate und Exsudate. (Ungarisch) M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (131–138).

Boni, I. Un' analisi di succo pancreatico umano. Milano, Rend. Ist. lomb., (serie 2^a), **36**, 1903, (563–567).

Burian, R. Chemie der Spermatozoen. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. I, 1904, (48–106).

Camerer, W. jun. Die chemische Zusammensetzung des Neugeborenen. Verh. Ges. Kinderheilk., Wiesbaden, 17, (1900), 1901, (182–185).

Cernovodeanu, Mlle. P. et Henri, V. Hémolyse. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1394-1396).

Charrin et Le Play. Fixation des substances chimiques sur les cellules vivantes. *l.e.*, **141**, 1905, (75–78).

Chrząszcz, T. Les hypothèses sur la vie et la mort au point de vue enzymatique. (Polish) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (81–86, 112–117).

Cash, J. T. and Dunstan, W. R. The pharmacology of indaconitine and bikhaconitine. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (468-490).

Craw, J. A. On the physical chemistry of the toxin-antitoxin reaction: with special reference to the neutralisation of lysin by antilysin. *l.e.*, (179–193).

Dakin, H. D. The synthesis of a substance allied to adrenalin. *l.c.*, (491–497).

Physiological activity of substances indirectly related to adrenalin. *l.c.*, (498-503).

Dekhuyzen, M. C. Osmotic pressure of the blood and urine of fishes. Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad, Wet., 7, 1905, (537-549), (Euglish); Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Akd. K. Akad. Wet., 13, [1904], (418-430), (Dutch); Ilaarlem, Arch. Néerl. Sci. Soc. Holl., (sér. 2), 10, 1905, (121-136), (French).

Detre, L. u Sellei, J. Heilung der durch Sublimat vergifteten rothen Blutkörperchen mittelst Blutlösung. 2. Mechanismus der blutlösenden Wirkung des Sublimats. (Ungarisch) Orv. Hetilap, Budapest, 49, 1905, (6-8, 22-23, 36-38).

des Tetanustoxins. (Ungarisch) l.c., (327-330, 348-351).

Detre, L. u. **Sellei**, J. Wirkung des Lecithins auf die Leukocyten. Die bisher unbekannte aktive Funktion (Phagokaryosis) des Zellkerns. (Ungarisch) *l.c.*. (479–481).

Donath, G. Cholinausweis mittelst Polarisationsmikroscop in der cerebrospinalen Flüssigkeit. (Ungarisch) *l.c.*, (616-619, mit 9 fig.).

Engel, K. Wert der Refractometrie bei der differentialen Diagnose der entzündeten und nicht entzündeten serösen Flüssigkeiten. (Ungarisch) l.c., (428– 432).

Felletár, E. Vorkommen der Schwermetalle im menschlichen Körper. (Ungarisch) Gyógyász., Budapest, **45**, 1905, (624–628).

Fränkel, S. Stereochemische Konfiguration und physiologische Wirkung. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. I, 1904, (290–308).

Freund, M. Beziehungen des Blutfarbstoffs zum Blattfarbstoff. Frankfurt a. M., Jahresber. physik. Ver., 1903–1904, 1905, (42–43).

Gössling, W. Adrenalinforschung. Allg. ChemZtg, Apolda, 1904, (508–510).

Griffiths, A. B. Chemistry of invertebrate muscle. Chem. News, London, 91, 1905, (146-147).

Halliburton, W. D. Physiological Chemistry. London, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, **1**, 1905, (169–191).

Biochemistry of muscle and nerve. Philadelphia, 1904, (xvi+160).

Ham, C. E. and Balean, H. The effects of acids upon blood. J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, (312-318).

Hammarsten, O. Concise manual of physiological chemistry. (Swedish) Uppsala, 1904, (VI+350).

A text-book of physiological chemistry. New York and London, 1904, (viii+703).

Hári, P. und Rhorer, L. Die Anwendung der Lösungstheorie zur Erklärung der physiologischen und heilsamen Wirkung der Mineralwässer. (Ungarisch) M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (519-530, 543-594, 682-710, mit 2 Taf.).

Henze, M. Muskelchemie der Octopoden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **43**, 1905, (477–493).

Herzog, R. O. Chemisches Geschehen im Organismus. Zs. allg. Physiol., Jena, 4, 1904, (163-200); 5, 1905, (134).

Hildebrandt, Herm. Pharmakologische Studien über synthetisch hergestellte Basen aus der Piperidinreihe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (249-289).

Hunter, A. Chemical specificity of precipitins. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (327–342).

Kiss, G. Zusammenhang zwischen der gährungshemmenden Wirkung und den chemischen Gruppen der Elemente. (Ungarisch) Math. Termt. Ért., Budapest, 23, 1905, (385–400).

Korányi, S. und Bence, G. Veränderungen im Blute unter Einwirkung der Kohlensäure. (Ungarisch) M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (613-640).

Laidlaw, P. P. Blood pigments. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, (757).

Langworthy, C. F. and Austen, P. T. The occurrence of aluminium in vegetable products, animal products, and natural waters. New York and London, 1904, (V+168).

Legahn, A. Physiologische Chemie. Tl 1: Assimilation. Tl 2: Dissimilation. Leipzig, 1905, (134, mit 2 Taf.; 138, mit 1 Taf.).

Macallum, A. B. Nature of the silver reaction in animal and vegetable tissues. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), **76**, 1905, (217–229).

Distribution [and microchemical detection] of potassium in animal and vegetable cells. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (95-128 with 2 pls.).

Mansfeld, G. Die physiologische Wirkung des Trimethylamin-Aethylenjodids. (Ungarisch) M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (531-542).

Meinertz, J. Jecorin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (376-382).

Mendelsohn, M. De l'action du radium sur la Torpille (Torpedo marmorata). Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (463-465).

Milroy, J. A. Reduced acid haematin and some of its derivatives. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (1904), (xii-xiv).

Nakamura, M. Stimulant action of dilute boric acid solution on plants. (Japanese) Tokyo, Kwag, Kw. Sh., 25, 1904, (1162–1169).

Pöhl. La littérature la plus importante de la spermine. (Russe) St. Peterburg, 1904, (4).

Reid, E.W. Osmotic pressure of solutions of haemoglobin. J. Physiol., Cambridge, **33**, 1905, (12–19).

Robertson, A. und Wijnne, A. J. Blausäurevergiftigung nach dem Genuss von Kratokbohnen. (Holländisch) Pharm. Weekbl., Amsterdam, **42**, 1905, (393–399).

Rohrer, L. Osmotische Arbeit der Nieren. (Ungarisch) Orv. Hetilap, Budapest, **49**, 1905, (631-633, 651-653, 669-671).

Rosenthaler, L. Die Entwicklung der Pflanzenchemie von Du Clos bis Scheele. Berlin, Ber. D. pharm. Ges., **14**, 1904, (289-296).

Rossel, O. Recherche du sang. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 18, 1904, (70-72).

Schmidt, E. Beziehungen zwischen chemischer Konstitution und physiologischer Wirkung einiger Ammoniumbasen. Arch. Pharm., Berlin, 242, 1904, (705–714).

Schulz, F. N. Konstitution des Gehirns. Allg. Zs. Psychiatrie, Berlin, 60, 1903, (624-631).

Schulze, E. Vorkommen von Hexonbasen in den Knollen der Kartoffel (Solanum tuberosum) und der Dahlie (Dahlia variabilis). Landw. Versuchstat., Berlin, 59, 1904, (331-343).

Methoden, die zur Darstellung organischer Basen aus Pflanzensäften und Pflanzenextrakten verwendbar sind? *l.c.*, (344–354).

Siegfried, M. und Mark, H. Jecorin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (492-496).

Sikes, A. W. Globulin of "albuminous" urine. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (101-105).

Snyder, C. D. Influence of temperature upon cardiac contraction and its

relation to influence of temperature upon chemical reaction velocity. Berkeley, Univ. Cal., Pub. Physiol., 2, 1905, (125– 146).

Söderbaum, H. G. What is our present knowledge of chemical processes in the soil occasioned by micro-organisms. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, **16**, 1904, (165-169).

Spiegel, L. Neuere biochemische Theorien. Fortschr. Med., Berlin, 20, 1902, (834-844).

Szili, S. Hydroxylion- und titrierbares Alkali-Gehalt des reifen foetalen Blutes. (Ungarisch) Math. Termt. Ért., Budapest, 23, 1905, 5593-598).

Tezner, E. Die Variation der Zusammensetzung des Speichels unter physiologischen Verhältnissen. (Ungarisch) M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (93–113, 277–302, mit 4 Fig.).

Thierfelder, H. Cerebron. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (21-31).

Phrenosin und Cerebron. 1.c., 46, 1905, (518-522).

Toyonaga, M. Kalkgehalt verschiedener tierischer Organe. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1905, (357-360).

Voelcker, J. A. Agricultural chemistry and vegetable physiology. Loudon, Annual Reports on the Progress of Chemistry for 1904, issued by the Chemical Society, 1, 1905, (192–221).

Weyrich, E. Die blutdrucksteigernde Substanz der Nebennieren, das Suprarenin. Verh. Ges. D. Natf., Leipzig, 75 (1903), II, 1, 1904, (127-129).

Zaitscheck, A. und Szontagh, F. Löslichkeit der Milch und der Kaseine in Pepsin-Salzsäure. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (49–54, 65–70).

8010 ENZYMES.

Arrhénius, S. La physicochimie des toxines et des antitoxines. Rev. gén. sci., Paris, **15**, 1904, (633–637).

Bang, I. Fermentwirkungen. Hoppeseylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (358–360).

Beckenhaupt, C. Ursprung der Enzyme. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (548-552).

Bokorny, T. Wirkungsweise der Enzyme. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 43, 1903, (1853).

enzymatischen Vorgängen. l.c., (2517).

Giftwirkung von Enzymen.

l.e., (2825).

Rohrzucker und Malzzucker bei hoher Zucker-Konzentration. l.c., (2927).

Bondi, J. Fermente im Fruchtwasser. Centralbl. Gynäk., Leipzig, **27**, 1903, (633-640).

Braeuning, H. Geschwindigkeit der Fermentreaktionen bei Zusatz chemisch indifferenter Stoffe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (70-80).

Buchner, E. Enzyme bei Milchsäureund Essiggärung. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (496–497).

Chrzaszcz, T. Les hypothèses sur la vie et la mort au point de vue enzymatique. (Polish) Chem. pols., Warszawa, 5, 1905, (81-86, 112-117).

Delbrück, M. Anwendung der Enzymforschung auf die Essiggärung, Tagesztg Brau., Berlin, 1, 1903, (837–838, 841–842, 847–848, 853).

l.c., (569). Körperfremdes Eiweiss.

Euler, II. Katalyse durch Fermente. Ark. Kemi, Stockholm, 2, No. 8, 1905, (28); Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (420–447).

Reactions of enzymes. (Swedish) Sv. Kem. Tidskr., Stockholm, 17, 1905, (110-J16).

und Euler, A. Enzymologische Notizen. Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (365–369).

Fischer, H. Zustand der lebenden Substanz. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (206–208).

Fischer, W. Enzyme wirbelloser Tiere. Diss. Rostock, 1903, (84).

Friedel, J. Assimilation chlorophyllienne en l'absence d'oxygène. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (169–170).

Friedjung, J. K. und Hecht, A. F. Katalyse und Fermentwirkungen der Milch. Arch. Kinderheilk., Stuttgart, **37**, 1903, (177-239, 346-405).

Gonnermann, M. Hemmender Einfluss fremder Moleküle bei der Wirkung der Histozyme und Fermente auf Amide und Glykoside. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (225–256).

Fermente oder Fermentgemische? ApothZtg, Berlin, **19**, 1904, (608-609, 617-618, 632-634, 644-645, 676-677).

Henri, V. Wirkungen der Enzyme, der Toxine und Antitoxine und der Agglutinine. I. Kritik der Arbeiten Barendrecht, Visser und Herzog. II. Vorläufige theoretische Betrachtungen über die Wirkung der Enzyme. Zs. physik. Chem., Leipzig, 51, 1905, (19– 32).

——— Gesetze der Enzymwirkung und heterogene Katalyse. Zs. Elektroch., Halle, **11**, 1905, (790-794, 948).

Herzog, R. O. Geschwindigkeit enzymatischer Reaktionen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (416-424); 43, 1904, (222-227).

Illoway, H. Einfache Methoden zur quantitativen Bestimmung der vom Magen ausgeschiedenen Enzyme. Arch. Verdauungskrankh., Berlin, 11, 1905, (144-157).

Jones, L. R. The cytolytic enzyme produced by *Bacillus carotovorus* and certain other soft rot bacteria. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **14**, 1905, (257–272).

Kiesel, K. Fermente und Antifermente. Stuttgart, Jahreshefte Ver. Natk., 60, 1904, (LXXIX-XCV).

Lippmann, E. O. von. Fermente und Enzyme. D. Zuckerind., Berliu, 29, 1904, (1937-1940); Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1904, Techn. Tl, (1309-1315).

Mazé, P. Les microbes dans l'industrie fromagère: I. Les moisissures; II. Les ferments lactiques; III. Les ferments de la caséine. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 19, 1905, (378-403, 481-494).

Price, T. M. Enzymes in cornstalks and their relation to cornstalk disease. Washington, D.C., U.S. Dept. Agric.,

Rep. Bur. Anim. Indust., 21, (1904), 1905, (66-75).

Prowazek, S. Theorie der Fermente. Zs. augew. Mikrosk., Weimar, 10, 1904, (113).

Reiss, E. Eine Beziehung des Lecithins zu Fermenten. Berliner klin. Wochenschr., 41, 1904, (1169-1171).

Rothenbach, F. und Eberlein, I. Euzymgärung der Essigpilze. D. Essigind., Berlin, **9**, 1905, (233–234).

Schilling, F. Die Fermente. Zentralbl. Stoffwkrankh., Göttingen, 5, 1901, (187-196).

Schroeder, H. Wirkung fluoreszierender Stoffe auf lebende Zellen, Enzyme und Toxine. Bot. Ztg, Leipzig, 63, Abt. 1, Originalabhandlungen, 1905, (129-138).

Senter, G. Reaction-velocities in heterogeneous systems: with particular reference to enzyme actions. J. Physic. Chem., Ithaca, N.Y., 9, 1905, (311-319).

Shibata, K. Vorkommen von Amide spaltenden Enzymen bei Pilzen. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (384-394).

Sigmund, W. Die physiologischen Wirkungen des Ozons. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **14**, 1905, (400–415, 494–502, 627–640).

Stoklasa, J. und Vitek, E. Einfluss verschiedenartiger Kohlenhydrate und organischer Säuren auf die Metamorphose des Nitrates durch Bakterien. *l.c.*, (493).

Szontagh, F. Ernährungslehre der Säuglinge. (Ungarisch) Gyermekgy. az Orv. Hetilap mellékl., Budapest, 1905, (1-7).

Tschirch, A. und Stevens. Gummi-Enzyme. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (501–507).

— Japanlack (Ki-urushi . Arch. Pharm., Berlin, **243**, 1905, (501–553).

Tuturin, N. Enzymes. (Russ.) Dictionnaire Encyclopédique, éd. F. A. Brockhaus et I. A. Efron, Tome 40. St. Peterburg, 1904, (836–843).

Urbain, E., Perruchon, L. et Lancon, J. De l'influence des produits de dédoublement des matières albuminoïdes sur la saponification des huiles par le eytoplasma. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (641-643).

Vandevelde, A. J. J. Einwirkung von Wasserstoffhyperoxyd auf Enzyme. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (558-570).

Visser, A. W. Reactionsgeschwindigkeit und chemisches Gleichgewicht in homogenen Systemen und deren Anwendung auf Enzymwirkungen. Zs. physik. Chem., Leipzig, **52**, 1905, (257– 309).

Weigmann, H. Der Gärungen der Milch und der Abbau ihrer Bestandteile. [Handbuch der techn. Mykologie, 2.] Jena, 1905, (49–160).

Wender, N. Farbreaktionen der Enzyme. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (525– 530).

Die Seitenkettentheorie und die Enzymwirkungen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (605–607).

Sauerstoffgärung, Alkohol, Berlin, **14**, 1904, (250, 252, 260, 268, 270, 276).

Wetzel, G. Das Eisen als das tätige Prinzip der Enzyme und der lebendigen Substanz. Arch. Protistenkunde, Jena, 5, 1905, (263–266).

will, H. Fortschritte auf dem Gebiet der Morphologie und Physiologie der Gärungsorganismen. [Brauer- und Mälzer-Kalender. Jg 28. Tl 2.] Stuttgart, [1902].

Alcohol producing enzymeszymase.

Buchner, E. und Antoni, W. Zell-freie Gärung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (206-228).

und Neisenheimer, J. Die chemischen Vorgänge bei der alkoholischen Gährung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (620-630).

Euler, H. Chemische Dynamik der zellfreien Gärung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (53-73).

Gromow, T. und Grigoriew, O. Die Arbeit der Zymase und der Endotryptase in den abgtöteten Hefezellen unter verschiedenen Verhältnissen. *l.c.*, **42**, 1904, (299–329).

Harden, A. Zymase and alcoholic fermentation. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (2-15).

Meisenheimer, J. Die Chemie der Gärungserscheinungen. D. Essigind., Berlin, **9**, 1905, (329–332).

Rubner, M. Die Umsetzungswärme bei der Alkoholgärung. Arch. Hyg., München, 49, 1904, (365–418).

Stoklasa, J. Identität der anaeroben Atmung und alkoholischen Gärung und die Isolierung gärungserregender Enzyme aus der Zelle der höheren Pflanzen und Tiere. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (505–518); Wochenschr. Brau, Berlin, 20, 1903, (270–274).

Isolierung gärungserregender Enzyme aus Kuh- und Frauenmilch. Arch. Hyg., München, **50**, 1904, (165–182).

Sucroclasts.

Armstrong, E. F. Enzyme action. VII.—The synthetic action of acids contrasted with that of enzymes. Synthesis of maltose and isomaltose. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (592-599).

The nature of enzyme action. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (443-451).

and Courtauld, S. L. The formation of isodynamic glucosides with reference to the theory of isomeric change, and the selective action of enzymes—preparation of β-methyl glucoside. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (iv.)

Barendrecht, H. P. Enzymwirkung. Zs. physik. Chem., Leipzig, 49, 1904, (456-482).

Bierry, H. et Terroine, E. F. Maltase du suc pancréatique de sécrétiue. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (146-147).

Bourquelot, E. et Hérissey. II. Tréhalase; sa présence générale dans les champignons. *l.c.*, **139**, 1904, (874-876).

L'origine et la composition de l'essence de racine de Benoîte; glucoside et enzyme nouveaux. *l.e.* 140, 1905, (870-872).

Dawson, H. M. Der Mechanismus der Enzym- und Fermentwirkung. [Uebers.] Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905 (677-680, 701-703).

Dean, A. L. Inulin. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, ([69]-84).

Fermi, C. Die saccharifizierende Wirkung des Bac. tuberculosis. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 40, Originale, 1905, (187-188).

Fischer, H. Enzymwirkung und Gärung. Bonn, SitzBer. Ges. Natk., 1903, naturw. Sektion, (12-18).

Griessmayer. Verschiedene Hefenenzyme. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 44, 1904, (2559-2561).

Malvézin, P. Les diastases dans les maladies des vins. Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (1044-1068).

Power, F. B. and Lees, F. II. [Gynocardase, the hydrolytic enzyme of the seeds of Gynocardia odorata.] London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (349-357); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (88-89).

Stoklasa, J. Kohlehydratverbrennung im thierischen Organismus. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (664-670).

Jelínek, J. und Vítek, E. Enzyme in der Zuckerrübe. Prag, Ber. VersAnst. ZuckInd., 9, (1904), 1905, (I-11).

EMULSIN.

Henry, T. A. and Auld, S. J. M. Probable existence of emulsin in yeast. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (568-580).

INVERTASE.

Gonnermann, M. Rübeninvertase. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (512-514); Bl. Zuckerrübenbau, Berlin, 11, 1904, (145-148).

Hafner, B. "Invertin" der Hefe. Hoppe-Scylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1901, (1-34, mit 1 Taf.); Diss. Tübingen, 1903, (96).

LACTASE.

Bierry, H. Lactase animale. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1122–1123).

et Gmo-Salazar. Lactase animale. l.c., 139, 1901, (381-384).

Brachin, A. Méthodes de recherche de la lactase. J. pharm. chim., Paris, (sér. 6), 20, 1904, (195-203).

Lactase. l.c., (300–308).

Heinze, B. und Cohn, E. Milchzuckervergährende Sprosspilze. Zs. Hyg., Leipzig, 46, 1904, (286–366).

Porcher, C. Lactase animale. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1406–1408).

MELIBIASE.

Bau, A. Das Enzym Melibiase, sowie vergleichende Studien über Maltase, Invertase und Zymase. Wochenschr. Brau., Berlin, **20**, 1903, (560–564, 575– 579, 596).

Amyloclasts.

Ascoli, M. und Bonfanti, A. Blutserumdastasen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (156-164).

Asō, K. Can oxidase prevent the action of diastase? (Japanese) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 26, 1905, (972-979).

Effront, J. Amylase. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), **18**, 1904, (561–566).

Développement de l'amylase pendant la germination des grains. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (626–628).

Kleemann, A. Malzdiastase. Landw. Versuchstat., Berlin, **63**, 1905, (93-131); Diss. techn. Hochschule. München, 1905, (42).

Liebl, F. Weitere Untersuchungen photodynamischer Stoffe auf Diastase. Diss. München, 1905, (18).

Loewi, O. Diastasegehalt verschiedener Blutsera. Marburg, SitzBer. Ges. Natw., 1904, (100–102).

Pollak, A. Die Bestimmung der diastatischen Wirksamkeit enzymatischer Präparate. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 6, 1903, (729-733).

—— Die stärkeabbauenden Enzyme im Grünmalze. Wochenschr. Brau., Berlin, **21**, 1904, (317–319).

Coagulase.

Fernbach, A. et Wolff, J. Influence de l'état de liquéfaction sur sa transformation par les diastases saccharifiantes. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1067-1069). Wolff, J. Gerinnen der gelösten Stärke [durch Amylokoagulase]. Zs. SpiritInd., Berlin, **27**, 1904, (269); Wochenschr. Brau., Berlin, **21**, 1904, (335–336).

Proteoclasts.

Cathcart, E. P Products of digestion of the proteolytic spleen enzyme acting in an alkaline medium. J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, (299-304).

The formation of inactive arginine by enzymes from proteids which yield optically active arginine on hydrolysis with acids. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (xxxix-xl).

Ehrenreich, M. Antifermente und Fermente des Blutes. Diss. Würzburg, 1904, (23)

Ellinger, A. und Cohn, M. Pankreassekretion beim Menschen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (28–37).

Erben, F. Bemerkungen zu der Abhandlung von O. Schumm: ", Proteolytisches Ferment im Blute bei Leukämie". Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (461–462).

Fischer, E. und Abderhalden, E. Verhalten verschiedener Polypeptide gegen Pankreassaft und Magensaft. Hoppeseylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (52-82); Berlin, SitzBer. Ak. Wiss., 1905, (290).

Jones, W. Selbstverdauung von Nucleoproteiden. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904, (35-54).

Vorkommen der Guanase in der Rindermilz und ihr Fehlen in der Milz des Schweines. *l.c.*, **45**, 1905, (84-91).

—— und Partridge, C. L. Guanase. *l.e.*, **42**, 1904, (343–348).

und Winternitz, M. C. Adenase. *l.c.*, **44**, 1905, (1–10).

Kiesel, K. Weitgehende Specificität einiger Verdauungsfermente. Arch. ges. Physiol., Bonn, **108**, 1905, (343-368).

Krandauer, M. Das proteolytische Enzym im bayerischen Darrmalze. Zs. Brauw., München, (N.F.), **28**, 1905, (449–453).

Larguier des Bancels. Activation du suc pancréatique sous l'influence combinée des colloïdes et des électrolytes. Paris, C.-R. Aead. sei., **141**, 1905, (144-146).

Pantanelli, E. Albinismus im Pflanzenreich. Zs. Pflanzenkrankh., Stuttgart, **15**, 1905, (I-21).

Pawlow, I. P. und Parastschuk, S. W. Eiweissfermente. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **42**, 1904. (415-452).

Rosenberg, S. Ersatz des Bauchspeichels durch Pankreon; Wirkung von Zymase bei Diabetes mellitus. D. Aerzteztg, Berlin, 1902, (385–386, 412–415).

Sachs, F. Nuclease. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (337–353).

Schenck, M. Die bei der Selbstverdauung des Pankreas auftretenden Nucleinbasen. L.c., 43, 1905, (406-409).

Schittenhelm, A. Fermente des Nucleinstoffwechsels. l.e., (228-239).

Harnsäurebildung und Harnsäurezersetzung in den Auszügen der Rinderorgane. l.e., 45, 1905, (121–151).

Jones, Partridge und Winternitz über das Fehlen des Guanin zu Xanthin unwandelnden Fermentes in Milz und Leber des Rindes. *l.c.*, (152–160).

Das uricolytische Ferment. l.c., (161-165).

Der Nucleinstoffwechsel und seine Fermente bei Mensch und Tier. *l.e.*, **46**, 1905, (354–370).

Schmidt-Hielsen, S. Wirkung der Radiumstrahlen auf Chymosin. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, **5**, 1904, (398–400); Mitt. Finsens Lysiust. Kopenhagen, Jena, **9**, 1905, (233–235).

das Chymosin, Chymosinogen und Antichymosin, in ihrem Verhalten zu konzentriertem elektrischem Lichte-Beitr, chem. Physiol. Braunschweig, 5, 1904, (355-376); Mitt, Finsens Lysinst. Kopenhagen, Jena, 9, 1905, (199-232).

Schneider, G. Pektin und Pektase. Alkoholfreie Ind., Halle, [1], 1904, (£05–307).

Schumm, O. Nachtrag zu meiner Abhandlung: Proteolytisches Ferment im Blute bei myelogener Leukämie. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (583).

Shiga, K. Hefefermente. 1. Fermentative Umwandlung der Nucleinbasen. 2. Vorkommen von Arginase in Hefe. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (502-507).

Vandevelde, A. J. J., de Waele, H. und Sugg, E. Proteolytische Enzyme der Milch. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (571-581).

Vines, S. H. Proteases of plants. London, Rep. Brit. Ass., **1904**, 1905, 814-815).

Warburg, O. Spaltung des Leucinäthylesters durch Pankreasferment. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (187-188).

Weis, F. Enzymes protéolytiques de l'orge en germination (malt). Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 18, 1904, (161-184).

Wohlgemuth, J. Sitz der Fermente im Hülmerei. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, .540-545); [Festschrift Salkowski]. Berlin, 1904, (433-411).

Zaitschek, A. Gehalt an eiweiss- und stärkelösenden Enzymen verschiedener Milcharten. Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (539-549).

Zaleski, W. Proteolytische Enzyme der reifenden Samen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (133-142).

EREPSIN.

Vernon, II. M. The ereptic power of tissues as a measure of functional capacity. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (81-109).

PAPAIN.

Kurajeff, D. Coagulirende Wirkung des Papayotius auf Peptonlösungen. Centralbl. med. Wiss., Berlin, **39**, 1901, (145-147).

Kutscher, F. und Lohmann, A. Papayotinverdauung, Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **46**, 1905, 583–386).

Windmüller, H. Papaïn. Diss. Rostock, 1902, (85).

PEPSIN.

Borkel, C. Peptische und tryptische Verdauung des Eiweisses. Diss. Leipzig, 1903, (43). Glassner, K. Neue Methode der quantitativen Pepsinbestimmung nebst Bemerkungen über die Tryptophanreaktion und das Plastein bildende Ferment. Münchener med Wochenschr., 50, 1903, (2298).

Grober, J. A. Wirkung gewisser Antiseptika (Toluol etc.) auf das Pepsin. Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (109-118).

Kaufmann, J. Quantitative Pepsinbestimmung nach Mette (Modifikation Nirenstein-Schiff). Arch. Verdauungskrankh., Berlin, 9, 1903, (562–570).

Korn, A. Methoden, Pepsin quantitativ zu bestimmen. Diss. Tübingen, 1902, (41).

Kropf, L. Zur Methodik quantitativer Pepsinbestimmungen für diagnostische Zwecke. Fortschr. Med., Berlin, **21**, 1903, (521–524).

Lawrow, D. Chemismus der peptischen und tryptischen Verdauung der Eiweiskörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1904, (447–463).

Lengyel, L. Reaktionswärme der peptischen Verdauung. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, **11**, 1905, (145– 151)

Thermodynamik der Pepsinverdauung. (Ungarisch) Math. Ternit. Ért., Budapest, **23**, 1905, (255–262).

Leo, H. Wirkungsweise von Salzsäure und Pepsin bei der Eiweissverdauung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (286–292).

Mohr, O. Antipepsine. Zs. Spirit-Ind., Berlin, 28, 1905, (381); Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (501).

Nirenstein, E. und Schiff, A. Pepsinbestimmung nach Mette und die Notwendigkeit ihrer Modifikation für klinische Zwecke. Arch. Verdauungskrankh., Berlin, 8, 1902, (559-601).

O'Sullivan, J. A method of determining the proteolytic activity of pepsin. London, J. Soc. Chem. Indust., 24, 1905, (830-832).

Pekelharing, C. A. Pepsin, (Ilolländisch) Utrecht, Onderz. Physiol. Lab., (ser. 5), 5, 1905, (284-297).

Sacsh, II. Antipepsin. Fortschr. Med., Berlin, 20, 1902, (425–428).

Sawjalow, W. Identität von Pepsin und Chymosin. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (307-331).

Scheermesser, F. W. Peptische Verdanung des Leims. Diss. Leipzig, 1903, (68).

Schütz, J. Hemmung der Pepsinwirkung durch Salze. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (406–411).

TRYPSIN.

Bayliss, W. M. and Starling, E. H. Relation of enterokinase to trypsin. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (129–136).

Catheart, E. P. Products of tryptic digestion. [Festschrift Salkowski.] Berlin, 1904, (81-88).

Ehrenreich, M. Einheitliche und spezifische Natur des Pankreastrypsins. Arch. Verdauungskrankh., Berlin, 11, 1905, (262–265).

Hári, P. Trypsinverdauung. (Ungarisch) Math. Termt. Ért., Budapest, 23, 1905, (582-592).

Hedin, S. G. Antitryptic action of serum-albumin. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (390–394).

Action of trypsin. l.c., (468-485).

Starling, E. H. The relation of trypsinogen to trypsin. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (741-742).

FIBRIN FERMENT.

Fuld, E. Fibrinferment. Biochem. Centralbl., Leipzig, 1, 1903, (129–132).

Jolles, A. und Oppenheim, M. Blutfermente. Arch. path. Anat., Berlin, 180, 1905, (185-225).

Morawitz, P. Blutgerinnung. Beitr. chem. Physiol., Braunschweig, 5, 1904, (133-141).

RENNIN.

Huber, H. Weitere Versuche mit photodynamischen, sensibilisierenden Farbstoffen. (Eosin, Erythrosin.) Prüfung der Wirkung des Tageslichtes auf Lebensfähigkeit und Virulenz von Bakterien auf Toxine und Antitoxine und auf das Labferment. Arch. Hyg., München, 54, 1905, (53–88).

Kovács, O. Labwirkung, (Ungarisch) Orv. Hetilap, Budapest, **49**, 1905, (619-621, 636-639).

Löwenstein, E. Die Wirkung des Formalins auf die Milch und das Labferment. Zs. Hyg., Leipzig, **48**, 1904, (239–248).

Quiring, W. Wirkung fluoreszierender Stoffe auf Labferment. Diss. München, 1905, (24).

Lipoclasts.

Armstrong, H. E. Enzyme action.— Lipase. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (606–608).

Berturelli, E. Antilipase. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. I, 40, Originale, 1905, (231–237).

Bitnyj-šlĭachto, V. A. L'étude de la lipase. Diss. (Russ.) St. Peterburg, 1904, (138+VI+4).

Braun, K. Antikörper gegen die fettspaltende Wirkung der Samen von Abrus precatorius. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (34).

Connstein, W. Fettspaltung durch Enzyme. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (537– 544); Seifenfabr., Berlin, 23, 1903, (600–602).

Fermentative Fettspaltung, Ergebn. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. I, 1904, (194–232); Arch. Anat., Physiol., Leipzig, Physiol., Abt., 1905, (403).

Dakin, H. D. The fractional hydrolysis of optically inactive esters by lipase. Part II. [The formation of optically active products.] J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, (199-206).

Fokin, S. Pflanzen, die in ihrem Samen ein Ferment enthalten, das die Fette in Glyzerin und Fettsäuren spaltet. Chem. Rev. Fettind., Hamburg, 11, 1904, (30–32, 48–49, 69–71).

Zerlegung der Fette durch Enzyme. *l.c.*, (91–92, 118–120, 139–141, 167–170, 193–195, 224–226, 244–247).

Hoyer, E. Quantitative Versuche mit der fermentativen Fettspaltung. Seifenfabr., Berlin, 23, 1903, (1093–1096); SeifensZtg, Augsburg, 30, 1903, (834–835, 854–855).

Kanitz, A. Pankreassteapsin und Reaktionsgeschwindigkeit der mittels Enzyme bewirkten Fettspaltung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (482–491). Lewkowitsch, J. Fettspaltung durch Enzyme. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 2.] Berlin, 1904, (544– 547).

Magnus, R. Zur Wirkungsweise des esterspaltenden Fermentes (Lipase) der Leber. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (149–154).

Mohr, O. Die enzymatische Fettspaltung in der Praxis. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (740-741).

Vierling, H. Die Fermentwirkung des Riciuussamens in der Technik. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (199– 200).

Volhard, F. Das fettspaltende Ferment des Magens. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 19, 1901, (302-309).

Waldvogel, K. F. R. Autolyse und fettige Degeneration. Arch. path. Anat., Berlin, 177, 1904, (1-28).

Waldvogel, R. Durch Fermente bewirkte Umwandlungen bei der fettigen Degeneration. Hoppe-Sevlers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (200).

Walker, W. H. and Bourne, L. M. The hydrolytic enzyme contained in castoroil seeds. Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass., 17, 1904, (284-288).

Oxydase.

Asō, K. Oxidases, Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1905, (371-374).

— Nature of oxidases. Bot. Centralbl., Leipzig, Beihefte, **18**, 1905, Abt. 1, (319-326).

Bach, A. Wirkungsweise der Peroxydase bei der Reaction zwischen Hydroperoxyd und Jodwasserstoff-säure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3785–3800).

Baudran, G. Oxydases chimiques. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (330–331).

Bauer, K. Heilmittel des Diabetes. (Ungarisch) Gyógyász., Budapest, 45, 1905, (816-819).

Bernard, M. Oxydase der Weintraube. J. Pharm., Mülhausen, **29**, 1902, (116–117).

Bertrand, G. Action de la laccase sur le gaïacol. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1901, (116-120).

Bourquelot, E. et Marchadier, L. Réaction provoquée par un ferment oxydant indirect (anaéroxydase) sur la vaniline et la morphine. J. pharm.chim., Paris, (sér. 6), **20**, 1904, (5-10).

Buchner, E. und Gaunt, R. Oxydase der Essigbakterien. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (709-710).

Burian, R. Oxydative und vermeintliche synthetische Bildung von Harnsäure in Rinderleberauszug. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1905, (497–531).

Chodat, R. et Bach, A. Le mode d'action de la peroxydase. Arch. Sci. Phys. Genève, (sér. 4), 17, 1904, (453– 456).

Emerson, J. T. Blackening of *Baptisia* tinctoria. [Due to oxidizing enzymes.] New York, N.Y., Bull. Torrey Bot. Cl., **31**, 1904, (621-629).

Gessard, G. Tyrosinase de la mouche dorée. Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (644-645).

Issajew, W. Hefeoxydase. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (132-140).

1905, (331-350). Malzoxydase. l.c., 45,

Medwedew, A. Oxydative Leistungen der thierischen Gewebe. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (403–428).

Rullmann, W. Reaktionen des oxydierenden Enzyms der Kuh- und Frauenmilch. Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin, 7, 1904, (81–89).

Sano, K. Oxydasen insbesondere bei Bacterien. Diss. Würzburg, 1902, (43).

Winckel, M. Anwendung der Vanillin-Salzsäurereaktion zum Nachweis von Fermenten. ApothZtg, Berlin, 20, 1905, (209-210); Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1904, (925); ApothZtg, Berlin, 19, 1904, (764); Verh. Ges. D. Natf, Leipzig, 76, (1904), II,1, 1905, (209-210).

Catalase.

Bach, A. Katalase, Berlin, Ber. chem. Ges., 33, 1905, (1878–1885).

Battelli, F. et Stern, Mlle L. La philocatalase et l'anticatalase dans les tissus animaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1197-1198).

— — Mode d'action de la philocatalase. l.c., (1352-1351).

— L'activateur de la philocatalase dans les tissus animaux. l.c., **141**, 1905, (139-142).

Battelli, F. et Stern, Mlle L. La richesse en catalase des différents tissus animaux. Arch. Sci. Phys., Genève, (sér. 4), 17, 1904, (646-647).

Dalmady, Z. Katalase-Inhalt des Urins und klinischer Wert der Katalase-Untersuchungen. (Ungarisch) Orv. Hetilap, Budapest, 49, 1905, (760-762, 779-780).

Euler, H. Katalasen, Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (357-364).

Issajew, W. Hefekatalase. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (102-116); 44, 1905, (546-559).

Jolles, A. Quantitative Bestimmung der Katalasen im Blute. Zs. anal. Chem., Wiesbaden, 44, 1905, (1-5).

Krasnosselsky, T. Bildung der Atmungsenzyme in verletzten Pflanzen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (142–155).

Liebermann, L. Beiträge zur Kenntniss der Fermentwirkungen 1-VIII. Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (119-234).

und Liebermann, P. Ist zur Guajakreaction die Gegenwart einer Katalase notwendig? *l.e.*, **108**, 1905, (489–498).

Rosenbaum, A. Katalyse des H₂O₂ durch Blut und Gewebe des Tierkörpers. [Festschrift Salkowski.] Berlin, 1904, (337-341).

Senter, G. Das Wasserstoffsuperoxyd zersetzende Enzym des Blutes. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, **51**, 1905, (673-705).

Vierling, H. Die Elemente der chemischen Kinetik mit besonderer Berücksichtigung der Katalyse und Fermentwirkung. Pharm. Ztg, Berlin, 49, 1901, (249–250).

Wender, N. Die Hefe-Katalase. Alkohol, Berlin, 14, 1904, (156, 162, 164).

8020 FERMENTATION.

Ampola, G. e Ulpiani, C. La denitrificazione nel suolo agrario; Seconda comunicazione. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (125-129).

Arthaud-Berthet, J. Sur l'Oidium lactis et la maturation de la crème et des fromages. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1475-1477).

(D-7195)

Behrens, J. Die Pektingärung, [Handbuch der techn. Mykologie, 3.] Jena, 1905, (269–286).

Berthelot, M. Expériences de contrôle. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 6, 1905, (195-200).

Bertrand, G. Bactérie du sorbose. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 9, 1904, (181-288); Bul. ass. chimistes, Paris, 22, 1904, (478-480).

Bie, V. 1st die baktericide Fähigkeit des Lichtes auf eine direkte Einwirkung auf die Bakterien oder auf eine indirekte Einwirkung durch die Entwicklung eines baktericiden Stoffes im Nährsubstrate zurückzuführen? Mitt. Finsens Lysinst. Kopenhagen, Jena, 9, 1905, (75–146).

Boekhout, F. W. J. und Ott de Vries, J. J. Edamerkäsereifung. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 15, 1905, (321–334).

Bekorny, Th. Milchsäurebakterien. Pharm. Centralhalle, Dresden, 46, 1905, (223-226).

Boullanger, E. et Massol, L. Action des sels ammoniacaux sur la nitrification du nitrite de soude par le ferment nitrique. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 687-689).

Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (181-196).

Charpentier, P. G. Sterigmatocystis nigra et acide oxalique. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (367-369, 429-431).

Cingolani, M. Equazione chimica della fermentazione dell'acido urico. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2^a, 1903, (98-124).

Craw, J. A. Mechanism of agglutination [of bacterial cells]. J. Hygiene, Cambridge, 5, 1905, (113-128).

Dienert, F. Action du magnésium et de la magnésie sur les microbes. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (273–275).

Dombrowsky. Mehl-, Teig- und Brotsäuren. Arch. Hyg., München, 50, 1901, (97-117).

Emmerling, O. Ursprung der Fuselöle. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (953-956, 3535-3538).

Die spaltung racemischer Verbindungen in ihre optisch-aktiven

4 D

Komponenten durch die Tätigkeit von Kleinlebewesen. [Handbuch der techn. Mykologie, I.] Jena, 1905, (429–437).

Euler, H. Katalyse durch Fermente. Ark. Kemi, Stockholm, 2, No. 8, 1905, (28); Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (420-447).

Freudenreich, E. v. und Thöni, J. Wirkung verschiedener Milchsäurefermente auf die Käsereifung. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (34-43, mit 1 Taf.).

Fuhrmann, F. Ein neues Essigsäure bildendes Bakterium. Bot. Centralbl. Leipzig, Beiliefte, 19, 1905, Abt. 1, (I-33, mit 1 Taf.).

Geisendörfer, G. Säurebildung in Mischungen von Mehl und Wasser und Einfluss der Kleie auf diesen Vorgang. Diss. Würzburg, 1904, (19).

Harden, A. The chemical action on glucose of the lactose-fermenting organisms of faeces. J. Hygiene, Cambridge, 5, 1905, (488–493).

Hayduck, F. Kohlensäure und Eiweiss. [Atmung der Pflanzen und Gärung]. Zs. SpiritInd., Berlin, 28, 1905, (309-310).

Heinze, B. Einige Berichtigungen und weitere Mitteilungen zu der Abhandlung: "Bildung und Wiederverarbeitung von Glykogen durch niedere pflauzliche Organismen". Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (9-21, 75-87, 168-183).

und Cohn, E. Milchzuckervergährende Sprosspilze. Zs. Hyg, Leipzig, 46, 1904, (286-366).

Henneberg, W. Milchsäurebakterien der Brennereimaische, der Milch, des Bieres der Presshefe, der Melasse, des Sauerkohls, der sauren Gurken und des Sauerteigs; Milchsäurebakterien des nienschlichen Magens. Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (438-442, 450-455)

Jensen, O. Der Käsereifungsprozess unter spezieller Berücksichtigung der flüchtigen Fettsäuren. Landw. Jahrb. Schweiz, Bern, **18**, 1901, (319–405).

Johnson, G. Saccharomyces thermantitonum. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (166-490).

Koning, C. J. Milch. Tl 1: Die baktericide Phase. Tl 2: Die Zerlegungsphasen der Milch. Tl 3: Der Säuregrad der Milch. Milchw. Zentralbl., Leipzig, **1**, 1905, (49-68, 97-113, 215-229, 289-305, 337-356).

MacConkey, A. Lactose-fermenting bacteria. J. llygiene, Cambridge, 5, 1905, (333-379).

McKenzie, A. Studies in asymmetric synthesis. III. The synthesis of *l*- lactic acid. The optical activity of fermentation London, J. Chem. Soc., **87**, 1905, (1373–1383); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **21**, 1905, (224).

Malenkovič, B. Vergärbarkeit des Xylans. Natw. Zs. Landw., Stuttgart, 3, 1905, (515-516).

Marshall, C. E. Associative action of bacteria in the souring of milk. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 15, 1905, (400-419).

Mazé, P. Les microbes dans l'industrie fromagère: 1. Les moisissures; Il. Les ferments lactiques; III. Les ferments de la caséine. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 19, 1905, (378-403, 481-494).

et Pacottet, P. Les ferments de maladies des vins. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (245-263).

et Perrier, A. Mécanisme de la combustion respiratoire. Production d'acide citrique par les citromyces. Paris, C.-R. Acad. sci., 139. 1904, (311-313); Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (553-575).

Müntz. Le moelleux des vins. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (346-349).

Nechitch, A. Ferments de deux levains de l'Inde, le Mucor Praini et le Dematium Chodati. Action des sels sur la fermentation alcoolique. Thèse. Genève, 1904, (36, av. I pl.).

Omelianski, W. Zersetzung der Ameisensäure durch Mikroben. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **11**, 1903, (177–189, 250–259, 317–327, mit 1 Taf.).

Die Zersetzung der Baustoffe der Zellwände der Pflanzen. Die Cellulosegärung. [Handbuch der techn. Mykologie, 3.] Jena, 1904–05, (245–268).

Panek, K. Die "Barszcz" geuannte Gährung der roten Rüben. Kraków, Bull. Intern. Acad. 1905, (5-49, mit 1 Taf.); (Polish) Krakow, Rozpr. Akad., 45 B, 1905, (4-45, av. 1 pl.).

Perrier, G. Préparation de moûts de pommes pratiquement steriles. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (324–325).

Pozzi-Escot, E. Nouveau procédé de fermentation des matières amylacées. Bull. ass. chimistes, Paris, 22, 1905, (765-777).

Pringsheim, H. H. Zur Fuselölfrage. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (486-487).

Ursprung des Fuselöls und eine Alkohole bildende Bakterienform. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 15, 1905, (300-321, mit 2 Taf.).

Rossi, G. und de Grazia, S. Zersetzung der Pflanzen. l.e., (212-215, mit 1 Taf.).

Rudakov, F. et Aleksandrov, A. Composition de l'huile de fusel obtenue dans la distillation des glands. (Russ.) St. Peterburg, Žurn. russ. fiz.-chim. Obšč., 36, 1904, (21, 207-219).

Schardinger, F. Bacillus macerans, ein Aceton bildender Rottebacillus. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, 772 781).

Schulz, R. Gärung der Bohnen. [In: Wortmann. Bericht der Kgl. Lenranstalt Geisenheim, 1904.] Berlin, 1905, (162-172).

Seifert, W. Säureabnahme im Wein und der dabei stattfindende Gärungsprozess. Weinbau, Mainz, 21, 1903, (305–306, 318–320).

Stoklasa, J. Kohlehydratverbrennung im thierischen Organismus. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (664-670).

Thiele, R. Die Vorgänge bei der Zersetzung und Gerinnung der Milch. Zs. Hyg., Leipzig, **46**, 1904, (394–406).

Ulpiani, C. Sul batterio dell'acido urico. (fazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (93-98).

Van Slyke, L. L. and Hart, E. Chemical changes in the souring of milk. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (145–154).

Vásony, L. Entstehung der Fuselöle bei der Gährung. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (71-73, (p-7195) 84-88, 103-106, 123-124,134-139, 15I-155).

Warcollier, G. Production d'un eidre doux. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1711-1712).

Wehmer, C. Unabhängigkeit der Mucorineengärung von Sauerstoffabschluss und Kugelhefe. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (122–125).

— Mucorineengärung. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **14**, 1905, (556-572); **15**, 1905, (8-19).

Sauerkrautgürung. l.c., (682-713, 781-800, mit 2 Taf.).

Weigmann, H. Die Gärungen der Milch und der Abbau ihrer Bestandteile. Handbuch der techn. Mykologie, 2.] Jena, 1905, (49-160).

Wender, N. Sauerstoffgärung, Alkohol, Berlin, **14**, 1904, (250, 252, 260, 268, 270, 276).

Windisch, K. Die chemischen Vorgänge beim Werden des Weines. Plieningen, 1905, (III+122).

Yamashita, W. Relation between nitrification in cultivated soils and manuring. (Japanese) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., 25, 1904, (1169–1186).

Alcoholic fermentation.

Armstrong, E. F. Enzyme action. VIII.—The mechanism of fermentation. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (600-605).

The nature of enzyme action. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (443-451).

Bokorny, T. Aufsammlungsvermögen der Hefe für Farbstoffe und gewisse Schwermetallsalze. Allg. Brauerztg, Nürnberg, 45, 1905, (2101–2102).

Quantitative Wirkung von giftigen Stoffen auf Hefe. l.c., (2859-2862).

Brown, A. J. The influences regulating the reproductive functions of Saccharomyces cerevisiae. London, J. Chem. Soc., 87, 1905, (1395-1412); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (225).

Buchner, E. Zur Geschichte der Gärungstheorien. Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1904, (507-510).

und Meisenheimer, J. Die chemischen Vorgänge bei der alkoholi-

4 D 2

schen Gährung. Berlin, Ber. D. chem. Ges., **38**, 1905, (620–630).

Buchner, E. und Mitscherlich, S. Herstellung glykogenarmer Hefe und deren Anwendung zum Zuckernachweis im Harn. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (554–562).

Dawson, H. M. The mechanism of enzyme and ferment action. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (288-311).

Effront, J. Acclimatation des levûres aux antiseptiques. Monit. sci. Quesn., Paris, (sér. 4), 19, 1905, (19-24).

Hansen, E. C. Physiologie und Morphologie der Alkoholfermeute. XI-XVII. [Uebers.] Bierbr., Halle, 1903, (1-3, 37-40, 97-100, 109-112, 446-448, 469-472, 481-485).

Harden, A. Zymase and alcoholic fermentation. London, J. Inst. Brewing, 11, 1905, (2-15).

and Young, W. J. The influence of phosphates on the fermentation of glucose by yeast juice. London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (189–191).

The alcoholic ferment of yeast juice. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., **1905**, (1904), (i-ii).

Henneberg, W. Physiologie der Heferassen 2 und 12. [5. Intern. Kongress für augew. ('hemie. 3.] Berlin, 1904, (646-650); Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (241-243, mit 1 Taf.).

Verhalten einiger Kulturheferassen bei verschiedenen Temperaturen. Enzymtätigkeit, Lebensdauer, Haltbarkeit und Absterben der Hefen. Zs. Spiritlnd., Berlin, 27, 1904, (96–97, 105–106, 146–147, 126–127, 135–136, 146–147, 160–161, 173, 182–183, 194–195, 205, 207, 213–214, 226, 239).

Iwanoff, L. Verbalten der Eiweissstoffe bei der alkoholischen Gärung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (464–192).

Jeanprêtre, J. Influence du soufre sur la fermentation alcoolique. Neuchâtel, Bul. Soc. Sei. Nat., **30**, 1902, (52-64).

Kopper, A. Ausnützung der Eiweissstoffe bei der Hefefabrikation. (Ungarisch) M. Chem., F. Budapest, 11, 1905, (82-84).

Lindet et Marsais, P. Production comparée de l'alcool et de l'acide carbonique au cours de la fermentation-Paris, C.-R. Acad. sci., **139**, 1904, (1223-1225); Bul. ass. chimistes, Paris, **22**, 1905, (571-573).

Lindner, P. Mikroskopische Betriebskontrolle in den Gärungsgewerben mit einer Einführung in die technische Biologie, Hefenreinkultur und Infektionslehre. Berlin, 1905, (VIII+521).

Lippmann, E. O. von. Fermente und Enzyme. D. Zuckerind., Berlin, 29, 1904, (1937-1940); Berlin, Zs. Ver. D. Zuckerind., 54, 1904, Techn. Tl, (1309-1315).

Meisenheimer, J. Gärungserscheinungen. Wochenschr. Brau., Berlin, 22, 1905, (419–422); D. Essigind., Berlin, 9, 1905, (329–332); Zs. SpiritInd., Berlin, 28, 1905, (433–435).

Oppenheimer, C. Die Alkoholgährung. Med. Woche, Berlin, 1902, (473, 475–478).

Reisch, R. Zur Entstehung von Essigsäure bei der alkoholischen Gärung. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (572-581).

Rosenstiehl, A. Einfluss der Farbund Gerbstoffe auf die Tätigkeit der Hefen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (698–701); Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (291–292).

Schrohe. Eilhard Mitscherlich und die vitalistische Gärungstheorie in der deutschen Literatur vor Pasteur. Tagesztg Brau., Berlin, 1, 1903, (881-882, 885-886, 891-892, 895, 899); D. Essigind., Berlin, 7, 1903, (321-325).

Sechs hervorragende Männer, welche sich um die Gärungswissenschaft und die Technik der Gärung in Berlin verdient gemacht haben. 1. Georg Ernst Stahl. 2. Sigismund Friedrich Hermbstädt. 3. Jerenias Benjamin Richter. 4. Eilhard Mitscherlich. 5. F. W. Lüdersdorff. 6. Theodor Schwann. Zs. SpiritInd., Berlin, 27, 1904, (159-160); Wochenschr. Brau., Berlin, 21, 1901, (422-425); D. Essigind., Berlin, 8, 1904, (142-145, 150-151).

Sedlmaur, T. Chemie der Hefe. Diss, techn. Hochschule. München, 1903, (38).

Stoklasa, J. Identität der anaeroben Atmung und alkoholischen Gärung und die Isolierung gärungserregender Enzyme aus der Zelle der höheren Pflanzen und Tiere. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (505-518); Wochenschr. Brau., Berlin, 20, 1903, (270-274).

Ulpiani, C. e Sarcoli, I. Fermentazione alcoolica del mosto di fico d'india con lieviti abituati al fluoruro di sodio. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 1°, 1903, (441–446).

Van Laer, H. Quelques levûres non inversives. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (550-556).

Wender, N. Zur Nomeuklatur der Hefearbeit. [5. Intern. Kongress für augew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (519– 525).

8030 VEGETABLE METABOLISM.

Adorján, J. Die Stickstoffaufnahme des Weizenkornes. Landw. Versuchstat., Berlin, 58, 1903, (281–289).

André, G. Développement de la matière organique chez les graines pendant leur maturation. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (805–807).

Transformations des matières azotées chez les graines en voie de maturation. *l.c.*, **140**, 1905, (1417-1419).

Variations simultanées des acides organiques chez quelques plantes grasses. *l.e.*, (1708–1711).

Becquerel, P. Action de l'éther et du chloroforme sur des graines sèches. *l.c.*, (1049-1052).

Benecke, W. Ernährung der Schizonyceten. Ernährungsphysiologie. [Handbuch der techn. Mykologie, hrsg. v. Lafar, 1.] Jena, 1904–05, (303–320, 321–429).

Bernard, C. Assimilation en dehors de l'organisme. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (509-511).

Berthelot, M. Dessiccation des plantes et des tissus végétaux. Période de fenaison non réversible. Equilibre final, dans les conditions atmosphériques moyennes. *l.e.*, **139**, 1904, (693–702).

Dessiccation des plantes et des tissus végétaux : conditions d'équilibre et de réversibilité. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8), 4, 1905, (488-490).

Dessiccation des plantes.

1: Période de fenaison. 2: Dessiccation

absolue des plantes et matières végétales; période de dessiccation artificielle; réversibilité par la vapeur d'eau atmosphérique. 3: Période de vitalité; humectation par l'eau liquide; réversibilité inparfaite. 4: Changements de dimensions et de volume que les organes et tissus des végétaux éprouvent sous l'influeuce de la dessiccation. l.c., (498-506, 506-520, 520-538, 538-552); Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (702-711, 761-773, 825-834).

Berthelot, M. Composés alcalins insolubles formés par les substances humiques d'origine organique et leur rôle en physiologie végétale et en agriculture. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (433-445).

Beulaygue, L. Evolution du poids et des matières organiques de la feuille durant la nécrobiose à la lumière blanche. *l.c.*, **139**, 1904, (814-816).

Blackman, F. F. Vegetable assimilation and respiration. IV.—A quantitative study of carbon-dioxide assimilation and leaf-temperature in natural illumination. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (402–460).

Bokorny, T. Uebereinstimmendes Verhalten der Metalle der Kupfergruppe (Kupfer, Quecksilber, Silber) gegen Zellen der niederen Pflanzen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (1201-1202).

Bourquelot, E. et Danjou, E. Présence d'un glucoside cyanhydrique dans les feuilles du sureau, Sambucus nigra L. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (59-61).

Bréal, E. et Giustiniani, E. Nouveau traitement des semences. *l.c.*, **139**, 1904, (554–556).

Brown, A. J. The influences regulating the reproductive functions of Saccharomyces cerevisae. London, 2006. [abstract] London, Proc. Chem. Soc., 21, 1905, (225).

Brown, H. T. and Escombe, F. Some of the physiological processes of green leaves, with special reference to the interchange of energy between the leaf and its surroundings. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (29–111).

Butjagin, P. W. Die chemischen Veränderungen des Fleisches beim Schimmeln (Penicillium glaucum und Aspergillus niger). Arch. Hyg., München, 52, 1905, (1-21, mit 2 Taf.).

Castoro, N. Untersuchungen über die Frage, ob die Keimung der Pflanzensamen mit einer Entwicklung von freiem Stickstoff verbunden ist. Landw. Versuchstat., Berlin, 60, 1904, (41-62).

Cayeux, L. La dissolution directe des silicates de la terre arable et les expériences de Daubrée. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (509-510).

Charabot, E. et Hébert, A. Les états successifs de la matière végétale. *l.c.*, **139**, 1904, (608-609).

Consommation de matières odorantes chez la plante étiolée. l.c., 140, 1905, (455-457).

et distribution de l'huile essentielle dans une plante annuelle. *l.c.*, **139**, 1904, (928-929).

— Répartitions successives de l'estragol et des composés terpéniques entre les divers organes d'une plante annuelle. *l.c.*, **140**, 1905, (667-669).

Czapek, F. Der Stickstoff im Stoff-, wechsel der Pflanze. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. I, 1904, (309-331).

—— Biochemie der Pflanzen. Bd 1. Jena, 1905, (XV+584). Bd 2. (XII+1027).

Delage, A. et Lagatu, H. Constitution de la terre arable. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (1043-1044).

de la terre arable. l.c., 1233-1235.

Demoussy, E. La végétation dans les atmospheres riches en acide carbonique. l.c., 883-8851.

Devaux, H. Comparaison des pouvoirs absorbants des parois cellulaires et du sol pour les sels dissous. Bordeaux, Proc.-verb. soc. sci. phys. nat., 1903-1904, 1904, 32-34).

Dix, W. Der Einfluss des Blattes auf die Zuckerbildung in der Futterrübe. D. landw. Presse, Berlin, 32, 1905, 337-338.

Dumont, J. Valeur agricole des matières humiques. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (256-259).

Euler, 11. Assimilationsvorginge. Ark. Kemi, Stockholm, 1, 1904, (331–315). Euler, H. und Euler, A. Kondensationsprodukte des Formaldehyds. *l.e.* (347-355).

Ewert. Der wechselseitige Einfluss des Lichtes und der Kupferkalkbrühen auf den Stoffwechsel der Pflanze. Landw. Jahrb., Berlin, 34, 1905, (233-310. mit 3 Taf.).

Fraps, G. S. Factors of availability of plant food. Amer. Chem. J., Baltimore, Md., 32, 1904, (1-13).

Gaidukov, N. Die Eisenalge Conferva und die Eisenorganismen des Süsswassers im allgemeinen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (250-253).

Girard, A. C. et Rousseaux, E. Les exigences du tabac en principes fertilisants. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (733-735).

Grégoire, \. La marche de l'absorption de l'acide phosphorique chez la betterave à sucre. [5, lutern, Kongress für angew Chemie. 3.] Berlin, 1904, [774-784].

Griffon, Ed. L'assimilation chlorophyllienne chez les jeunes pousses des plantes: applications à la vigne. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1148-1151).

Guignard, L. Sur l'existence, dans le sureau noir, d'un composé fournis-ant de l'acide cyanhydrique. *l.e.*, **141**, 1905, (16-20).

Sur l'existence, dans certains groseillers, d'un composé fournissant de l'acide cyanhydrique. l.c., 448-452.

et Houdas, J. La nature du glucoside cyanhydrique du surean noir. *l.e.*, (236–238).

Heinze, B. Bildung und Wiederverarbeitung von Glykogen durch niedere pflanzliche Organismen. Centralbt. Bakt., Jena. Abt. 2, 14, 1905, (9-21, 75-87, 168-183).

Hill, E. G. Nyctanthes arbor-tristis, colouring principle of. Preparation and properties Calcutta, As. Soc. Beng., N.S., 1, No. 4, 1905, 102-105).

Hirsch, A. Die im Herbst auftretende Rotfärbung der Blätter. Pharm. Ztg., Berlin, 49, 1904, (875).

Houllier. Cause de l'appauvrissement des sources dans les pays de plaines. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, 1382-381.

Ingle, H. The available plant food in soils. London, J. Chem. Soc., 87, 1905,

(43–55); [abstract] London, Proc. Chem. Soc., **20**, 1904, (194).

Itallie, L. van. Thalictrum aquilegifolium, eine Blausäure liefernde Pflanze. Arch. Pharm., Berlin, 243, 1905, (553-554).

Iwanoff, L. Verhalten der Eiweissstoffe bei der alkoholischen Gärung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (461-492).

Kanitz, A. Einfluss der Temperatur auf die Kohlendioxyd-Assimilation. Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (689–690).

Kassowitz, [M.]. Kohlensäureassimilation vom Standpunkte des Metabolismus. Natw. Rdsch., Braunschweig, **20**, 1905, (417-421).

Katayama, T. Is the availability of phosphoric acid in bone dust modified by the presence of gypsum? Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1905, (353–360).

Kayeriyama, N. Gases in the bamboo stem. (Japanese) Tokyo, Kwag. Kw. Sh., **26**, 1905, (333-357).

Le Clerc, J. A. Gehalt und Zunahme der Futterrüben an Trockensubstanz, Zucker und Stickstoffverbindungen in verschiedenen Wachstumsperioden. Landw. Versuchstat., Berlin, **59**, 1903, (27–81).

Leclerc du Sablon. Changements de composition du fruit des Cucurbitacées. Paris, C.-R. Aead. sci., **140**, 1905, (320–321).

Lefèvre, J. Développement des plantes vertes à la lumière, en l'absence complète de gaz carbonique, dans un sol artificiel contenant des amides. *l.c.*, 141, 1905, (211–213).

Lépine, R. et **Boulod**. Production du sucre dans le rein chez le chien phloridziné. *l.c.*, **139**, 1904, (497–499).

Lindet, L. Les hydrates de carboan de l'orge et leurs transformations eu cours de la germination. [5. Intern. Kongress für angew. Chèmie. 3.] Berlin, 1904, (498–505).

Löb, W. Assimilation der Kchlensäure. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 37, 1904, (3593-3596); Zs. Elektroch., Halle, 11, 1905, (745-752); Umschau, Frankfurt a. M., 9, 1905, (967-971).

Loew, O. and Asō, K. Different degrees of availability of plant nutrients.

Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1905, (335–346).

London, British Association for the Advancement of Science. The respiration of plants. Report of the Committee consisting of H. Marshall Ward, II. Wager, F. Darwin, and J. B. Farmer. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (344-345).

Lutz, L. Emploi de la leucine et de la tyrosine comme sources d'azote dans les végétaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (380-382).

Assimilabilité comparée des sels ammoniacaux des amines, des amides et des nitriles. *l.e.*, (665–667).

Maassen, A. Gallertbildungen in den Säften der Zuckerfabriken. Gallertbildende Bodenbakterien. Berlin, Arb. biol. Abt. Gesundhtsamt, 5, 1905, (1-30, mit.3 Taf.).

Maquenne, L. Les synthèses végétales des corps hydrocarbonés. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (928-934).

Dessiccation absolue des matières végétales. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (609-612).

Mazé, P. L'humus et l'alimentation carbonée de la cellule végétale. 1re partie : la théorie de Liebig ; 2° partie : l'assimilation des substances ternaires. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (152-157, 205-217).

Mode d'utilisation du carbone ternaire par les végétaux et les microbes. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (277–303).

et Perrier, A. Assimilation de quelques substances ternaires par les végétaux supérieurs. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (470–473); Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (721–747).

Molliard, M. Culture pure des plantes vertes dans une atmosphère confinée en présence de matières organiques. Paris, C.-R. Acad. sci., 141, 1905, (389-391).

Nicloux, M. Mécanisme d'action du cytoplasma (lipaséidine) dans la graine en voie de germination. Réalisation in vitro de ce mécanisme. l.c., 139, 1904, (143-145); Bul. Muséum, Paris, 1904, (573-575).

Niklewski, B. Umwandlung einiger stickstofffreier Reservestoffe während der Winterperiode der Bäume. Bot. Centralbl., Leipzig, Beihefte, **19**, 1905, Abt. 1, (68-117).

Nikolski, M. Einfluss der Nahrung von verschiedenen Kohlenhydraten auf die Entwickelung der Schimmelpilze. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 12, 1904, (554-559, 656-675).

Omelianski, W. Der Kreislauf des Schwefels. [Handbuch der techn. Mykologie hrsg. v. Lafar. 3.] Jena, 1904, (214-244).

Festlegung des Ammoniakstickstoffs durch die Zeolithe im Boden. Breslau, Mitt landw. Inst., 3, 1905, (299–310).

Porchet, F. Action des sels de cuivre sur les végétaux. Thèse. Lausanne, 1904, (96).

Portheim, L. Ritter von und Samec, M. Verbreitung der unentbehrlichen anorganischen Nährstoffe in den Keimlingen von Phaseolus vulgaris. Flora, Marburg, 94, 1905, (263–286).

Posternak. Composition chimique et signification des grains d'aleurone. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (322–324).

Prianischnikow, D. Einfluss von Ammoniumsalzen auf die Aufnahme von Phosphorsäure bei höheren Pflanzen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (8-17).

Assimilierbarkeit von Phosphorsäure in verschiedenen Phosphaten im Zusammenhang mit der Frage über Wurzelausscheidungen und physiologisch-saure Salze. [5. Intern. Kongress. 3.] Berlin, (748–754).

Einwirkung von 4% Schwefelsäure auf pflanzliche Proteinstoffe und deren Zerfall in der lebenden Pflanze. Vortrag. [5. Intern. Kongress. 3.] (801–808).

Rahn, O. Die Zersetzung der Fette. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 15, 1905, (53-61, 422-429).

Remy, T. Neuere Hilfsmittel zur Gewinnung stärkereicher Rohstoffe für die Gärungsgewerbe. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1901, (639-646).

Rivière, G. et Bailhache, G. Présence de l'hydroquinone dans le poirier. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (81-83).

Russell, W. Migrations des glucosides chez les végétaux. l.c., (1230– 1232).

Schellenberg, H. C. Hemicellulosen als Reservestoffe bei unseren Waldbäumen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (36-45).

Schander, R. Schwefelwasserstoffbildung durch Hefe. Jahresber. Ver. angew. Bot., Berlin, 2, (1903-1904), 1905, (85-121).

Schlagdenhauffen et Reeb. Combinaisons organiques des métaux dans les plantes. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (980-983).

Schorler, B. Die Rostbildung in den Wasserleitungsröhren. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, **15**, 1905, (564-568).

schultz, M. Einfluss von Nitriten auf die Keimung von Samen und auf das Wachstum von Pflanzen. Diss. Königsberg i. Pr., 1903, (V111+92).

Schulze, E. Berichtigung [zu der Arbeit: Schulze, E. und Castoro, N.; Zusammensetzung und Stoffwechsel der Keimpflanzen, d. Zs., 38, 1903, (199-258)]. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 41, 1904, (406).

man in Pflanzensamen und in Keimpflanzen anorganische Phosphate? l.c., (477–484).

Smith, R. G. Ernährung von Bacterium Acaciae. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 15, 1905, (380–384).

Söhngen, N. L. Bakterien, welche Methan als Kohlenstoffnahrung und Energiequelle gebrauchen. *l.e.*, (513–517).

Stefanowska. L'accroissement du poids des substances organiques et minérales dans l'avoine en fonction de l'âge. Paris, C.-R. Acad. sei., 140, 1905, (58-60).

Stoklasa, J. und Vitek, E. Einfluss verschiedener Kohlenhydrate und organischer Säuren auf die Metamorphose des Nitrats durch Bakterien. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 2, 14, 1905, (102–118, 183–205). **Suzuki**, S. Injurious effect of an excess of lime applied to the soil. Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1905, (347–351).

l.e., (405-419). Manuring with kainit.

Tahahashi, T. Is germination possible in absence of air? *l.c.*, (439-442).

Thiele, R. Die Verarbeitung des atmosphärischen Stickstoffs durch Mikroorganismen. Landw. Versuchstat., Berlin, 63, 1905, (161-238).

Tischler, G. Beziehungen der Anthocyanbildung zur Winterhärte der Pflanzen. Bot. Centralbl., Leipzig, Beihefte, 18, 1905, Abt. 1, (452-471).

Treboux, O. Organische Säuren als Kohlenstoffquelle bei Algen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (432–441).

ulbricht, R. Einfluss der Kalkung und Mergelung auf die Erträge an Serradella. Landw. Versuchstät., Berlin, 59, 1904, (425–432, mit 2 Taf.).

Urbain, E. Origine de l'acide carbonique dans la graine en germination. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (606-608).

Villard, J. Prétendue chlorophylle de la soie. l.c., (165–166).

Wächter, W. Austritt von Zucker aus den Zellen der Speicherorgane von Allium Cepa und Beta vulgaris. Jahrb. wiss. Bot., Leipzig, 41, 1905, (165-220).

Wagner, P. Die Wanderungen und Wandlungen des Stickstoffs in der Natur und die Nutzung und Beherrschung derselben in der landwirtschaftlichen Praxis. Berlin, Arb. D. Landw-Ges., H. 98, 1904, (28-46).

Warcollier, G. Cause de la présence de quantités anormales d'amidon dans les pommes meurtries. Paris, C.-R. Acad. sci., **141**, 1905, (405–408).

Wimmer, G. Nitrificationsbakterien. Zs. Hyg., Leipzig, 48, 1904, (135–174).

Yamano, Y. Can aluminium salts enhance plant growth? Tokyo, Bull. Coll. Agric., 4, 1905, (429-432).

Zaleski, W. Eiweissbildung in reifenden Samen. Berlin, Ber. D. bot. Ges., 23, 1905, (126-133).

8040 ANIMAL METABOLISM.

Abderhalden, E. Abbau und Aufbau der Eiweisskörper im tierischen Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **44**, 1905, (17-52).

Abderhalden, E. und Rona, P. Fütterungsversuche mit durch Pankreatin, durch Pepsinsalzsäure plus Pankreatin und durch Säure hydrolisiertem Casein. *l.c.*, **42**, 1904, (528–53*x*).

Verwertung der Abbauprodukte des Caseins im tierischen Organismus. *l.c.*, **44**, 1905, (198–205).

und Samuely, F. Das Verhalten von Cystin, Dialanyleystin und Dileucyleystin im Organismus des Hundes. *l.e.*, **46**, 1905, (187–192).

Barcroft, J. and Brodie, T. G. The gaseous metabolism of the kidney. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (52-68).

Barratt, J. O. W. Die addition von Säuren und Alkalien durch lebendes Protoplasma. Zs. allg. Physiol., Jena, 5, 1905, (10-33).

Bauer, K. Heilmittel des Diabetes. (Ungarisch) Gyógyász., Budapest, 45, 1905. (816-819).

1905, (816-819).

Bergell, P. Verhalten der l-Arabinose im normalen und diabetischen Organismus. [Intern. Beiträge zur inneren Medicin. 2.] Berlin, 1902, (401-409).

Boycott, A. E. Gaseous metabolism of the small intestine of the rabbit. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (343–357).

Burian, R. Versuchen von Kutscher und Seemann über die Oxydation der Nucleinsäuren mit Calciumpermanganat. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1905, (494–496); 45, 1905, (351–354).

Oxydative und vermeintliche synthetische Bildung von Harnsäure in Rinderleberauszug. l.e., (497–531).

——— Die Herkunft der endogenen Harnpurine bei Mensch und Säugetier. l.c., (532-546).

Cohnheim, O. Kohlehydratverbrennung. 2. Die aktivierende Substanz des Pankreas. *l.e.*, **42**, 1904, (101–409); (3). *l.e.*, **43**, 1905, (517).

Cremer, M. Entsteht aus Glyzerin und Fett im Körper des höheren Thieres Traubenzucker? München, SitzBer. Ges. Morph., **18**, (1902), 1903, (47-48).

Curtis et Lemoult, P. Affinité des matières colorantes artificielles pour le tissu conjonetif. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1606–1608).

Czernecki, W. Kreatin und Kreatinin im Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (294-308).

Denigès, G. Localisation de l'arsenic. Ann. chim. phys., Paris, (sér. 8, 5, 1905, (559-575).

Desgrez, A. et Guende, Mlle B. La dyscrasie acide. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (882-884).

et Zaky, A. Influence comparée de quelques composés organiques du phosphore sur la nitrition et le développement des animaux. *l.c.*, 139, 1904, (819-821).

Edkins, J. S. Chemical mechanism of gastric secretion. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (376).

Engel. Das Fett in der Frauenmilch. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 44, 1905, (353-365).

Fauvel, P. Valeur alimentaire de différents pains. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1424).

Fenyvessy, B. Bedingungen der schwefelsäurigen Synthese des Phenols und ihre Beziehung zur glukuronsäurigen Synthese, (Ungarisch) M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (1-20).

Fitzgerald, M. P. and Haldane, J. S. The normal alveolar carbonic acid pressure in man. J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, (486-494).

Fourneau, E. Les anesthésiques locaux. Rev. gén. sci., Paris, 15, 1901, (850-858).

Goitein, S. Einfluss des Caund Mg-Gehaltes der Nahrungsmittel auf den Umsatz dieser Elemente und auf den Ca- und Mg-Gehalt der Organe. (Ungarisch) M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (600–611, 641–681).

Goodall, A. and Paton, D. N. Digestion leucocytosis. II. The source of the leucocytes. J. Physiol., Cambridge, 33, 1905, (20–33).

Grosser, P. Verhalten von zugeführtem Indol und Skatol im Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem. Strassburg, 44, 1905, (320–331). Haldane, J. S. and Priestley, J. G. The regulation of the lung-veutilation. J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, (225-266).

Hallion, L. L'importance pratique de l'exploration de la pression artérielle pour éviter les accidents de l'anesthésie. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (599-600).

Hawk, P. B. The influence of hemorrhage upon metabolism. [Thesis, Columbia.] Easton, Pa., 1905, (75).

Henri, V. Le rôle des colloïdes en biologie. Découvertes de kinases artificielles. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (640-642).

L'hémolyse. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (101–104).

Hirschler, A. und Terray, P. Bedeutung der anorganischen Salze im Stoffwechsel des menschlichen und tierischen Organismus. Math.-natw. Ber. Ungarn, Leipzig, 20, (1902), 1905, (145-238).

Holdermann, K. Bildung der Harnsäure im tierischen Organismus. Diss. techn. Hochschule. Karlsruhe, 1904, (95).

Hoogenhuyze, C. J. C. van und Verploegh, H. Kreatininausscheidung beim Menschen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (415–471).

Hugounenq et Morel. L'hématogène. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1065–1067).

Jaffe, M. Verhalten des γ-Dimethylaminobenzaldehyds im tierischen Stoffwechsel. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1905, (374–396).

Johannson, J. E. The metabolism of different earbohydrates. London. Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (756).

Kotake, Y. Das Schicksal des Vanilins im Tierkörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 45, 1905, (320–325).

Krüger, M. und Schittenhelm, A. Die Menge und Herkunft der Purinkörper in den menschlichen Faeces. *I.c.*, (14-27).

Kutscher, F. Zur Abwehr. [Betr: Burian "Oxydation von Nucleinsäuren mit Calciumpermanganat".] L.c., 44, 1905, (317-319); 46, 1905, (305-306).

Langstein, L. Die Kohlehydratbildung aus Eiweiss. Ergebn. Physiol., Wiesbaden, 3, Abt. I, 1904, (453-496).

Lemmermann, O., Linkh, G. und Moszeik, F. Einfluss einiger sogenanter spezifischer Milchfuttermittel auf die Milchsekretion, die Zusammensetzung der Milch und die Eigenschaften des Milchfettes. Landw. Jahrb., Berlin, 32, 1903, (559-634).

Lengyel, L. Reaktionswärme der peptischen Verdauung. (Ungarisch) M. Chem. F., Budapest, 11, 1905, (145-151).

Lépine, R. et **Boulud**. Modifications de la glycolyse dans les capillaires, causées par des modifications de la température locale. Paris, C.-R. Acad. sci., **130**, 1904, (622–625).

Répartition des matières sucrées entre le plasma et les globules du sang. *l.e.*, **141**, 1905, (175–177).

sang. l.e., (453-456).

Linden, von. Matière colorante des Vanesses. Ann. sci. nat. zool., Paris, (sér. 8), 20, 1905, (295-363, av. pl.).

London, British Association for the Advancement of Science. The physiological effects of peptone and its precursors when introduced into the circulation. Interim report of the Committee consisting of E. A. Schäfer, W. H. Thompson, R. Boyce and C. S. Sherrington. The metabolism of arginin. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (342–343).

Metabolism of the tissues. Report of the Committee consisting of Prof. Gotch, J. Barcroft, Michael Foster and [E. H.] Starling. *l.e.*, (343-344).

London, E. S. Zum Verdauungschemismus im tierischen Organismus unter physiologischen und pathologischen Verhältnissen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, **45**, 1905, (381–385).

und Sulima, A. Th. Eiweissverdauung im Magendarnkanal. *l.c.*, **46**, 1905, (209–235).

Lusk, G. Theories of metabolism-Science, New York, N.Y., (N. Ser.), **22**, 1905, (6-12).

Maignon, F. Présence normale de l'alcool et de l'acétone dans les tissus et liquides de l'organisme. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1063–1065, Errata 1203).

Maignon, F. Production d'alcool et d'acétone par les muscles. *l.c.*, (1124-1126, *Errata* 1204).

Malcolm, J. Inter-relationship of calcium and magnesium exerction. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (183-190).

Martinet, A. Pharmacologie de Pacide phosphorique. 1: Action digestive: 2: Action nerveuse et humorale. Rev. gén. sci., Paris, 16, 1905, (568-575; 611-616).

Mayer, P. Verhalten der drei stereoisomeren Mannosen im Thierkörper. [Glykogenbildung] Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 20, 1902, (486–422).

Verhalten der Diaminoropionsäure im Tierkörper. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1904, (50-64).

Unvollkommene Zuckeroxydation im Organismus. [Intern. Beiträge zur inneren Medicin. 2.] Berlin, 1902, (349–355).

Abbau des Zuckers im Verh. Cougr. inn. Med. Wiesbaden, 19, 1901, (393-407).

Kohlenhydratsäuren. Zs. klin. Med., Berlin, 47, 1902, (68–108).

Meyer, E. Verhalten des Nitrobenzols und einiger anderer aromatischer Nitrokörper im Organismus. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 46, 1905, (497–509).

Meyer, L. F. Phosphorstoffwechsel. l.e., 43, 1904, (1-10).

Milner, R. D. Investigations on the nutrition of man. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 4.] Berlin, 1904, (261-277).

Mioni, G. Hémolysines naturelles. Ann. Inst. Pasteur, Paris, **19**, 1905, (84-108).

Morgen, A., Beger, C. und Fingerling, G. Einfluss des Nahrungsfettes und einiger anderer Futterbestaudteile aud die Milch produktion. Landw. Versuchstat., Berlin, 61, 1904, (1-284. mit 4 Taf.).

Müller, J. Umfang der Stärkeverdauung im Mund und Magen des Menschen. Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 19, 1901, (321–337).

Noc, F. Propriétés bactériolytiques et anti-cytasiques du venin de Cobra. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 19, 1905, (209-223).

Oberndörffer, E. Die wirkung der ('hinasäure auf den Kalkstoffwechsel des Menschen. Berliner klin. Wochenschr., 41, 1904, (1068-1073).

Patein, G. et Deval, L. Dosage et variations de la caséine dans le lait de femme. Ann. chim. analyt., Paris, 10, 1905, (422-127).

Paton, D. N. Folin's theory of proteid metabolism. J. physiol., Cambridge, 33, 1905, (1-11).

Pfeiffer, T., Riecke, R. und Bloch, C. Die Muttersubstanzen der im Organismus der Pflanzenfresser erzeugten Hippursäure. Breslau, Mitt. landw. Inst., 2, 1904, (695–728).

Pfüger, E. Die im thierischen Körper sich vollziehende Bildung von Zucker aus Eiweiss und Fett. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (1-66).

Ursprung des im Pankreas-Diabetes ausgeschiedenen Zuckers. l.c., 108, 1905, (115-188).

Das Fett wird als Quelle des Zuckers sichergestellt und Magnus-Levy's mathematischer Beweis, dass Eiweiss und nicht das Fett den diabetischen Zucker liefert, widerlegt. lc., (473–480).

Pflüger, E. F. W. Das Glykogen und seine Beziehungen zur Zuckerkrankheit. Bonn, 1905, (XVIII-528).

Piettre, M. et Vila, A. Spectroscopie du sang et de l'oxylémoglobine. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1060– 1063).

Porcher, Ch. Origine du lactose. Des effets des injections de glucose chez les femelles en lactation. *l.e.*, **141**, 1905, (467-169).

De l'ablation des mamelles chez les femelles en lactation. *l.c.*, (73–75).

Rothera, C. H. Cystin and its relation to sulphur metabolism. J. Physiol., Cambridge, **32**, 1905, (175–182).

Salaskin, S. und Kowalevsky, K. Das Schicksal des Glykokolls im Organismus des Hundes bei intravenöser Einverleibung. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 42, 1901, (410-114). Salkowski, E. Zur Kenntnis des Harns und des Stoffwechsels der Herbivoren. Vorkommen von Allantoin. Indikanbestimmung. l.c., (213–250).

Santi, L. Se nel veneficio per sali di bario questo metallo passa alle urine e sotto qual forma venga assorbito ed eliminato. Gazz. chim. ital., Roma, 33, parte 2a, 1903, (202–216; Boll. chim. farmac., Milano, 42, 1903, (706–710, 737–743).

Schenck, M. Die bei der Selbstverdauung des Pankreas auftretenden Nucleinbasen. Hoppe-Seylers Zs. physiol. Chem., Strassburg, 43, 1995, (406-409).

schittenhelm, A. Harnsäurebildung und Harnsäurezersetzung in den Auszügen der Rinderorgane. l.c., 45, 1905, (121-151).

Der Nucleinstoffwechsel und seine Fermente bei Mensch und Tier. l.c., 46, 1905, (354-370).

und Bendix, E. Umwandlung des Guanins im Organismus des Kaninchens. l.c., 43, 1905, (365-373).

Schulz, I. A. B. Die Beziehung einiger aromatischer Verbindungen zur Benzoesäure-bezw. Hippursäurebildung und eine neue Methode zur Bestimmung von Salizylsäure neben Benzoesäure bezw. Hippursäure. Breslau, Mitt. landw. Inst., 3, 1905, (515–543).

Scott, J. The influence of cobravenom on the proteid metabolism. London, Proc. R. Soc., (Ser. B), 76, 1905, (166-178).

Seiler, F. et Verda, A. Réaction phosphomolybdique de l'urine. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (238).

Szontagh, F. Ernährungslehre der Säuglinge. (Ungarisch) Gyermekgy. az Orv. Hetilap mellékl., Budapest, 1905, (1-7).

Thompson, W. H. Effects of chloroform and ether on renal activity. Cambridge, Proc. Physiol. Soc., 1905, (xxi).

The physiological effects of peptone and affied products. Parts VI and VII. The metabolism of arginin. J. Physiol., Cambridge, 32, 1905, (137–146); 33, 1905, (106–124).

Metabolism of arginin. London, Rep. Brit. Ass., 1904, 1905, (741).

Thomson, W. Presence of arsenic in the body and its secretion by the kidney. Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc., 49, 1904, No. 1, (1-10 with 3 pl.).

Tissot, J. Relations entre la pression artérielle et les doses de chloroforme absorbées; l'examen continu de la pression artérielle permet d'éviter sûrement tous les accidents de l'anesthésie chloroformique, quel que soit le procédé de chloroformisation employé. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (459-462).

Vaney, C. et Maignon, F. Variations subies par le glucose, le glycogène, la graisse et les albumines solubles au cours des métamorphoses du ver à soie. l.c., (1192-1195).

Vernier, P. D. Présence des albumoses dans le sang et leur disparition au contact de la paroi digestive. L'indice d'or des matières protéiques. Schweiz. Wochenschr. Chem., Zürich, 42, 1904, (169–170).

Ville, J. et Derrien, E. Modification du spectre de la méthémoglobine sous l'action du fluorure de sodium. Paris, C-R. Acad. sci., 140, 1905, (743– 744).

Völtz, W. Einfluss verschiedener Eiweisskörper und einiger Derivate derselben auf den Stickstoffunsatz, mit besonderer Berücksichtigung des Asparagins. Arch. ges. Physiol., Bonn, 107, 1905, (360–414).

Einfluss des Lezithins auf den Eiweissumsatz ohne gleichzeitige Asparaginzufuhr und bei Gegenwart dieses Amids. l.c., (415–425).

Wiener, H. Synthetische Bildung der Harnsäure im Thierkörper. Verli. Congr. inn. Med., Wiesbaden, 19, 1901, (383-392).

wohlgemuth, J. Verhalten stereoiomerer Substanzen im thierischen Organismus. II. Die inaktiven Monoaminosäuren. Berlin, Ber. D. chem. Ges., 38, 1905, (2064–2065).

Glukoronsäurebildung beim Menschen. Berliner klin. Wochenschr., 41, 1904, (1084–1086).

Physiologie der Zuckerarten. [Intern. Beiträge zur inneren Medicin. 2.] Berlin, 1902, (369-376).

und Neuberg, C. Physiologisches Verhalten der stereoisomeren Arabinosen. Verh. ('ongr. inn. Med., Wiesbaden, 19, 1901, (408–412).

8050 PATHOLOGIC CHANGES—IMMUNITY.

Arrhenius, S. Serum-therapy, regarded from a physico-chemical point of view. (Swedish) Hygiea, Stockholm, 66, 1904, (1327-1315, with pl.); Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (661-664, 668-679); [Festschrift Boltzmann.] Leipzig, 1904, (860-865).

Asakawa, N. Agglutination. Zs. Hyg., Leipzig, 45, 1903, (93-96).

Ballner, F. und Sagasser, R. Ritter von. Bıldung von homologen und heterologen Agglutininen im Tierkörper. Arch. Hyg., München, **51**, 1904, (245– 265).

— Spezifische Bindung von Agglutininen bei Absorptionsversuchen. l.c., (266–280).

Bang, I. und Forssmann, J. Hämolysinbildung. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 40, Originale, 1905, (151-152).

Baudran, J. Action du permanganate de calcium sur les toxines tétanique, diphtérique et la tuberculine. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (884-886).

Becher, M. Alphaeucain, Holocain, Betaeucain, Tropacocain. Diss. Giessen, 1905, (62).

Bodon, K. Molekuläre Concentrations-Verhältnisse und chemische Zusammensetzung der Transsudate und Exsudate. (Ungarisch) M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (131-138).

Bonjean, E. Eau oxygénée à l'état naissant. Activité bactéricide sur les germes des eaux. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (50-52).

Bordet, J. Les propriétés des autisensibilisatrices et les théories chimiques de l'immunité. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (593–632).

Bruch, P. Einige Gegenbemerkungen zu den vorstehenden Bemerkungen von Loew. Landw. Jahrb., Berlin, **32**, 1903, (517–520).

Bruck, C. Immunität. Zs. Hyg., Leipzig, **46**, 1904, (176–182); **47**, 1905, (428–439).

Calmette. Épuration des eaux résiduaires des villes et des industries. Ann. Inst. Pasteur, Paris, 18, 1904, (481-501).

Citron, J. Immunisierung mit Exsudaten und Bakterienextrakten. Cen-

tralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, **40**, Originale, 1905, (153-155).

Clément, E. Action de l'acide formique dans les maladies à tremblements. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1198-1199).

Graw, J. A. Physikalische Chemie der Toxin-Antitoxinreaktion, unter besonderer Berücksichtigung der Neutralisation von Lysin durch Antilysin. (Uebers.) Zs. physik. Chem., Leipzig, 52, 1905, (569-586).

Desgrez, A. et Ayrignac, J. Elimination du soufre et du phosphore, déminéralisation de l'organisme et grandeur de la molécule élaborée moyenne dans les dermatoses. Paris, C.-R. Acad. sci., 139, 1904, (900-901).

Detre, L. and Zellei, J. 1. Heilung der durch Sublimat vergifteten rothen Blutkörperchen mittelst Blutlösung. 2. Mechanismus der blutlösenden Wirkung des Sublimats. (Ungarisch) Orv. Hetilap, Budapest, 49, 1905, (6-8, 22-23, 36-38).

— — Die blutlösende Wirkung des Tetanustoxins. (Ungarisch) *l.c.*, (327–330, 348–351).

— Wirkung des Lecithins auf die Leukocyten. Bisher unbekannte aktive Funktion (Phagokaryosis) des Zellkerns. (Ungarisch) l.c., (479-481).

Dönitz, W. Die Wertbemessung der Schutz- und Heilsera. [In: Handbuch der pathogenen Mikroorganismen. 4.] Jena, 1904, (570–591).

Dorn, E., Baumann, E. und Valentiner, S. Einwirkung der Radiumemanation auf pathogene Bakterien. Physik. Zs., Leipzig, 6, 1905, (497-500).

Doyon, M., Morel, A. et Kareff, N. Effets du phosphore sur la coagulabilité du sang. Origine du fibrinogène. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (800-801).

Dungern, E. von. Bemerkung zu Arrhenius: Die Serumtherapie vom physikalisch-chemischen Gesichtspunkt. Zs. Elektroch., Halle, 10, 1904, (783– 785).

Ehrlich, P. und Morgenroth, J. Wirkung und Entstehung der aktiven Stoffe im Serum nach der Scitenkettentheorie. [Handbuch der pathogenen Mikroorganismen. 4.] Jena, 1904, (430–451).

Engel, K. Wert der Refractometrie bei der differentialen Diagnose der entzündeten und nicht entzündeten serösen Flüssigkeiten. (Ungarisch) Orv. Hetilap, Budapest, 49, 1905, (428– 432).

Fischer, K. H. Sind die Antitoxine des Heilserums chemische Antidote? Monatschr. Wasserheilk., München, 11, 1904, (145-151, 176-188).

Friedberger, E. Die baktericiden Sera. [Handbuch der pathogenen Mikroorganismen. 4.] Jena, 1904, (491– 569).

Gay, F. P. The fixation of alexines by specific serum precipitates. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 39, Originale, 1905, (603-610).

Guérin, G. Antagonisme physiologique entre l'alcool et la strychnine. Nancy, Bul. soc. sci., **51**, 1904, (119-123).

Hagemann, O. Giftigkeit der Kornrade. Landw. Jahrb., Berlin, **32**, 1903, (929-948).

Hansen, J. Die Wirkung der Kornrade auf die Milchproduktion. *l.c.*, (899-927).

Hueppe, F. und Kikuchi, Y. Neue sichere und gefahrlose Immunisierung gegen die Pest. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 39, Originale, 1905, (610-613).

Kisskalt, K. Natürliche Immunität. Tl 2. 1. Das entzündliche Oedem. 2. Apathogene Bakterien. Zs. Hyg., Leipzig, 47, 1904, (243–258).

Kobert, R. Giftfische und Fischgifte. Med. Woche, Berlin, **1902**, (199-201, 209-212, 221-225, 236-241).

Koeppe, H. Zur Anwendung der physikalischen Chemie auf das Studium der Toxine und Antitoxine und das Lackfarbenwerden roter Blutscheiben. Arch. ges. Physiol., Bonn, 103, 1904, (110-148).

Kolle, W., Hetsch, H. und Otto, R. Pest-Immunität. Zs. Ilyg., Leipzig, 48, 1901, (368–456).

Kraus, A. Einfluss von Borsäure und Borax auf den menschlichen Organismus. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (194–195).

Kraus, R. Spezifische Niederschläge. (Präzipitine.) Anhang: Schur, H. Praktische Verwertbarkeit der spezifischen Präzipitation. [Handbuch der pathogenen Mikroorganismen. 4.] Jena, 1904, (592-644).

Landsteiner, K. und Leiner, K. Isolysine und Isoagglutinine im menschlichen Blut. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 38, Originale, 1905, (548–555).

und Reich, M. Unterschiede zwischen normalen und durch Immunisierung entstandenen Stoffen des Blutserums. *l.c.*, **39**, Originale, 1905, (712-717).

Launoy, L. Toxicité du chlorhydrate d'amyléine (αβ). Paris, C.-R. Acad. sei., **139**, 1904, (650–652).

Laveran, A. Traitement mixte par l'acide arsénieux et le trypanroth des infections dues au Tripanosoma gambiense. l.c., 140, 1905, (108)-1084).

Levaditi, C. Antitoxische Prozesse. Jena, 1905, (V+96).

Liebermann, L. Guajakreaction; Wirkung der thierischen Schutzstoffe und Immunkörper. Arch. ges. Physiol., Bonn, 104, 1904, (207–226).

Loew, O. Giftwirkung der Salze des Magnesiums, Strontiums und Baryums auf Pflanzen. Landw. Jahrb., Berlin, 32, 1903, (509-515).

Louïse, E. et Moutier, F. Toxicologie du mercure-phényle. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (1703–1704).

Lüdke, H. Zur Spezifität der Antikörper. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 38, Originale, 1905, (81–100, 209– 219, 320–327, 451–455, 537–544).

Mansfeld, G. Die physiologische Wirkung des Trimethylamin-Aethylenjodids. (Ungarisch) M. Orv. Arch., Budapest, 6, 1905, (531–542).

Michaelis, L. Die Bindungsgesetze von Toxin und Antitoxin. Berlin, 1905, (III+62).

Eiweisspräzipitine. D. med. Wochenschr., Berlin, **30**, 1904, (1240-1241, 1392).

Morgenroth, J. Diphtherietoxin, Zs. Hyg., Leipzig, 48, 1904, (177-238).

Neuberg, C. Carcinomfrage. II. Anormale fermentative Vorgänge beim Krebs. Berliner klin. Wochenschr., 42, 1905, (118–119).

Ottolenghi, D. und Mori, N. Die Wirkung des Aethyläthers auf die hämolytischen und bakteriziden Sera. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, **38**, Originale, 1905, (338–342, 468–475).

Paltauf, R. Agglutination. [Handbuch der pathogenen Mikroorganismen. 4.] Jena, 1904, (645-783).

Pettersson, A. Die bakteriziden Leukocytenstoffe und ihre Beziehung zur Immunität. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 39, Originale, 1905, (123-437, 613-624).

Phisalix, C. Influence de l'émanation du radium sur la toxicité des venins. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (600-602).

Pick, E. F. und Schwoner, J. Diphterie-Antitoxin und dessen Bezichungen zum Toxin. Zs. exper. Path., Berlin, 1, 1905, (98-124).

Raehlmann, E. Trachom. Beitr. Augenheilk., Hamburg, **62**, 1905, (1-81, mit 4 Taf.).

Rehns, J. et Salmon, P. Traitement du cancer cutané par le radium. Paris, C.-R. Acad. sci., 140, 1905, (1723-1725).

Rubow, V. Lecithingehalt des Herzens und der Nieren unter normalen Verhältnissen, im Hungerzustande und bei der fettigen Degeneration. Arch. exper. Path., Leipzig, **52**, 1905, (173–204).

Sachs, H. Komplementoide. Centralbl. Bakt., Jenn, Abt. 1, 40, Originale, 1905, (125–129).

Schiff-Giorgini, R. Tuberkelkrankheit des Oelbaumes. *l.c.*, Abt. 2, **15**, 1905, (200–211).

Sieber, N. Die bakterienfeindlichen Stoffe des Blutfibrins. *l.c.*; Abt. 1, **38**, Originale, 1905, (571-584).

Spiethoff, B. Vorkommen von Albumosen im tuberkulösen Käse. Zentralbl. inn. Med., Leipzig, 25, 1904, (481-483).

Totsuka, K. Bacterium coli. Zs. Hyg., Leipzig, 45, 1903, (115-124).

Trillat, A. Propriétés antiseptiques de certaines fumées et leur utilisation. Paris, C.-R. Acad. sci., **140**, 1905, (797–799).

Uhlenhuth, P. Das biologische Verfahren zur Erkennung und Unterscheidung von Menschen- und Tierblut, sowie anderer Eiweisssubstanzen. Jena, 1905, (VIII+152).

Van Calcar, R. P. Diphteriegift. Eine neue Methode zum Nachweis der Toxone. Berliner klin. Wochenschr., 41, 1904, (1028-1031).

Vandevelde, A. J. J. Bestimmung der Giftigkeit von Alkoholen und Essenzen. [5. Intern. Kongress für angew. Chemie. 3.] Berlin, 1904, (1060–1070).

Verney, L. Les facteurs de l'immunité. Rev. gén. sci., Paris, 14, 1903, .(847-863).

Vincent, E. Tétanos et quinine, Ann. 11st. Pasteur, Paris, 18, 1904, (748-760).

Wagschal, F. Giftigkeit der Blausäure-Dämpfe. Diss. Würzburg, 1903, (33).

Wassermann, A. Antitoxische Sera. [Handbuch der pathogenen Mikroorganismen. 4.] Jena, 1904, (452–490).

Wassermann, A. und Ostertag, R. Polyvalente (multipartiale) Sera mit besonderer Berücksichtigung der Immunität gegenüber den Erregern der Schweineseuche. Zs. Hyg., Leipzig, 47, 1904, (416-427).

Wender, N. Die Seitenkettentheorie und die Enzymwirkungen. ChemZtg, Cöthen, 29, 1905, (605-607).

Wetzel, A. Zur Frage des toxischen Eiweisszerfalls beim Carcinom. Diss. Tübingen, 1904, (19).

Wolff, H. Eiweisszerfall in einem Mammacarcinom unter dem Einfluss von Radium. Zs. Krebsforschg, Jena, 2, 1904, (265-266).

Chemie des Carcinoms. l.c., 3, 1905, (94-105).

Zangger, H. Funktionen des Kolloidzustandes bei Immunkörperreaktionen. Centralbl. Bakt., Jena, Abt. 1, 36, Referate, 1905, (161-168, 225-242).

ERRATA

IN FOURTH ANNUAL ISSUE.

Pt. 1, p. xi, l. 4, for 1905 read 1904; l. 5, for 1904 read 1903.

P. S30 between lines 7 and 8 from top of first column insert DIAMINE $C_{14}H_{16}N_2$ and between lines 17 and 18 insert DIAMINE $C_{n}H_{2n-14}N_2$.

IN FIFTH ANNUAL ISSUE.

P. 209, entry 29583 and p. 536, l. 9 for Schwefelkohle read Schwelkohle.

P. 229, entry 29999, p. 536 l. 19 and p. 629 l. 1, for Schwefelkohle read Schweelkohle.

P. 705, transfer the entry under Maleic Acid to page 711 second column line 30.

P. 744 Maleic semialdehyde should be indexed under 1420. Chloromalonic aldehyde should be indexed under 1410.

P.748 second column. Transfer the first 15 lines to p. 746 between lines 8 and 7 from bottom of second column.

P. 763, to Phenylthiolbenzylacetylaceton and Amylthiolbenzylbenzoylaceton add a terminal letter e.

P. 764 first column. Delete lines 7 to 9 from bottom and transfer lines 1 to 6 from bottom to the end of page 762.

 $P.793\,l.\,4\,from\,bottom\,for\,$ Dihydromethylpinylamine $read\,$ Dihydrodimethylpinylamine.

P. 827 for Cinenic acid read Cineolic acid.

P. 849 delete lines 5 and 6 from bottom of second column.

P. 877 l. 2 from bottom for Diphenylsilicon read Diphenylsilicone.

P. 900 l. 6 for Diacetylleneoprune read Diacetylleucoprune.

LIST OF JOURNALS WITH ABBREVIATED TITLES.

Abh. Didakt. Natw., Berlin	Abhandlungen zur Didaktik und Phi- losophie der Naturwissenschaft. Hrsg. v. F. Poske, A. Höfles und E. Grimsehl. Berlin. [zwanglos.]	— Ger.
Acetylen, Hallc	Acetylen in Wissenschaft und Industrie. Zeitschrift des deutschen Acetylenvereins, hrsg. v. Altschul u. Scheel. Halle. [½ monatl.]	6 Ger.
Aerztl. Monatschv., Leipzig	Aerztliche Monatsschrift, hrsg. v. Dornblüth. Leipzig. [monatl.]	9 Ger.
Alkoholfreie. Ind., Dresden [Halle]	Alkoholfreie Industrie. Zentralblatt für die Herstellung und den Vertrieb von alkoholfreien Getränken Hrsg. v. E. Luhmann. Dresden. [½ monatl.]	— Ger.
Allatorv. L., Budapest	Állatorvosi Lapok, Budapest. [Veterinärische Blätter, Budapest.]	— Hun.
Allg. Anz. Brau., Mann- heim	Allgemeiner Anzeiger für Brauereien. Mälzereien und Hopfenbau, hrsg. v. Bahrmann. Mannheim. [½ wöch.]	15 Ger.
Allg. Brauerztg, Nürnberg	Allgemeine Brauer- und Hopfen-Zeitung. Nürnberg. [tägl.]	19 Ger.
Allg. Chem Z tg, Apolda [Lü- beck]	Allgemeine Chemiker-Zeitung (früher: Süddeutsche Chemiker-Zeitung). Zeit- schrift für die gesamten wirtschaftli- chen und wissenschaftlichen Inter- essen der chemischen Industrie. Red. v. W. Lohmann. Apolda. [wöch.]	— Ger.
Allg. Fischereiztg, München	Allgemeine Fischerei-Zeitung, red. v. Hofer u. Weigelt. München. [½ monatl.]	24 Ger.
Allg. Forstzig, Frankfurt a. M.	Allgemeine Forst- und Jagd-Zeitung, hrsg. v. Lorey. Frankfurt a. M. [monatl.] Nebst Supplement: Jahres- bericht über Veröffentlichungen und wichtigere Ereignisse im Gebiete des Forstwesens etc.	25 Ger.
Allg. MolkZtg, Stuttgart	Allgemeine Molkerei-Zeitung, red. v. Roth. Stuttgart. [wöch.]	30 Ger.
(D-7195)		4 E

Allg. Phot Z tg, Halle	Allgemeine Photographen-Zeitung, hrsg. v. Emmerich. Halle. [wöch.] Nebst Beil.: Motivenschatz und Technische Rundschau.	31 Ger.
Allg. Zs. Psychiatrie, Ber- lin	Allgemeine Zeitschrift für Psychiatrie und psychisch-gerichtliche Medicin. Berlin. [8 H. jährl.]	35 Ger.
Allm. Sv Läkartidn., Stock- holm.	Allmänna Svenska Läkartidningen. Organ för Allmänna Svenska Läkarföreningen. Stockholm. 8vo.	— Swe.
Amer. Chem. J., Baltimore, Md.	American Chemical Journal. (Johns Hopkins University), Baltimore, Md.	12 U.S.
Amer. Geol. Minneapolis, Minn.	American Geologist, Minneapolis, Minnesota.	13 U.S.
Amer. J. Sci., New Haven, Conn.	American Journal of Science, New Haven, Conn.	19 U.S.
Amsterdam, Chem. Weekbl	Chemisch Weekblad, Orgaan van de Nederlands'che Chemische Vereeni- ging. Amsterdam.	— Hol.
Amsterdam, Proc. Sci. K. Akad. Wet.	Proceedings of the Sections of Sciences, Koninklijke Akademie van Weten- schappen, Amsterdam. 8vo.	3 Hol.
Amsterdam, Versl. Wis. Nat. Afd. K. Akad. Wet.	Verslagen der Vergaderingen van de Wis- en Natuurkundige Afdeeling der Koninklijke Akademie van Wetenschappen, Amsterdam. 8vo.	7 Hol.
Ann. chim. analyt., Paris	Annales de chimie analytique appliquée à l'industrie, à l'agricult., à la phar- mac. et à la biologie (fusionnées avec la Revuc de chimie analytique). Dir. Crinon. Paris. [bi-mensuel.]	43 Fr.
Ann. chim. phys., Paris	Annales de chimie et de physique. Réd. MM. Berthelot, Friedel, Mascart, Moissan. Paris. [mensuel.]	44 Fr.
Ann. Gew., Berlin	Annalen für Gewerbe und Bauwesen, hrsg. v. Glaser. Berlin. [½ monatl.]	42 Ger.
Ann. Inst. agron., Paris	Annales de l'Institut national agrono- mique Paris. [mensuel.]	59 Fr.
Ann. Inst. colon., Marseille	Annales de l'Institut botanico-géologique colonial. Marseille. Dir. Heckel. [irrégul.]	58 Fr.
Ann. Inst. Pasteur, Paris	Annales de l'Institut Pasteur. Dir. Du- claux. Paris. [mensuel.]	60 Fr.
Ann. Natphilos., Leipzig	Annalen der Naturphilosophie. Leipzig.	1285 Ger.
Ann. Physik, Leipzig	Annalen der Physik, hrsg. v. Drude Leipzig. [monatl.]	41 Ger.
ApothZtg, Berlin	Apothekerzeitung. Organ des deutschen Apotheker-Vereins. Berlin. [½ wöch.] Nebst Beibl.: Repertorium der Pharmacie.	50 Ger.

Arch. Anat. Physiol., Leip- zig	Archiv für Anatomie und Physiologie, lirsg. v. His und Engelmann. Leipzig. 1. Anatomische Abtheilung u. d. T.: Archiv für Anatomie und Entwicklungsgeschichte, lirsg. v. His. 2. Physiologische Abtheilung u. d. T.: Archiv für Physiologie, lirsg. v. Engelmann. [jede Abth. 2 monatl.]	52 Ger.
Arch, exper. Path., Leipzig	Archiv für experimentelle Pathologie und Pharmakologie, red. v. Naunyn u. Schmiedeberg. Leipzig. [9-12 H. jährl.]	61 Ger.
Arch. Feuerschutz, Leipzig	Archiv für Feuerschutz, Rettungs- und Feuerlöschwesen. Leipzig. [½ monatl.]	62 Ger.
Arch. ges. Physiol., Bonn	Archiv für die gesammte Physiologie des Menschen und der Thiere, hrsg. v. Pflüger. Bonn. [48 H. jährl.]	63 Ger.
Arch. Hyg., München	Archiv für Hygiene, hrsg. v. Buchner etc. München. [8 H. jährl.]	69 Ger.
Arch. Java Suiker., Soera- baia	Archief voor de Java-Suikcrindustrie, Soerabaia, Svo.	9 Hol.
Arch. Kinderheilk., Stutt- gart	Archiv für Kinderheilkunde, hrsg. v. Baginsky u. Monti. Stuttgart. [monatl.]	70 Ger.
Arch. Math. Nature., Kristiania	Archiv for Mathematik og Naturvidenskab, Kristiania.	3 Nor.
Areh. Pharm., Berlin	Archiv der Pharmacie, hrsg. vom deut- schen Apotheker-Verein. Berlin. [monatl.]	81 Ger.
Arch. Phot., Genève	Archives de Photographie et Photo- Revue Swisse. Revue generale des arts et des sciences se rattachant à la photographie. Publication mensuelle illustrée. Jules Philippe, directeur. gr. 8vo. Genève.	— Swi.
Arch. Post, Berlin	Archiv für Post und Telegraphie, hrsg. im Auftrag des Reichs-Postamts. Berlin. [½ monatl.]	84 Ger.
Arch. Protistenkunde, Jena	Archiv für Protistenkunde, hrsg. v. F. Schaudinn. Jena.	1284 Ger.
Arch. Sci. Phys., Genère	Archives des sciences physiques et naturelles. Genève, Lausanne et Paris. 8vo.	10 Swi.
Ar ch. Verdanungskrankh., Berlin	Archiv für Verdauungskrankheiten mit Einschluss der Stoffwechselpathologie und der Diätetik, hrsg. v. Boas. Ber- [in. [4 jährl.]	89 Ger.
Ark. Kemi., Stockholm	Arkiv för kemi, mineralogi och geologi utgifvet af K. Svenska. Vetenskaps- akademien i Stockholm. 8vo.	— Swe.
Artiller. Žurn., St. Peter- burg	Артиллерійскій журналъ. СПетер- бургъ [Journal d'Artillerie. St Pétersbourg].	6 Rus.
(D-7195)	1	4 E 2

Astr. Nachr., Kiel	Astronomische Nachrichten, hrsg. v. Kreutz. Kiel, Hamburg. [72 Nrn jährl.]	94 Ger.
Astroph. J ., Chicago, Ill	Astrophysical Journal. (University of Chicago), Chicago, Ill.	27 U.S.
Atel. Phot., Halle	Das Atelier des Photographen, red. v. Miethe. Halle. [monatl.] Nebst Beibl.: Photographische Chronik. [wöch.]	95 Ger.
Aus d. Heimat, Stuttgart	Aus der Heimat. Organ des deutschen Lehrer - Vereins für Naturkunde, Stuttgart. [2 monatl.] Nebst Beilage: Schriften des deutschen Lehrervereins für Naturkunde. [jährl.]	100 Ger.
Aus d. Natur, Stuttgart	Aus der Natur, Zeitschrift für alle Natur- freunde. Hrsg. v. W. Schoenichen. Stuttgart. [½ monatl.]	— Ger.
Bagneres de Bigorre, Bul. soc. Ramond	Bulletin de la société Ramond. Ba- gnères de Bigorre (Hautes-Pyrénées) Toulouse. [trimestr.]	159 Fr.
Balneol, Centralztg, Berlin	Balneologische Centralzeitung, Organ des Allgemeinen Deutschen Büderver- bandes und des Schwarzwaldbäder- tags, hrsg. v. P. Meissner. Berlin. [wöch.]	1257 Ger.
Basel, Verh. Natf. Ges	Verhandlungen der naturforschenden Gesellschaft in Basel. 8vo. Basel.	11 Swi.
Baumaterialienk., Stuttgart	Baumaterialien-Kunde. Stuttgart. [1/2] monatl.]	114 Ger.
Bauzeiehner, Lübeck	Der Bauzeichner. Illustrierte Fachzeitschrift. Lübeck. [36 No. jährl.]	— Ger.
Bayr. IndBl., München	Bayrisches Industrie- und Gewerbeblatt, hrsg. v. Ausschuss des polytechnischen Vereins München. München. [wöch.]	119 Ger.
Beitr. chem. Physiol., Braunschweig	Beiträge zur chemischen Physiologie und Pathologie. Zeitschrift für die gesammte Biochemie, hrsg. von F. Hofmeister. Braunschweig. [zwang- los.]	1258 Ger.
Beitr. exper. Ther., Berlin	Beiträge zur experimentellen Therapie, hrsg. v. Behring. Berlin. [jährl.]	125 Ger.
Beitr. Geophysik, Leipzig	Beiträge zur Geophysik, hrsg. v. Gerland Leipzig. [1-2 H. jährl.]	129 Ger.
Beitr. kiln. Chir., Tübingen	Beiträge zur klinischen Chirurgie, red. v. Bruns. Tübingen. [7-8 II. jährl.]	132 Ger.
Ber. Landw. Ostafrika. Heidelberg	Berichte über Land- und Forstwirtschaft in Deutsch-Ostafrika. Hrsg. v. Kais. Gouvernement Dar-es-Salûm. Heidel- berg. [zwangl.]	1316 Ger.
Ber. Vers. oberrhein. geol. Ver. Stuttgart	Berichte über die Versammlungen des oberheinischen geologischen Vereins. Stuttgart. [zwangl.]	— Ger.

Ber. Vers. sächs. Forstver., Tharandt	Bericht über die Versammlung des sächsischen Forstvereins. Tharaudt. [jährl.]	147 Ger.
Bergbau, Gelsenkirchen	Der Bergbau. Bergmännische Wochenschrift. Gelsenkirchen. [wöch.]	149 Ger.
Bergm. Rdsch. Kattowitz	Berg- und hüttenmännische Rundschau. Organ für die Interessen des Berg- baues, Hüttenbetriebes etc. Schriftl. C. Hgner. Kattowitz. [½ monatl.]	— Ger.
Bergm. Ztg, Leipzig	Berg- und hüttenmännische Zeitung, red. v. Köhler u. Schnabel. Leipzig. [wöch.] Nebst Litteratur-Bl.	150 Ger.
Berkeley, Univ. Cal., Pub. Physiol.	University of California Publications. Physiology. Berkeley, Cal.	558 U.S.
Berlin, Arb. biol. Abth. Gesundhtsamt	Arbeiten aus der biologischen Abtheilung für Land- und Forstwirthschaft am kaiserlichen Gesundheitsamte. Berlin. [zwanglos.]	156 Ger.
Berlin, Arb. D. Landw. Ges.	Arbeiten der deutschen Landwirth- schafts-Gesellschaft. Berlin. [jährl. in zwangl. H.]	159 Ger.
Berlin, Arb. pharm. Inst	Arbeiten aus dem pharmazeutischen Institut der Universität Berlin, Hrsg. v. H. Thoms. Berlin. [unbestimmt.]	— Ger.
Berlin, Ber. D. bot. Ges	Berichte der deutschen botanischen Gesellschaft. Berlin. [monatl.]	164 Ger.
Berlin, Ber. D. chem. Ges.	Berichte der deutschen chemischen Gesellschaft. Berlin. [20 H. jährl.]	165 Ger.
Berlin, Ber. D. pharm. Ges.	Berichte der deutschen pharmaceutischen Gesellschaft. Berlin. [10 H. jährl.]	166 Ger.
Berlin, Jahrb. D. Landw. Ges.	Jahrbuch der deutschen Landwirth- schafts-Gesellschaft, Berlin. [jährl.]	170 Ger.
Berlin, Jahrb. Versuchs- anst. Brau.	Jahrbuch der Versuchs- und Lehranstalt für Brauerei in Berlin, red. v. Win- disch Berlin. [jähr.]	172 Ger.
Berlin, Mitt. Material präfgs- amt.	Mitteilungen aus dem Kgl. Material prüfungsamt zu Berlin. Red. v. Martens. Berlin. [6–8 H. jährl.]	— Ger.
Berlin, Mitt. Prüfungsanst. Wasserversorg.	Mittheilungen aus der Kgl. Prüfungsan- stalt für Wasserversorgung und Ab- wässerbeseitigung zu Berlin. Hrsg. v. A. Schmidtmann und Carl Günther. Berlin. [zwangl.]	1318 Ger
Berlin, Mitt. Ver. Moor- kultur	Mittheilungen des Vereins zur Förderung der Moorkultur im deutschen Reiche. Berlin. [½ monatl.]	178 Ger.
Berlin, Sitzber. Ak. Wiss.	Sitzungsberichte der kgl. preussischen Akademie der Wissenschaften. Berlin. [wöch.]	182 Ger.
Berlin, Sitzber. Ges. natf. Freunde	Sitzungsberichte der Gesellschaft natur- forschender Freunde zu Berlin. Ber- lin. [jährl. in zwangl. H.]	183 Ger.

Berlin, Verh. D. Ges. Chir.	Verhandlungen der deutschen Gesell- schaft für Chirurgie. Berlin. [jähr.]	185 Ger.
Berlin, Verh. D. physik. Ges.	Verhandlungen der deutschen physikali- schen Gesellschaft. Leipzig. [½ monatl.]	18 6 Ger∙
Berlin, Verh. Ver. Ge- werbfl.	Verhandlungen des Vereins zur Beförde- rung des Gewerbfleisses. Berlin. [10 H. jährl.]	190 Ger.
Berlin, Veröff. Hufeland. Ges. Vortr.	Veröffentlichungen der Hufelandischen Gesellschaft in Berlin. Vorträge. Berlin. [jährl.]	194 Ger.
Berlin, Wiss. Abh. physik. Reichsanst.	Wissenschaftliche Abhandlungen der Physikalisch-technischen Reichsan- stalt. Berlin. [zwanglos.]	198 Ger.
Berlin, Zs. D. geol. Ges	Zeitschrift der deutschen geologischen Gesellschaft. Berlin, [½ jährl.]	199 Ger.
Berlin, Zs. Ver. D. Ing	Zeitschrift des Vereins deutscher Ingenieure. Berlin. [wöch.]	202 Ger.
Berlin, Zs. Ver. D. Zucker- ind.	Zeitschrift des Vereins der deutschen Zuckerindustrie, red. v. Alexander Herzfeld. Berlin.	1294 Ger.
Berliner klin. Wochenschr.	Berliner klinische Wochenschrift, red. v. Ewald u. Posner. Berlin. [wöch.]	209 Ger.
Berliner Klinik	Berliner Klinik. Sammlung klinischer Vorträge. Berlin. [16 H. jähl.]	210 Ger.
Berliner Molk Ztg	Berliner Molkerei Zeitung, hrsg. v. Laessig, Berlin. [wöch.]	212 Ger.
Bern, Mitt. Natf. Ges	Mitteilungen der naturforschenden Gesellschaft in Bern. Bern. 8vo.	15 Swi.
Bierbr., Halle	Der Bierbrauer, red. v. Ehrich. Halle. [12 H. u. 52 Beibl. jährl.]	225 Ger.
Biochem. Centralbl , Leip- zig	Biochemisches Centralblatt. vollständiges Sammelorgan für die Grenzgehiete der Medizin und Chemie. Hrsg. v. C. Oppenheimer. Leipzig. [Zwangl.]	— Ger.
Bl. Gerstenbau, Berlin	Blätter für Gersten-, Hopfen- und Kartoffelbau. Monatsschrift, hrsg. v. Delbrück etc. Berlin. [monatl.]	231 Ger.
Bl. Zuckerrübenbau, Berlin	Blätter für Zuckerrübenbau, hrsg. v. Hager. [½ monatl.]	235 Ger.
Bologna, Mem. Acc. sc	Memorie dell' Accademia delle scienze dell' Istituto, Bologna.	42 It.
Bonn, SitzBer. Ges. Natk.	Sitzungsberichte der niederrheinischen Gesellschaft für Natur- und Heilkunde zu Bonn. Bonn.	1295 Ger.
Bordeaux, CR. soc. sci. phys. nat.	Comptes-rendus de la société des sciences physiques et naturelles de Bordeaux (Gironde).	— Fr.
Bordeaux, Mém. soc. sci. phys. nat.	Mémoires de la société des sciences physiques et naturelles de Bordeaux (Gironde). [trimestr.]	189 Fr.

Bordeaux, Procverb. sci. phys. nat.	Procès-verbaux de la société des sciences physiques et naturelles de Bordeaux (Gironde).	
Boston, Mass., Proc. Amer. Acad. Arts Sci.	Proceedings of the American Academy of Arts and Sciences, Boston, Mass.	60 U.S
Bot. Centralbl., Leipzig, Beihefte	Beihefte zum Botanischen Centralblatt. Referirendes Organ, hrsg. v. Uhlworm u. Kohl. Leipzig. Abt. 1. Anatomie, Histologie, etc. Abt. 2. Systematik, Pflanzengeographie, etc. [zwanglos.]	
Bot. Ztg, Leipzig	Botanische Zeitung, red. v. Grf. zu Solms-Laubach u. Oltmanns Leipzig. [36 H. jährl.]	244 Ger.
Boulder, Univ. Colo. Stud.	The University of Colorado Studies. Boulder, Colo.	572 U.S.
Branntweinbrenner, Tho- maswaldau	Der Branntweinbrenner. Populäre Zeitschrift für das gesamte Brennerei-Gewerbe. Red. v. G. M. Richter. Thomaswaldan. [wöch.]	— Ger.
Braunkohle, Halle	Braunkohle. Zeitschrift für Gewinnung und Verwertung der Braunkohle. Halle.	1366 Ger.
Braunschweigisches Mag	Braunschweigisches Magazin, hrsg. v. Zimmermann. Braunschweig. [monatl]	252 Ger.
Breslau, Jahresher, Ges. vaterl, Cultur	Jahresbericht der schlesischen Gesellschaft für vaterländische Cultur. [jährl.]	258 Ger.
Breslau, Mitt. landw. Inst.	Mittheilungen der landwirthschaftlichen Institute der kgl. Universität Breslau. Berlin. [zwanglos.]	260 Ger.
Breslau, Zs. LandwKam- mer	Zeitschrift der Landwirthschaftskammer für die Provinz Schlesien. Breslau. [wöch.]	262 Ger.
Brünn, Verh. Natf. Ver	Verhandlungen des Naturforschenden Vereines in Brünn. Brünn. [jährl.].	61 Aus.
Bruxelles, Bul. Acad. roy.	Bulletin de la classe des sciences de l'Académie royale des sciences, des lettres et des beaux arts de Belgique (Bruxelles). [mensuel.]	27 Bel.
Budap. Orv. Ujs., Buda- pest	Budapesti Orvosi Ujság, Budapest. [Budapester Medizinische Zeitung, Budapest.]	— Hun.
Buitenzorg, Bull. Inst. bot.	Bulletin de l'Institut botanique de Buitenzorg, Buitenzorg, 8vo.	17 Hol.
Bull. ass. ehimistes, Paris	Bulletin de l'association des chimistes, de sucrerie et de distillerie de France et des colonies. Sec. Dupont. Paris.	.203 Fr.
Bul. Muséum, Paris	Bulletin du Muséum d'Histoire Naturelle. Paris. [8 numéros par an.]	237 Fr.
Bul. Photoglob., Zürich	Bulletin Photoglob. Zeitschrift für Amateur-Photographie. Hrgbr. Poly- graphisches Institut AG., Zürich. Redaktion: Rudolf Goldlust. Zürich.	— Swi.

to.

Bul. Soc. Romand. Apicult., Lausanne	Bulletin de la Société Romande d'Api- culture, Lausanne (Impr. Charles Bretagne, L. Vincent).	— Swi.
Bull. chim. farmac., Milano	Bullettino chimico farmaceutico. Milano.	It
Calcutta, J. As. Soc. Beng.	Journal of the Asiatic Society of Bengal, Calcutta.	9 Ind.
Cambridge, Proc. Phil. Soc.	Proceedings of the Cambridge Philosophical Society, Cambridge.	48 U.K.
Cambridge, Proc. Physiol. Soc.	Proceedings of the Physiological Society, Cambridge.	441 U K.
Čas. Prům. Chem., Prag	Časopis pro Průmysl Chemický. Organ Společnosti pro Průmysl Chemický v Království Českém. Red. Antonín Nydrle, František Stolba, Josef Burian. Praha. [Zeitschrift für Chemische Industrie. Organ der Ge- sellschaft für Chemische Industrie im Königreiche Böhmen. 10 H. jährl.]	73 Aus.
Cassier's Mag., New York, N.Y.	Cassier's Magazine, New York, N.Y	87 U.S.
CelluloidInd., Dresden	Die Celluloid-Industrie. Beilage zur Gummi-Zeitung. Dresden. [Monatl.]	1321 Ger.
Centralbl. Accum., Gross- Liehterfelde [früher Westend-Berlin]	Centralblatt für Accumulatoren- Elementen- und Accumobilen-Kunde. Zeitschrift für Wissenschaft und Technik der Primär- und Sekundär- elemente und aller ihrer Anwendungen, hrsg. v. Peters. Gross-Lichterfelde. [½ monatl.]	271 Ger.
Centralbl. Bakt., Jena	Centralblatt für Bakteriologie, Parasitenkunde und Infektionskrankheiten, hrsg. v. O[skar] Uhlworm. Jena. I. Abth.: Medicinisch hygienische Bakteriologie. [I Bd zwangl. ersch. Originale, 2 Bde Referate zu je 26 Nrn jährl.] 2. Abth.: Allgemeine, landwtechnol. etc. Bakteriologie. [2 Bde zu je 26 Nrn jährl.] Jena (G. Fischer).	274 Ger.
Centralbl. Gynäk., Leipzig	Centralblatt für Gynäkologie, hrsg. v. Fritsch. Leipzig. [wöch.]	279 Ger.
Centralbl. inn. Med., Leip- zig	Centralblatt für innere Medicin, red. v. Unverricht. Leipzig. [wöch.]	280 Ger.
Centralbl. Krankh. Harn- org., Leipzig	Centralblatt für die Krankheiten der Harn- und Sexual-Organe, hrsg. v. Nitze. Leipzig. [monatl.]	282 Ger.
Centralbl. Kunstdünger Ind., Mannheim	Centralblatt für die gesammte Kunst- dünger-Industrie. Mannheim. [½ monatl.]	283 Ger.
Centralbl. med. Wiss., Berlin	Centralblatt für die medicinischen Wissenschaften, red. v. Bernhardt. Berlin. [wöch.]	284 Ger.
Centrabl. Min., Stuttgart	Centralblatt für Mineralogie, Geologie und Paläontologie, hrsg. v. Bauer etc. Stuttgart. [½ monatl.]	285 Ger.

Centralbl Papiercerarb- Ind., Berlin	Centralbl. für Papierverarbeitungs- Industrie und Papierhandel, Berlin. [wöch.]	— Ger.
Centralbl. Stoffwkrankh., Göttingen	Centralblatt für Stoffwechsel- und Verdauungskrankheiten, hrsg. v. v. Noorden. Göttingen. [½ monatl.]	289 Ger.
Centralbl. Zuckerind., Magdeburg	Centralblatt für die Zuckerindustrie, red. v. Schallehn. Magdeburg. [wöch.]	293 Ger.
Chapel Hill, N.C., J. Elisha Mitchell Sei. Soc.	Journal of the Elisha Mitchell Scientific Society, Chapel Hill, N.C.	SS U.S.
Charité-Ann., Berlin	Charité-Annalen, red. v. Schaper. Berlin. [jährl.]	295 Ger.
Chem. and Drug., London	Chemist and Druggist, London	443 U.K.
Chem. Ind., Berlin	Die chemische Industrie, red. v. Witt. Berlin. [½ monatl.]	297 Ger.
Chem. News, London	Chemical News and Journal of Science, London.	58 U.K.
Chem. Novitäten, Leipzig	Chemische Novitäten. Bibliographische Monatsschrift für die neuerscheinende Litteratur auf dem Gebiete der reinen und angewandten Chemie und der chemischen Technologie. Hrsg. v. Gustav Fock. Leipzig. [monatl.]	— Ger.
Chem. pols., Warszawa	Chemik Polski czasopismo poświęcone wszystkim gałęziom chemii teorety- cznej i stosowanej, red. Br. Znatowicz, Warszawa. 8vo. [weekly.]	2 Pol.
Chem. Rev. Fettind., Hamburg	Chemische Revue über die Fett- und Harzindustrie, hrsg. v. L. Allen. Hamburg. [monatl.]	299 Ger.
Chem. Zs., Leipzig	Chemische Zeitschrift, hrsg. von F. B. Ahrens. Leipzig. [½ monatl.]	1263 Ger.
Chem Z tg, Cöthen	Chemikerzeitung. Centralorgan für Chemiker, Techniker etc. Cothen. ½ wöch.] Nebst Supplement; Chemi- sches Repertorium.	301 Ger.
Cosmos, Paris	Cosmos, revue hebdomadaire des sciences et de leurs applications, fondée par M. l'abbé Moigno. Paris.	300 Fr.
Czasop. Lek., Łódź	Czasopismo lekarskie, red. S. Sterling, Łódź. Svo [monthly.]	3 Pol.
D. Aerzteztg, Berlin	Deutsche Aerzte-Zeitung, hrsg. v. Stadelmaun. Berlin. [½ monatl.]	316 Ger.
D. Arch. klin. Med., Leip- zig	Deutsches Archiv für klinische Medicin, red. v. Ziemssen u. Moritz. Leipzig. [12–18 II. jährl.]	318 Ger.
D. Cam. Alman., Berlin	Deutscher Camera - Almanach. Ein Jahrbuch für Amateur-Photographen. Hrsg. v. Fritz Loeseler. Berlin. [jährl.]	— Ger.
D. chem. Wochensehr., Ber- lin	Deutsche chemische Wochenschrift, hrsg. v. II. Braun. Berlin. [wöch.]	— Ger.

D. Essigind., Berlin	Die deutsche Essigindustrie. Wochen- schrift, hrsg. v. Institut f. Gährungs- gewerbe in Berlin. Berlin. [wöch.]	333 Ger.
D. Gerberztg, Berlin	Deutsche Gerber-Zeitung, red. v. Krahner. Berlin. [3 Nrn wöch.]	339 Ger.
D landw. Presse, Berlin	Deutsche landwirthschaftliche Presse, red. v. Müller. Berlin. [½ wöch.]	348 Ger.
D. MechZtg, Berlin	Deutsche Mechaniker-Zeitung. Beiblatt zur Zeitschrift für Instrumenten- kunde. Berlin. [½ monatl.]	1264 Ger.
D. Med. Beamten-Ver., Berlin	Deutscher Medizinal-Beamten-Verein. Berlin, [unbestimmt.]	— Ger.
D. med. Presse, Berlin	Deutsche medicinische Presse, red. v. Birnbaum, Berlin. [½ monatl.]	351 Ger.
D. MedZtg, Berlin	Deutsche Medicinal-Zeitung, hrsg. v. Grosser. Berlin. [½ wöch.]	353 Ger.
D. Monatschr. Zahnheilk., Leipzig	Deutsche Monatsschrift für Zahnheil- kunde, red. v. Parreidt. Leipzig. [monatl.]	365 Ger.
D Phot Z tg, Weimar	Deutsche Photographen-Zeitung, hrsg. v. Schwier. Weimar. [wöch.] Nebst Sonderbeilage: Internationale Mu- sterblätter von Portrait-Aufnahmen.	366 Ger.
D. Praxis, Munchen	Deutsche Praxis. In Verbindung mit dem Centralblatt: "Medicinische Neuigkeiten" hrsg. v. Jankau. Mün- chen. [½ monatl.]	367 Ger.
D. Teehn Z tg, Berlin	Deutsche Techniker-Zeitung, red. v. Knütter u. Dalchow. Berlin. [wöch.]	372 Ger.
D. Weinztg, Mainz	Deutsche Wein-Zeitung, red. v. Gold-schmidt. Mainz. [½ wöch.]	386 Ger.
D. Zuckerind., Berlin	Die deutsche Zuckerindustrie, red. v. Hager. Berlin. [wöch.]	392 Ger.
Danzig, Schr. natf. Ges	Schriften der naturforschenden Gesellschaft in Danzig. Danzig. [zwanglos.]	394 Ger.
Delmagy. Termt. Füz	Déhnagyarországi Természettud Füze- tek, [Naturwissenschaftliche Hefte aus Süd-Ungarn.]	4 Hun.
Denver, Bull. Colo. Sci. Soc.	Bulletin of the Colorado Scientific Society, Denver.	132 U.S.
Denver, Proe. Colo. Sci. Soc.	Proceedings of the Colorado Scientific Society, Denver.	134 U.S.
Des Moines, Proc. Iowa Aead. Sci.	Proceedings of the Iowa Academy of Sciences, Des Moines.	137 U.S.
Destillateur, Leipzig	Der Destillateur und Liqueur-Fabrikant. [36 H. jährl.]	401 Ger.
Dinglers polyt. J ., Berli n	Dinglers polytechnisches Journal, hrsg. v. Pickersgill. Berlin. [wöch.]	403 Ger.
Dresden, SitzBer. Isis	Sitzungsberichte und Abhandlungen der naturwissenschaftlichen Gesellschaft	415 Ger.
Dublin, Sci. Proc. R. Soc	Isis in Dresden. Dresden. [jährl.] Scientific Proceedings of the Royal Dublin Society, Dublin.	77 U.K.

Dublin, Sci. Trans. R. Soc.	Scientific Transactions of the Royal Dublin Society, Dublin.	78 U.K.
Echo méd., Lille	Echo médical du nord. Lille	875 Fr.
Eclair. électr., Paris	Eclairage (l') électrique, revue de l'électricité. Paris, [hebdomad.]	321 Fr.
Edinburgh, Proc. R. Soc	Proceedings of the Royal Society of Edinburgh.	96 U.K.
Eis- und Kälte-Ind., Ber- lin	Eis- und Kälte-Industrie, hrsg. v. Schmitz. Berlin. [½ monatl.]	421 Ger.
Electrochimie, Paris	Electrochimie (l'), revue des sciences et de l'industrie. Dir. A. Minet. Paris. [mensuel.]	326 Fr.
Elektr. Tidssk., Kristiania	Elektroteknisk Tidsskrift, Kristiania	9 Nor.
Elektrot. Rdsch., Frank- furt a. M.	Elektrotechnische Rundschau, red. v. Krebs. Frankfurt a. M. [½ monatl.]	433 Ger.
Elektrot. Z s., Berlin	Elektrotechnische Zeitschrift (Centralblatt für Elektrotechnik), red. v. Kapp u. West. Berlin, München. [wöch.]	434 Ger.
Emden, Jahresber. natf. Ges.	Jahresbericht der naturforschenden Gesellschaft in Emden. Emden. [2 jähr.]	436 Ger.
Ergebn, Physiol., Wiesbaden	Ergebnisse der Physiologie Hrsg. v. L. Asher u. K. Spiro. Wiesbaden. [jährl. 2 Bde.]	— Ger.
Erlangen, SitzBer. physik. Soc.	Sitzungsberichte der physikalisch-medi- cinischen Societät zu Erlangen. Erlangen. [jährl.]	453 Ger.
Färberztg, Berlin	Färber-Zeitung. Zeitschrift für Färberei, Zeugdruck etc., hrsg. v. Lehne. Berlin. [½ monatl.]	457 Ger.
Farbenztg, Dresden	Farben-Zeitung, red, v. Springer. Dresden-Blasewitz. [½ monatl.]	458 Ger.
Farmacevt, Moskva	Фармацевть. Москва [Le Pharma- cien. Moscou].	47 Rus.
Farmacevt. Žurn., St. Peterburg	Фармацевтическій журналь. С Петербургь [Journal de la phar- macie. StPétersbourg].	49 Rus.
Fischereiztg, Neudamm	Fischerei-Zeitung. Wochenschrift, hrsg. v. Dröscher. Neudamm. [wöch.]	461 Ger.
Flora, Marburg	Flora oder allgemeine botanische Zeitung, hrsg. v. Goebel. Marburg. [6-8 H. jährl.]	463 Ger.
Földt. Int. Évi Jelent., Budapest	A Magyar Kir Földtani Intézet Évi Jelentése, Budapest. [Jahresbericht der Königl. Ungarischen Geologi- schen Anstalt, Budapest.]	22 Hun.
Földt. Közl., Budapest	Földtani Közlöny, Budapest. [Geologische Mittheilungen, Budapest.]	7 Hun.
Fortschr. Med., Berlin	Fortschritte der Medicin, hrsg. v. Eberth u. Goldscheider. Berlin. [wöch.]	469 Ger.

Fotogr. Tidskr., Stockholm	Fotografisk Tidskrift utgifven af Albin Roosval. Organ för Fotografiska Föreningen. Stockholm. 8vo.	8 Swe.
Frankfurt a. M., Jahresber. physik. Ver.	Jahresbericht des physikalischen Vereins zu Frankfurt a. M. [jährl.]	477 Ger.
Fühlings landw. Z tg, Stuttgart	Fühlings landwirthschaftliche Zeitung, hrsg. v. Fischer. Stuttgart. [½ monatl.]	489 Ger.
Fürdő- es Vizgy. a B.O.U. mellékl., Budapest	Fürdő- és Vizgyogyuszat a Budapesti Orvosi Ujság melléklete, Budapest. [Balneo- und Hydrotherapie. Beilage der Budapester Medizinischen Zei- tung, Budapest.]	— Hun.
Gaea, Leipzig	Gaea. Natur und Leben, hrsg. v. Klein. Leipzig. [monatl.]	492 Ger.
Gasmotorentechnik, Berlin	Die Gasmotorentechnik, Monatsschau, hrsg. v. Neuberg. Berlin.	1291 Ger.
Gaz. eukr., Warszawa	Gazeta cukrownicza, tygodnik poświę- cony sprawom przemysłu cukrowni- czego, red. S. Broniewski, Warszawa, 8vo. [weekly.]	6 Pol.
Gazz. chim. ital., Roma	Gazzetta chimica italiana, Roma	68 It.
Gesundheit, Leipzig	Gesundheit. Hygienische und gesundheitstechnische Zeitschrift, hrsg. v. Brix u. Petruschky. Leipzig. [½ monatl.]	516 Ger.
GesundhtsIng., Munchen	Gesundheits-Ingenieur, hrsg. v. Anklam. München. [½ monatl.]	517 Ger.
GewBl. Württemb., Stutt- gart	Gewerbeblatt aus Württemberg, hrsg. v. d. kgl. Centralstelle f. Gewerbe u. Handel. Stuttgart. [wöch.]	519 Ger.
Gewerbltechn. Rathgeber, Berlin	Gewerblich-technischer Rathgeber, hrsg. von W. Heffter. Berlin. [monatl.]	1268 Ger.
Glückauf, Essen	Glückauf. Berg- und hüttenmännische Wochenschrift, red. v. Engel etc. Essen. [wöch.]	, 526 Ger.
Göttingen, Nachr. Ges. Wiss.	Nachrichten von der kgl. Gesell- schaft der Wissenschaften zu Göttin- gen. Göttingen. [jährl. in zwangl. H.]	531 Ger.
Gorn. Žurn., St. Peter- burg	Горный журналь. СПетербургъ [Journal des mines. StPétersbourg].	54 Rus.
Gummiztg, Dresden	Gummizeitung, red. v. Springer. Dres- den-Blasewitz. [wöch.]	538 Ger.
Gyrmeligy, az Orr. Hetilap mellékl., Budapest	Gyermekgyógyászat az "Orvosi Hetilap" Melléklete, Budapest. [Paediatrische Beilage zum Medicinischen Wochen- blatt, Budapest.]	23 Hun.
Gyogyasz., Budapest	Gyógyászat, Budapest. [Heilkunde, Budapest.]	— lIun.
Gyogysz. Közl., Budapest	Gyogyszerészé Közlöny, Budapest. [Pharmaceutische Mittheilungen, Budapest.]	25 Hun.

Haarlem, Arch. Mus. Teyler.	Archives du Musée Teyler, Haarlem. 8vo.	21 Hol
Haarlem, Arch. Néer!. Sei. Soc. Holl.	Archives Néerlandaises des Sciences exactes et uaturelles publiées par la Société Hollandaise des Sciences, Haarlem. 8vo.	22 Hol.
Halle, Nora Acta Leop	Nova Acta academiae caesar. Leopol- dino-Carolinae naturae curiosorum. Abhandlungen der kaiserl. Leo- poldinisch-Carolinischen deutschen Akademie der Naturforscher, Halle. Leipzig. [jährl. in zwangl. H.]	548 Ger.
Hamburg, Jahrb. wiss. Anst.	Jahrbuch der Hamburgischen wissen- schaftlichen Austalten. Hamburg. [jährl.] Nebst Beiheften.	553 Ger.
Hamburg, Mitt. Staats- krankenanst.	Mittheilungen aus den Hamburgischen Staatskrankenstalten, red. v. Rumpf. Wissenschaftlicher Theil der Jahr- bücher der Hamburgischen Staats- krankenanstalten. Hamburg. [2–3 H. jährl.]	557 Ger.
Hamburg, Verh. natw. Ver.	Verhandlungen des naturwissenscahft- lichen Vereins in Hamburg-Altona. Hamburg. [jähr.]	559 Ger.
Handl, Ned. Nat. Gencesk, Congres	Handelingen van het Nederlandsch Natuur- en Geneeskundig Congres. Svo.	26 Hol.
Hannoversche landw. Ztg	Hannoversche land- und forstwirth- schaftliche Zeitung. Hannover. [wöch.]	568 Ger.
Heidelberg, Verh. nathist. Ver.	Verhandlungen des naturhistorisch- medicinischen Vereins zu Heidelberg. Heidelberg. [1-2 H. jährl.]	575 Ger.
Heilkunde, Berlin	Die Heilkunde. Monatsschrift für praktische Medicin, hrsg. v. Kossmann u. Weiss. Berlin. [monatl.]	1270 Ger.
Hess. landw. Z s., Darm- stadt	Hessische landwirthschaftliche Zeitschrift. Darmstadt. [wöch.]	580 Ger.
Himmel u. Erde, Berlin	Himmel und Erde. Illustrirte naturwissenschaftliche Monatsschrift, red. v. Schwahn. Berlin. [monatl.]	585 Ger.
lloppe-Seylers Z s. physiol. Chem., Strassburg	Hoppe-Seylers Zeitschrift für physiologische Chemie, hrsg. v. Kossel. Strassburg. [monatl.]	587 Ger.
Hyg. Rdsch., Berlin	Hygienische Rundschau, hrsg. v. Fraenkel etc. Berlin. [½ monatl.]	591 Ger.
Hygiea, Stockholm	Hygiea. Medicinsk och farmaceutisk månadsskrift utgifven af Svenska Läkare-sällskapet. Stockholm. 8vo.	10 Swe.
Ill. landw. Ztg, Berlin	Illustrirte landwirthschaftliche Zeitung (früher "Landwirthschaftliche Thierzucht"), hrsg. v. Rudloff. Schöneberg-Berlin. [½ wöch.]	655 Ger.
Innsbruck, Zs. Ferd	77 1 1 10 1 TO 11 1 0 0 0	140 Aus.

J. Amer. Chem. Soc., Easton, Pa.	Journal of the American Chemical Society, Easton, Pa.	182 U.S.
J. éc. polytech., Paris	Journal de l'école polytechnique. (Paraît par volume). Paris. [annuel.]	395 Fr.
J. Hygiene, London	The proposed Journal of Hygiene. (Dr. J. S. Haldane.) London.	171 U.K.
J. Landw., Berlin	Journal für Landwirthschaft, red. v. Tollens. Berlin. [‡ jährl.]	594 Ger.
J. pharm. chim., Paris	Journal de pharmacie et de chimie. Réd. Riche. Paris. [bi-mensuel.]	409 Fr.
*J. Pharm., Strassburg	Journal der Pharmacie von Elsass-Loth- ringen. Strassburg. [monatl.]	597 Ger.
J. Physic. Chem., New York. N.Y.	Journal of Physical Chemistry. (Cornell University), New York, N.Y.	188 U.S.
J. Physiol., Cambridge	The Journal of Physiology, London and Cambridge, 8vo.	177 U.K
J. prakt. Chem., Leipzig	Journal für praktische Chemie, hrsg, v. v. Meyer. Leipzig. [½ monatl.]	598 Ger.
Jahrb. Chem., Braunschweig	Jahrbuch der Chemie, hrsg. v. Meyer. Braunschweig. [jährl.]	605 Ger.
Jahrb. Philos., Paderborn	Jahrbuch für Philosophie und spekulative Theologie. Hrsg. v. E. Commer. Paderborn. [4 jährl.]	— Ger.
Jahrb. Phot., Halle	Jahrbuch für Photographie und Reproduktionstechnik, hrsg. v. Eder. Halle. [jährl.]	615 Ger.
Jahrb. Radioakt., Leipzig	Jahrbuch der Radioaktivität und Elektronik. Unter besonderer mitwirkung v. H. Becquerel und William Ramsay, hrsg. v. Johannes Stark. Leipzig.	— Ger.
Jahrb. schiğbaut. Ges., Berlin	Jahrbuch der schiffbautechnischen Gesellschaft. Berlin. [jährl.]	617 Ger.
Jahrb. Urania, Bautzen.	Jahrbuch der Uhrmacher-Verbindung Urania. Bautzen. [mehrjähr.]	— Ger.
Jahrb. wiss. Bot., Leipzig	Jahrbücher für wissenschaftliche Bo- tanik, hrsg. v. Pfeffer u. Strasburger. Leipzig. [4-8 ll. jährl.]	620 Ger.
Jahresber. Ver. Angew. Bot., Berlin	Jahresbericht der Vereinigung der Vertreter der augewandten Botanik. Berlin. [jährl.]	— Ger.
Janus, Leyde	Janus, Archives internationales pour l'histoire de la Médecine et la Géographie médicale, Leyde. Svo.	30 Hol.
Journ. Chim. Phys., Geneve	Journal de Chimie physique, Electro- chimie, Thermochimie, Radiochimie, Mécanique chimique, Stoechiométrie: Publié par M. Philippe, A. Guye Genève. 8vo.	— Swi.
Journ. Suisse Phot., Lausanne	Journal suisse des photographes. Schweizerische Photographenzeitung.	54 Swi.

Lausanne Ito.

Karlsruhe, Ber. landwbot. Versuchsanst	Bericht über die Thätigkeit der gross- herzoglich badischen landwirthschaft- lich-botanischen Versuchsanstalt zu Karlsruhe. Karlsruhe. [zwanglos.]	678 Ger.
Kiel, Arb. Versuchstat. Molkereiw.	Arbeiten der Versuchsstation für Molkereiwesen in Kiel, hrsg. v. Weigmann. Leipzig. [zwangl.]	1272 Ger.
Kirchhoff"s techn. Bl., Berlin	Kirchhoff's technische Blätter. [wöch.] Berlin,	1286 Ger.
Kjöbenhavn, Medd. Carlsb.	Meddelelser fra Carlsberglaboratoriet, Kjöbenhavn.	13 Den.
Kjöbenhavu, Vid. Selsk. Overs.	Oversigt over det kongelige danske Videnskabernes Selskabs Forhand- linger, Kjöbenhavn.	19 Den.
Kjöbenhavn, Vid. Selsk. Skr.	Det kongelige danske Videnskabernes Selskabs Skrifter. Naturvidenskabelig og mathematisk Afdeling, Kjöbenhavn.	20 Den.
Königsberg, Ber. landw. Inst.	Berichte des landwirthschaftlichen Institutes der Universität Königsberg. Berlin. [zwanglos.]	699 Ger.
Königsberg, Schr. physik. Ges.	Schriften der physikalisch-ökonomischen Gesellschaft zu Königsberg. [jährl.]	702 Ger.
Kohle u. Erz, Kattowitz.	Kohle und Erz. Technischer Central- anzeiger für Berg-Hütten- und Ma- schinenwesen. Organ des Vereins techn. Bergbeaunten Oberschlesiens. Red. v. Köhler. Kattowitz. [½ monatl.]	— Ger.
Kol. Zs., Berlin	Koloniale Zeitschrift, hrsg. v. Wugk. Berlin. [\frac{1}{2} monatl.]	706 Ger.
Kosmos, Lwów	Kosmos, czasopismo Polskiego Towa- rzystwa przyrodników im. Kopernika, red. B. Radziszewski, Lwów. Svo. [monthly.]	21 Pol.
Kosmos, Stuttgart	Kosmos. Handweiser für naturfreunde. Hrsg. v. Kosmos. Stuttgart. [monatl.]	— Ger.
Kraków, Bull. Intern. Acad.	Bulletin International de l'Académie des Sciences de Cracovie, classe des Sciences mathématiques et naturelles; red. J. Rostafiński, Cracovie. Svo. [monthly.]	11 Pol.
Kraków, Rozpr. Akad. A.	Rozprawy Wydziału Matematyczno- Przyrodniczego Akademii Uniejęt- ności, Dział A, nauki matematyczno- fizyczne, Kraków. Svo. [monthly.]	14 Pol.
Kristiania, Skr. Vid. selsk.	Skrifter udgivne af Videnskabsselskabet i Kristiania.	17 Nor.
Kristiania, Tekn. Ug	Teknisk Ugeblad, Kristiania	18 Nor.
Kristiania, Tidssk. norsk. Landb.	Tidsskrift for det norske Landbrug, Kristiania.	20 Nor.
Landbote, Prenzlau	Der Landbote, Fachzeitschrift für praktische Landwirthe. Prenzlau. [½ wöch.] Nebst Beilage: Mittheilungen des märkischen Obstbauver-	714 Ger.

eins.

Landw. Ann., Rostoel:	Landwirthschaftliche Annalen des mecklenburgischen patriotischen Ver- eins. Rostock. [wöch.]	717 Ger.
Landw. Bl., Speyer	Landwirthschaftliche Blätter. Speyer. [½ monatl.]	719 Ger.
Landw. J ahrb., Berlin	Landwirthschaftliche Jahrbücher, hrsg. v. Thiel. Berlin. [2 monatl.] Nebst Ergänzungs-Bünden.	723 Ger.
Landw. Jahrb. Schweiz, Bern.	Landwirtschaftliches Jahrbuch der Schweiz. Bern, 8vo.	58 Swi.
Landw. Versuchstat., Ber. lin	Die landwirthschaftlichen Versuchs-Sta- tionen. Organ für naturwissenschaft- liche Forschungen auf dem Gebiete der Landwirthschaft, hrsg. v. Nobbe. Berlin. [2 monatl.]	725 Ger.
Landw. Wochenbl., Kiel	Landwirthschaftliches Wochenblatt für Schleswig-Holstein, Kiel. [wöch.]	726 Ger.
Landw. Wochenschr., Halle	Landwirthschaftliche Wochenschrift für die Provinz Sachsen. Amtsblatt der Landwirthschaftskammer. Halle. [wöch.]	727 Ger.
Landw. Zs., Strassburg	Landwirthschaftliche Zeitschrift für Elsass-Lothringen. Strassburg. [wöch.]	730 Ger.
Land w. Z tg, Berlin- Halberstadt	Landwirthschaftliche Zeitung für ganz Deutschland, red. v. Briest. Berlin- Halberstadt. [wöch.]	733 Ger.
Laubers Monatshefte Far- ber, Leipzig	Laubers Monatshefte für Färber und Drucker. Leipzig. [monatl.]	737 Ger.
Lausanne, Bul. Soc. Sci. Nat.	Bulletin de la Société vaudoise des sciences naturelles. Lausanne. Svo.	60 Swi.
Leipzig, Ber. Ges. Wiss	Berichte über die Verhandlungen der kgl. sächsischen Gesellschaft der Wissenschaften. Leipzig, [jährl. in zwangl. H.]	739 Ger.
Leipzig, Mitt, landw. Inst.	Mittheilungen des landwirthschaftlichen Institutes der Universität Leipzig. Berlin. [zwanglos.]	741 Ger.
Leipzig, VierteljSchr. astr. Ges.	Vierteljahrsschrift der astronomischen Gesellschaft, Leipzig. [¼ jährl.]	747 Ger.
Leipziger Monatschr. Tex- tilind.	Leipziger Monatsschrift für Textil- industrie, red. v. Martin. Leipzig. [monatl.] Nebst 3 Beiblättern.	754 Ger.
Lemberg, Z birn. Sckc. MatPrírodLikarsk.	Zbirnik Sekcii Matematično-Prírodo- písno-Likarskoj [Sam- melschrift der Mathematisch-Natur- wissenschaftlich-Ärztlichen Sektion der Sevĕenko-Gesellschaft der Wissen- schaften in Lemberg. Lemberg.]	170 Aus.
Liebigs Ann. Chem., Leip- zig	J. v. Liebigs Annalen der Chemie, hrsg. v. Erlenmeyer etc. Leipzig. monatl.]	757 Ger.
Lille, Bul. Soc. indust	Bulletin de la société industrielle du Nord de la France. Lille (Nord). [trimestr.]	421 Fr.

London, Anal	Analyst (Society of Public Analysts), London.	214 U.K.
London, J. Chem. Soc	Journal of the Chemical Society, London.	225] U.K.
London, J. Inst. Brewing.	Journal of the Federated Institutes of Brewing, London.	217 U.K.
London, J. Soc. Chem. Indust.	Journal of the Society of Chemical Industry, London.	245 U.K.
London, Proc. Chem. Soc	Proceedings of the Chemical Society, London.	256 U.K.
London, Proc. R. Soc	Proceedings of the London Royal Society.	267 U.K.
London, Rep. Brit. Ass	Report of the British Association for the Advancement of Science, Lon- don.	276 U.K.
London, Trans. Faraday Soc.	Transactions of the Faraday Society, London, [to promote the study of electro-chemistry, electrometallurgy, chemical physics, metallography and kindred subjects].	— U.K.
Lund, Univ. Årsskr	Acta Universitatis Lundensis.—Lunds Universitets Års-skrift. Lund. 4to.	14 Swe.
M. Chem. F., Budapest	Magyar Chemiai Folyóirat, Budapest. [Ungarische chemische Zeitschrift, Budapest.]	9 Hun.
M. Orv. Arch. Budapest	Magyar Orvosi Archivum, Budapest. [Archiv der ungarischen Aerzte, Budapest.]	21 Hun.
M. orv. termv. nagygy. évk., Budapest	A magyar orvosok és természetvizsgálók nagygyüléseinek évkönyvei. [Jahr- buch der Gesammtsitzung der ungarischen Aerzte und Natur- forscher.]	1 Hun.
Madison, Univ. Wis., Bull. Sci.	Bulletin. Science Series. University of Wisconsin. Madison.	207 U.S.
Manchester, Mem. Lit. Phil. Soc.	Memoirs and Proceedings of the Man- chester Literary and Philosophical So- ciety, Manchester.	302 U.K.
Marburg, SitzBer. Ges. Natw.	Sitzungsberichte der Gesellschaft zur Beförderung der gesammten Natur- wissenschaften in Marburg. Marburg. [zwanglos.]	771 Ger.
Maryland Geol. Surv., Baltimore	Maryland Geological Survey, Baltimore.	219 U.S.
Mathnatw. Ber. Ungarn, Leipzig.	Mathematische und naturwissenschaft- liche Berichte aus Ungarn. Leipzig. [jährl.]	— Ger.
Mathnatw. Mitt., Stuttgart	Mathematisch – naturwissenschaftliche Mittheilungen, im Auftrage des math- naturwiss. Vereins in Württemberg hrsg. v. Böklen u. Wölfling. Stuttgart. [3 H. jährl.]	777 Ger.
(D-7195		4 F

Math. Termt. Ért., Buda- pest	Mathematikai és Természettudományi Értesitő, Budapest. [Mathematischer und naturwissenschaftlicher Anzeiger, Budapest.]	11 Hun.
Mechaniker, Berlin	Der Mechaniker. Zeitschrift zur Förderung der Präcisions-Mechanik und Optik, sowie verwandter Gebiete, hrsg. v. Harrwitz. Berlin. [½ monatl.]	778 Ger.
Med. Woche, Berlin 1	Die medicinische Woche. Berlin. [wöch.]	785 Ger.
Melbourne, Proc. R. Soc. I Viet.	Proceedings of the Royal Society of Victoria. Melbourne.	9 Vic.
Messina, Atti Acc. Pelori- tana	Atti dell' Accademia Peloritana, Messina.	97 It.
Metallurgie, Halle 1	Metallurgie. Zeitschrift für die gesamte metallurgische Technik: Auf berei- tung-Metallgewinnung-Metallverwer- tung unter Ausschluss des Eisen- hüttenwesens. Hrsg. v. W. Borchers. Halle. [14 tägig.]	— Ger.
Mexico, Mem. Soc. Ant. Alzate	Memorias de la Sociedad Cientifica "Antonio Alzate." Mexico. 8vo.	— Mex.
Milano, Annuario Soc. L. Chim.	Annuario della Società Chimica, Milano.	13 It.
Milano, Rend. Ist. lomb 1	Rendiconti dell' Istituto lombardo di scienze e lettere, Milano.	106 It.
Milchw. Zentralbl., Leipzig	Milchwissenschaftliches Zentralblatt. (Wissenschaftliche Monatsbeilage der Milch-Zeitung.) Hrsg. v. R. Eichloff, Leipzig. [monatl.]	— Ger
Milehztg, Leipzig 1	Milch-Zeitung, hrsg. v. Ramm. Leipzig. [wöch.]	793 Ger.
Min, Petr. Mitt., Wien 1	Schermaks Mineralogische und Petrographische Mitteilungen. Herausgeg. v. F[riedrich] Becke. Wien. [2] monatl.]	193 Aus.
Mineralwasser - Fabrikant, Lübeck	Der Mineralwasser-Fabrikant. Organ des allgemeinen Verbandes deutscher Mineralwasser-Fabrikanten. Lübeck.	1365 Ger.
Mitt. chem. Versuchstat., Leipzig.	Mitteilungen aus der chemisch-techni- schen Versuchsstation v. Hermann Passow. Leipzig. [zwanglos.]	— Ger.
Mitt. D. Ver. Tonind., Ber- lin	Mitteilungen des deutschen Vereins für Ton-, Cement- und Kalkindustrie. Berlin.	1370 Ger.
Mitt. Finsens Lysinst. Co- penhagen, Jena.	Mitteilungen aus Finsens medicinske Lysinstitut in Kopenhagen. Jena. [zwanglos.]	— Ger.
Mitt. ForschArb. Inge- nieuru., Berlin	ditteilungen über Forschungsarbeiten auf dem Gebiete des Ingenieurwesens, hrsg. vom Vereine deutscher Ingenieure. Berlin, J. Springer in Komm. [zwanglos.]	1273 Ger.

Mitt. Gesch. Med., Ham- burg	Mitteilungen zur Geschichte der Medizin und der Naturwissenschaften. Hrsg. unter Red. v. W. A. Kahlbaum, M. Neu- berg. K. Sudhoff. [‡ jährl.]	— Ger.
Mitt. milchwirtsch. Ver. Allgüu, Kempten	Mittheilungen des milchwirtschaftlichen Vereins im Allgäu. Kempten. [monatl.]	1313 Ger.
Mitt. Ver. Förd. Lok- Strassenbahnw., Wien	Mitteilungen des Vereines für die Förderung des Lokal- und Strassen- bahnwesens. Wien. [monatl.]	203 Aus.
MolkZtg, Hildesheim	Molkerei-Zeitung, red. v. Mann. Hildesheim. [wöch.]	814 Ger.
Monatshefte Derm., Ham- burg	Monatshefte für praktische Dermatologie, red. v. Unna u. Taenzer. Hamburg. [½ monatl.] Nebst Ergänzungshef- ten.	826 Ger.
Monatshefte Thierheilk., Stuttgart	Monatshefte für praktische Thierheil- kunde, hrsg. v. Fröhner u. Kitt. Stuttgart. [monatl.]	828 Ger.
Monatschr. Mineralicn- sammler, Rochlitz	Monatsschrife für Mineralien-, Gesteins- und Petrefaktensammler. Hrsg. v. R. Zimmermann. Rochlitz i Sa. [monatl.]	— Ger.
Monatschr. Wasserheilk., München	Monatsschrift für praktische Wasser- heilkunde und physikalische Heil- methoden, hrsg. v. Krüche. München. [montal.]	825 Ger.
Monit. sci. Quesn., Paris	Moniteur scientifique de Quesn eville. Paris. [mensuel.]	505 Fr.
Motorwagen, Berlin	Der Motorwagen. Organ des mitteleu- ropäischen Motorwagen-Vereins, Irrsg. v. Klose. Berlin. [½ monatl.]	830 Ger.
Mülhausen, Bull. Soc. ind	Bulletin de la Société industrielle de Mulhouse. Mülhausen. [monatl.]	831 Ger.
München, Sitzber. Ak. Wiss.	Sitzungsberichte der kgl. bayerischen Akademie der Wissenschaften zu Mün- chen. München. [jährl. in zwangl. H.]	839 Ger.
München, Sitzber. Ges. Morph.	Sitzungsberichte der Gesellschaft für Morphologie und Physiologie in Mün- chen. München. [3 H. jährl.]	840 Ger.
München, VierteljSchr. bayr. LandwRath.	Vierteljahrsschrift des bayerischen Landwirthschaftsrathes, zugleich Organ der landwirthschaftlichen Lehr- anstalten etc. Bayerns, red. v. May. München. [4 jährl.]	841 Ger.
Münchener med. Wochen- schr.	Münchener medicinische Wochenschrift, red. v. Spatz. München. [wöch.]	847 Ger.
Münster, Jahresber. ProvVer. Wiss.	Jahresbericht des westfalischen Pro- vinzialvereins für Wissenschaft und Kunst. Münster. [jährl.]	850 Ger.
N. Jahrb. Min., Stuttgart	Neues Jahrbuch für Mineralogie, Geologie und Paläontologie, hrsg. v. Bauer. Stuttgart. [2 monatl.] Nebst Beilage-Bänden.	854 Ger.
		4 0

(D-7195)

4 F 2

N. metaph. Rdsch., Lichter- felde	Neue metaphysische Rundschan, hrsg. v. Zillmann. GrLichterfelde. [monatl.]	855 Ger.
Nancy, Bul. soc. sci	Bulletin des séances de la société des sciences de Nancy et de la réunion biologique de Nancy (Meurthe-et- Moselle). [mensuel.]	530 Fr.
Napoli, Atti Acc. sc	Atti dell' Accademia delle scienze fisiche e matematiche, Napoli.	115 It.
Napoli, Rend. Acc. sc	Rendiconti dell' Accademia delle scienze fisiche e matematiche, Napoli.	120 It.
"Natur u. Kultur, München.	Natur und Kultur. Zeitschrift für Schule und Leben. Hrsg. v. F. H. Völler. München. [½ monatl.]	- Ger.
Natur u. Offenb., Münster	Natur und Offenbarung, Organ zur Vermittelung zwischen Naturfor- schung und Glauben für Gebildete aller Stande. Münster. [monatl.]	866 Ger.
Natur u. Schule, Leipzig	Natur und Schule. Zeitschrift für den gesammten naturkundlichen Unter- richt aller Schulen. Leipzig und Berlin.	1289 Ger.
Natw. Rdsch., Braun- schweig	Naturwissenschaftliche Rundschau, hrsg. v. Sklarek. Braunschweig. [wöch.]	867 Ger.
Natw. Wochenschr., Jena	Naturwissenschaftliche Wochenschrift, red. v. Potonié. Jena. [wöch.]	868 Ger.
Natw. Zs. Landw., Stutt- gart	Naturwissenschaftliche Zeitschrift für Land- und Forstwirtschaft, hrsg. v. K. v. Tubeuf und L. Hiltner. Stuttgart. [monatl.]	— <u>"</u> Ger.
Ned. Tijdschr. Geneesk., Amsterdam	Nederlandsch Tijdschrift voor Genees- kunde, tevens Orgaan der Neder- landsche Maatschappij ter bevordering van Geneeskunst, Amsterdam, 8vo.	39 Hol.
Neuchatel, Bul. Soc. Sei. Nat.	Bulletin de la Société neuchâteloise des sciences naturelles. Neuchâtel. Svo.	73 Swi.
New Haven, Conn., Cont. Kent Chem. Lab. Yale Univ.	Contributions from the Kent Chemical Laboratory of Yale University, New Haven, Conn.	275 U.S.
New York, N.Y., Ann. Acad. Sci.	Annals of the New York Academy of Sciences, New York, N.Y.	295 U.S.
New York, N.Y., Bull. Torrey Bot. Cl.	Bulletin of the Torrey Botanical Club, New York, N.Y.	302 U.S.
New York, N.Y., Cont. Havemeyer Lab., Colum- bia Unir.	Contributions from the Havemeyer Laboratories, Columbia University, New York, N.Y.	308 U.S.
New York, N.Y., Trans. Amer. Inst. Min. Engin.	Transactions of the American Institute of Mining Engineers, New York, N.Y.	335 U.S.
New York, N.Y., Trans. Amer. Soc. Mech. Engin.	Transactions of the American Society of Mechanical Engineers. New York, N.Y.	580 U.S.
Nowing lek., Poznan	Nowiny lekarskie, red. H. Swięcieki, Poznań. Svo. [monthly.]	27 Pol.

Nste Erfdgn Prakt. Techn., Wien	Neueste Erfindungen und Erfahrungen auf den Gebieten der praktischen Technik, Elektrotechnik, der Gewerbe, Industrie, Chemie, der Land- und Hauswirtschaft. Herausg. v. Theodor Koller. Wien. [13 H jährl.]	222 Aus.
Nürnberg, Abh. nathist. Ges.	Abhandlungen der naturhistorischen Gesellschaft zu Nürnberg. [zwang- Ios.]	880 Ger.
Nyt Mag. Naturv., Kris- tiania	Nyt Magazin for Naturvidenskaberne, Kristiania.	24 Nor.
Odont. Bl., Berlin	Odontologische Blätter. Umschau über den Fortschritt in der Zahnheilkunde. Hrsg. v. H. Albrecht. Berlin. [½ monatl.]	— Ger.
Öst. Z s. BergHüttwes., Wien	Österreichische Zeitschriftfür Berg- und Hüttenwesen. Red. v. Friedrich Toldt und K[arl Ritter] v. Ernst. Wien. [wöchentl.]	253 Aus.
Orv. Hetilap, Budapest	Orvosi Hetilap, Budapest. [Medicinisches Wochenblatt, Budapest.]	27 Hun.
Orvtermt. Ért., Kolozsvar	Kolozsvári Orvos-természettudományi Értesitő. [Kolozsvarer medicinischer und naturwissenschaftlicher Anzei- ger.]	8 Hun.
Papierfabrikant, Berlin	Der Papier-Fabrikant. Zeitschrift für die Papier-, Pappen-, Holz-, Zell- und Strohstoff-Fabrikation. Berlin. [Monats- und Wochenausg.]	— Ger.
Papierztg, Berlin	Papier-Zeitung, hrsg. v. Hofmann. Berlin. [½ wöch.]	899 Ger.
Paramaribo, Bull. Landb. West-Indie	Bulletin Inspectie van den Landbouw in West Indie, Paramaribo, 8vo.	— Hol.
Paris, Bul. soc. franç. phot.	Bulletin de la société française de photographie. Gér. Cousin. Paris. [bi-mensuel.]	596 Fr.
Paris, CR. Acad. sci	Comptes-rendus hebdomadaires des séances de l'académie des sciences. Paris. [hebdomad.]	612 Fr.
Paris, CR. ass. franç. avanc. sei.	Comptes-rendus de l'association fran- çaise pour l'avancement des sciences. Paris. [2 volumes par an.]	613 Fr.
Petroleum, Berlin	Zeitschrift für die gesamten Interessen der Petroleum-Industrie und des Petroleum-Ilandels. Hrsg. v. P. Schwarz. Berlin.	— Ger.
Pflanzer, Tanga	Der Pflanzer. Ratgeber für tropische Landwirtschaft unter Mitwirkung des Biologisch-Landwirtschaftl. Instituts Amani hrsg. durch die "Usambara- Post". Tanga. [½ monatl.]	— Ger.
Pharm. Centralhalle, Dresden	Pharmaceutische Centralhalle für Deutschland, hrsg. v. Schneider. Bresden, Berlin. [wöch.]	908 Ger.

Pharm. J., London	Pharmaceutical Journal, London]	371 U.K.
Pharm. Weekbl., Amsterdam.	Pharmaceutisch Weekblad voor Nederland, Amsterdam, 8vo.	45 Hol.
_	Pharm. Zentralhalle, Dresden. v. Pharm. Centralhalle, Dresden.	_
Pharm. \mathbf{Z} tg, Berlin	Pharmaceutische Zeitung, red. v. Bött- ger. Berlin. [½ wöch.]	910 Ger.
Pharmacia, Kristiania	Pharmacia. Tidsskrift for Kemi og Farmaci. Kristiania. Svo.	— Nor.
Phil. Mag., London	London, Edinburgh, and Dublin Philo- sophical Magazine, and Journal of Science.	372 U.K.
Philadelphia, Cont. John Harrison Lab. Chem. Univ. Pa.	Contributions from the John Harrison Laboratory of Chemistry, University of Pennsylvania, Philadelphia.	363 U.S.
Philadelphia, Pa., J. Frank. Inst.	Journal of the Franklin Institute, Philadelphia, Pa.	369 U.S.
Philos. Jahrb., Fulda	Philosophisches Jahrbuch, hrsg. v. Gutberlet. Fulda. [½ jährl.]	911 Ger.
Phot. Alman., Leipzig	Photographischer Almanack, hrsg. v. L. Herm. Liesegang. Leipzig. [jährl.]	1348 Ger.
Phot. Centralbl., Halle	Photographisches Centralblatt, red. v. Matthies-Masuren u. Schiffner. Halle. [½ monatl.]	915 Ger.
Phot. Chronik, II alle	Photographische Chronik, Beiblatt zum Atelier des Photographen und zur Zeitschrift für Reproduktionstechnik. Halle. W. Knapp. [wöch.]	1276 Ger.
Phot. Ind., Dresden	Die photographische Industrie. Fach- blatt für Fabrikation und Handel sämtlicher photographischer Bedarfs- artikel. Hrsg. v. Geo. Springer. Dresden. [wöch.]	— Ger.
Phot. Mitt., Berlin	Photographische Mittheilungen, hrsg. v. Vogel. Berlin. [½ monatl.]	916 Ger.
Phot. Rdsch., Italle	Photographische Rundschau, hrsg. v. Neuhauss. Halle. [monatl.]	917 Ger.
Phot. Wochenbl., Berlin	Photographisches Wochenblatt, red. v. Gadicke. Berlin, Leipzig. [wöch.]	918 Ger.
Physic. Rev., New York, N.Y.	Physical Review. (Cornell University); New York, N.Y.	386 U.S.
Physik. Zs., Leipzig	Physikalische Zeitschrift, hrsg. v. Riecke u. Simon. Leipzig. [½ monatl.]	920 Ger.
Pola, Mitt. Geb. Seew	Mitteilungen aus dem Gebiete des See- wesens. Herausgegeben vom k. u. k. Marine-Technischen Komitee. Pola. [monat.]	280 Aus.
Pop. Sci. Mon., New York, N.Y.	Popular Science Monthly. New York, N.Y.	392 U.S.
Prag, Abh. Lotos	Abhandlungen des Deutschen Naturwissenschaftlich-Medizinischen Vereines für Böhmen "Lotos." Prag. [zwanglos.]	284 Aus.

Prag, Ber. VersStat. Zuck- Ind.	Bericht der Versuchsstation für Zucker- Industrie in Prag. [jährlich]	— Aus.
Prag, Rozpr. České Ak. Frant. Jos.	Rozpravy České Akademie Císaře Františka Josefa pro Vědy, Slovesnosť a Umění. Praha. [Abhandlungen der Tschechischen Kaiser Franz Josefs- Akademie für Wissenschaft, Literatur und Kunst.] [zwanglos]	302 Aus.
Prag, SitzBer. Lotos	Sitzungsbericht des Deutschen Naturwissenschaftlich-Medizinischen Vereines für Böhmen "Lotos" in Prag. Prag. [jährl.]	306 Aus.
Prag, Věstn. Česke Spol. Nauk	Věstník Královské České Společnosti Náuk. Třída Mathematicko-Příro- dovědecká. Praha.	313 Aus.
Prakt. MaschConstr., Leip-	Der praktische Maschinen-Constructeur, hrsg. v. Uhland. Leipzig. [½ monatl.]	932 Ger.
Proc. Amer. Ass. Adv. Sci. Washington, D.C.	Proceedings of the American Association for the Advancement of Science, Washington; D.C.	138 U.S.
Prometheus, Berlin	Prometheus. Illustrirte Wochenschrift über die Fortschritte in Gewerbe, In- dustrie und Wissenschaft, hrsg. v. Witt. Berlin. [wöch.]	938 Ger.
Protok. Dampfkesselüber- wach. Ver., Hamburg	Protokoll der Delegirten- und Ingenieur- Versammlung des internationalen Verbandes der Dampfkessel-Über- wachungs Vereine, Hamburg, [jährl.]	Ger
Przegl. lek., Kraków	Przegląd lekarski, red. A. Kwaśnicki, Kraków, 4to [weekly.]	43 Pol.
Rec. Trav. Bot. Neerl., Nijmegen	Recueil des travaux botaniques Néerlandais, publié par la Société Botaniques Néerlandaise. Nimegne (Macdonald). 8vo.	— Hol.
Rec. Trav. chim., Leiden	Recueil des Travaux chimiques des Pays- Bas et de la Belgique, Leiden. 8vo.	47 Hol.
Regensburg, Ber. natw. Ver.	Berichte des naturwissenshaftlichen (früher zoologisch-mineralogischen) Vereins zu Regensburg, (Forts. des Correspondenzblattes.) Regensburg, [2 jähr.]	949 Ger.
Regensburg, Denkschr. bot. Ges.	Denkschriften der kgl. botanischen Gesellschaft in Regensburg. Regens- burg. [unbestimmt.]	— Ger.
Rennes, Bul. soc. sci. méd.	Bulletin de la société scientifique et médicale de l'Ouest. Rennes (Ille-et- Vilaine. [trimestr.]	658 Fr.
Rep. Austr. Ass., Dunedin	Report of the Australasian Association for the Advancement of Science, Dunedin.	— N.Z.
Rev. Electr., Lausanne	Revue de l'électricité appliquée à l'industrie, l'éclairage, etc. Lausanne. 4to.	Swi.

Rev. gén. sci., Paris	Revue générale des sciences pures et appliquées. Dir. L. Olivier. Paris. [bi-mensuel.]	693 Fr.
Rev. pharm., Gand	Revue pharmaceutique. Organe de l'Union pharmaceutique des Flandres et du cercle pharmaceutique du Hainaut. (Gand). [mensuel.]	152 Bel.
Rer. Suisse Phot., Genère	Revue suisse de Photographie. Genève et Paris. Svo.	82 Swi.
Riv. ligure sc. lett. ar., Genova	Rivista ligure di scienze, lettere ed arti, organo della Società di letture e con- versazioni scientifiche, Genova.	169 It.
Roma, Mem. Acc. Nuovi Lincei	Memorie dell' Accademia pontificia dei Nuovi Lincei, Roma.	1204 It.
Roma, Rend. Acc. Lincei	Rendiconti della R. Accademia dei Lincei, Roma.	209 It.
Roma, Rend. Soc. chim.	Rendiconti della Società chimica di Roma.	— It.
Rostock, Sitzber. natf. Ges.	Sitzungsberichte der naturforschenden Gesellschaft zu Rostock. Anhang zum Archiv des Vereins der Freunde der Naturgeschichte in Mecklenburg. Rostock.	1293 Ger.
Rotterdam, Verh. Bat. Gen.	Verhandelingen van het Bataafsch Genootschap der proefondervindelijke wijsbegeerte te Rotterdam. Rotter- dam. 4to.	48 Hol.
Süchs. landw. Zs., Dresden	Sächsische landwirthschaftliche Zeitschrift, hrsg. v. v. Langsdorff. Dresden. [wöch.]	961 Ger.
St. Peterburg, Žurn. russ. fizchim. Obsc.	Журналь русскаго физико-химиче- скаго Общества. СПетербургь [Journal de la Société physico- chimique russe. StPétersbourg].	297 Rus.
Samml. chem. Vortr., Stutt- gart	Sammlung chemischer und chemisch- technischer Vorträge, hrsg. v. Ahrens. Stuttgart. [monatl.]	970 Ger.
Sborn. Klin., Prag	Sborník Klinický. Časopis pro Pěstování Vědy Lékařské Red. J. Thomayer, E. Maixner, K. Maydl. Praha. [Klinisches Magazin. Zeitschrift für ärztliche Wissenschaft.] [10 H. jährl.]	344 Aus.
Sch. Mines Q., New York, N.Y.	School of Mines Quarterly. Columbia University, New York, N.Y.	425 U.S.
Schiffbau, Berlin	Schiffbau. Berlin. [½ monatl.]	982 Ger.
Schillings J. Gasbeleucht., München	Schillings Journal für Gasbeleuchtung und verwandte Beleuchtungsarten, sowie für Wasserversorgung, hrsg. v. Bunte. München. [wöch.]	983 Ger.
Schmidts Jahrb. ges. Med., Leipzig	Schmidts Jahrbücher der in- und ausländischen gesammten Medicin, red. v. Möbius u. Dippe. Leipzig. [referirend, monatl.]	991 Ger.

Schneeberg, Mitt. wiss. Ver.	Mittheilungen des wissenschaftlichen Vereins (vormals naturweiss. Vereins) für Schneeberg und Umgegend. Schneeberg. [zwanglos.]	992 Ger.
Schwäb. Bierbr., Ulm	Der schwäbische Bierbrauer. Ulm. [wöch.]	997 Ger.
SchweizArch. Thierheilk., Zürich	Schweizer-Archiv für Thierheilkunde. Zürich. 8vo.	85 Swi.
Schweiz. Milchztg, Schaff- hausen	Schweizerische Milchzeitung und land- wirtschaftliche Umschau. Schaff- hausen. Fol.	100 Swi.
Schweiz. Wochenschr., Chem., Zürich	Schweizerische Wochenschrift für Chemie und Pharmacie. Journal suisse de chimie et de pharmacie. Zürich. 8vo.	104 Swi.
Sci. Amer., New York, N.Y.	Scientific American, New York, N.Y	426 U.S.
Sci. Amer. Sup., New York, N.Y.	Scientific American Supplement, New York, N.Y.	427 U.S.
Sci. Prat., Vevey	La science pratique. Journal mensuel de Procédés et Recettes modernes. Vevey. 4to.	109 Swi.
Science, New, York, N.Y.	Science, New York, N.Y	429 U.S.
Seifenfabr., Berlin	Der Seifenfabrikant, hrsg. v. Deite. Berlin. [wöch.]	1000 Ger.
Seifens Z tg, Augsburg	Seifensieder-Zeitung, Augsburg, [wöch.] Nebst Beibl.: Chemische Mittheilungen und Handelsblatt.	1001 Ger.
Skand. Arch Physiol., Leipzig	Skandinavisches Archiv für Physiologie, hrsg. v. Tigerstedt. Leipzig. [monatl.]	1005 Ger.
Skioptikon, Leipzig	Skioptikon. Illustrierte Vierteljahrs- schrift für alle zweige der Projections- kunst. Red. v. Berghoff. Leipzig. [4 jährl.]	— Ger.
Stahl u. Eisen, Düsseldorf	Stahl und Eisen. Zeitschrift für das deutsche Eisenhüttenwesen, red. v. Schrödter u. Beumer. Düsseldorf. [½ monatl.]	1010 Ger.
Stat. Jahrb. D. Städte, Breslau	Statisches Jahrbuch deutscher Städte. Hrsg. v. M. Neafe. Breslau. [jährl.]	— Ger.
Steinu. Mörtel, Berlin	Stein und Mörtel. Zeitschrift für die Interessen der Thonindustrie, insbesondere für die Fabrikation von Ziegeln, Kalk, Cement etc. Berlin, [½ monatl.]	1013 Ger.
Stockholm, Jernk. Ann	Jern-kontorets Annaler. Ny serie. Tidskrift för svenska bergshandte- ringen. Stockholm. 8vo.	25 Swe.
Stockholm, VetAk. Årsbok.	Kungl. Svenska Vetenskaps-Akademicus Årsbok. Stockholm. 8vo.	— Swe.
Stockholm, VetAk. Handl.	Kongl. Svenska Vetenskaps-Akademiens Handlingar. Stockholm. 4to.	40 Swe.

Strassburg, Monatsber. Ges. Wiss.	Monatsbericht der Gesellschaft zur Förderung der Wissenschaften, des Ackerbaues und der Künste im Un- terelsass. Bulletins mensuels de la Société des sciences, agriculture et arts de la Basse-Alsace. Strassburg. [2 monatl.]	1020 Ger.
Stuttgart, Jahreshefte Ver. Natk.	Jahreshefte des Vereins für vaterländische Naturkunde in Württemberg. Stuttgart. [jährl.]	1021 Ger.
Stuttgart, Med. Corr. Bl. arztl. Landesrer.	Medicinisches Correspondenzblatt des württembergischen aerztlichen Lan- desvereins. Hrsg. v. Λ. Deahna. Stuttgart. [wöch.]	— Ger,
Südd. $Apoth \mathbf{Z}tg$, $Stuttgart$	Süddeutsche Apothekerzeitung, hrsg. v. Kober. Stuttgart. [½ wöch.]	1024 Ger.
Sv. Farm. Tidskr., Stock- holm	Svensk Farmaceutisk Tidskrift. Utgifvare Thor Ekecrantz. Stockholm.	44 Swe.
Sv. Kem. Tidskr., Stock- holm	Svensk Kemisk Tidskrift. Organ för Kemistsamfundet i Stockholm, Kemi- ska sektionerna i Upsala och Lund samt Kemistföreningen vid Stock- holms högskola. Utgifven af A. G. Ekstrand. Stockholm. Svo.	46 Swe.
Tagesztg Brau., Berlin	Tageszeitung für Brauerei. Eigentum des Vereins Versuchs- und Lehran- stalt für Brauerei in Berlin. Schrift- leitg E. Struve. Berlin. [tägl.]	— Ger.
Tech. Q. and Proc. Soc. Arts, Boston, Mass.	Technology Quarterly and Proceedings of the Society of Arts, Boston, Mass.	438 U.S.
Techn. Mitt. Malerei, Mun- chen	Technische Mittheilungen für Malerei, hrsg. v. Keim. München. [½ monatl.]	1037 Ger.
Tekn. Tidskr., Stockholm	Teknisk Tidskrift. Utgifven af Svenska Teknologfäreningen med understäd af Letterstedtska Föreningen. Stock- holm. 4to.	50 Swe.
Termt. Közl., Budapest	Természettudományi Közlöny, Budapest. [Naturwissenschaftliche Mittheilungen, Budapest.]	16 Hun.
Terr. Mag., Washington, D.C.	Terrestrial Magnetism and Atmospheric Electricity, Washington, D.C.	442 U.S.
Textilztg, Braunschweig	Textil- und Färbereizeitung. Wochen- schrift, hrsg. v. A. Buntrock. Braun- schweig. [wöch.]	— Ger.
Teysmannia, Batavia	Teysmannia, onder redactie van Dr. J. van Breda de Jean, Dr. W. R. Tromp de Haas en H. J. Wigman. Batavia (G. Kolff & Co.)	— Hol.
Tharander forstl. Jahrb	Tharander forstliches Jahrbuch, hrsg. v. Kunze. Dresden. [jährl.]	1039 Ger.
ThonindZtg, Berlin	Thonindustrie-Zeitung, red. v. Cramer etc. Berlin. [120 Nrn jährl.]	1047 Ger.

Tokyo, Bull. Coll. Agric	The Bulletin of the College of Agriculture, Imperial University of Tōkyō, Japan. European languages.	21 Jap.
Tokyo, Kog. Kwag. z	Tōkyō Kōgyō Kwagaku Zasshi. (Journal of Chemical Industry.) Tokyo, Japan.	— Jap.
Tokyo, Kwag. Kw. Sh	Tōkyō Kwagaku Kwai Shi (Journal of the Tōkyō Chemical Society). Japan- ese language.	33 Jap.
Tokyo, Nih. Yak. Kw. K	Nihon Yakugaku Kwai Zasshi (Journal of the Pharmaceutical Society of Japan). Japanese language. Tōkyō, Japan.	36 Jap.
Torino, Atti Acc. sc	Atti della R. Accademia delle scienze, Torino.	220 It.
Tropenpflanter, Berlin	Der Tropenpflanzer. Zeitschrift für tropische Landwirthschaft, hrsg. v. Warburg u. Wohltmann. Berlin. [monatl.] Nebst Beiheften.	1058 Ger.
Turbine, Berlin	Die Turbine. Zeitschrift für modernen Schnellbetrieb, für Dampf-, Gas-, Wind- und Wasserturbinen. Hrsg. v. R. Mewes. Berlin. [monatl.]	— Ger.
Uhlands techn. Rdsch., Leipzig	Uhlands technische Rundschau. Leipzig. [wöch.]	10 6 4 Ger.
Umschau, Frankfurt a. M.	Die Umschau. Uebersicht über die Fortschritte und Bewegungen auf dem Gesammtgebiet der Wissenschaft, Technik, Litteratur und Kunst, hrsg. v. Beehhold. Frankfurt a. M. [wöch.]	1068 Ger.
Unterrichtsbl. Math., Berlin	Unterrichtsblätter für Mathematik und Naturwissenschaften, hrsg. v. Sch- walbe u. Pietzker. Berlin. [2 monatl.]	1071 Ger.
Upsala, Bull. Geol. Inst	Bulletin of the Geological Institution of the University of Upsala. Edited by Hj. Sjögren. Upsala. 8vo.	55 Swe.
Upsala, Läkaref. Förh	Upsala Läkareförenings Förhandlingar. Upsala. 8vo.	57 Swe.
Utrecht, Onderz. Physiol. Lab.	Onderzoekingen gedaan in het physio- logisch Laboratorium der Utrecht- sche Hoogeschool. Utrecht. 8vo.	54 Hol.
Venezia, Atti Ist. ven	Atti del R. Istituto veneto di scienze, lettere ed arti, Venezia.	235 It.
Verh. Congr. inn. Med., Wiesbaden	Verhandlungen des Congresses für innere Medicin. Wiesbaden. [jährl.]	1076 Ger.
Verh. Ges. D. Natf., Leipzig	Verhandlungen der Gesellschaft deut- scher Naturforscher und Aerzte. Leipzig. [jährl.]	1083 Ger.
Verh. Ges. Kinderheilk., Wiesbaden	Verhandlungen der Versammlung der Gesellschaft für Kinderheilkunde in der Abtheilung für Kinderheilkunde der Versammlung der Gesellschaft deutscher Naturforscher und Aerzte, Wiesbaden. [jährl.]	1084 Ger.

Verh. Schweiz, Natf. Ges., Winterthur	Verhandlungen der schweizerischen natunforschenden Gesellschaft. Win- terthur, Basel, etc. 8vo.	116 Swi.
VierteljSchr. gerichtl. Med., Berlin	Vierteljahrsschrift für gerichtliche Medi- cin und öffentliches Sanitätswesen, hrsg. v. Schmidtmann u. Strassmann. Berlin. [4 jahrl.] Nebst Supplemen- ten.	1096 Ger.
VierteljSchr. Philos., Leipzig	Vierteljahrsschrift für wissenschaftliche Philosophie, hrsg. v. Barth. Leipzig. [¼ jahcl.]	1097 Ger.
Wärme u. Heizg, Berlin	Wärme und Heizung. Hrsg. v. C. Schmitz. Berlin. [½ monatl.]	— Ger.
Warenkunde, Wangen i.B.	Die Warenkunde. Zeitschrift für Handel, Industrie und Gewerbe. Hrsg. v. A. Stange. Wangen in Baden. [monatl.]	— Ger.
Washington, D.C., Dept. Int. U.S. Geol. Surv., Water Suppl. Irrig. Paprs.	Department of the Interior. U.S. Geological Survey, Water Supply and Irrigation Papers, D.C.	484 U.S.
Washington, D.C. Nation. Acad. Sci., Biog. Mem.	National Academy of Sciences. Biographical Memoirs. Washington, D.C.	— U.S.
Washington, D.C., Smith- sonian Inst., Misc. Col- lect.	Smithsonian Institution. Smithsonian Miscellaneous Collections, Washington, D.C.	497 U.S.
Washington, D.C., Smith- sonian Inst., Rep.	Smithsonian Institution. Annual Report of the Board of Regents, Washington, D.C.	502 U.S.
Washington, D.C., U.S. Dept. Agric., Monthly Weath. Rev.	Monthly Weather Review. (U.S. Department of Agriculture.) Washington, D.C.	509 U.S.
Washington, D.C., U.S. Dept. Agric. Rep. Bur. Anim. Indust.	U.S. Department of Agriculture. Annual Report of the Bureau of Animal Indus- try, Washington, D.C.	512 U.S.
Washington, D.C., U.S. Dept. Int. Bull. Geol. Surv.	Department of the Interior. Bulletin of the United States Geological Survey, Washington, D.C.	516 U.S.
Weinbau, Mainz	Weinbau und Weinhandel. Organ des deutschen Weinbau-Vereins, red. v. Dahlen u. v. Zabern. Mainz. [wöch.]	1108 Ger.
Wellington, Trans. N. Ze d. Inst.	Transactions and Proceedings of the New Zealand Institute, Wellington.	— N.Z.
Wellall, Berlin	Das Weltall. Illustrierte Zeitschrift für Astronomie und verwandte Gebiete. Berlin.	1287 Ger.
Weltmarkt, Berlin	Der Weltmarkt. Zeitschrift für Ma- schinen- und Mctallindustrie, Berg- und Hüttenwesen. Berlin. [wöch.]	— Ger.

Schriften der Vereins zur Verbreitung Naturwissenschaftlicher Kenntuisse in Wien. [Nebentitel :] Populäre Vor- träge aus allen Fächern der Natur- wissenschaft. Herausgegeben vom Vereine zur Verbreitung Naturwissen- schaftlicher Kenntuisse in Wien. Wien. [jährl., bezw. in zwanglosen Heften.]	471 Aus.
Sitzungsberichte der Kaiserlichen Akademie der Wissenschaften. Mathematisch - Naturwissenschaftliche Klasse. Wien. [in 4 Abteilungen, zwanglos.]	472 Aus.
Vorträge und Abhandlungen. Herausgegeben von der Österreichischen Leo- Gesellschaft. Wien. [zwanglos.]	481 Aus.
Jahrbücher des nassauischen Vereins für Naturkunde. Wiesbaden. [jahrl.]	II21 Ger.
Wissenschaftliche Meeresuntersuchungen, hrsg. v. d. Commission zur wissenschaftlichen Untersuchung der deutschen Meere in Kiel u. der Biologischen Anstalt auf Helgoland. Kiel. [zwanglos.]	1127 Ger.
Wochenschrift für Brauerei, hrsg. v. Delbrück u. Heyduck. Berlin. [wöch.]	1134 Ger.
Zdrowie, red. W. Janowski, Warszawa, 8vo. [monthly.]	59 Pol.
Zentralblatt für das deutsche Bauge- werbe. Red. v. Carl Zetzsshe, Berlin. [wöch.]	— Ger.
Zentralblatt der Bauverwaltung, red. v. Sarrazin. Berlin. [½ wöch.]	— Ger.
Zentralbl. inn. Med., Leipzig, v. Centralbl. inn. Med., Leipzig.	_
Zentralblatt für Pharmazie und Chemie, Organ des Verbandes kond. Apothe- ker für das deutsche Reich. Hrsg. v. C. A. Schallehn. Magdeburg. [½ wöch.]	— (ler.
Zentralbl. Stoffwkrankh., Göttingen. v. Centralbl. Stoffwkrankh., Göttingen.	
Zeitschrift für analytische Chemie, hrsg. v. Fresenius etc. Wiesbaden. [2 monatl.]	1155 Ger.
Zeitschrift für angewandte Chemie, hrsg. v. Fischer u. Wenghöffer. Berlin. [wöch.]	1156 Ger.
Zeitschrift für angewandte Mikroskopie, hrsg. v. Marpmann. Weimar. [monatl.]	1157 Ger.
Zeitschrift für anorganische Chemie, hrsg. v. Lorenz u. Küster. Hamburg. [12–18 H. jährl.]	1158 Ger.
	Naturwissenschaftlicher Kenntnisse in Wien. [Nebentitel:] Populäre Vorträge aus allen Fächern der Naturwissenschaft. Herausgegeben vom Vereine zur Verbreitung Naturwissenschaftlicher Kenntnisse in Wien. Wien. [jährl., bezw. in zwanglosen Heften.] Sitzungsberichte der Kaiserlichen Akademie der Wissenschaften. Mathematisch - Naturwissenschaftliche Klasse. Wien. [in 4 Abteilungen, zwanglos.] Vorträge und Abhandlungen. Herausgegeben von der Österreichischen Leotiesellschaft. Wien. [zwanglos.] Jahrbücher des nassauischen Vereins für Naturkunde. Wiesbaden. [jahrl.] Wissenschaftlichen Meeresuntersuchungen, hrsg. v. d. Commission zur wissenschaftlichen Untersuchung der deutschen Meere in Kiel u. der Biologischen Anstalt auf Helgoland. Kiel. [zwanglos.] Wochenschrift für Brauerei, hrsg. v. Delbrück u. Heyduck. Berlin. [wöch.] Zdrowie. red. W. Janowski, Warszawa, Svo. [monthly.] Zentralblatt für das deutsche Baugewerbe. Red. v. Carl Zetzsshe. Berlin. [wöch.] Zentralblatt der Bauverwaltung, red. v. Sarrazin. Berlin. [½ wöch.] Zentralblatt für Pharmazie und Chemie. Organ des Verbandes kond. Apotheker für das deutsche Reich. Hrsg. v. C. A. Schallehn. Magdeburg. [½ wöch.] Zentralbl. Stoffwkrankh., Göttingen. v. Centralbl. Stoffwkrankh., Göttingen. v. Centralbl. Stoffwkrankh., Göttingen. v. Centralbl. Stoffwkrankh., Göttingen. Zeitschrift für analytische Chemie, hrsg. v. Fischer u. Wenghöffer. Berlin. [wöch.] Zeitschrift für angewandte Mikroskopie, hrsg. v. Fischer u. Wenghöffer. Berlin. [wöch.] Zeitschrift für angewandte Mikroskopie, hrsg. v. Marpmann. Weimar. [unonatl.] Zeitschrift für angewandte Mikroskopie, hrsg. v. Lorenz u. Küster. Hamburg.

Zs. Archit., Wiesbaden	Zeitschrift für Architektur und Ingenie- urwesen, hrsg. von dem Vorstande des Architektur- und Ingenieur-	1159 Ger-
	des Architektur- und Ingenieur- Vereins zu Hannover. Sehriftleiter C. Wolff. [von 1901 an.] Wiesbaden.	
Zs. bayr. Rev. Ver., München	Zeitschrift des Bayrischen Revisions- Vereins für Kraft-, Heiz- und Licht- Anlagen. Hrsg. vom Verein. Mün- chen. [½ monatl.]	— Ger.
Zs. Beleuchtungsw., Berlin	Zeitschrift für Beleuchtungswesen, Heiz- und Lüftungs-Technik, hrsg. v. Lux. Berlin. [36 H. jährl.]	1165 Ger.
Zs. Bergw., Berlin	Zeitschrift für das Berg-, Hütten- und Salinen Wesen im preussischen Staat, hrsg. im Ministerium für Handel und Gewerbe. Berlin. [7–8 H. jährl.]	1166 Ger.
Zs. Biol., München	Zeitschrift für Biologie, hrsg. v. Kühne u. Voit. München. [¼ jährl.]	1168 Ger.
Zs. Brauw., München	Zeitschrift für das gesammte Brauwesen, hrsg. v. Holzner. München. [wöch.]	1170 Ger.
Zs. Calciumcarbidfabr., Berlin	Zeitschrift für Calciumcarbid-Fabrika- tion und Acetylen-Beleuchtung, red. v. Ludwig. Schöneberg-Berlin. [wöch.]	1772 Ger.
Zs. chem. Apparatenk., Berlin	Zeitschrift für chemische Apparatenkunde. Hrsg. v. Schuberg. Berlin. $[\frac{1}{2} \text{ monatl.}]$	— Ger.
Zs. Elektroch., Halle	Zeitschrift für Elektrochemie, hrsg. v. Nernst u. Borchers. Halle. [wöch.]	1177 Ger.
Zs. Elektrot., Potsdam	Zeitschrift für Elektrotechnik und Maschinenbau, red. v. Bauch. Potsdam. $\left[\frac{1}{2}\right]$ monatl.	1178 Ger.
Zs. exper. Path., Berlin	Zeitschrift für experimentelle Pathologie und Therapie. Hrsg. v. L. Brieger etc. Berlin. [zwanglos.]	— Ger.
Zs. Farbenchem., Berlin [früher Sorau]	Zeitschrift für Farben- und Textil- Chemie. IIrsg. v. A. Buntrock. Berlin. [½ monatl.]	1361 Ger.
Zs. Fleischhyg., Berlin	Zeitschrift für Fleisch- und Milchhygiene, red. v. Ostertag. Berlin. [monatl.]	1183 Ger.
Zs. Forstw., Berlin	Zeitschrift für Forst- und Jagdwesen. Berlin. [monatl.]	1184 Ger.
Zs. Gewässerk., Leipzig	Zeitschrift für Gewässerkunde, hrsg. v. Gravelius. Leipzig. [2 monatl.]	1188 Ger.
Zs. IIyg., Leipzig	Zeitschrift für Hygiene und Infektions- krankheiten, hrsg. v. Koch. u. Flügge. Leipzig. [8 H. jahrl.]	1193 Ger.
Zs. Instrumentenk., Berlin	Zeitschrift für Instrumentenkunde, red. v. Lin. deck. Berlin. [monatl.] Nebst Beiblatt: Deutsche Mechaniker- Zeitung. Vereinsblatt der deutschen Gesellschaft für Mechanik und Optik.	1197 Ger.

Zs. KülteInd., Münehen	Zeitschrift für die gesammte Kälte- Industrie, hrsg. v. Lorenz. München. [monatl.]	1198 Ger.
Zs. Kleinbahnen, Berlin	Zeitschrift für Kleiubahnen, hrsg. im Ministerium der öffentlichen Arbeiten. Berlin. [monatl.] Nebst: Mitthei- lungen des Vereins deutscher Strassen- bahn- und Kleinbahn-Verwaltungen.	1200 Ger.
Zs. klin. Med., Berlin	Zeitschrift für klinische Medicin, red. v. v. Leyden u. Klemperer. Berlin. [15 H. jahrl].	1199 Ger.
Zs. KohlensäureInd., Berlin	Zeitschrift für die gesammte Kohlen- säure-Industrie, red. v. Wender. Berlin. [2 monatl.] Nebst Beibl: Die Industrie comprimirter Gase.	1201 Ger.
Zs. komprim. Gase, Weimar	Zeitschrift für komprimirte und flüssige Gase, sowie für die Pressluft-Industrie, hrsg. v. M. Altschul und C. Heinel. Weimar. [monatl.]	1281 Ger.
Zs. Krebsforschg, Berlin	Zeitschrift für Krebsforschung, In Verbindung mit dem klinischen Jahr- buch, Red. von v. Hansemann und George Meyer. Berlin. [zwanglos.]	- Ger.
Zs. Krystallogr., Leipzig	Zeitschrift für Krystallographie und Mineralogie, hrsg. v. Groth. Leipzig. [12-18 H. jahrl.]	1203 Ger.
Zs. Landw. Verswes., Wien	Zeitschrift für das Landwirtschaftliche Versuchswesen in Österreich. Vom k. k. Ackerbauministerium subven- tioniertes Organ für wissenschaftliche Forschung auf dem Gebiete der Landwirtschaft und der landwirt- schaftlichen Gewerbe. Red. v. E. Meissl etc. Wien, Pest, Leipzig. [monatl.]	520 Aus.
Zs. Math., Leipzig	Zeitschrift für Mathematik und Physik, begründet v. Schlömilch, hrsg. v. Mehnke u. Cantor. Leipzig. [2 monatl.]	1210 Ger.
Zs. MedBeamte, Berlin	Zeitschrift für Medicinalbeamte, hrsg. v. Rapmund. Berlin. [½ monatl.]	1212 Ger.
Zs. Natw., Stuttgart	Zeitschrift für Naturwissenschaften. Organ des naturwissenschaftlichen Vereins für Sachsen und Thüringen. Stuttgart. [2 monatl.]	1214 Ger.
Zs. Obstbau, Dresden	Zeitschrift für Obst- und Gartenbau. Dresden. [monatl.]	1215 Ger.
Zs. off. Chem., Plauen	Zeitschrift für öffentliche Chemie, red. v. Riechelmann. Plauen. [½ monatl.]	1216 Ger.
Zs. Pflanzenkrankh., Stutt- gart	Zeitschrift für Pflanzenkrankheiten, hrsg. v. Sorauer. Stuttgart. [2. monatl.]	1222 Ger.
Zs. physik. Chem., Leipzig	Zeitschrift für physikalische Chemie, hrsg. v. Ostwald u. van't Hoff. Leipzig. [½ monatl.]	1225 Ger.

Zs. physik. Unterr., Berlin	Zeitschrift für den physikalischen und chemischen Unterricht, hrsg. v. Poske. Berlin. [2 monatl.]	1226	Ger.
Zs. prakt. Geol., Berlin	Zeitschrift für praktische Geologie, hrsg. v. Krahmann. Berlin. [monatl.]	1228	Ger.
Zs. ReprodTechn., Halle	Zeitschrift für Reproduktionstechnik, hrsg. v. Miethe. Halle. [monatl.]	1230	Ger.
Zs. SpiritInd., Berlin	Zeitschrift für Spiritus-Industrie hrsg. v. Delbrück. Berlin. [wöch.]	1232	Ger.
Zs. Textilind., Leipzig	Zeitschrift für die gesammte Textil- industrie, red. v. Kuh. Leipzig- Gohlis. [wöch.]	1233	Ger.
Zs. Thiermed., Jena	Zeitschrift für Thiermedicin, red. v. Albrecht etc. Jena. [2 monatl.]	1234	Ger.
Zs. Turbinenwesen, Berlin	Zeitschrift für das gesamte Turbinen- wesen, Wasserturbinen, Dampf- turbinen mit Einschluss der Turbo- dynamos und der Turbinenschiffe sowie der Kreisel- Pumpen- und Gebläse. Hrsg. v. W. A. Müller. München. [36 H. jährl.]	_	Ger.
Zs. Unters. Nahrgsmittel, Berlin	Zeitschrift für Untersuchung der Nah- rungs- und Genussmittel, hrsg. v. v. Buchka etc. Berlin. [monatl.]	1237	Ger.
Zs. Vermessgsw., Stuttgart	Zeitschrift für Vermessungswesen, hrsg. v. Jordan u. Steppes. Stuttgart. [½ monatl.]	1240	Ger.
Zs. Versichergswiss., Berlin	Zeitschrift für die gesammte Versicherungswissenschaft. Berlin [4 jährl.]	1243	Ger.
Zs. Wiss. Mikrosk., Leipzig	Zeitschrift für wissenschaftliche Mikro- skopie und mikroskopische Technik, hrsg. v. Behrens. Leipzig. [4 jährl.]	1248	Ger.
Zs. Wiss. Phot., Leipzig	Zeitschrift für wissenschaftliche [Photo- graphie, Photophysik und Photo- chemie. Leipzig.	1368	Ger.
Zs. ZuckInd., Prag	Zeitschrift für Zuckerindustrie in Böh- men. Red. v. M. Nevole und Fr. Herles. Prag. [11 H. jährl.]	530	Ger.
Ztg SpiritInd., Leipzig	Zeitung für Spiritus- u. Stärke-Industrie, sowie der Presshefe-, Essig-, Dextrin-, Syrup- und Stärkezucker-Fabrikation. (Früher Zeitschrift für Stärke-In- dustrie.) Leipzig. [4 monatl.]		Ger.
Zürieh, Vierteljahrschr. Natf. Ges.	Vierteljahrschrift der naturforschenden Gesellschaft in Zürich. Zürich & München. Svo.	125	Swi.

INDEX.

[In the following index to this volume the figures within square brackets are the registration numbers indicating position in the Subject Catalogue. These registration numbers are marked on the right-hand top corner of each page. The figures at the end of each line refer to pages of the volume. Chloro, brono, iodo and nitro compounds are indexed under the parent substances. Ethers and esters are indexed under the alcohols or acids from which they are derived. Acetyl and benzoyl derivatives of amines and of hydroxylic compounds are placed under the parent substances. The prefixes ortho, meta, para and mono have been omitted].

Acenaphthenequinone [1540]	771	Acetylmethylcarbinol [1510]	752
Acenaphtheneimine [1930]	842	Acetyloctenoic acid [1320]	711
Acetal 652	2, 743	Acetyloctoic acid [1310]	700
Acetal 652 Acetamide [1310]	685	Acetyloxyphenylmethylketopen-	
Acetaminodiphenylsulphone car-		tadiene [1540]	772
boxylic acid [1330]	724	Acetylphenoxyacetic acid [1310]	696
Acetanilide [1630]	781	Acetylphenylacetic acid [1330]	722
Acetic acid [1310]	684	Acetylphenylmethylcyclobuta-	
Acetic aldehyde [1410]	742	diene carboxylic acid [1340]	734
Acetic aldehyde benzoyl-hydra-		Acetylpropionic acid [1310]	700
zone [1630]	792	Acetyl thiocyanate [1310]	685
Acetic anhydride [1310]	685	Acid anhydrides [1300]	678
Acetic ether [1310]	685	Acid chlorides [1300]	678
Acetoacetic acid [1310]	699	Acids [7000]	1029
— detection [6150]	920		522
	752	0	673
Acetol [1510]	750		942
	921		848
— detection [6150		Aconitanilie acid [1930]	
	6, 948	Aconitine [3010]	879
—— mercabide [2000]	873	Aconitum alkaloids [3010]	883
Acetonitrile [1310]	685	Acrylic acid [1320]	709
Acetonyldimethylsulphine chlor-	0.71	Acridine [1930]	843
ide [1210] Acetophenone [1530]	654	Acridylphenylethanol [1930]	850
Acetophenone [1530]	757	Acrolein [1420]	744
Acetylacetone [1510]	753	Acrolein [1420] Addresses [0040]	517
Acetylation [5500]	902	Adipic acid '	703
Acetylbenzylidenemethylketodi-		Adrenaline [1650]	794
hydrofurfurane [1910]	825	Adsorption [7150]	1055
Acetylcarbinol [1510] Acetylcotarnine [1910]	752	Agricultural materials [6500]	993
Acetylcotarnine [1910]	828	Air [0100]	522
Acetyldihydroindene carboxylic		Air analysis [6400]	951
acid [1340]	734	Alanine [1310]	688
Acetyldimethylcyclopentane car-		Alanylalanine [1310]	688
boxvlic acid [1340]	733	Alanyl chloride [1310]	688
Acetyldodecenoic acid [1320]	711	Alanylglycine [1310]	686
Acetylene 627		Alanylleucine [1310]	690
Acetyl estimation 163001	941	Alanylleucylglycine [1310]	687
Acetylglycollic acid [1310]	696	Alcoholic fermentation [8020]	1129
Acetylhexoic acid [1310]	700	Alcohols [1200]	646
Acetylhydrazine [1610]	778	—— detection [6150]	920
		4	
(D-7195)		4	G

Aldehyde [1410] Aldehydes [1400]		742	Aminoacetic acid [1310] 686	6
Aldehydes [1400]		740	Aminoacetone [1610] 777	7
— detection [6150		921	Amino-acetophenone 786	6
estimation [6300]		944	Amino-acids 678, 718	
Allaladaratic [0000]	• • •	699	— detection [6150] 920	n
Aldehydoacetic acid [1310]				
Aldehydo-acids [1300]		678	—— estimation [6300] 949	
Alizarin [1530] Alkalies estimation [6300]		764	Aminoadible acid [1310] (U.	3
Alkalies estimation [6300]		938	Amino-alcohols 785, 789	9
411 11 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1		524	Amino-aldehydes [1630] 786	6
Alkali metals [0100] Alkalis [0100] Alkaloids [3000] — detection [6150] — estimation [6300] Allene [1120] Allotropy [7000] Alloxan [1930] — analysis [6500] — constitution [7000] — of aluminium [0120]		522	Aminoamylnaphthol [1630] 786	6
Allraloide [3000]		878	Aminoauthrol [1630] 786	
detection [8150]		922	Aminoaposafranone [1940] 869	
— detection [0130]	• • •			
estimation [6300]		947	Aminobenzeneazonaphthol [1720] 799	
Allene [1120]		628	Aminobenzoic acid [1330] 716	6
Allotropy [7000]		1020	Aminobenzoic aldehyde [1630] 786	6
Alloxan [1930]		854	Aminobenzoylbenzoic acid 723	3
Alloys [0]100]		522	Aminobenzyl alcohol 660, 78	
analysis [6500]		1012		
analysis [0000]		1027	Aminobenzylnaphthol [1630] 786	
- constitution [1000]			Aminobutyl propyl ketone 753	2
		529	Aminobutyl propyl ketone 75. Aminobutyric acid [1310] 689	9
of antimony [0680]		592	anhydride [1930] 856	6
of antimony [0680] of arsenic [0140]		531	— anhydride [1930] 850 Aminobutyric aldehyde [1610] 77	7
— of barium [0170]		533	Aminobutyrylaminobutyric acid 689	
— of bismuth [0190]		534		
of cadminm [0230]		542	Aminobutyryl chloride [1310] 689	
- — of cadmium [0230] of chromium [0270]		545	Aminobutyrylglycine [1310] 68'	4
of curominm [0210]			Aminobutyrylglycineanhydride 85	5
— of cobalt [0260] — of copper [0290		545	Aminocinnamic aldehyde [1430] 74	7
of copper [0290		548	Aminoconiine [1930] 841	
—— of gold [0150]		532	Aminodimethylpyrrole dieer	-
—— of iron [0320]		555	Aminodimethylpyrrole dicarboxylic acid [1930] 84	5
of gold [0150] of iron [0320] of lead [0580] of magnesium [0460] of manganese [0470]		581	boxylic acid [1930] 84	
—— of magnesium [0460]		566	Aminodiphenylamine [1630] 788	
- of manganese [0470]		567	Aminodiphenylchrysofluorene 73	9
of molabdonum [0190]		567	Aminoethylether (650, 770) Aminoethylphenol [1630] 78 78	4
— of molybdenum [0480]	• • •	577	Aminoethylether 650, 770	6
— of nickel [0540]			Aminoethylphenol [1630] 78	5
of platinum [0610]		583	Aminoethylpiperidine [1930] 84	1
— of silver [0110] — of sodium [0500]		527		
— of sodium [0500]		573	Aminofurfurylearbinylnaphthol 823	
— of thallium [0790]		600	Aminohexoic acid [1310] 690	
— of tin [0720]		597	Aminohexoic acid [1310] 690 Aminoisophthalic acid [1330] 722	5
of tungsten [0840]		602	Amino ketones 786, 79 Aminomalic acid [1310] 706 Aminomethyladipic acid [1310] 70	0
— of tungsten [0840] — of vanadium [0820]		601	Aminomalic acid [1310] 706	6
— of zinc [0880]		603	Aminomethyladinic acid [1310] 70	4
			Aminomethyladipic acid [1310] 70 Aminomethyleneindandione 79	1
Alluminothermics [7200]		1068	Aminomethyleneindandione 79 Aminomethylnitrosolic acid 77	7
Allylacetone ozonide [1910]		827		
Allyl alcohol [1220] — ozonide [1910]		654	Aminomethylpyrimidine [1930] 85	
— ozonide [1910]		826	Aminomethylquinoline [1930] 84	2
Allylbenzene oxide [1910]		820	Aminonaphthaphenazine [1930] 853	
Allylborneol [1240]		671	Amino-oreinol 664, 780 Amino-phenanthrene carboxylic	3
Allylevelohevane [1140]		641	Amino-orcinol 664 786	6
Allylisopropenylmethane [1140]	201	628	Aminophananthrana carboxylic	
All 1 11 Fig. 510201	20]		anid [1990]	0
Allylpyridine [1930]	• • •	841	acid [1550]	0
Allylthujone [1540]		769	Aminophenol 059, 183	9
Allylthujone [1540] Aluminium [0120] estimation [6200]		528	acid [1330] 718 Aminophenol 659, 78 Aminophenols [1630] 785, 790 Aminophenylbenzimidazole 85	U
—— estimation [6200]		925	Aminophenylbenzimidazole 853	2
Aluminium-organic compou	nds	871	Aminophenyldimethylpyrazole 852	2
Aluminium organic compou Aluminium salts [0120]		529	Aminophenylketotetrahydroguin-	
Amides [1300]		679	oxaline [1930] 85%	7
Amidines [1600]		771	Aminophenylmethylbenzyl-	
Amides [1300] Amidines [1600] Amines [1600]		772	oxalîne [1930] 857 Aminophenylmethylbenzyl- pyrazole [1930] 857	3
Annues [1000]		112	p. 142010 [1500] 000	,

Aminophenylmethylpyrazole	851	Anthracene hexahydride [1140]	645
Aminopimelic acid [1310]	704	Anthracene octohydride [1140]	645
Aminopimelic acid [1310] Aminopropionic acid [1310] Aminopropylpyridine [1930]	388	Anthrocene tetrohydride [1110]	645
Aninopropularidino [1020]	841	Anthromine [1630]	785
Aminopropyright [1920]	366	Anthramine [1630] Anthranil [1940] Anthranil [acid [1330] Anthranol [1230] Anthraphenazine [1930] Anthrahydroquinone [1530]	867
	366	Anthranii [1940]	
	784	Anthranilie acid [1330]	716
Aminosuccinic acid [1310]	703	Anthranol [1230]	662
Aminosulphopropionic acid	706	Anthraphenazine [1930]	853
Aminotetraphenylanthracene di-		Anthrahydrogumone [1530]	762
	793	Anthraquinone [1530]	762
Aminothichambitumic acid [1020]	359	Authorapinana disambardia said	730
Land Janes		Anthraquinone dicarboxylic acid	
	720	Anthraquinone sulphonic acid	727
Aminotoluonaphthazine [1930]	853	Anthrol [1230]	662
Aminotoluquinol [1230] Aminotriphenylmethane [1630]	664	Antiarol [1250] Antimony [0680] — detection [6100] — estimation [6200] Antimony hydride [0680]	673
Aminotriphenylmethane [1630]	785	Antimony [0680]	592
Aminovaleric acid [1310]	690	— detection [6100]	918
		outimation [6200]	932
Amminetriaquosuccinimide copper [2000]	079	- estimation [0200]	
copper [2000]	813	Antimony hydride [0080]	593
Ammonia [0490]	569	Antimony-organic compounds	877
detection [6150]	919 -	Antipyrine [1940] Antipyrylmorpholine [1940]	868
estimation 938.	952	Antipyrylmorpholine [1940]	869
Ammonium salts [0490]	570	Antipyrylpiperidine [1930]	862
Amusdalin [1950]	219	Antipyryltetrahydrooxazine[1940]	869
Amygdatin [1650]	012	Antipytyttetranydrooxazme[1940]	
Amyi aiconot [1210]	001	Apigenin [1910] Apoharmine [3010]	828
Amylamine [1610]	775	Apoharmine [3010]	879
Amylanthrone [1530] Amyloclasts [8010] 1 Amylphenylamine [1630] 1	759 -	Aporhodamine [5020]	898
Amyloclasts [8010] 1	122	Aposafranone [1940]	869
Amylphenylamine [1630]	784	Apparatus [0910]	605
Amylthiolbenzylacetophene	757	for analysis [6000]	909
	763	Aponariume [5010]	951
		for gas analysis [0400]	
V	763	Applied analysis [6500] Applied electrolysis [7250]	952
Amylthiolbenzylbenzylideneacetone		Applied electrolysis [7250]	1088
[1530] Analysis, qualitative [6000] 914, Analytical chemistry [6000] Analytical chemistry [6000]	759 -	Arabinic acid [1350]	738
Analysis, qualitative [6000]	914	Arabonic seid estimation [6300]	942
- volumetric 914	915	Arabinose [1740]	806
Analytical chemistry [6000]	906	Argentum [0110]	526
Anathodesel [1990]	666	Angentum [0110]	689
Anemogrycon [1250]	000	Argmine [1510]	701
Anethole [1230]	661	Argon [0130]	531
Anethole oxide [1910]	822	Arnisterin [1250]	673
Anhydracetonebenzil [1540]	771	Arnisterol [1250]	673
Anhydroaminobenzoylaminotri-		Arsenic [0140]	531
phenylmethane [1939]	854	detection [6100]	916
	867	—— estimation ():	5 931
	862	A vocania bandaida [01.10]	70, 70x
Anlydrophenylglycylasparagine		Arsenic [0140]	071
	854	Arsenic-organic compounds	871
	780		739
Anilopyrine [1930]	861	Artemisin [1910]	827
Anicallacentic acid [1220]	725	Artemisia [1910] Asarone [1230] Asparagine [1310] Asphalt [6500] Atomic weights [7100] Aucubin [1850]	666
Anisic acid [1330]	721	Asparagine [1310]	703
Anisio aldohydo [1120]	7.17	Asphalt [6500]	1012
Anisid addenyde [1490]	705	Atamia mainhta [7100]	
Anisidine [1250] [1050] 056,	100	Atomic weights [7100]	1042
Anisil [1530]	70-1	Aucubin [1850]	812
Anisoin [1530]	764	Aurobenzymercapine [2000]	872
Anisic acid [1330] Anisic acid [1330] Anisic aldehyde [1430] Anisidine [1230] [1630] 658, Anisil [1530] Anisoin [1530] Anisole [1230]	658	Aurodibenzylsulphine chloride	872
Anisylacetone [1530]	760	Auroisoamylmercaptide [2000]	872
Anisylideneacetone [1530]	760	Anrum [0150]	532
Anisylidene-acetophenone [1530]		Azalaja agid [1210]	704
Anisyndene-acctophenone [1950]	762	A similar actual [1910]	009
Anisylpyrrolone [1930] Anthracene [1130]	847	Azimido compounds [1740]	803
Anthracene [1130]	635	Azoamime [1720]	799
Anthracene dyes [5020]	896	Aurum [0150] Azelaic acid [1310] Azimido compounds [1740] Azoniline [1720] Azobenzyl alcohol [1720]	798
(D-7195)		4 G	2

Azo compounds	796	Benzil dibenzoylosazone [1630]	792
	800		761
Azodiaminodiphenylmethane		— dihydrocyanide [1530]	
Azodiphenylmethane [1930]	853	— osazone [1530]	761
Azo dyes [5020]	896	Benzilic acid [1330]	723
Againside [0.100]	571	Benzimidazole [1930]	851
Azo dyes [5020] Azoimide [0490] Azoimides [1740] Azoxybenzene [1720]			
Azomides [1740]	803	Benzoflavine 844.	
Azoxybenzene [1720]	800	Benzoie acid [1330]	715
Azoxybenzoic acid [1720]	800	Benzoie aldebyde [1430]	746
Hzoxybenzoic acid [1120]		Delizote andenyde [1400]	
Azoxybenzoic aldehyde [1720]	800	Denzovinydrazone [1050]	792
Azoxybenzyl alcohol [1720]	800	Benzoin [1530] 761,	761
Azoxy compounds [1720]	800	oximes 761	787
A series d'all de la composition della compositi		D	758
Azoxydiaminodiphenylmethane 868	, 800	Benzophenone [1530] Benzophenone chloride [1130]	100
Azoxydicarbonamideoxime [1710]	796	Benzophenone chloride [1130]	635
Balsams [6500] Barium [0170]	985	Benzophenonephenyliodinium	
Parium [0170]	533		758
Darium [0170]		hydroxide [1530]	190
brounde estimation 103001	935	Benzophenone sulphone 731, Benzopinacone 665 Benzovlacetic acid [1330]	829
— estimation [6200] salts [0170] Bases [7000] Beer analysis [6500]	926	Benzopinacone 665	. 759
colta [0170]	533	Benzovlacetic acid [1330]	722
— saits [0110]		Denzoviacetic acid [1550]	
Bases [7000]	1029	Benzoylacetone [1530]	760
Beer analysis [6500]	968	Benzoylaminoeinnamic acid	718
Benzaldehyde-acetyl hydrazone	778	Benzoylamylamine [1610]	775
Denzaldenyde-acetyi nydrazone		Denzoyianiyianine [1010]	
Benzaldehydeazobenzoic acid	798	Benzoylazoeresol [1720] Benzoylazophenol [1720]	798
Benzaldehydephenyliodinium		Benzoylazophenol [1720]	798
iodide [1430]	746	Benzovlazonauhthol [1790]	798
Did- [1990]	715	Benzoylazonaphthol [1720] Benzoylbenzoic acid [1330]	723
Denzamide [1550]		Denzoyibenzoic acid [1550]	
Benzanthrone [1530]	759	Benzoyleitrimidie acid [1930]	849
Benzanthronequinoline [1930]	850	Benzoylhydrazine [1630]	793
Paugono [1120]	630	Benzoylhydroquinone [1530]	764
Delizelle [1190]		Denzoyinydroquinone [1369]	
estimation [0500]	941	Benzoylhydroxylamine [1630]	787
iodide [1430] Benzamide [1330] Benzanthrone [1530] Benzanthronequinoline [1930] Benzene [1130] — estimation [6300] Benzeneazimidoxylene [1740]	803	Benzoyliminothiocarbonic acid	-692
Benzeneazonaphthol [1720]	798	Benzoyl isocyanochloride [1310]	684
Benzeneazobenzoie aldehyde	798	Benzoylphenylethylpseudourea	693
benzeneazobenzote aidenyde			000
Benzene-azo-coumarin [1910]	822	Benzoylpseudocumylmethyl-	000
Benzeneazodiethylaniline [1720]	799	pseudourea [1310]	693
Benzeneazophenol [1720]	798	Benzoyltrimethacetylstyrene	762
Benzeneazophenylenediamine	799	Bangninggone 665	, 759
		1	
Benzeneazotolylenediamine	800	Benzylacetophenone [1530]	758
Benzeneazoxybenzene [1720]	800	Benzylacetone [1530]	758
Benzenebissulphonylamino-		Benzylaniline 16301	783
	800		782
benzeneazonaplithol [1720]		Benzylamine [1630]	
Benzenediazodiphenylamide	803	Benzyl alcohol [1230]	660
Benzene disulphonamide [1330]	729	Benzylallylaniline [1630]	783
Benzene disulphonic acid [1330]	729	Benzylbenzoylpropionic acid	723
Denzene disciplionic acid [1990]		Denzymenzoy propionic acid	
Benzene sulphonamide [1330]	719	Benzylbutylconinium iodide	879
Benzenesulphoneacetamide [1310]	685	Benzylcarboxylic-acid-methyl-	
Benzenesulphoneacetonitrile	685		829
	0 (daplmetin [1910] Benzylcarboxylie-acid-methyl-	
Benzenesulphoneethenylamino-		Denzyleanoxyne-acid-metnyt-	0.00
oxime [1610]	777	umbelliferone [1910] Benzyl chloride [1130] Benzyldiethylcarbinol [1230] Benzyldimethylcarbinol [1230]	828
Benzenesulphonedibenzylaceto-		Benzyl chloride [1130]	-632
nitrile [1330]	718	Benzyldiethylcarbinol [1230]	661
Benzenesulphonediethylaceto-		Bouzyklimethylogybinel [1230]	661
	001	Denzy idinetny icai ontoi [1250]	
nitrile [1310]	691	Benzylethylaniline [1630]	783
Benzenesulphoneheptadecylamine	776	Beuzylethyldichlorosilicane [2000]	877
Benzenesulphonexylidine [1630]	783	Benzylethylpropylchlorosilieane	877
Decrease and charge and [1990]	719		877
Benzene sulphonic acid [1330]	719	Benzylethylpropylsilicol [2000]	
Benzenesulphonylmethylamino-		Benzylethylsilicone [2000]	877
benzeneazonaphthol [1720]	799	Benzylidene-acetophenone [1530]	757
Benzenoid hydrocarbons [1130]	628	Benzylethylsilicone [2000] Benzylidene-acetophenone [1530] Benzylideneacetylacetone [1530]	761
Described a control of the control o		Dangalidananinannahanhahal	786
Benzfuroin [1910] Benzil [1530]	825	Benzylideneaminoamylnaphthol	
Benzil [1530]	761	Benzylideneaniline [1630]	782

Benzylideneazine [1930]	853	Bleaching powder [0220]		-539
Benzylidenebisbenzoylacetic acid	730	Blood analysis [6500]		978
Benzylidenecyclohexane [1140]	645	Blood pigments [5010]		893
	0.10	Poiling points [7900]		1070
Benzylidenediphenyldihydro-	0.04	Boiling points [7200]		
tetrazine [1930]	864	Borie acid [0160]		533
Benzylidenehydrazine [1630]	791	—— detection [6150]		918
Benzylidenemalonic acid [1330]	725	estimation [6300]		934
Benzylidenemethylketohydrofur-		Borneol [1240] Bornyl dixanthide [1310]		-671
furane carboxylic acid [1910]	827	Bornyl divanthide [1310]		692
Benzylidenemethylquinaldine	844	Boron [0160]		532
Denzy indenement in dimartine	869	Doron [0100]		872
Benzylidenephenylazlactone Benzylidenethujone [1540]		Boron-organic compounds [20		
Benzylidenethujone [1540]	770	Brandy analysis [6500]		972
Benzylidenethioxanthene [1930]	830	Brazilin [5020]		898
Benzylidenexanthene [1910] Benzylimide [1660] Benzyliminopyrine [1930] Benzylmalic acid [1330]	821	Brazilin [5020] Brewing materials [6500]		968
Benzylimide [1660]	795	Bromate estimation [6300]		-936
Benzyliminopyrine [1930]	861	Bromides, detection [6150]		-919
Bangulmalia said [1330]	729	Bromine [0200]		535
Benzylmethylcyclohexanol [1240]	671	Bromine [0200] — detection [6100] Brucine [3010]		917
		D: [2010]		879
Benzylmethylethylearbinol [1230]	661	Brucine [5010]		
Benzylmethylethylpropylsilicane	877	Building materials [6500]		1014
Benzylmethyliminopyrine [1930]	861		acid	713
Benzylmethyltolyldihydrotriazine	861	Butane [1110] Butenyl alcohol [1220]		625
Benzylmethyltriazine [1930]	860	Butenyl alcohol [1220]		654
Benzylnaphthol [1230]	662	Butodiglycollic acid [1310]		706
Benzylnaphthol [1230] Benzylphenol [1230]	661	Button analysis		4, 960
Denzylphenoi [1250]	001	Butter analysis Butyl alcohol [1210]		651
Benzylphenylallylammonium	=00	Butyl alconol [1210]		775
salts [1630]	783	Butylamine [1010]		
Benzylphenylaminopyrrole-diben-		Butylene [1120]		627
zoic acid [1930] Benzylphenylfluorene [1140]	849	Butylamine [1610] Butylene [1120] Butylglyoxylic acid [1310]		700
Benzylphenylfluorene [1140]	646	Butyltoluic acid [1330]		717
Benzylphenylmethylisobutyl-		Butylxylene [1130]		-633
ammonium iodide [1630]	783	Butyric acid [1310]		-689
Benzylphthalazine [1930]	853	Butyric aldebyde [1410]		742
Benzylphthalimide [1660]	795	Puturoin [1510]		752
		Diffyroin [1910]		541
Benzylstyrylpropiophenone [1530]	759	Cadmium [0230]		
Benzylthiolbenzylacetylacetone	763	Butyltoluc acid [1330] Butylxylene [1130] Butyric acid [1310] Butyric aldehyde [1410] Butyroin [1510] Cadmium [0230] — atomic weight [7100] — estimation [6200] — salts [0230]		1043
Benzylthioxanthene [1920] Benzyltoluidine [1630] Benzylxanthene [1910] Benzylxanthenol [1910] Berberine [3010] Beryllium [0180] — atomic weight [7100] Bibliographies [0030] Bikhaconitine [3010] Bile acids [1350] Bile acids [1350]	830	— estimation [6200]		927
Benzyltoluidine [1630]	783	- salts [0230] - chloride estimation [63		542
Benzylxanthene [1910]	821	—— chloride estimation [63	300]	-936
Benzylxanthenol [1910]	822	Caesium [0280] — estimation [6200]		-547
Berberine [3010]	879	- estimation [6200]		927
Beryllinm [0180]	534	Calcium [0220]estimation [0200] — estimation [6200] — salts [0220] — carbide [0220]		538
Delyman [0100]	1043	Calcium [6220]		927
atomic weight [1100]				539
Betaine 05	7, 867	saits [0220]		
Bibliographies [0030]	516	— carbide [0220]		538
Bikhaeonitine [3010]	879	- Carbonate estimation		
Bile acids [1350] Bile salts estimation [6300]	738	[6300] cyanamide		935
Bile salts estimation [6300]	949	— cyanamide	538	8, 695
Biography [0010] Biphthalic acid [1330] Bisantipyrylpiperazine [1930]	503	- organic compounds [20	[000	872
Biphthalic acid [1330]	730	arida aatumatian 63000		935
Pipantinum laipanazina [1930]	863	Calorific value [7200] Camphene [1140]		1079
Disantipy (yipiperazine [1000]	865	Caroline value [1200]		643
Bisethylenephenylenediamine		Camphene [1140]	107	795
Bismethylenephenylenediamine	863	Camphene [1140] Camphene [1130] Camphene [1930] Camphidone [1930] Camphoacetic acid [1340] Camphocarboxylic acid [1340] Camphopropionic acid [1340]	10]	735
Bismuth [0190]	534	Camphidone [1930]		847
— atomic weight [7100]	1043	Camphoacetic acid [1340]		733
—— estimation [6200]	926	Camphocarboxylic acid [13	[40]	733
— salts [0190]	535	Camphopropionic acid [1340]		733
Bistrimethylenenhenylenediamine	863	Camphopyric acid [1340]		735
Biuret [1310]	694	Camphor [1540]		767
Biuret [1310] Bleaching 54	3 615	Camphopyric acid [1340] Camphor [1540] Camphoric acid [1340]		735
210001111111111111111111111111111111111	-, 0.0	Circulation from [1010]		

Clamahaninin F10107	-09	C 11 / : 510503	010
Camphorimine [1640] Camphoroxalic acid [1340] Camphorquinone [1540] Camphor sulphonic acid [1340]	793	Cellulose [1840]	
Camphoroxalic acid [1340]	736	Cellulose [1840]	809
Camphorquinone [1540]	770	—— estimation [6300]	
Camphor sulphonic acid [1340]	734	Cements 5	40, 1014
Camphorsul phonylaminobenzene-	.0.	Caroals analysis [6500]	
ogonophthal [1720]	700	Cerears, analysis [0500]	959
azonaphthoi [1720]	199	Cerium [0240]	542
azonaphthol [1720] Camphorylazoimide 769 Camphorylcarbamide [1540]	, 803	— estimation [6300]	739
Camphorylcarbamide [1540]	768		876
Camphoryl-semicarbazide [1540]	769	Cheese analysis	944, 961
Camphyl carbimide [1310]	695	Chemical change [7050]	1029
	843	Chloral [1410] Chlorates [0250] — detection [6150] — estimation [6300]	712
diagnlliil [1090]	0.10	Chlorates [0950]	~ 1 1
Camphylurea [1310] Cane sugar [1820] Caoutchouc 646, 814 Capillarity [7150] Capronoin [1510] Carbamidoanisaldoxime [1940] Carbamidobenzaldoxime [1940]	049	Chiorates [0250]	544
Camphylurea [1310]	693	— detection [6150] — estimation [6300] Chloratodimercuraldehyde [2000] Chloratotrimercuraldehyde [2000]	919
Cane sugar [1820]	807	—— estimation [6300]	936
Caoutchouc 646, 814	984	Chloratodimercuraldehyde [2000)] 873
Capillarity [7150]	1058	Chloratotrimercuraldehyde 5200	ด้า 873
Capropoin [1510]	759	Chloric acid [0250]	544
Carbania acid [1210]	600	Chloridas [0250]	543
Carbanile acid [1510]	002	Chiorides [0250]	010
Carbamidoanisaidozime [1940]	807	estimation [0300]	936
Car Salling Self Zall do Alline [1910]	867	Chlorination [5500]	903
Carbamidofurfuraldoxime [1940]	867	Chlorine [0250]	542
Carbamido-cenanthaldoxime [1940]	867	Chloric acid [0250]	1043
Carbamidosalicylic aldoxime	867	estimation [6200]	927
Carbaminohydroxylaminooxy-	0.01	Chloroform 111101	
bonneis seid [1920]	-00	Chiorotom [1110]	
Charles and [1350]	728	- detection [6139]	920
benzoic acid [1330] Carbethoxylalanine [1310]	688	— estimation [6300] .	941
Carbimidohexoic acid [1310]	690	Chlorophyll [5010]	893
Carbohydrates	804	Chocolate analysis [6500] .	974
— detection [6150]	921		673
estimation [6300]	945		923
Carbon [0210]	535	Chalia said [1250]	
Carbimidohexoic acid [1310] Carbohydrates — detection [6150] — estimation [6300] Carbon [0210] — estimation [6200] — estimation [6200] — detection [6150] — estimation [6300] — estimation [6300] — carbonates [0210] — estimation [6300] Carbon dioxide [0210] — analysis [6400] Carbonic acid [1310] Carbon monoxide [0210] — oxychloride [0210] — silicide [0210] — sulphides [0210] Carboxycamphoacetic acid [1340]			
estimation [0200]	926	Choline [1010	776
Carbonates [0210]	538	detection [0150]	924
—— detection [6150]	919	Chromane [1910]	820
—— estimation [6300]	935	Chromates [0270]	546
Carbon dioxide [0210]	537	Chromio said [0270]	546
— analysis [6400]	951	Chronium [0270]	545
Carbonia asid [1210]	692	[070]	
Clarken manaride [0210]		saits [0270]	
Carbon monoxide [0210]	537	estimation [0200]	927
— detection [6150]	919	Chromium-organic compounds.	872
— oxychloride [0210]	538	Chromium oxide estimation .	936
— silicide [0210]	538	Cider analysis [6500]	973
sulphides [0210]	538	Cinchonamine [3010]	879
Carboxycamphoacetic acid [1340]	736	Cinchonidine [30101]	879
Carboxycamphopropionic acid	.00	Cinchonina [3010]	879
[1340]	737	Cinchestarine [2010]	070
[1340] Carboxydiphenylthiourea [1310]		Cincuotozine [2010]	879
Carboxydiphenylthiourea [1310]	695	Cinenic acid [1910]	824
Carboxyethenylurea [1930]	854	Cinchonamine [3010] Cinchonidine [3010] Cinchonidine [3010] Cinchotoxine [3010] Cinenic acid [1910] Cineolic acid [1910]	827
Carboxyguaiacolphenylthiourea	695	Cinnamenviacridine [1950].	944
Carboxymethylglutaconic acid Carboxyphenylaminoacetic acid	713	Cinnamenylmethylpyrazine [193	307 853
Carboxyphenylaminoacetic acid	687	Ciunamenvlauinoline [1930].	843
Carboxyphenylaminobenzoic		Cinnamic acid [1330]	717
acid [1220]	710	Cinnamic aldelyde [1120]	747
acid [1330] Carboxyphenylisoamylthio carb-	716	omnamic artenyde [1150] .	0.17
Carboxyphenylisoamylthio carb-	20.1	estimation [0500] .	945
amide [1310]	694	Cinnamenylquinoline [1930] Cinnamic acid [1330] Cinnamic aldehyde [1430] estimation [6300] Cinnamoylaminobenzoic acid	716
Catalase [8010]	1126	Cinnamoyiraevuric acid [155	UJ 120
Catalysis [7050]	1031	Cinnamylideneaminobenzylnaph	1-
Catechin [5020]	898	thol [1630]	786
amide [1310]	663	Cinnamylidenceamphor [1540]	770
Catechin [5020] Catechol [1230] Catellagic acid [1910]	828	thol [1630] Cinnamylidenecamphor [1540] Cinnamylidenelaevulic acid	723
2. S	010	The state of the s	.,

Cinnamylidenemalonic acid	726	Cyamelide [1910]	823
	711	Cyanamide [1310]	695
Citraconic acid [1320]	748	Cyanic acid [1310]	695
Citral [1140]		Cyanides estimation [6300]	935
Citral [1440] Citric acid [1310]	708	Cyanina drea [5020]	897
—— detection [6]50]	920	Cyamelide [1910] Cyanamide [1310] Cyanic acid [1310] Cyanides estimation [6300] Cyanine dyes [5020] Cyanoacetic acid [1310] Cyanoacetylglycine ester [1310] Cyanoacetylglycine ester [1310]	702
Cleaning [0930]	615	Cyanoacetic acid [1310]	
Coagulase [8010]	1122	Cyanoacetylglycine ester [1310]	686
Cobalt [0260]	545	Cythiothilliodiox (bolizoic acid	730
- estimation [6200]	927	Cyanocamphoacetic acid [1340] Cyanocamphoisobutyric acid	736
	545	Cyanocamphoisobutyric acid	737
Cobalt-organic compounds [2000]	872	Cyanocamphopropionic acid	737
Constr-organic compounds [2000]		Cyanocamphor [1540]	768
Cocaine [3010]	879	Cyanodiethylacetylcarbamic ester	704
Cocoa analysis [6900]	974	Consequent [0210]	536
Codeine [3010]	879	Cyanogen [0210]	684
Coffee analysis [6500]	974	bromide [1510]	
Colloidal ferric hydroxide [0320]	556	Cyanogen [0210] — bromide [1310] — iodide estimation [6300] Cyanoiminophenylbutyric acid Cyanomaclurin [5020]	937
Colloidal gold [0150]	532	Cyanoiminophenylbutyric acid	725
Colloidal silver [0110]	526	Cyanomaclurin [5020]	898
Colloidat silver [OTTO]	, 1048	Uvanopropionie seid I latu I	703
Cal 1 510007 524		Cyanosalicylic acid [1330]	728
Colophony [1860]	815	Cyannrie seid [1310]	695
Colloidal silver [0110] 522. Colophony [1860] 520. Coloured compounds [5000] Combustion [7200]	890	Cyclomin [1850]	812
Combustion [7200]	1071	Crelene [1] 10]	643
Comenic acid [1340]	736	Cyclobutano [1110]	639
Commercial chemicals [6500]	987	Cyclobutane [1140]	640
Conductivity for electricity	1092	O's all dill and large [1140]	792
for heat [7200]	1079	Cyclamin [1850] Cyclene [1140] Cyclobutane [1140] Cyclobutene [1140] Cyclodihexylamine [1640] Cyclodihexylamine [1640]	669
Coniceine [3010]	879	Cycloneptanol [1240]	639
Conjine 84	1 879	Cyclonexane [1140]	
Copper [0200]	5.17	carboxylic acid [1340]	731
detection [6100]	017	Cycloheptanol [1240] Cyclohexane [1140] — carboxylic acid [1340] — tetracarboxylic acid [1340]	738
detection [0100]	027	Cyclohexauone [1540]	766
estination [0200]	510	Cyclohexene [1140]	640
Conicine [3010] Conicine 84 Copper [0290] — detection [6100] — estimation [6200] — salts [0290]	036	Cyclohexauone [1510] Cyclohexene [1140] Cyclohexeneacetic acid [1340]	732
Copper terrocyanide estimation	950	Cyclohexenone carboxylic acid	733
Copper-organic compounds	873	Cyclohexylacetic acid [1340]	731
Corticie acid [1350]	738	Cyclohexylamine [1640] Cyclohexylbenzyl alcohol [1240]	792
Corybulbine [3010]	880	Cyclohexylbenzyl alcohol [1240]	671
Corticic acid [1350] Corybulbine [3010] Corydaline [3010]	880	Cyclohexylbenzylamine [1640]	792
Corydalis alkaloids [3010]	883	Cyclohexylbutylcarbinol [1240]	670
Cotarnine [3010]	880	Cyclohexyl-carbinol [1240]	669
Cotarnine [3010] Cotellin [1250]	673	Cyclohexylcarbinylamine [1640]	792
(10000000000000000000000000000000000000	722	Cyclohexyldimethylcarbinol	669
Coumaric acid [1330]		Cyclonexylumethylcarbinol	767
Coumaria acti [1530] Coumaria [1910] Creatinine [1310] Cresol [1230] Crotonic aldehyde [1420] Crystallography [7100] Crystals, liquid [7100] Crystals, liquid [7100]	822	Cyclohexyl isobutyl ketone	735
Coxin [0020]	898	Cyclohexylmalonic acid [1340]	
Creatinine [1310]	687	Cyclohexylmethylglycidic acid	824
Cresol [1230]	659	Cyclohexylmethylenecyclohexane	644
Crotonic aldehyde [1420]	744	Cyclohexyl phenyl ketone [1540]	769
Cryoscopy [7200]	1075	Cyclohexylphenylmethyl carbinol	671
Crystallography [7100]	1051	Cyclohexylpropionic aldehyde	748
Crystals, liquid [7100]	1052	Cyclomethylhexylamylamine	793
Cumenesulphonediethylaceto-		Cyclooctadiene [1140]	641
nitrile [1310]	691	Cyclooctane [1140]	640
Cuminil [1530]	762	Cyclooctatriene [1140]	644
Cuminoin [1530]	761	Cyclooctene [1140]	641
nitrile [1310] Cuminil [1530] Cuminoin [1530] Cumyldimethylfulgenic acid [1330] Cumyldimethylfulgide [1910]		Cyclooctadiene [1140] Cyclooctane [1140] Cyclooctatriene [1140] Cyclooctene [1140] Cyclopentane [1140]	639
[1330]	726	Cyclopropane dicarboxylic acid	734
Cumyldimethylfulgida [1910]	826	Cyclopropane tetracarboxylic acid	737
Cumplidenedimethylpersonic	020	Cyctoin [1310]	697
Cumylidenedimethylparaconic acid [1330]	729	Cretino [1310]	698
Cuprons oxide estimation [6900]	936	Cystein [1310] Cystine [1310] Cytisine [3010]	880
Cuprous oxide estimation [6300]	950	Cytisine [5010]	000

Cytosine [1930]	854	Diazobenzene [1740]	862
Datura alkaloide [3010]	883	Diazobenzenebenzylanilide [1740]	803
Datara arantords [5010]			
Cytosine [1930] Datura alkaloids [3010] Decahydroketonaphthalene	769	Diazobenzenediethylamide [1740]	802
Decahydronaphthalene [1140]	641	Diazobenzenediphenylamide	803
Decahydronaphthol [1240]	671	Diazobenzene ethylanilide [1740]	802
Decahydronaphthylamine [1640]	793		802
Decanyuronaphtnyiamine [1040]		Diazobenzeneimide [1740]	
Decoic aldehyde [1410] Decolactone [1910]	743	Diazo compounds Diazodioxydiphenyl [1740]	800
Decolactone [1910]	820	Diazodioxydiphenyl [1740]	802
Dehydrobenzylidenebisbenzoyl-		Diazo dves [5020]	897
	730	Diagoimides [1740]	
acetic acid [1330]		Diazonnides [1/40]	803
Dehydrodioxyparasantonic acid	737	Diazo dyes [5020] Diazo dyes [5020] Diazomides [1740] Diazophenol [1740] Diazo reaction [6150] Diazotriazole carboxylic acid Diazoxylene [1740]	802
Densities [7100] Deoxybenzoin [1530]	1045	Diazo reaction [6150]	924
Deoxybenzoin [1530]	758	Diazotriazole carboxylic acid	865
* application [1990]		Diagonalara [1710]	
carboxylic acid [1330]	723	Diazoxylene [1740]	802
Dextrin [1840] Dextrose [1810] Diacetylbutyric acid [1310]	810	Dibenzenedisulphoneethylamine	775
Dextrose [1810]	806	Dibenzhydrylbenzene [1230]	665
Diacetylbutyric acid [1310]	705	Dibenzovlhenzene [1530]	763
Discotulathalahanalananiania	.00	Dibenzoyibenzene [1990]	100
Diacetylethylphenylpropionic	-0-	Dibenzoyletnane (hearboxylic	0.00
acid [1330]	725	acid [1910]	828
acid [1330] Diacetylpropionic acid [1310]	705	Dibenzovlhydroxylamine [1630]	787
Diacetylsuccinic acid [1310]	707	Dibongovlevellyvdragide [1620]	792
Dial-mil-laning [1910]		Tyles and till 17 [1700]	
Dialanyialanine [1510]	688	Dibenzoyistifbene [1530]	763
Dialanylalanine [1310] Diallyl [1120] Diallylbutyrolactone [1910] Diaminoanthraquinone [1630]	628	Dibenzoylbenzene [1530] Dibenzoylethane dicarboxylic acid [1910] Dibenzoylhydroxylamine [1630] Dibenzoyloxalhydrazide [1630] Dibenzoyloxalhydrazide [1530] Dibenzoylstyrene [1530] Dibenzoylatylyrene	763
Diallylbutyrolactone [1910]	822	Dibenzylanthracene [1130]	637
Diaminoauthraquinone [1630]	790	Dibenzylbenzimidazole [1930]	851
Diaminoantinaquitone [1000]		Dibenzytbenzimidazote [1990]	
Diaminoazobenzene [1720]	799	Dibenzylenepyridine [1950]	844
Diaminoazobenzene [1720] Diaminoazodiphenylmethane	853	Dibenzylenepyridine [1930] Dibenzylglycollic acid [1310]	696
Diaminobenzophenone [1630]	790	Dibenzylmalonamide [1330]	726
Diaminobutylene [1620] Diaminodiethyl ether [1610]	778	Dibenzylmalonic acid [1330]	726
Diaminodiathal other [1610]			
maminodiethyrether [1010]	776	Dibenzylmethylcyclohexanol	672
Diaminodiphenylethane [1630] Diaminodiphenylethyl alcohol	789	Dibenzylphenylenediamine [1630]	788
Diaminodiphenylethyl alcohol	789	Dibenzylphthalide [1910]	823
Diaminodiphenylmethane dicar-		Dibenzylphthalide [1910] Dibenzylsilicol [2000]	877
hamila acid [1220]	726	Disippomanular [1020]	854
noxyne acid [1550]		Dicinnamenylpyrazine [1930]	
Diaminoditolyl [1630]	789	Dictionaries [0030]	515
Diaminoguaiacol [1230]	663	Dictionaries [0030] Dicyanosuccinic acid [1310]	708
boxylic acid [1330] Diaminoditolyl [1630] Diaminoguaiacol [1230] Diaminomenthane [1640]	794	Dicyclobutane carboxylic acid	732
Diaminomethylonopyyootoobol	821		735
Diaminomethylenepyrocatechol		Dicyclobutane dicarboxylic acid	755
Diaminomethylpyrimidine [1930]	851	Dicyclodihexylcarbinol [1240]	671
Diaminophenoxthine [1940]	866	Dicyclodihexyl ketone [1540]	-769
—— dioxide [1940]	867	Dicyclodimethyldihexylamine	793
Diaminophenyldimethyl acridine	844	Didymium [0520]	576
Diaminofuentidimental actionie		Didymidm [0950]	
Diaminopropionic acid [1310]	689	Dielectric constants [7250]	1095
Diaminostilbene [1630]	789	Didymium [0520] Dielectric constants [7250] Diethylamine [1610]	775
— diearboxylic acid [1330]	726	Diethylaminobenzoic aldehyde	786
Diaminosuccinic acid [1310]	703	Diethylaminoconiine [1930]	811
Disminustral purchased in al F10901			
Diaminotriphenylcarbinol [1630]	790	Diethylaminoethylpiperidine	841
Diaminotriphenylmethane [1630]	789	Diethylaminophenylmethyl-	
Diamminesuccinimide copper	873	pyrazole [1930]	851
Diamylanthracene [1130] Diamyl diketone [1510]	635	Diethylaminopropylpiperidine	841
Discoul dileter [150]	753		811
Diamyi diketone [1910]		Diethylaminopropylpyridine	011
Diamyleneauthracene dihydride	636	Diethylaminotetraphenylanthra-	
Diamylphenacylsulphine bromide	654	cene dihydride [1640] Dicthylaniline [1630]	-794
Dianilinomalonic acid [1310]	702	Diethylaniline [1630]	782
Dienthromino [1620]		Diethylearbinyldinethylemics	.02
Dianthramine [1630]	785	Diethylearbinyldimethylamino-	FO.
Diantipyrine-ethylenediamine	865	benzene [1630]	784
Diastase [8010]	1122	Diethylcetrol [1250]	673
Diazoncenanhthylene [1930]	852	benzene [1630] Diethylcetrol [1250] Diethylcyanoacetanilide [1310] Diethyldiquinole [1530]	704
Diazoamino compounde	802	Diethyldianinolo [1530]	759
Diazoamino compounds Diazoamiline [1740]		Tiest Juliant Tiest	
глагоанине [1710]	802	Diethyldiketopiperazine [1930]	856

Diethylgiyeidic acid 1910]	024	Dimethylaminophenylbenzylcar-	0.00
Diethylmalonuramide [1310]	704	binol [1230]	662
Diethylmalonanilie acid [1310]	704	Dimethylaminophenyldimethyl-	
Diethylphenacylsulphine bromide	654	indylmethane [1930]	853
Diethylpiperidine [1930]	842	Dimethylaminophenylethyl alco-	
Diethylphthalazone [1930]	857	hol [1230]	660
Diethylpyridine [1930]	842	Dimethylaminophenylmethylin-	
Diethylrhodamine [5020]	898	dolidenemethane [1930]	842
Diethylsulphamic acid [1610]	775	Dimethylaminophenylmethylpy-	
Diffusion [7150]	1055	razole [1930]	851
D'6 1	753	Dimethylaminostilbene [1630]	785
Diformyl disorborylis said	707	Dimethylaminotetraphenylanthra-	
Different ful aids [1010]	828		794
Diformylacetone [1510] Diformyl dicarboxylic acid Difurylfulgide [1910] Digitalonic acid [1310]	706	cene dihydride [1640]	
Digitalonic acid [1310]	812	Dimethylaminouracil [1930]	854
Digitonin [1850] Dihexylsulphore [1310] Dihydroanthracene [1140] Dihydrocarved [1240] Dihydrocarved [1240]		Dimethylaniline [1630]	781
Dinexylsulphore [1310]	709	Dimethylanthracene [1130]	630
Dinydroanthracene [1140]	645	Dimethylatropic acid [1550]	718
Dihydrocarveol [1240]	671	Dimethylbisfurodiazole [1940] Dimethylbisthiodiazole [1940]	867
Dinythocarvyi thiocarbanate	693	Dimethylbisthiodiazole [1940]	870
Dihydrocinnamylidene malonic		Dimethylbutenylcarbinol [1220]	65-
acid [1330] Dihydrocuminic aldehyde [1440]	725	Dimethylbutyrolactone [1910]	821
Dihydrocuminic aldehyde [1440]	748	Dimethylcamphanediol [1240]	671
Dihydrodimethylpinylamine Dihydrodimethylstilbazole	793	Dimethylcamphanediol [1240] Dimethylcyclohexane [1140]	640
Dihydrodimethylstilbazole	843	Dimethylcyclohexanol [1240]	669
Dihydroisophthalic acid [1340]	736	Dimethylcyclohexanone [1510]	767
Dihydromethylethylstilbazole	843	— carboxylic acid [1340]	735
Dihydromuconic acid [1230]	712	Dimethylcyclohexene [1140]	641
Dibydranaphthair and [1250]	732	Dimethyleyclonexene [1140]	630
Dihydronaphthoic acid [1340]		Dimethylcyclopentane [1140]	65.
Dihydrooxanthranol [1230]	665	Dimethyldesylsulphine bromide	
Dihydrooxyphenanthrophenaz-	000	Dimethyldioxyacridine [1930]	849
oxine [1940]	869	Dimethyldioxypyridine [1930]	84
Dihydrophthalic acid [1340] Dihydropinole [1910]	736	—— carboxylic acid [1930]	843
Dihydropinole [1910]	850	Dimethyldiphenyl [1130] Dimethyldipyridyl [1930] Dimethyldiquinolyl [1930]	638
Dihydroquinoxaline [1930] Dihydrostilbazole [1930]	852	Dimethyldipyridyl [1930]	85:
Dihydrostilbazole [1930]	843	Dimethyldiquinolyl [1930]	853
Dihydroterephthalic acid [1340]	736	Dimethylenetetraoxydiphenyldi-	
Dihydrouracil [1930] Diisobutylene [1120]	854	hydrooxytriazine [1930]	-86;
Diisobutylene [1120]	628	Dimethylenetetraoxydiphenyloxy-	
Diisopropyldiphenyldihydrooxy-		triazine [1930]	86:
triazine [1930]	863	Dimethylethylbutenylcarbinol	65.
Diisopropyldiphenylimideazolone	858	Dimethylethylcyclohexane [1140]	640
	863	Dimethylethylcyclopentane	640
Disopropyldiphenyloxytriazine	705	Dimethylglutaconic acid [1320]	713
Diketobutyric acid [1310]		Dimethylgidateoine acid [1520]	70.
Diketotetrahydroquinazoline	855 eee	Dimethylglutaric acid [1810] Dimethylglycidic acid [1910]	82
Dilactide [1910] Dilemene [1140]	826	Dimethylgiveidic acid [1910]	
Dilemene [1140]	644	Dimethylglyoxaline [1939]	85
Dilituric acid [1930]	861	Dimethylgranatanine [1930] Dimethylgranatoline [1930] Dimethylheptanediol [1210]	84:
Dimethoxydiphenyldihydrooxy-	0.4.3	Dimethylgranatoline [1930]	84
triazine [1930]	862	Dimethylheptanediol [1210]	653
Dimethoxydiphenyloxytriazine	862	Dimethylhexadiene [1120]	628
Dimethoxypropionic acid [1310]	700	Dimethylliexanone carboxylic	
Dimethyladipic acid [1310]	704	acid [1340]	73
Dimethylamine succinimide		Dimethyliminodiethylbarbituric	
copper [2000]	873	acid [1930]	86:
Dimethylaminoacetic acid [1310]	687	Dimethylindylmethane [1930]	85
Dimethylaminobenzoic aldehyde	786	Dimethylinggolo [1020]	84
		Dimethylirazole [1930] Dimethylirazoline [1930]	84
Dimethylaminocamphor [1540]	768	Dimethylirazonne [1950]	
Dimethylaminophenoxazoneoxy-	000	Dimethyloldiethylmalonamide	771
carboxylic acid [5020]	900	Dimethylolsuccinamide [1610]	1.11

Dimethylphenacylsulphine bro-		Dioxyparasantonic acid [1340]	737
mide [1210]	654	Dioxyphenylacetic dicarboxylic	
Dimethylpyroarsinic acid [2000]	872		730
Dimethylpyrone [1910]	821	acid [1330] Dioxyphenylamylanthrone	759
Dimethylpyrrole [1930]	840	Dioxyphenylanthranol dihydride	667
— dicarboxylic acid [1930] — dihydride [1930]	845	Dioxyphenyldinaphthapyrane	826
— dihydride [1930]	840	Dioxyphenylenebisdinaphthapy-	0-0
Dimethylstilbazole [1930]	843	[1010]	827
Dimethylstilbazoline [1930]	843	Dioxyphenylnaphthylcarbinyl-	021
Dimethylstilbene [1130]	635	amine [1630]	786
Dimethyltetrazoline [1930]	863	amine [1630]	724
Dimethylthetine byomide [1910]	696	Dioxyphenylpropionic acid	824
Dimethylthicserbasis and [1310]		Dioxyphenylpropylene oxide	
Dimethylthiocarbamic acid	693	Dioxyphenylstilbene [1230]	665
Dimethylurea [1310] Dimethylurea [1310] Dimethylyalerolactore [1910]	782	Dioxypropane tricarboxylic acid	708
Dimethylurea [1310]	693	Dioxypropylmalonic acid [1310]	707
Dimethylvalerolactone [1910] Dimethylvinylacetic acid [1320]	822	Dioxypropylphenol [1230]	666
Dimethylvinylacetic acid [1320]	710	Dioxyquinone [1530] — sulphonic acid [1330] Dioxystearic acid [1310] Dioxystlibene [1230] — carboxylic acid [1330]	764
Dimethylxanthone [1910] Dinaphthaimine [1930] Dinaphthapyrane [1910] Dinaphthapyryl chloride [1910]	822	sulphonic acid [1330	730
Dinaphthaimine [1930]	844	Dioxystearie acid [1310]	701
Dinaphthapyrane [1910]	821	Dioxystlibene [1230]	665
Dinaphthapyryl chloride [1910]	821	—— carboxylie acid [1330]	726
Dinabili navanthonium sulbhate	823	Dioxystilbeneacetoneanhydride	822
Dinaphthol [1230]	665	Dioxystyrene [1230]	664
Dinaphthol [1230] Dinaphthylamine [1630] Dinaphthylenediamine [1930]	784	Dioxysulphydroethylpyrimidine	859
Dinaphthylenediamine [1930]	844	Dioxysulphydromethylpyrimidine	859
Dinaphthylethylene [1130]	637	Dioxytartarie acid [1310]	707
Dinaphthylmethylsulphine	661	Dioxyterpene [1240]	672
Dinaphthylpseudothiolydantoin	870	Dioxyterpene [1240] Dioxytetramethyldiphenyl Dioxytolane [1230]	665
Dinormenthadiene [1140]	645	Dioxytolane [1230]	665
Dioximidobutyric acid [1310]	689	Dioxytriphenylacetic acid [1330]	727
Dioxyacetophenone [1530]	763	Dioxytriphenylacetolactone	826
Dioxyaeridone [1930]	848	Dioxytriphonylactionatione	667
Dioxyacetylbutyric acid [1310]	706	Dioxytriphenylcarbinol [1230] Dioxytriphenylmethane [1230]	665
Dioxyaminoanthraquinone	787	Dioxytriphenymethane [1250]	667
Dioxyaminotorephthelic acid		Dioxytritanol [1230]	
Dioxyaminoterephthalie acid	729	Dioxyxylylenediamine [1630]	790
Dioxyanthracene [1230] Dioxybenzophenone [1530]	665	Dipalmitin 653, Diphenoquinhydrone [1530]	
Dioxybenzophenone [1930]	764	Diphenoquinhydrone [1530]	765
Dioxybutyric acid [1310]	700	Diphenoquinone [1530]	761
Dioxydimethylketopiperidine di-		Diphenoquinone diimide [1660]	795
carboxylic acid [1930]	846	Diphenoxyphenylanthranol	
Dioxydiphenylanthrone [1530]	764	hydride [1230] Diphenyl [1130]	667
Dioxydiphenylbenzylcarbinol	667	Diphenyl [1130]	635
Dioxydiphenyldimethylmethane	665	Diphenylacetonyldialuric acid	858
Dioxydiphenylethylcarbinol	667	Diphenylanthracene dihydride	637
Dioxydiphenylheptane [1230]	665	Diphenylamine [1630] earboxylic acid [1330]	782
Dioxydiphenylimideazolone	857	— earboxylie acid [1330]	716
Dioxydiphenylmethane [1230]	664	Diphenylanilidoethane [1630]	784
Dioxydiphenylphthalazone [1930]	858	Diphenylanilidomethane [1630]	784
Dioxyflorono [1010]	827	Diphenvianisidinomethane	785
Dioxyflavone [1910] Dioxyflavono [1910] Dioxyglavonol [1910] Dioxyglutaric acid [1310] Dioxyguanidine [1310]	827	Diphenylanisidinomethane Diphenylbenzoylaninoquinoyl-	
Dioxyflavonol [1910]	828	methane [1530]	762
Dioxyglutarie acid [1310]	707	Diphovelhicklicationals [1010]	870
Dioxyguanidine [13101	694	Diphenylbutadiene [1130]	636
Dioxyketomethylethylpiperidine		Diphenylbutinene [1130]	636
dicarboxylic acid [1930]	847	Diphenylbutyl alcohol [1230]	662
dicarboxylic acid [1930] Dioxymaleic acid [1320]	713	Diphenylbutyldiazine [1930]	854
Dioxymandelic acid [1330]	728	Diphenylbutylene [1120]	635
Dioxymethylpropylpiperidine	120	Diphonylogybinyloning [1620]	784
diearboxylic acid [1930]	848	Diphenylbutadiene [1130] Diphenylbutadiene [1130] Diphenylbutinene [1130] Diphenylbutyl alcohol [1230] Diphenylbutyldiazine [1930] Diphenylbutyldiazine [1130] Diphenylcarbinylamine [1630] Diphenylcyclopentenone [1540]	770
Dioxymethylpyrimidine [1930]		Diphonaldinestalene [1120]	636
Proxymemyrpyrundine [1930]	855	Diphenyldiacetylene [1130]	030

Diphenyldiethylglyoxaline [1930]	853	Diphenylvinylacetic acid [1330]	718
Diphenyldihydroanthranol [1230]	663	Dipropylamine [1610]	775
Diphenyldihydrodiazine [1930]	853	Dipropyl diketone [1510]	753
Diphenyldihydrofurodiazole	868	Dipropylstilbeneacetone [1540]	770
Diphenyldihydroisobenzofurfu-			873
	821	Diquinolyl [1930] Diresorcinol [1230]	853
Diphenyldihydrooxytriazine	862	Diresorcinol [1230]	667
Diphenyldihydrotetrazine [1930]	863	Disaccharides [1820]	807
- carboxylic acid [1020]	864	Disinfectants [6500]	992
carboxylic acid [1930] dicarboxylic acid [1930]	864	Disparsion [7300]	1101
Diphonyldimothylful conic acid	726	Dispersion [7300] 615 Distillation 615 Distyrylethyleneacetone [1540]	
Diphenyldimethylfulgenic acid		Distination 015	770
Diphenyldimethylfulgide [1910]	826	Distyrylethyleneacetone [1540]	
Diphenylendanilodihydrotriazole	863	Disulphidobisphenylacetic acid	721
Diphenylenebenzylcarbinol	672	Disulphidodipropionic acid	679
Diphenylenebisanthranilic acid	717	Dithioaniline [1630]	781
Diphenylenedibenzoylbntadiene		Dithioazelaic acid [1310]	704
dicarboxylic acid [1330]	730	Dithiocarbamic acid [1310]	692
Diphenylenediphenylmethane 637,	646	Dithioazelaic acid [1310] Dithiocarbamic acid [1310] Dithiocarbondiglycollic acid	696
Diphenyleneglycollic acid	734	Dithiocarbonic acid [1310]	692
Diphenylenemethylcarbinol	672	Dithionic acid [0660]	-591
Diphenylenenaphthylcarbinol	672	Dithymolylamine [1630]	786
Diphenylenephenylethylene	646	Ditoluidinomalonic acid [1310]	702
Diphenylenepropene [1140]	645	Ditolyl [1130]	635
Diphenylenepyridinediketone	849	Ditolyldihydrotetrazine dicar-	
Diphenylenetartaric acid [1330]	730	boyylic acid [1930]	864
Diphenylenetartramide [1310]	707	Ditolylethylene [1130] Ditolylethylene [1130]	635
Diphenylethylchlorosilicane	877	Ditolylethylene [1130]	635
Diphenylethylene [1130]	635	Ditolylpalladosammine chloride	876
Diphenylethylglyoxaline [1930]	853	Ditolylthiohydantoin [1940]	870
Diphenylemyigiyoxanne [1350]	646	Dixylylethylene [1130]	635
Diphenylfuorene [1140]			718
Diphenylfurodiazole [1940]	868	Dixylylpropionic acid [1330]	653
Diphenylimideazolone [1930]	857	Dodecanediol [1210]	
Diphenylisopropylidenecyclopen-	770	Dodecanone [1510]	752 710
tenone [1540]	770	Dodecinoic acid [1320]	
Dipnenyiketone [1530]	758	Dodecoic aldelyde [1410]	743
tenone [1540] Diphenylketone [1530] Diphenylmethane [1130] Diphenylmethylhexadienol 662,	635	Dodecyl alcohol [1210]	652
Diphenylmethylhexadienol 662,	763	Drugs [6500]	989
Dipnenylmethylhexatriene [1130]	636	Dulcide [1210]	-654
Diphenylmethylsulphine [1230]	659	Dulcite [1210] Dulcitol [1210] Dyeing [5020] Dyestuffs [5020]	654
Diphenylnaphthylcarbinol [1230]	663	Dulcitol [1210]	654
Diphenylosotetrazine [1930]	863	Dyeing [5020]	894
Diphenylosotriazole [1930]	860	Dyestuffs [5020]	893
Diphenyl oxide [1230]	658	—— detection [6150] —— estimation [6300]	923
Diphenyloxyethylamine [1630]	785	—— estimation [6300]	949
Diphenyloxytriazine [1930]	862	Dynamics, chemical [7050]	1034
Diphenylpalladosammine chloride	876	Economics [0060]	-519
Diphenylphenanthrene [1130]	637	Eggs, analysis [6500]	973
Diphenylphenoxylenedihydroan-		Eiconogen [1330]	-724
thracene [1910]	821	Elaeomargaric acid [1320]	710
Diphenylpropyldicamphor [1540]	771	Elaidic acid [1320]	710
Diphenylpropylenedicamphor	771	Electrical properties [7250]	1081
Diphenylpseudothiohydantoin	870	Electric furnace operations	1068
Diphenylsilicone [2000]	877	Electroanalysis [6000]	916
Diphenylsulphone carbovelic	· · ·	Electrochemical operations	616
Diphenylsulphone carboxylic acid [1330]	724	Electrolytic dissociation [7250]	1084
acid [1330] Diphenylthioldibenzylacetone	759	Electrolysis 903,	
Diphenyltoluidinomethane [1630]	784	Electromotive force [7250]	1085
Diphenyltolylcarbinol [1230]	662	Elements [0100]	519
	860	Elements [0100] [0100]	524
Diphenyltriazole [1930] Diphenyltriamidoacetic acid	687	new [0100] classification of [7000]	1020
inpuenyuraminoacetic acid	001	Classification of [1000]	1020

737			
Ellagic acid [1910] [5020] 829), 899	Ethyliminopyrine [1930]	860-
Emulsion [8010]	1122	Ethylmalic acid [1310]	706
Ennoic aldehyde [1410]	743	Ethylmercaptoethoxyphenyltri-	
Engrance 180101	1119	Transmitter processory phenyleri-	863
Enzymes [8010]		azine [1950]	
Ennoic aldehyde [1410] Enzymes [8010] Ephedrine [3010]	$\frac{880}{652}$	Ethylphenol [1230]	660
Epichlorhydrin [1210]	652	azine [1930] Ethylphenol [1230] Ethylphenylazimido-aniline	860
Equilibrium [7050] Erbium [0300] — Erepsin [8010] —	1034	Ethylphenylazimidobenzene	860
Erbium [0300] —	549	Ethylphenylhydrazine [1630]	791
Frencin [8010]	1101	Ethalphonalmethul alucidia anid	825
Erepsin [8010]—	1121		
Elymne acid [1510]	100		747
lactone [1910]	826	Ethylphthalazone [1930]	856
Erythrolactone [1910]	826	Ethylphthalimidine [1930]	847
Esterification 673	5. 903	Ethylpiperidine [1930]	841
Erythric acid [1310] — lactone [1910] Erythrolactone [1910] Esterification 673 Esters [1300] Estragol oxide [1910] Ethero [1110]	675	E+b-1	841
Estrogal avida [1010]	0.00	Ed 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	
Estragor oxide [1910]	022		593
Ethane [1110] Ethanolamine [1610]	020	Ethylpyrocatechol [1230]	664
Ethanolamine [1610]	776	Ethylquinnuclidine [1930]	842
Ethanoldimethylamine [1610]	776	Ethylaninol [1230]	664
Ethenylaminooyime [1610]	777	Ethylaninolo [1530]	759
Ethenylaminooxime [1610] Ethanyldiaminonaphthalene		Edition [1590]	760
Ethanymannionapumaiene	852	Ethylquinone [1930]	
Etner [1210]	650	Ethylstyrylpropiophenone [1550]	763
Ethers [1200]	646	Ethyltetrahydropyridine-aldehyde	341
Ether [1210] Ethers [1200] Ethinediphthalidedianil [1930]	858	Ethylthiolbenzylacetylacetone	63
Ethoxyamylanthrone [1530]	759	Ethylthujone [1540]	67
Ethoxybenzenesulphonediethyl-		Ethylxanthogenacetic acid [1310]	392
	691		-0.4
acetonitrile [1310] Ethoxyisobutylphthalazine		Ethylxylidine [1630]	104
Ethoxylsophtylphthalazine	852	Eugenol [1230]	500
Ethoxyphenacyldialuric acid	857	Euporphine $[3010]$ \mathbb{R}	80
Ethyl alcohol [1210]	649	Expansion by heat [7200] 10)79
Ethyl alcohol [1210] — estimation [6300] Ethylallylconinium iodide [3010]	941	Engenol [1230]	172
Ethylallylconinium iodide [3010]	879	Explosives [6500] 16	007
Ethylallylisopropenylmethane	628	Extraction [5500]	03
Ethylanilina [1630]	781	Extraction [5500]	160
Ethylamiline [1630] Ethylamine [1610] Ethylaminoconiine [1930] Ethylaminocthylpiperidine		raeces analysis [0500]	100
Ethylamine [1010]	775	Fats 0,0, 943, 9	191
Ethylaminoconine [1930]	841	Ferment action [7050] 1033, 10	11(
Ethylaminoethylpiperidine	841	Fermentation $[80\overline{2}0]$ 11	27
Ethylaminopropionic aldehyde	777	Ferrous oxide detection [6150]	119
Ethylaminopropylpyridine [1930]	841	Forrum [0320]	550
Ethyl anyl kotono [1510]	751	Films and [6500]	105
Ethyl amyl ketone [1510] Ethylbenzene [1130]		ribres, analysis [0500]	9.
Ethymenzene [1130]	633	Fibrin ferment [8010] 11	20
Ethylbenzeneazimidobenzene	803	Flame [7200] 10	72
Ethylbenzylaniline [1630]	784	Flavonols [5010] 8	392
Ethylbenzylconhydrinium iodide	846	Fluorene [1140] 6	45
Ethylcyclopentane [1140]	639	Fluorenone 758 7	70
Ethyldihydrofurfuranone [1910]			
Eshaldibadasia in dala [100]	001	Fluorenol alaskal [1910]	(-0)
	821	Fluorenyl alcohol [1240] 6	72
Ethyldihydroisoindole [1930]	842	Fluorenyl alcohol [1240] 6 Fluorescence [7300] 10	70 572 96
Ethyldiketopiperazine [1930]		Fluorenyl alcohol [1240] (6 Fluorescence [7300] 10 Fluorides [0310] 5	70 72 96 49
Ethyldiketopiperazine [1930] Ethyldiphenylendanilodihydrotri-	842	Ferrous oxide detection [6150] S. Ferrum [0320]	70 172 196 149 149
Ethyldiketopiperazine [1930] Ethyldiphenylendanilodihydrotri-	842	Fluorenyl alcohol [1240] 0 Fluorescence [7300] 10 Fluorides [0310] 5 Fluorine [0310] 5 — detection [6100] 9	
Ethyldiketopiperazine [1930] Ethyldiphenylendanilodihydrotri-	842 855 864	Fluorenyl alcohol [1240] 6 Fluorescence [7300] 10 Fluorides [0310] 5 Fluorine [0310] 5 — detection [6100] 9 — estimation [6200] 9	17
Ethyldiketopiperazine [1930] Ethyldiphenylendanilodihydrotri- azole [1930] Ethylene [1120]	842 855 864 626	Fluorenyl alcohol [1240]	17 28
Ethyldiketopiperazine [1930] Ethyldiphenylendanilodihydrotri- azole [1930] Ethylene [1120] Ethylenebisantipyryl [1930]	842 855 864	Fluorenyl alcohol [1240] 0 Fluorescence [7300] 10 Fluorides [0310] 5 Fluorine [0310] 5 — detection [6100] 9 — estimation [6200] 9 Fodders [6500] 9 Fodders [6500] 9	17 28 93
Ethyldiketopiperazine [1930] Ethyldiphenylendanilodihydrotri- azole [1930] Ethylene [1120] Ethylene bisantipyryl [1930] Ethylene bisantipyryl [1930]	842 855 864 626 865	— detection [6100] 9 — estimation [6200] 9 Fodders [6500] 9 Food analysis [6500] 9	17 28 93 57
Ethyldiketopiperazine [1930] Ethyldiphenylendanilodihydrotri- azole [1930] Ethylene [1120] Ethylene bisantipyryl [1930] Ethylene bisantipyryl [1930]	842 855 864 626 865	— detection [6100] 9 — estimation [6200] 9 Fodders [6500] 9 Food analysis [6500] 9 Formaldoxime [1410] 7	17 28 93 57 12
Ethyldiketopiperazine [1930] Ethyldiphenylendanilodihydrotri- azole [1930] Ethylene [1120] Ethylene bisantipyryl [1930] Ethylene bisantipyryl [1930]	842 855 864 626 865 707 777	— detection [6100] 9 — estimation [6200] 9 Fodders [6500] 9 Food analysis [6500] 9 Formaldoxime [1410] 7	17 28 93 57
Ethyldiketopiperazine [1930] Ethyldiphenylendanilodihydrotri- azole [1930] Ethylene [1120] Ethylene bisantipyryl [1930] Ethylene bisantipyryl [1930]	842 855 864 626 865 707 777 652	— detection [6100] 9 — estimation [6200] 9 Fodders [6500] 9 Food analysis [6500] 9 Formaldoxime [1410] 7 Formanide [1310] 6 Formic acid [1310] 6	17 28 93 57 12
Ethyldiketopiperazine [1930] Ethyldiphenylendanilodihydrotri- azole [1930] Ethylene [1120] Ethylene bisantipyryl [1930] Ethylene bisantipyryl [1930]	842 855 864 626 865 707 777 652	— detection [6100] 9 — estimation [6200] 9 Fodders [6500] 9 Food analysis [6500] 9 Formaldoxime [1410] 7 Formanide [1310] 6 Formic acid [1310] 6	17 28 93 57 12 83 83
Ethyldiketopiperazine [1930] Ethyldiphenylendanilodihydrotriazole [1930] Ethylene [1120] Ethylenebisantipyryl [1930] Ethylenebismethylacetoacetic acid [1310] Ethylenediamine [1610] Ethylene glycol [1210] Ethylenephthalide [1910] Ethylene tetracarloxylic acid	842 855 864 626 865 707 777 652 822	— detection [6100] 9 — estimation [6200] 9 Fodders [6500] 9 Food analysis [6500] 7 Formaldoxime [1410] 7 Formanide [1310] 6 Formic acid [1310] 6 — estimation [6300] 9	17 28 93 57 12 83 83 42
Ethyldiketopiperazine [1930] Ethyldiphenylendanilodihydrotriazole [1930] Ethylene [1120] Ethylenebisantipyryl [1930] Ethylenebismethylacetoacetic acid [1310] Ethylenediamine [1610] Ethylene glycol [1210] Ethylenephthalide [1910] Ethylene tetracarloxylic acid	842 855 864 626 865 707 777 652 822 713	— detection [6100] 9 — estimation [6200] 9 Fodders [6500] 9 Formaldoxime [1410] 7 Formanide [1310] 6 Formic acid [1310] 6 — estimation [6300] 9 Formic aldelyde [1410] 7	17 28 93 57 12 83 83 42 41
Ethyldiketopiperazine [1930] Ethyldiphenylendanilodihydrotriazole [1930] Ethylene [1120] Ethylenebisantipyryl [1930] Ethylenebismethylacetoacetic acid [1310] Ethylenediamine [1610] Ethylene glycol [1210] Ethylenephthalide [1910] Ethylene tetracarloxylic acid	842 855 864 626 865 707 777 652 822 713 652	— detection [6100] 9 — estimation [6200] 9 Fodders [6500] 9 Formaldoxime [1410] 7 Formanide [1310] 6 Formic acid [1310] 6 — estimation [6300] 9 Formic aldelyde [1410] 7	17 28 93 57 12 83 83 42 41
Ethyldiketopiperazine [1930] Ethyldiphenylendanilodihydrotriazole [1930] Ethylene [1120] Ethylenebisantipyryl [1930] Ethylenebismethylacetoacetic acid [1310] Ethylenediamine [1610] Ethylene glycol [1210] Ethylene phthalide [1910] Ethylene tetracarboxylic acid Ethylidene glycol [1210] Ethylidene glycol [1210] Ethylidene glycol [1210]	842 855 864 626 865 707 777 652 822 713 652 742	— detection [6100] 9 — estimation [6200] 9 Fodders [6500] 9 Formaldoxime [1410] 7 Formanide [1310] 6 Formic acid [1310] 6 — estimation [6300] 9 Formic aldelyde [1410] 7	17 28 93 157 12 83 83 41 41 41
Ethyldiketopiperazine [1930] Ethyldiphenylendanilodihydrotriazole [1930] Ethylene [1120] Ethylenebisantipyryl [1930] Ethylenebismethylacetoacetic acid [1310] Ethylenediamine [1610] Ethylene glycol [1210] Ethylenephthalide [1910] Ethylene tetracarloxylic acid	842 855 864 626 865 707 777 652 822 713 652	— detection [6100] 9 — estimation [6200] 9 Fodders [6500] 9 Food analysis [6500] 7 Formaldoxime [1410] 7 Formanide [1310] 6 Formic acid [1310] 6 — estimation [6300] 9 Formic aldehyde [1410] 7 — detection [6150] 9 — estimation [6300] 9	17 28 93 57 12 83 83 42 41

		co 1 Olivernia	
Formylazoformic aldehyde	798	Glycerol v. Glycerin	070
Formylglutaconic acid [1320] Formylsuccinic acid [1310]	713	Glycerylphosphoric acid [2000]	876
Formylglutaconic acid [1520]	706	Glycine [13]0]	686
Formylsuccinic acid [1310]		(11,010)	686
Friction, internal [7150]	1059	Glycocoll [1310]	810
Fructose [1810]	807	Glycogen [1840]	
	922	estimation [6300]	946
— detection [6150] Fruit analysis [6500]		(3) 1 [1240]	672
Fruit analysis [6500]	974	(flycol [1240]	744
Fruit juices, analysis [6500]	975	Glycollic aldehyde [1410]	
Fruit juices, analysis [0000]		Glycoluril [1930]	864
Fucose [1810]	1020	Olympia acid [1310]	708
Fucose [1810]	, 1080	Glycerylphosphoric acid [2000] Glycine [1310] Glycocoll [1310] Glycogen [1840] — estimation [6300] Glycollic aldehyde [1410] Glycoluril [1930] Glycouronic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Glycylleucine [1310] Glycylleucylalanine [1310] Glycylleucylalanine [1310] Glyoxal [1410] — dibenzoylosazone [1630]	921
Euleridae [5010]	892	—— detection [0130] ···	
Lugues [soro]	695	——— estimation [6300]	942
Fulminic acid [1510]	711	Gleevllencine [1310]	690
Humania agul [1320]	4 1 1	(1) Hamerlalanina [1310]	688
Fumarprotocetraric acid [1350]	740	(Hycyttencymanine [1910]	744
Furaltetraconic acid [1910]	827	Glyoxal [1410]	
Furaltetraconic acid [1010]	821	— dibenzoylosazone [1630]	792
Furfural [1910] Furfuraldehyde [1910] Furfurane [1910]	021	Glyoxylic acid [1310]	699
Furfuraldehyde [1910]	821	GITOXIIIC WEIGH [1910]	532
Eurfurana [1910]	820	Gold [0150]	926
1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	820	estimation [6200]	
sulphonic acid [1910]	826	Gold-organic compounds	872
Furturylglyoxylle acid [1910]	C	Constanting [1610]	793
Furfurylideneaminobenzyl-		Granatanine [1040]	663
manhabal [1010]	823	Guaiacol [1230]	
naphthon [1510]	792	—— sulphonic acid [1330]	727
naphthol [1910] Furfurylidenebenzhydrazide	616	Gold [0150]	694
Eurnage operations 1930	010	Guanidylmethacrylic acid [1320]	710
Faroin [1910]	826	Guantayine macry ne deta [1929]	810
Furoin [1910] Furyldimethylfulgenic acid [1910]	η 827	Guins [1840]	812
Furyldimethylfulgide [1910]	826	Gynocardin [1850]	
Furvidinetnyilaigido [1020]	828	Guns [1840] Gynocardin [1850] Gynocardinic acid [1350]	739
Furyldiphenylfulgenic acid		Hoomoglobin estimation [0500]	950
Furyldiphenylfulgide [1910]		Halagana [0250]	544
Furylphenylfurodiazole	. 868	Halogens [0250] — estimation [6200]	927
Ensel oil [6500]	, 988	estimation [0200] ···	880
Furylphenyffurodrazofe Fusel oil [6500] — detection [6150] Fusion [7200] Gadolinium [0340] — detection [6100] Galactose [1810] Gallic acid [1330] — estimation [6300]	. 920	— estimation [6200]	
defection [0190]	. 1068	Harminic acid [1350]	740
Fusion [7200]	557	Heating [7200] Heat of combustion [7200]	1080
Gadolinium [0340]		Heat of combustion [7200]	1077
detection [6100]	. 917		1077
Galactose [1810]	. 806	Heat of formation [7200]	559
C 11:: d [1220]	728	Helium [0370]	
Gallic acid [1330] estimation [6300] Gas analysis [6400] Gas illuminating [6500]	943	Heat of formation [7200] Helium [0370] — detection [6100] Hemisparteine [3010] Hendecolactone [1910] Heptadecoic acid [1310] Heptamethylenediamine [1610] Heptame [1110] — tricarboxylic acid [1310] Henteuoic acid [1320]	917
— estimation [6300]		Homisparteine [3010]	882
Gas analysis [6400]		II 1 -1 -topo [1010]	820
Gas, illuminating [6500]		Hendecolacione [1910]	691
Gas, illuminating [6500] Gases [0100] — compressibility [7150] — liquefaction of [0930]	522	Heptadecoic acid [1310]	
- compressibility [7150]	10-0	Heptamethylenediamine [1610]	778
compressibility [1190]	210	Hentane [1110]	626
— liquefaction of [0930]	0.15	triverboxylic acid [1310]	707
—— preparation of [0930]	617	TI (1220)	710
— compression of [0930] — liquefaction of [0930] — preparation of [0930] — pressure of [7150] — [1850]	1057	Heptenoic acid [1520]	691
g :: [1950]	812	Heptoic acid [1310]	091
Gentlenin [1850]	013	Hentoic aldehyde [1410]	743
(lentin liosol	010	Hepteuoic acid [1320] Heptoic acid [1310] Heptoic aldehyde [1410] Heptolactone [1910] Heptylamine [1610] Heptylamine [1310]	820
Gentiogenin [1850]		TI 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	776
	812	Heptylamine [1010]	704
Class	596, 1016		
CILASS	806	Hexadiene [1120] Hexaethylacetal [1510]	628
Glucose [1810]		Heynethylacetal [1510]	753
		Hexahydroanthrone [1540]	769
Glutaconic acid [1320]	711	TI L'deshancere culphonic orid	
Clutaconic aldebyde [1440]	745	Hexahydrohenzene sulphonic acid	841
Glutamic acid [1310]		Hexahydrocollidine [1930]	041
Glutamic acid [1910]	703	Hexahydrocollidine [1930] Hexahydroisophthalic acid	734
Glutaric acid [1310]	653, 988	Heralredrometanicotine [1950]	002
Glycerin	000, 000	Hexahydrothymol [1240]	670
estimation	941, 948	The hadrotolying soid [1210]	731
Glycerin — estimation Glyceric acid [1310]	941, 948 700	Hexahydrotoluic acid [1340]	748
Glycerides [1210]	653	Hexahydrotoluic aldehyde [1440]	140
Gifterines [1510]			

Hexamethylacridine [1930] .		844	Hydrogen peroxide [0360]	559
Hexamethylenediamine [1610]		778	——————————————————————————————————————	919
		840	[6300]	936
Hexamethyleneimine [1930] .			estimation [6300]	
Hexamethylenetetrazine [1610	1	778	Hydrogen sulphide [0660]	589
Hovens [1110]		626	Hydrolysis 904	1041
tricarboxylic acid [1310]	1	707	Hydropinene carboxylic acid	732
tricarboxylic acid [1310]	}			102
Hexaoxybenzil [1530]		765	Hydroquinone carboxylic acid	
		667	[1330]	724
			Hadrondoning [0.007]	571
Hexaoxyhydrobenzoin [1230].		668	[1330]	371
Hexaphenylethane [1130] .		638	— derivatives 774, 78	7, 794
Hexaphenylxylene [1130] .		638	estimation [6300]	938
Treadplient Taylor (1700)			Underwinen ob len inden	000
		661	Hydroxylaminomethyleneindan-	
Hexinene-diamine [1620] .		778	dione [1640]	794
		690	dione [1640] Hyoscine [3010] Hypophosphorous acid [0570]	880
Hezoic acid [1910]			H 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	
Hexoin [1510] Hexolactone [1910] Hexoses [1810] Hexoylacetic acid [1510]		752	Hypophosphorous acid [05/0]	580
Hexolactone [1910]		820	Hencen Indurous gold [Hibil]	591
Hamana [1210]		806	Hrstagarin [1530]	764
nexoses [1010]			I Fleed	724
Hexoylacetic acid [1510] .		753	Iconogen [1330]	
Hexyl alcohol [1210]		651	Iditol [1210]	654
The state of the s		-75	Imidea [1660]	794
		775	Timides [1000]	
Hexyldicyanoglutaconimide		795	Immocaniphor [1540]	768
Havelphonol [1230]		660	Hystazarin [1530]	858
*** * * * * * * * * * * * * * * * * * *		000	Ininediathalia alamalamanidina	864
Hippuric acid [1310]		687	Iminodiethylmalonylguanidine	
		942	Iminediethylmalonylurea [1930]	856
1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1		799	Iminodimethylmalonylthiourea	859
Tipputylazonaphthot [1120]				777
Hippurylazophenol [1720]		799	Iminodipropionic aldehyde [1610]	
Hippurylhydrazine [1610]		778	Iminodipropylmalonylurea	857
U: ::dino [1250]		740	Imino-ethers [1660]	795
Histidine [1350] History [0010]				856
History [0010]		503	Iminoethylpropylmalonylurea	
Honey analysis [6500]		967	Iminomalonylmethylurea [1930]	855
		970	Iminomalonylurea [1930]	854
Hops, analysis [6500]			intinomatonitatea [1000]	856
Humic acid [1350] Hydnocarpic acid [1350]		738	lminoveronal [1930]	
Hydnocarpic acid [1350]		739	Immunity [8050]	1139
		560	Indeconitine [3010]	879
Hydrargyrum [0380]		5.45	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	
Hydratropic aldehyde [1430].		747	Indazole [1930]	851
Hydrazides [1300]		680	Immunity [8050]	914
Ti 1 1000]		571	Indico [5020]	899
Hydrazine [0490]		011	Indigo [5020]	
estimation [6300] .		938	Indium [0400]	563
Hydrazines [1610]	778,	790	Indole-methylacetic acid [1930]	847
TT 1 singlements and [1220]	,	717	Indole-propionic acid [1930]	847
Hydrazinobenzoic acid [1550]		4 1 4	Indoic-propronic acid [1000]	
Hydratropic and hydratropic and hydrazine [0490] Hydrazine [0490] Hydrazines [1610] Hydrazinobenzoic acid [1330] Hydrazinobenzoic acid [1310] Hydrazinobenzoicanides [1310]		694	Indole reaction [6150]	924
		524	Indonecyclomethylacetoethylene	771
History Inc. [1610]		793	Ink [6500]	1004
Hydrindamine [1040]		100	T 500007	
Hydriodic acid [0390] .		562	Institutions [0000]	519
Hydrizino-balides [1660]		795	Invertase [8010]	1122
Historia [1100]		621	Indata estimation [6300]	936
nydrocarbons [1100]		0.40	1 1; -; 1 (0000)	
Hydrindamine [1640] Hydriodic acid [0390] Hydrizino halides [1660] Hydrocarbons [1100] — estimation [6300] Hydrochloric acid [0250]		949	Ink [6500]	362
Hydrochloric acid [0250]		543	Iodine [0390]	562
II' 1 Liden coactio coid		718	- atomic weight [7100]	1043
Hydrociunamylideneacetic acid.		110	atoline weight [1100]	
Hydrocotarnine-acetic acid . Hydrocyanic acid [1310] .		828	estimation [6200] compounds, detection	929
Hydroevanie acid [1310]		683	compounds, detection	919
Ti I destion [6150]		919	Iodine number [6500]	999
Hydrocyanic detection [6150].			Todine minuel [0500]	
Hydroferrocyanic acid [1310].		684	Iodoform [1110]	625
Hydroferricyanic acid [1310]		684	—— detection [6150]	920
II 1 (and in bounded [1010]			Indesquathylaninaline [1930]	842
Hydrofluoranediphenylcarbinol.		823	Iodosomethylquinoline [1930]	
Hydrofluoric acid [0310] .		949	Tonic velocity [7250]	1091
estimation [6300]		936	Iridium [0110]	563
Ti d - 0 iliai id	50.1	020	estimation [6200]	929
Hydrolluosilicie acid	<i>101</i> ,	320	topaol [0200]	
Hydrogen [0360]		166	Iron [0320]	550
Hydrofluoric acid [0310] — estimation [6300] Hydrofluosilicic acid 5 Hydrogen [0360] estimation 5	129.	952	Ionic velocity [7250]	1013
Califfiction c	20,			

Iron detection [6100]	917	Ketones estimation [6300]		945
estimation [6900]	928	Ketonic acid [1300]		678
- Commation [0200]		Tractoric acid [1000]		
Iron detection [6100] estimation [6200] salts [0320] Iron-organic compounds [2000]	556	Ketostearic acid [1310]		700
Iron-organic compounds [2000]	873	Krypton [0430]		-565
Isoamylamine [1610]	775			913
Isoamyramme [1010]		Laboratory materials [0000]		
Isoamylbenzylamine [1630]	784	— procedure [0900]		605
Isoamylbenzylconhydrinium		Lactase [8010] Lactic acid [1310] — detection [6150]		1122
indid- 110201	0.10	Lastic acid [1210]		696
iodide [1930]	846	Lactic acid [1510]		
Isoamylcyanoacetamide [1310]	704	—— detection [6150]		920
Isoamylthioallophanic acid	694	estimation [6300]		942
I soamytimoanophanic acid		T - 4 - 512007		
Isoartemisin [1910]	827	Lactones [1300]		678
Isoborneol [1240]	671	Lactose [1820]		808
Igobutulomius [1610]	775	detection [6150]		922
Isoborneol [1240] Isobutylamine [1610]				
Isobutyldicvanoglutaconimide	795	estimation [6300]		946
Isobutylene [1120] Isobutylhydantoin [1930]	627	Lactnea alkaloid [3010]		883.
Incharable of F10201	855	Learnless [1910]		807
Isobutylhydantoin [1930]		Laevalose [1810]		
Isobutylphthalazine [1930]	852	Lanthanum $[0440]$		565
Isobutylphtholimidino [1030]	848	Lard analysis [6500]		960
Isobutylphthalimidine [1930] Isobutyric aldehyde [1410]		Latiti i Canto		
Isobutyric aldehyde [1410]	742	Larixinic acid [1390]		739
Isocrotonic acid [1320]	710			1075
	828	Load [0580]		581
ozonide [1910]		Lead [0580] detection [6100] estimation [6200]		
Isocystem [1310]	698	—— detection [6100]		918
Isocysteinic acid [1310]	706	estimation [62001		931
		— peroxide estimation [63 — salts [0580] Leather [6500] Lecture apparatus [0920]	003	939
Isocystine [1310]	698	beloxide estimation for	UUJ	
Isohexylamine [1610]	776	— salts 0580		582
Isolencine [1310]	690	Leather 165001		1009
T [1010]		T == id :		
Isoleucine [1310] Isomerism [7000] Isonitrosoacetophenone [1530]	1021	Lectum [1500]		677
Isonitrosoacetonhenone [1530]	757	Lecture apparatus [0920]		614
Isonrene [1110]	640	Lectures [0040] Leucine [1310] Leucylalaniue [1310] — anhydride [1930]		517
Isoprene [1140] Isopropyl alcohol [1210]		T : [1010]		
Isopropyl alcohol [1210]	651	Leucine [1310]		690
Isopropyldimethylfulgenic acid Isopropyldimethylfulgide [1910]	713	Leucylalanine [1310]		688
Isopropuldimethylfulgide [1010]	824	- anhydrida [1930]		856
reobrobhiquuernhirmigue [1910]				
Isopropylenemethylpyrazolone	855	Lencylalanylalanine 113101		688
earboxylic acid [1930]	856	Leucylalanylglycine [1310]		687
Issues and horse the second [1120]		Lough ablands [1910]		
Isopropylhexenylbenzene [1130]	634	Leucyl chloride [1310]		690
Isopropylideneaminobenzyl-		Leucyl chloride [1310] Leucyldiglycylglycine Leucylglycine [1310]		687
naphthol [1630] Isopropyl iodide [1110]	786	Leucylalycine [1310]		687
maphinoi [1050]		nedeyigiyeme [1910]		
Isopropyl lodide [1110]	625			856
lsopropylmethopentenylbenzene	634	Lencylglycylleucine [1310]		-690
	784	Leucylisoserine [1310] Levulic acid [1310]		697
isopropy (piteny) turnetny famine		Ledeviisoseime [1510]		
Isophthalic acid [1330]	725	Levulic acid [1310]		700
Isoquinaldinic acid [1930]	846	Levulinic acid [1310]		700
Liquidania [1920]		Larrilaga n Lagrulaga		
Isopropylphenyldimethylamine Isophthalic acid [1330] Isoquinaldinic acid [1930] Isosafrole [1230] — oxide [1910] Isoserine [1310] Isoserylisoserine [1310] Isostrychnic acid [3010] Isovaleric aldehyde [1410] Isovalerylacetic aldehyde [1510]	664	Levulose r. Laevulose Lichen acids [1350] Lichesteric acid [1350] Lighting [7200] Limonene [1140] Lipase [8010] Lipoclasts [8010] Liquefaction of gases [093] Lithium [0450] Lithium estimation [6200]		F-0/1
oxide [1910]	824	Lichen acids [1350]		739
Isoserine [1310]	697	Lichesteric acid [1350]		739
Isosomias [1210]		Lighting [72001		1080
isoserynsoserine [1510]	697	Lighting [1200]		
Isostrychnic acid [3010]	882	Limonene [1140]		642
Isostrychnine [3010]	882	Linase [8010]		1125
Iconalogie oldobado [1410]		Lippolasta [9010]		1125
isovateric aidenyte [1410]	743	Lipociasts [5010]		
	753	Liquefaction of gases 1093	30	-616
Itaconamide [1320]	712	Lithium [0450]	_	565
Itaconamide [1020]		[:4]:		
Itaconic acid [1320] Jam analysis [6500] Kalium [0420]	711			929
Jam analysis [6500]	967	salts [0450] Lubricants [6500]		-565
Kalinm [0120]	563	Lubricants [6500]		1003
Tr. 1. 1 12:1:1		Tallianteantes [0000]		
Ketodimethyldithiolpenthiophene	830	Lunasia alkaloids [3010]		883
Ketodiphenvldihvdrodiazine	858	Lupeol [1250]		673
	733	Inpinus alkaloide [3010]		884
Treatmentally droben zole acid		Euching argunda [5010]		
Ketohexahydrobenzoic acid Ketohexoses detection [6150]	922	Lysine [1310]		691
Ketones [1500]	748	Lysyllysine [1310]		691
Ketones [1500] —— detection [6150]		Magnasium [0160]		566
detection [0150]	921	magnesium [0±00]		500
		Lupeol [1250] Lupinus alkaloids [3010] Lysinė [1310] Lysyllysine [1310] Maguesium [0460]		

1:1 [0.400]	200	35 . 1 1	1010
Magnesium carbide [0460]	566	Metals analysis [0000]	1012
— carbonate estimation [6300]	937	Metals analysis [6500] Metastannic acid [0720] Metellagic acid [1910] Methacrylic acid [1320] Methane [1110] Methane sulphonic acid [1310] Methanolamine [1610] Methanolamine acid [1310]	597
—— estimation [6200]	929	Metellagic acid [1910]	827
—— organic compounds [2000] —— salts [0460]	874	Methacrylic acid [1320]	710
organic compounds [2000]	566	Markana [1110]	624
salts [0400]		Methane [1110]	
Magnetic properties [7250] 1081,	1095	Methane sulphonic acid [1310]	700
Malachite green carbethiol Maleic acid [1320] 705,	790	Methanolamine [1610]	776
Malaia asid [1320] 705	711	Methenylbisindandione oxime-	
Mareic acid [1520] +00,	744	and the last of the control of the c	869
Maleic semi-aldehyde [1420]		anhydride [1940] Methionic acid [1310]	
Malic acid [1310]	705	Methionic acid [1310]	707
detection [6150]	920	Methoxybenzene sulphone-diethyl-	
Malimide [1660] Malonic acid [1310] -Malt analysis [6500]	795	acetonitrile [13Î0]	691
Manimue [1000]		Waller 1 and and [1910]	940
Malonic acid [1310]	702	Methoxyl estimation [6300]	940
-Malt analysis [6500]	969	Methoxypheuylaminobenzoic	
Maltose [1820]	808	acid [1330]	716
— detection [6150]	922	Methoxyphenylethylbenzoyl-	
detection [0130]			693
—— estimation [6300]	946	pseudourea [1310] Methoxyphenylethylcarbinol	
Mandelic acid [1330]	721	Methoxyphenylethylcarbinol	664
Manganates [0470]	567	Methylacetylhexanone carboxylic	
Manganates [0170]	566	asid [1310]	736
Manganese [0170]		acid [1940]	
Mandelic acid [1330] Manganates [0470] Manganese [0170] — detection [6100]	918	acid [1340] Methylacridine [1930] Methyl alcohol [1210]	843
—— estimation th2001	930	Methyl alcohol [1210]	-649
— salts [0470] Mannite [1210] Mannose [1810] Mannose [1810]	567	— detection [6150] — estimation [6300]	920
saits [0470]		autimation [6200]	941
Mannite [1210]	654	estimation [6300]	
Mannitol [1210]	654	Methylallylcyclohexanol [1240]	671
Mannose [1810]	807	Methylallyleyclohexanone [1540]	769
Manufacturing processes [6500]	986	Methylamine [1610]	774
Manufacturing processes [0500]		Methylamine [1610] Methylaminoacetylcatechol	663
Manures [6500]	994	Methylaminoacetylcatechol	
Margarine analysis [6500]	960	Methylaminobenzoic acid [1330]	716
Marmalade analysis [6500]	967	Methylaminobenzoic aldehyde	786
Many amounting [7100]	1042	Methylaminodimethylpyrrole	
Mass properties [7100]			845
	1018	dicarboxylic acid [1930]	
Meat analysis [6500]	973	Methylaminoethyl ether [1610]	776
Meat analysis [6500] Meconic acid [1910]	829	Methylaminomethyluracil [1930]	855
M COUNT ACTO [1010]	1122	Methylaminophenylmethylbenzyl-	
Melibiase [8010]			853
Melibiase [8010] Melibiose [1820]	808	pyrazole [1930]	099
octuustion Hi3DCI	946	Methylaminosulphydromethyl-	
Menthadiene [1140]	644	pyrimidine [1930] Methylamylaniline [1630]	858
Manthana [1116]	640	Mathylamylamiline [1630]	782
Menthane [1140]		Methylamylamine [1000]	670
Menthanol [1240	669	Methylamylcyclohexanol [1240]	
Menthene [1140]	-641	Methylanhydracetonebenzil	771
Menthadiene [1140] Menthane [1140] Menthane [1240 Menthene [1140] Menthene [1240] Menthol [1240] Menthol [1240]	671	Methylaniline [1630]	781
Menthenor [1210]	670	Methylarsinic acid [2000]	872
Menthol [1240]		Methylazide [1730] Methylbenzimidazole [1930]	
menulonamine rosoj	794	Methylazide [1750]	800
Menthone [1540] Menthylamine [1640] Mercury [0380] — detection [6100] — estimation [6200] — salts [0380]	-767	Methylbenzimidazole [1950]	851
Menthylamine [1640]	793	Methyl bromide [1110]	625
Menthylamine [1010]	560	Methylbutylallylcarbinol [1220]	655
Mercury [0500]		Methymatylanylearbinol [1220]	
—— detection [6100]	919	Methylbutylcyclohexanol [1240]	670
—— estimation [6200]	927	Methylbutyl ketone [1510]	751
enlte [0380]	561	Methylcamphenylol [1240]	671
N saits [0000]	873	Methylcinene [1910]	820
Mercury-organic compounds			
Mercury phenyl chloride [2000]	871	Methylcinnamenylquinoline	844
Mercury tolyl chloride [2000]	871	Methylcoumarin [1910]	822
Mercury tolyl sulphinate [2000]	874	Methylcycloheptane [1140]	640
Mary Land [1910]	706	Methylcyclohexane [1140]	639
Mesoxalic acid [1310]		M d I dd accedal [1910]	
Mesoxalic dialdehyde [1410]	741	Methylcyclohexanediol [1240]	672
Mesoxalic semi-aldehyde [1410]	741	Methylcyclohexanol [1240]	669
Metabolism, animal [8010]	1135	Methylcyclohexauone [1510]	767
regate Lie Feneni	1131	Methylcyclohexanone-oxalic acid	735
— vegetable [8030]			640
Metals [0100]	522	Methylcyclohexene [1140]	040

	leyelohexenone earboxylic		Methylhexanone carboxylic acid	73.
acid	I [1340]	733	Methylhydrindeue ketone [1510]	769
Methy	leyelohexylamine [1610]	793	Methylimidazole [1930]	85.
	leyclohexylbenzylamine	793	Methyliminodiethylbarbituric	
	leyelopropene diearboxylic		acid [1930]	863
acid	[1340]	735	Methylindazole [1930]	85.
Mothe	l [1340] ldiallylcyclohexanone	769	acid [1930] Methylindazole [1930] Methylindole [1930]	84:
Mothe	Libraly extillanals [1020]	843	Mathylindold Island 110207	
Methy	ldihydrostilbazole [1930]	OPO	Methylindolidenemethane [1930]	84:
	ldimethylamino-phenyl-	0.00	Methylirazole [1930]	8-13
eari	binol [1230]	660	Methylirazoline [1930]	8-1
Methy	ldioxyacridone [1930]	848	Methylirazole [1930] Methylirazoline [1930] Methylisatin [1930]	84
Methy	Idioxypyridine [1930]	845	Methylisobutylevelohexanone	76
(earboxylic acid [1930]	815	Methylisobutyldiketopiperazine	850
Methy	ldiphenylendanilodihydro-		Methylisohexylglycidic acid	82
	1 crosus	861	Methylisopropenylbenzene [1130]	63
Methy	zole [1930] diphenylethylene [1130] denebisindandione [1540]	635	Methylisopropylhexanone car-	00
Methy	Jenebicindandione [1510]	772	boxylie acid [1340]	73.
Mothy	lenghisorulacetia	709		
Moth	lenebisoxalacetic acid		Methylisopropylpyrrole [1930]	84
Methy	lenecyclohexane [1140]	641	Methylisoquinoline [1930]	84:
Methy	lene dimethyl diketone lenedioxyisatin [1940]	753	Methylmannoside [1850] Methylmeconin [1910]	81.
Methy	lenedroxyrsatm [1940]	867	Methylmeconin [1910]	82
Methy	tenedioxyoxyquinaldine	868	Methylmelilotic acid [1330]	72
Methy	lenedioxyphenophenan-		Methylmorphenol [1910]	82
thea	rzine [1940]	869	Methylmorphole ether [1610]	77
Methy	nzine [1940] dene dipropyl dioxide	650	Methylnaphthalene [1130]	63
Methy	lenehexahydropyrimidine		Methyl-nataloemodin [1530]	76
		855		77
	rboxylic acid [1930] denepyrocatechol [1910]	821	Methylolacetamide [1610] Methylolbenzamide [1610]	77
Mothe	denegation [1510]		Methylollongoia acid [1990]	
Methy	denequinone [1530]	757	Methylolbenzoic acid [1330] Methylolbenzyl cyanide [1330]	72
	dennylglycidic acid [1910]	825	Methylothenzyl cyanide [1550]	72
Methy	d ether [1210] dethyleyclohexanol [1240]	6-19	Methyloldimethylenediamine	77
		669	Methyloldimethylenedibenzamide	778
Methy	lethylcyclohexanone [1540]	767	Methylolformamide [1610]	77
Methy	lethyldioxypyridine [1930]	845	Methylolisovaleramide [1610]	77
	earboxylic acid [1930]	846	Methylolsalicylamide [1610]	77
Methy	lethyldiguinole [1530]	759	Methyl oxyethyl ketone [1510]	75
Methy	lethylether [1210]	650	Methyloxyethylograzone car-	
Methy	l ethyl ether [1210] lethylglutaconic acid	712	boxylic acid [1930] Methyloxyirazole [1930]	85
Methy	lethylglycidic acid [1910]	823	Methylovyirazole [1930]	8-1
		652	Methyloxyisocarbostyril [1930]	84
	lethylisoamylearbinol		Methyloxylsocarbostym [1090]	
Methy	l ethyl ketone [1510]	751	— carboxylic acid [1930]	84
Methy	lethylpiperidine [1930]	811	Methyl oxyisopropyl ketone	75:
	lethylpropylsilicol [2000]	877	Methyloxyisoquinoline [1930]	84
	lethylstilbazole [1930]	843	Methylpentenoic acid [1320]	710
Methy	lethylstilbazoline [1930]	843	Methylphenylaminopyrrole-diben-	
Methy	leugenole oxide [1910]	824	zoie acid [1930]	849
	1 fluoride [1110]	625	Methylphenyldihydrothebaine	850
	Ifurfural detection [6150]	924	Methylphthalic acid [1330]	728
	lfurfurane sulphonic acid	820	Methylphthalonic acid [1330]	729
Methy	Igalactoside [1850]	811	Methylphthalonimide [1930]	81
Mathy	lgalactoside [1850] lglucoside [1850] lglutaconic acid [1320]	811	Methylphthalylglycine [1930]	841
Mothe	Ighteenie esid [1220]		Methylphthalylisooxazolone	868
Methy	Ightaria said [1520]	710		
Methy	lglutaconic acid [1320] lglutaric acid [1310] lglyoxal 711,	705	Methylpicolyltoluylalkine [1930]	849
Methy	igiyoxal	100	Methylpinone [1540]	769
Methy	Igranatanine [1930]	047	Methylpiperidone carboxylic acid	84
Methy	Igranatoline [1930]	846	Methylpropylbenzene [1120]	63:
Methy	theptanediol [1210]	653	Methylpropylcyclohexanol [1210]	669
Methy	lglyoxal 711, lgranatanine [1930] lgranatoline [1930] lheptanediol [1210] lheptanediol [1520]	753	Methylpropylcyclohexanone	767
Methy	heptylglycidie acid [1910]	824	Methylpropylglycidic acid [1910]	82-
Methy	l heptyl ketone [1510]	752	Methylpropylsuceinic acid [1310]	70-
	p- 7 19 5)		4 H	
(L	1100		3.1	A

Methylpropylsuccinimide [1930]	840	Naphthalene disulphonamide	150
Methylpyrazylmethylpyrazolone	864	Naphthalene disulphonic acid	729
Methylpyridine [1930]	840	Naphthalenephenylenephenyl-	
Methylpyridinium chloride	840	methane [1140] Naphthalene sulphonamide	646
Methylpyrimidine [1930]	851	Naphthalene sulphonamide	720
Methylpyrimidine [1930] Methylpyrone [1910]	821	Naphthalenesulphoneacetamide	685
Mathedana [1010]		Vaphthaleneshiphoneacetamide	
Methylpyrophthalone [1940] Methylpyrrole [1930]	- 869	Naphthalenesulphoneacetonitrile	685
Methylpyrrole [1930]	840	Napthalenesulphonedibenzylaceto-	
—— dihydride [1930]	840	nitrile [1330]	718
Methylquinazolone [1930]	856	Naphthalenesulphonediethylaceto-	
Methylquinole [1530]	759	nitrile [1310]	691
Methylquinoline [1930]	842	nitrile [1310] Naphthalenesulphoneethenyl-	
Methylquinoline [1930] Methylsparteine [3010]	882	aminooxine [1610]	777
Methylsparteine [3010] Methylstilbazole [1930] Methylstilbazoline [1930] Methylstilbene [1130] Methylstyrene oxide [1910]	843	Vanhthalanaulphanaisalutuus	
Methylstiloazole [1950]	0.19	Naphthalenesulphoneisobutyro-	000
Methylstilbazoline [1930]	843	nitrile [1310]	689
Methylstilbene [1130]	635	Naphthalenesulphonethioacet-	
Methylstyrene oxide [1910]	820	amide [1310] Naphthalene sulphonic acid	688
Methylsulphonyl isocyanate	700	Naphthalene sulphonic acid	-720
Methyltetrahydroberberine	0.00	Naphthapyryl sulphate [1910]	823
Methylthebainone [1930]	2-0	Naphthaquinone sulphonic acid	727
Methylthebainonemethine [1930]		Naphthindala [1020]	842
Methylmebamonemethine [1330]	679	Naphthindole [1930]	
Methylthebaol [1240]	673	Naphthol [1230] detection [6150] sulphonic acid [1330]	661
Methylthioallophanic acid [1310]	694	—— detection [6150]	920
Methylthioluranil [1930]	859	— sulphonic acid [1330]	723
Methylthujone [1540] Methyluracil [1930]	769	Naphthoylbenzoic acid [1330]	-723
Methyluracil [1930]	S55	Naphthylamine [1630]	-784
Methylureidodimethylpyrrole		Naphthylaminobenzoic acid [1330]	716
dicarboxylic acid [1930]	845	Naphthylaminobenzyloxalacetic	
Methylxanthogenacetic acid [1316	07 696	acid [1330]	729
Methylxanthogenacetic acid [1910]	822	Naphthylaminodinaphthapyrane	821
Methylxanthone [1910]	740		861
Methylyohimboaic acid [1350]	140	Naphthylanilopyrine [1930]	
Mezcaline [3010]	. 880	Naphthylenediazoimide [1740]	804
Milk analysis	143, 901	Naphthylene-dihydrazine [1630]	792
Mezcaline [3010] Milk analysis	. 808	Naphthyliminopyrine [1930]	861
Minerals [6500]	. 1010	Naphthylmethane [1130]	635
Molasses analysis [6500]	967	Naphthylmethylpyrrolidene car-	
Molecular weights [7100]	. 1044	boxylic acid [1930]	849
Molybdenum [0480]	. 567	Naphthylnaphthyliminopyrine	861
- estimation [6:001	930	Naphthylsemicarbazide [1310]	694
Molybdenum dipyridine tetra-		Naphthyluramidoacetic acid[1310]	
sulphocyanide [2000]	. 875	Naphthyluramidoacetylglycine	687
Surphocyanide [2000]	. 010		708
Molybdenum-organic compound		Naphthyluramidoglutarie acid	690
Molybdenum tetraquinoline sul		Naphthyluramidohexoic acid	030
phocyanide [2000]	. 875	Naphthyluramidopropionic acid	689
Molybdic acid [0180]	. 568	Natalemodin [1530]	10-
- estimation [6300]	. 937	Natrium [0500]	016
Monosaccharides [1810]	. 805	Neodymium [0520]	576
Morphine [3010]	880	Neon [0530]	570
Mortar [0220]	540	Neutralisation [0930]	61'
Mucobronic acid [1320]	. 711	Nickel [0510]	570
Mnoopie acid [1320]	712	carbonyl [0540]	57
Managida [1020]	865	- actimation [6200]	03
Murexide [1990]	6.08	estimation [0200]	57
Myrcene [1120]	628	Visiting [2010]	00
Myristic acid [1310]	691	Nicotine [3010]	20
phocyanide [2000] Molybdic acid [0480] — estimation [6300] Morphine [3010] Murchian [0220] Mucobromic acid [1320] Murchia [1320] Myrcene [1120] Myristic acid [1310] Myristic aldehyde [1110] Nynhthacenediguinone [1530]	743	Niobivin [0510]	0.1
		— detection [6100]	91
Naphthacridine [1930]	844	Nitrates [0490]	57.
Naphthalene [1130]	634	Naphthyluramidopropionic acid Natalemodin [1530] Natrium [0500] Neodymium [0520] Neon [0530] Neutralisation [0930] Nickel [0510] — carbonyl [0540] — estimation [6200] — salts [0510] Nicotine [3010] Nicotine [3010] Nitates [0400] — detection [6100] Nitrates [0490] — detection [650] Nitration [5500] Nitration [5500]	91
Naphthaleneazodicthylaniline	799	Nitration [5500]	90
Naphthaleneazoformaldoxime		Nitric acid 57	2, 98

ATT 1 1 1 1 2 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1		0.1.0	() : =1,1003	004
Nitric acid detection [6150]		919	Orem [1230]	664
estimation [6300		937 937	Orcin [1230] Orcinol [1230] Organomagnesium compounds Organomercury compounds Organometallic compounds [2000] Orsellic acid [1330] Osmium [0560] — detection [6100] — estination [6200] — salts [0560] Osmosis [7150] Oxalacetic acid [1310] Oxalatotetrammine chromoiodide	664
Nitric oxide estimation [6300]	1	937	Organomagnesium compounds	875
Vitrilos [1200]	1	680	Organomagneering compounds	873
Nititles [1900		680 572	Organomercury compounds	070
Nitriles [1300] Nitrites [0490]			Organometallic compounds [2000]	911
Nitrocellulose [1840] Nitrogen [0490] atomic weight [7100]		809	Orsellic acid [1330]	724
Nitrogen [0490]		569	Osminm [0560]	579
atomic weight [7100]		1043	- detection [6100]	918
atomic weight [7100]		1040	— detection [0100]	091
compounds : isomerism		1026	estimation [6200]	991
compounds: isomerism estimation	95:	2, 930 -	—— salts [0560]	919
- iodide [0190 oxide [0490] sulphide [0660] sulphonic acid [0660]		571	Osmosis [7150]	-1055
orido [0.100]		571	Ovelegatio said [1210]	706
0.1de [0.430]			Ozalacetic acid [1910]	0-1
sulplinde [0660]		589	Oxalatotetrammine chromoiodide	912
sulphonic acid [0660]		-592	Oxalic acid [1310]	701
Nitrogenous compounds, estin	10-		Oxalic acid [1310] estimation [6300] Oxaloacetic acid [1310] Oxalocrotonic acid [1320] Oxaluramide [1310] 617, 901 Oxidation 617, 901 Oxides, metallic [0100]	942
tion [6300] Nitroglycerin [1210] Nitro-hydrocarbons [1100] Nitrohydroxylamine [0490] Nitromethane [1110] Nitropropane [1110] Nitrosoanthrol [1230]		949	Ovalescatio said [1310]	706
[0300]		070	Ozaroacetic acid [1510]	719
Nitroglycerin 1210		055	Oxalocrotonic acid [1320]	113
Nitro-hydrocarbons [1100]		623	Oxaluramide [1310]	702
Nitrohydroxylamine 104901		571	Oxalylhydrazine [1610]	778
Vitromothene [1110]		695	Oridation 617 901	10.11
Nitromethane 1110j		0.00	Oxidation off, 507	73.1
Nitron [1930]		863	Oxides, metallic [0100]	924
Nitropropane [1110]		625	Oximes [1600]	774
Vitrospacetic acid 1310		686	Oximidothiobarbituric acid [1930]	859
Nitrosoanthrol [1230]		662	Omnesetone [1510]	752
			Oxyacetylbutyric acid [1310]	504
Nitrosobenzoic acid [1330]		716	Oxyacetylbutyric acid [1310]	704
Nitrosocinnamic acid [1330]		718	Oxvacids [1300]	678
Nitrosocinnamic acid [1330] Nitroso derivatives [1100]		623	Ovvacridone [1930]	848
Vitrosovosovin [1220]		663	Orramidina [1620]	790
Nitrosoresorcin [1230] Nitrosulphates [0490] Nitrosyl chloride [0490] Nitrosyl fluoride [0490]			Oxyacids [1300] Oxyacridoue [1930] Oxyamidines [1630] Oxyaminoacetophenone [1630]	F 0 77
Nitrosulphates [0490]		572	Oxyaminoacetophenone [1030]	787
Nitrosyl chloride [0490		572	Oxyaminobenzoic acid [1330]	717
Nitrosyl fluoride [0490]		572	Oxyaminodiphenylisooxazole	869
Nitrosyl fluoride [0490] Nitrous acid [0490] estimation [6300] Nitroxyl chloride [0490] Nitroxyl fluoride [0490]		572		854
Nitrous acid [0490] estimation [6300]			Oxyaminomethylpyrimidine Oxyaminonaplithaphenazine	
estimation [0300]		937	Oxyaminonapiithaphenazine	857
Nitroxyl chloride [0490]		572	Oxyaminonaphthatolazine [1930]	858
Nitroxyl fluoride [0490]		572	Oxyaminophenanthraquinone	787
Nomenclature [0070]		519	Oxyaminophenylketodihydroquin-	
				05-
Normenthadiene [1140]		642	oxaline [1930] Oxyaminopyrimidine [1930]	857
Normenthanol [1240]		669	Oxyaminopyrimidine [1930]	854
Normenthene 111401		641	Oxyaminosulphydropyrimidine	859
		670	Oxyaminotriazole [1930]	861
Yardi 1210			On and color [1000]	698
Aucieic acid [1550]		739	Oxyaminovaleric acid [1310]	090
Ocimene [1120] Octane-diol [1210] Octanone [1510] Octohydronaphthalene [1140]		628	Oxyanthraquinonimide [1660]	795
Octane-diol [1210]		652	Oxybenzeneazoformic aldehyde	798
Octanone [1510]		751	Oxybenzenediazodinhenylamide	803
Ostobudranonbtholona [1110]	1	642	Onybenzeic acid [1220]	720
Octony drona phichaiene [1140]		042	Oxyamthraquinonimide [1660] Oxybenzeneazoformic aldehyde Oxybenzenediazodiphenylamide Oxybenzoic acid [1330] Oxybenzoic aldehyde [1430]	120
Octomethyltetraaminotetrapher			Oxybenzoic aldeliyde [1430]	141
xylene [1630]		792	Oxybenzovlbenzoic acid [1330]	723
		652	Ovybenzylacetone [1530]	760
Oils fetty [1300]		675	Orrhangelidenethniane [1510]	771
0.1 6 1 10.000			Oxybenzoylbenzoic acid [1330] Oxybenzylacetone [1530] Oxybenzylidenethujone [1540] Oxybutyric acid [1310] estimation [6300] Oxybenzylidenethujone [1230]	600
Oils, fixed [6500]		997	Oxybutyric acid [1310]	698
Oils, mineral [6500]		1002	—— estimation [6300]	942
Oils, volatile [6500]		1000	Ovveinnamic acid [1330]	722
0.1 0 57 1 0 0.3		626	Oxycinnamic acid [1330] Oxycrotonic acid [1320]	711
Olais anid [1200]			Oxycrotonic acid [1320]	722
Offic acid [1920]		710	Oxycumylvaleric acid [1330] Oxydase [8010] Oxydiallylbutyric acid [1320]	
Operations in inorganic			Oxydase [8010]	1126
chemistry [0930]		615	Oxydiallylbutyric acid [1320]	711
Operations in organic chemist	1.7.	902	Oxydiaminopyrimidine [1930]	854
Opionio soid [1220]	- J	728	Oradibanas [1920]	661
Opianic acid [1330]			Oxydibenzyi [1230]	001
Opium [3010]		880	Oxydihydrocarvone [1540]	770
Opium [3010] Optical properties [7300]		1096	Oxydiaminopyrimidine [1930] Oxydibenzyl [1230] Oxydihydrocarvone [1540] Oxydihydrophenanthranil [1930]	849
(D-7195)			4 11	9
(D-1130)			3 11	

() 1' -1 11 : 11 510007	m 3 1	0 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	0=0
Oxydimethylbenzoic acid [1330]	722	Oxyphenylmethylnaphthacridine	850
Oxydimethylhexaliydrobenzene	669	Oxyphenyloxadiazole [1940]	867
Ovydimethylpyridine carboxylic		Oxyphenylpropionic acid [1330]	721
only the thirty thank carboxy he	0.15		
acid [1950]	845	Oxyphenylpyrrolone [1930]	847
acid [1930] Oxydiphenic acid [1330] Oxydiphenylamine [1630] Oxydiphenylanthrone [1530]	729	Oxyphenylvaleric acid [1330]	722
Oxydiphenylamine [1630]	785 '	Oxyproline [1930]	84-1
Ovedinhanvlanthrone [1520]	763	Ornania 1 [1990]	666
O l'al l'il l'al l'al l'al l'al l'al l'al	100	Oxyduinor [1250]	
Oxydiphenyldihydroisobenzofur-		Oxyquinoline [1930]	846
furane [1910]	823	Oxysalicylic acid [1330]	724
furane [1910] Oxydiphenylisooxazole [1940]	869	Oxygantonin [1910]	827
Ovvethylanicolo [1220]	664	Oxyphenytvateric acid [1830] Oxypuinol [1230] Oxyquinoline [1930] Oxysalicylic acid [1330] Oxysantonin [1910] Oxysparteine [3010] Oxystilbene [1230] Oxystryl ethyl ketone [1530]	882
Oxyethylanisole [1230] Oxyethylphthalazine [1930]		Oxysparteine [5010]	
Oxyethylphthalazine [1930]	856	Oxystilbene [1230]	662
Oxyethylpyrocatechol [1230]	666	Oxystyryl ethyl ketone [1530]	760
Oxyethylpyrocatechol [1230] Oxyethylquinolone [1930] Oxyflavanone [1910] 824, Oxyflavonol [1910] Oxyflavonol [1910] Oxygen [0550] — estimation [6200] Oxyhexahydrotoluic acid [1340] Oxyhexolactone [1310]	848	Oxystyryl ethyl ketone [1530] Oxystyryl propyl ketone [1530]	761
Oveflavanone [1910] 821	895	Ourselshades at about siding	859
Oxynavanone [1510] 024,	0	Oxysulphydromethylpyrimidine	
Oxyflavone dyes [5020]	891	Oxysulphydrophenyltriazine	863
Oxyflavonol [1910]	827	Oxyterephthalic acid [1330]	728
Oxygen [0550]	57.7	Oxytetradecoic acid [1310]	699
- estimation [6200]	021	Onytetradecole acid [1010]	000
estimation [0200]	77.7	Oxytetraphenylanthracene dihy-	450
Oxyhexahydrotolme aeid [1340]	732	dride [1210]	672
Oxyhexolactone [1310] Oxyindazole [1930]	698	Oxytolnie acid [1330]	721
Oxvindazole F1930i	851	Overtolylagetonityile [1330]	722
Oxyisopropyl butyl ketone [1510]	752	One to be believed and the control of 15201	763
Ozyrsopropyr nityr ketolie [1510]		dride [1210] Oxytoluic acid [1330] Oxytolylacetonitrile [1330] Oxytolylphenylanthrone [1530] Oxytolyltriazole [1930] — carboxylic acid [1930] Oxytolyltriazole [1930]	
Oxymandelic acid [1330] Oxymargaric acid [1310]	724	Oxytolyltriazole [1930]	862
Oxymargaric acid [1310]	699	— earboxylic acid [1930]	863
Oxymethopentenylbenzene [1230]	661	Ovetriazola [1930]	861
Oxymathonoutylbonzono [1220]	660	Oxytriazole [1930] Oxytridecoic acid [1310]	699
Oxymethopentylbenzene [1230] Oxymethylene camphor [1540]		Oxyrridecole acid [1510]	
Oxymethylene camphor [1.40]	768	Oxytrimethyloxdiazine [1940]	867
Oxymethylene indandione [1540]	771	Oxytrimethylpyrogallol [1230]	667
Oxymethyl ethyl ketone [1510]	752	Oxytriphenylanthracene dihy-	
Oxymethylethylpyridine car-		1.:1- [1010]	672
Oxymethylethyllytidine car-	0.10	dride [1240]	073
boxylic acid [1930]	846	Oxytriphenyldihydrobenzofur-	
boxylic acid [1930] Oxymethylindole [1930]	816	furane [1910]	823
Oxymethylpropylpyridine car-		Ozyvalerie acid [1310]	698
hovelie said [1920]	847	One [0550]	579
004110 2010 110007		Ozone [0550]	
Oxymethylpyridone [1930]	845	Paints [6500]	1003
boxylic acid [1930] Oxymethylpyridone [1930] Oxymethylquinolone [1930]	847	furane [1910] Oxyvaleric acid [1310] Ozone [0550] Paints [6500] Palladium [0590] atomic weight [7100]	-582
Oxynaphthaleneazoformic alde-		atomic weight [7100]	1044
bydo [1790]	798	Dalla lium argania compounda	876
hyde [1720] Oxynaphthaquinone [1530] Oxynaphthaxanthone [1910]		Palladium-organic compounds	010
Oxynaphthaquinone [1550]	764	Palladodiphenylmethylamine	
Oxynaphthaxanthone [1910]	826	chloride [2000]	876
Oxynaphthazine [1930]	858	chloride [2000] Palmitic acid [1310] Palmitic aldehyde [1410] Papain [8010] Papaverine [3010] Paracaoutchouc ozonide [1910]	691
Oxynaphthylbenzyliminobutyric		Polmitic oldobydo [1110]	744
- : 1 F12101	689	Tannine ardenyde [1410]	
acid [1310] Oxyoctoic acid [1310] Oxypalmitic acid [1310]		Papam [8010]	1121
Oxyoctoic acid [1310]	698	Papaverine [3010]	881
Oxypalmitic acid [1310]	699	Paper [6500]	1008
Oxypentadecoic acid [1310]	699	Paragnoutahous evonida [1910]	828
One of the series and [1990]	711	D & Legon	1006
Oxypentenoic acid [1320]		Paraffin [6500] Paraffin hydrocarbons [1110]	
Oxyphenylaminodiphenyltriazole	860	Paraffin hydrocarbons [1110]	624
Oxyphenylaminosalicylic acid	721	Pararosaniline [5020]	898
Oxyphenylamylanthrone [1530]	759	Parasautonic acid [1340]	736
Oxyphenylangelicalactone [1330]	723	Dara de	795
Oxyphenylangelicalactone [1550]	720	rarasantoninimide [1000]	
Oxyphenylandrone [1530] 762	, 10-1	Pararosaniline [5020] Pararosaniline [5020] Parasantonic acid [1340] Parasantoninimide [1660] Pathologic changes [8050] Pedagogy [0050] Pelletierine [3010] Pentadecoic acid [1310] Pentadecoic alidalyale [1410]	1139
Oxyphenylcinnamic acid [1330]	723	Pedagogy [0050] ·	518
Oxyphenyldimethyloxdiazine	868	Pelletiering [3010]	881
Oxyphenyldiphenylenefurfurane	823	Pontadosois said [1910]	691
		Tentadecore acid [1510]	
Oxyphenylfurodiazole [1940]	867	Tentadecore aidenyde [1410]	741
Oxyphenylhydrazine [1630]	791	Pentadiene [1120]	628
Oxyphenylisoindolinone [1930]	848	Pentamethylcyclohexanone [1540]	767
Oxyphenylketodihydroquinoxaline	857	Pentamethylene glycol [1210]	652
O a plane in the total in the organization		remainently tene giyeor [1210]	0.72

				-0-
Pentane [1110] . Pentenoic acid [1320]		626	Phenylaminophenol [1630]	785
Pentanoia anid [1200]		710	Phenylamylanthracene dihydride	637
Temenore acid [15.0]			Di la la da E1590]	759
Pentosan [1810]		810	Phenylamylanthrone [1530]	
— estimation [6300]		916	Phenylamylhydrazine [1630]	791
Pantosos [1810]		806	Phenylamylurea [1310]	693
Pentoses [1810]			Thenymmy times [1910]	
—— detection [6150]		922	Phenylbenzimidazole [1930]	852
Pensin [8010]		1124	—— carboxylic acid [1930]	857
Danaldan to 100507		541	Dhlhhiania anid	723
Teremorates [0250]			Phenylbenzoylpropionic acid	
Pepsin [8010] Perchlorates [0250] Periodicals [0020] Perlatic acid [1350]		509	Phenylbenzthiazole [1940]	870
Perlatic acid [1350]		739	Phenylbenzylethylpropylsilicane	877
Deal of Electrical			DL 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	726
Perlatol [1250] Permanganates [0470]	11	673	Phenylbenzylmalonic acid [1330]	120
Permanganates [0470]		567	Phenylbenzylmethylpropylam-	
—— estimation [6300]		937		783
— estimation [6300] Perstannic acid [0720] Persulphates, detection [61				
Perstannic acid 0720		597	Phenylbenzyltriazine [1930] Phenylbutylamine [1630]	860
Persulphates detection [6]	501	920	Phenylbutylamine [1630]	784
Day-1-1 1 100001		591	Dl II 120	634
Persulphuric acid [0660]			Phenylbutylene [1130]	
Petroleum [6500]		1005	Phenylbutylnaphthisooxazine	870
Phaeophycaea colours [5010]		892	Phenylcarbamic acid [1310]	692
			Di i i i i i i i i i i i i i i i i i i	695
Pharmaceutical preparations		989	Phenyl carbimide [1310]	
Phaseolunatin [1850]		812	Phenylchrysofluorene [1140]	646
Phase role [5050]		1034	Phenylchrysofluorenol [1240]	672
Phase rale [7050] Phellandrene [1140]			Thenylenrysonuorenoi [1240]	
Phellandrene [1140]		644	Phenylcumylhydrazine [1630]	791
Phenocyldialnyic acid [1930]		857	Phenyldihydrothebaine [1930]	850
Phenacyldialuric acid [1930] Phenanthranil [1930]			Di - 117 1 di di control [1010]	826
Thenanthranii [1930]		849	Phenyldihydrothebenol [1910]	
Phenanthranilic acid [1330]		718	Phenyldihydrothiouracil [1930]	859
Phenauthraquinone [1530]		762	Phenyldiliydrouracil [1930]	857
Thenaumaquinone [1950]			thenylumydrodraen [1000]	857
— dihydrocyanide [1530] Phenanthrene [1130]		762	Phenyldiketopiperazine [1930]	001
Phenanthrene [1130]		636	Phenyldiketotetrahydroquinazo-	
detection [6150]		924		857
detection [6150]			line [1930] 855, Phenyldimethylcarbinol [1230]	
— hexahydride [1140]		-645	Phenyldimethylcarbinol [1230]	660
— detection [6150] — hexahydride [1140] — octohydride [1140]		645	Phenyldimethylfulgenic acid	726
Di de l'ITTO	LOI			825
Phenanthrophenazoxine [19	HUJ	869	Phenyldimethylfulgide [1910]	
Phenetole [1230] Phenol [1230]		658	Phenyldimethyloxypyrazole	868
Phonol I12207		658	Phenyldimethylselenopyrazole	871
— detection [6150] Phenolphthalin [1330] Phenols estimation [6300] Phenoxthine — oxide [1940] — dioxide [1940]		000		
—— detection [6150]		920	Phenyldimethylthiopyrazole	870
Phenolphthalin [1330]		727	Phenylditolylcarbinol [1230]	662
Dhamala at a 162001		0.19	Phenylditolylcarbinol [1230] Phenylditolylmethane [1130]	637
rnenois estimation [0500]		1742	rhenylattolylmethane [1130]	
Phenoxthine	- 860	5, 881	Phenyleneacetic malonic acid	730
orido [1010]		867	Phenylenebismethylacetoacetic	
0XIde [1940]		007		730
—— dioxide [1940]		904	acid [1330] Phenylene-diamine [1630]	
Phenoxyacetophenone [1530]		760	Phenylene-diamine [1630]	787
Phonographonono [1530	Tr	758	Phenylenediazoimide [1740]	803
Phenoxybenzophenone [1530	,			
Phenoxybenzoylbenzoic aci Phenoxybenzoylpropionic aci	(l	726	Phenylenedimethyldiamine	788
Phenoxybenzovlnropionic aci	d	725	Phenylenedisulphoneacetonitrile	-685
Db		698		
Thenoxycaproic acid [1310]	• • •		Phenylenedisulphonethioacet-	0.00
Phenoxycaproic acid [1310] Phenoxyhexylamine [1610]		776	amide [1310]	688
Phenoxyisobutylphthalazine		852	Phenylenemethyldiamine [1630]	787
The hoxy is obdity i partial azine	1	724	Di l di danna [1010]	829
Phenoxymethoxybenzoic acid	1		Phenylenetrioxyfluorone [1910]	
Phenoxyphenylhydracrylic a	reid	724	Phenylenetriphenylbiscarbinol	-666
Phenylacetic acid [1330]		717	Phonyl other [1930]	658
			Phenyl ether [1230] Phenylethyl alcohol [1230]	
Phenylacetic aldehyde [1430]		747	Phenylethyl alcohol [1230]	660
Phenylacetylcarbinol [1230]		660	Phenylethylamine [1630]	-784
Phonylacotylene [1120]		634	Phenylethylaminobenzoic acid	716
Thenylacetylene [1150]			Then yie my raminoue inzoic acid	
Phenylalanine [1330]		717	Phenylethylene [1130]	633
Phenylacetylene [1130] Phenylalanine [1330] Phenylalanylglycine [1310]		686	Phenylethylglycidic acid [1910] Phenylethylglyoxaline [1930]	824
Dhan-lawingsortia asid [15]	2101	687	Phonylothylolyorolino [1020]	852
Phenylaminoacetic acid [13	1101		Thenylemyigiyoxanne [1950]	
Phenylaminobenzoic acid [13	330]	716	Phenylethylmethylglycidic acid	825
Phenylaminodinaphthapyrane		821	Phenylethylpyrazole [1930]	852
		860	Phonylethyltmagine [1020]	860
Phenylaminodiphenyltriazole			Thenylethyltriazine [1950]	
Phenylaminoindazole [1930]		851	Phenylethylpyrazole [1930] Phenylethyltriazine [1930] Phenylfluorene [1140]	646

Phenylfluorenol [1240]	672	Phenyl phenylthiolbenzylidene-	
Phenylglycinoacetic acid [1310]	687	propyl ketone [1530]	
Phenylglycinopropionic acid	689	Phenylphthalazine [1930] 8	35.
Phenylglycylalanine [1310]	688		713
Phenylglycylasparagine [1310]	703		78
Phenylglycylglycine [1310]	687		770
anhydride [1930]	857		320
Phenyl amylthiolbenzylidene-		Phenylpropylglycidic acid [1910]	32
propyl ketone [1530]	759	Phenylpropylidenethiosemicar-	
Phenylhevylamine [1630]	784	bazide [1310] 6	94
propyl ketone [1530] Phenylhexylamine [1630] Phenylhexylurea [1310] Phenylhydrazine [1630]	693		758
Phenylhydrozina [1620]	791	Phenylpropylpyrazole [1930] 8	35:
Phonylhydrizinosminosostic said	795		19:
Phenylhydrizinoaminoacetic acid Phenylhydroresorcylic acid	737		351
Phonellandroresorevine acid			
Phenyllinia distante [1630]	787		351
Phenyliminodiethylbarbituric	000		351
acid [1930]	862	Phenylstyrylpropiophenone 7	759
Phenyliodinium compounds	632		393
Phenylisoerotonic acid [1330]	718	Phenylthiolbenzylacetoacetic	
Phenylketooctenic acid [1330]	723		25
Phenylketotetraliydroquinoxaline	857	Phenylthiolbenzylacetone [1530] 7	59
Phenylmalonic acid [1330]	725	Phenylthiolbenzylacetophenone 7	57
Phenyl mercaptan [1230]	659	Phenylthiolbenzylacetylacetone 7	63
Phenylmethylacridol [1930]	850	Phenylthiolbenzylbenzoylacetic	
Phenylmethylbenzylaminopyra-		acid [1330] 7	20
zole [1930]	852	Phenylthiolbenzylbenzoylacetone 7	63
Phenylmethylcyclohexenone car-		Phenylthiolbenzylbenzylidene-	
boxylic acid [1340]	734		59
Phenylmethyldihydrofurodiazole	867	Phenylthiolbenzylphenylmethyl-	
Phenylmethylethylene oxide	820	pyrazolone [1930] 8	359
Phenylmethylethylpropylsilicane	877	Phenylthiolmethoxybenzoylstyrene 7	6.
Phenylmethylglycidic acid	824		369
Phenylmethylketopyrazolone	856		360
Phenylmethyloxypyrazole [1930]	856		26
Phenylmethyloxypyridine car-	000		325
boxylic acid nitrile [1930]	919		90
Diameter and marie [1990]	848		47
Phenylmethylphenyliminopyrazole	861		358
Phenylmethylpyrazylphenyl-		Phenylveratrylphthalazone 8	
methylpyrazolone [1930]	864		21
Phenylmethylpyrazoleazobenzene	852	Phenylxylylhydrazine [1630] 7	91
Phenylmethylpyrazoleazotoluene	852		03
Phenylmethylpyrazolidone car-		Phloroglucin [1230] 6	66
boxylic acid [1930]	857	Phloroglucinol [1230] 6	66
Phenylmethylpyrazolone [1930]	856	r nosphorescence [7500] 10	
Phenylmethylpyrazoloneazoben-	0.,0	Phosphoric acid [0570] 5	80
	856	—— detection [6150] 9	19
		estimation 938, 9	
Phenylmethylselenopyrazole	860	Phosphorous acid [0570] 5	80
Phenylmethylthiopyrazole [1930]	859	—— estimation [6300] 93	39
Phenylmethyltriazine [1930]	860	I HOSPHOFUS TUDIO De	80
Phenylnaplithalene [1130]	636	—— detection [6100] 9.	18
Phenylnaphthisooxazine [1940]	869		80
Phenylnaphthylanilidomethane	785	Phosphorus estimation [6200] 93	31
Phenylnaphthylcarbinylamine	785	iodides [0570] 58	80
Phenylnitroethaneoxymethane	660	organic componneds [2000]	75
Phenyloxypyridinium chloride	8-17	— sulphides 581, 59	
Phenyloxypyrroline carboxylic		Photochemistry [7350] 111	
acid [1930]	848	Photographic chemistry [7350] 11:	13
Phenyl oxyxylyl ketone [1530]	761	Photography, colour [7350] 111	16
Phenyl oxyxylyl ketone [1530] Phenylphenylenediamine [1630]	788	Photography, colour [7350] 111 Photosantoninic acid [1340] 73	37
Toool Thier Lenous annue [1000]	. (2 motosantoninio acid [1010] 16	

Phthaleine [5020] Phthalic acid [1330] Phthalic anhydride [1330] Phthalimide [1660]	899	Potash estimation [6300]	93	
Phthalic acid [1330]	721	Potassium [0120]	56	
Phthalic anhydride [1330]	724		91	
Phthalimide [1660]	. 795	—— estimation [6200]	92	9
Phthalimidoethylpseudothioura-		salts [0420]	56	1
midoacrylic acid [1320]	709	Pottery [6500]	101	6
Phthalimidooxysulphydropyrimi	_		58	3
dine [1930]	859	Precipitation [0930]	61	7
dine [1930] Phthalylacetoacetic acid [1330	729	Propane hexacarboxylic acid	70	9
Phthalylalanine	689, 795		70	8
Phthalylaldehydic acid methyl-		Propane trisulphonic acid [13]	101 70	9
daphnetin [1910]	829		63	1
Phthalylaldehydic acid methyl-			66	1
umbelliferone [1910]	829		68	
Phthalylaminopropionic acid .		Propionic acid [1310]	68	
Phthalyl chloride [1330]		Provionic aldebyde [1410]	7.1	
	1016	Propionitrile [1310]	68	
Physiological analysis [6500].		Propionitrile [1310] Propionylbenzoic acid [1330]] 72) 6
Physiological chemistry [8000]			75	55
Physostigmine [3010]		The 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	72) :
Phytosterine [1250]	673	Propionylpropionic acid [13]	101 - 70	H
Phytosterol [1250]	673	Propyl alcohol [1210]	65	
D: 1: [10003	840	Propylamine [1610]	77	
Picolinic acid [1930]	0.4.4		77	
Pieramie acid	659, 785	Propylbenzylaniline [1630]		
13: 1 17.0007	11 = 12	Propylbenzylconhydrinium iod		
	() ()	Propylbenzylconinium iodide		
	1003		64	
natural [5010]	20.3	Propylere [1120]	0.0)7
1).)	001	Propylene [1120] Propylenediamine [1610]	77	77
Piloanyagia naid [1010]	. 868	Propulate alvest [1210]	0.10	
Pilocarpoeic acid [1940] Pimelic acid [1310] Pinacolin [1510] Pinene [1140] Pinylamine [1640] Pipecolylethylpyridine [1930]. Piperazine [1930]	. 704	Propylene glycol [1210] Propylene oxide [1910]		
Pinagolin [1510]	751	Propyl ether [1210]	0 =	
Pinene [11.10]	641	Propylhexylbenzene [1130]		
Pinylamina [1640]	793	Propylideneanhydracetone-	63) e.
Pipocolylothylogidina [1920]	853	1 1 01 5 (01	77	1
Piperagina [1020]	851	Propylideneaniline [1630]		
Piperazine [1930]	840	Propylidenemethylquinaldine	0.1	
Piperido othel other [1930]	846	Propylidenequinone [1530]		
Piperazine [1930] Piperidine [1930] Piperido-ethyl other [1930] Piperido acido scarboxylic acid	845			
Piperidolle carboxytic acid .	861	Propylisourea [1310] Propylphenol [1230]	0.0	
Piperidyldinitroethane [1930].		Despulphenoi [1250]	66	
Piperidylisonitrosoethyl phenyl		Propylphenylamine [1630] Propylphthalimide [1660]		
Pinovidelmothelialianlanida	721	D., a randa anni di da a [1020]	79 84	
ketone [1530]	765	Propyl sulphite [1930] Propyl sulphite [1210]		
Piperil [1530] Piperonalacetophenone [1530]	764	Propyl sulphite [1210] Propylsulphurous acid [1210 Propylthujone [1540]	. 65	
Piperountdobydo [1120]	747	Propylethniana [4510]	. 76	
Piperonaldehyde [1130] Piperonyl chloride [1330] Piperonylacetic acid [1330]	724	Propylthujone [1540]	. 88	
Pinoronylacotia acid [1320]	729	Proteins [4000] — animal [4010] — detection [6150]	. 88	
Piperonylacetoacetic acid [1330]	01 730	detection [6150]	92	
Piperonylacetone	763 891	estimation 889	017 01	10
Piperonylacetone Piperonyl chloride	662 891	— vegetable [4020]	88	10
Piperonyleneanthranilic acid .	849	Protocologic [2010]	112) (
		Protected by it will [1320]	7.0	
Piperonylidenethylquinaldine		Protocotrume acid [1950]	72	
Piperonylidenethujone [1540]	981	Prince [5090]	78	
Plant analysis [6500]	583	Proudontinging [1020]	90	
Platinum [0610]	932	Proteoclasts [8010] Protocatechuic acid [1330] Protocetraric acid [1350] Prune [5020] Pseudoantipyrine [1930] Pseudobenzyliminopyrine [19	85	
Plumbum [0580]	581	Pseudocumenculabouethouse	30] 86 L	,
Platinum [0610] — estimation [6200] Plumbum [0580] Polarisation, rotatory [7300]	1103	Pseudocumenesulphoneethenyl aminooxime [1610]		7 -
totalisation, locatory [1300]	1100	aminoozinie [1010]	()	

Pseudocumidine [1630]	784	Radium atomic weight [710	001	1044
Pseudocumylaminodiphenyltri-		emanations [73001		1098
azole [1930]	860	Raffinose [1830] — estimation [6300] Rare earths [0100] Rate of chemical change [808
Pseudocumylazonitrosobenzene	862	estimation [6300]		940
Pseudocumylhydrazine [1630]	791	Bare earths [0100]		528
Pseudonaphthylanilopyrine	861	Rate of chemical change [70501	1039
	881	Peduction	(11	7 00
Pseudopelletierine [3010]		Reduction	Ul	1.101
Pseudoselenopyrine [1930]	860	Derraction [1500]		110
Pseudothiotolylpyrine [1930] Pulegomenthol [1240]	859	Rennin [8010]		1125
Pulegomenthol [1240]	670	Reports [0020] Resin acids [1350]		509
Pulegomenthone [1540]	767	Resm acids [1350]		739
Pulegomenthone [1540] Pulegone [1540]	769	Resin analysis [6500]		985
- dioxime [1640]	794	Resins [1860]		813
Pulegomenthone [1540] Pulegone [1540] — dioxime [1640] Purpuric acid [1930]	865	Resorcin [1230] Resorcinol [1230]		660
Turburoganin (5020)	900	Resorcinol [1230]		663
Purpurogalione [5020]	900	Resorcylanthranol [1230]		667
Pyramidone, estimation [6300]	950	Rhamnose [1810]		806
Pyrane dicarboxylic acid [1910]	827	Rhamnosides [1850]		812
Pyrazine dicarboxylic acid	855	Rhamnosides [1850] Rhodanides [1310]		695
Pyrene [1140]	645	Rhodeite [1850]		813
	840	Rhodeose [1810]		806
Pyridine [1930]	841	Rhodium [0640]		587
	0.11	— detection [6100]		918
Pyridinium tetrachlorooxychro-	873	Piginia agid [2010]		
manate [2000]		Ricinic acid [3010] Ricinine [3010]		882
Pyrimidine [1930]	850	Richine [5010]		882
Pyrocatechin [1230]	663	Ricinoleic acid [1320]		710
Pyrocatechol [1230]	663	Robigenin [1850]		813
Pyrogallol [1230]	666	Robinin [1850]		813
manate [2000]	1068	Robigenin [1850] Robinin [1850] Rosaniline [5020]		898
Pyrone [1910]	821	Rubazonie acid [1930]		865
Pyrone [1910] Pyrophthalone [1940]	868	Rubidium [0630]		587
Pyroterebic acid [1320]	710	estimation [6200]		932
Pyrrole [1930] Blue [5020]	839	Ruthenium [0550]		588
—— Blue [5020]	900	D H H H H D D D D D D D D D D D D D D D		900
Pyrrole-dibenzoic acid [1930]	849	Saccharic acid [1310]		708
Pyrrole reaction [6150]	924	Saccharin [1330] — analysis [6500]		-727
Pyrrolidine carboxylic acid de-		analysis [6500]		976
tection [6150]	921	—— detection [6150]		924
tection [6150] Pyruvic acid [1310]	699	—— estimation [6300]		950
detection [6150]	921	Saffron analysis [6500]		976
Oninia wid 13401	737	Salicylamide [1330]		721
Quining [2010]	881	Salicylic acid [1330]		720
Ouingling [1020]	841	Salicylic acid [1330] — detection [6150] — estimation [6300]		921
Quinotine [1550]	846	- estimation [6300]	***	942
Pyruvic acid [1310]	846	Salicylic aldehyde [1430]		747
— carboxylic acid [1990]	846	Salicylideneaminobenzylnapl		786
carboxylic aidenyde [1550]	040			721
Quinonnullitettachioroon, chro	873	Salicylonitrile [1330] Salts, metallic [0100]		
manate [2000] Quinone [1530]				524
Quinone [1530]	760	Samarium [0670]		592
Quinone-dimethylimide [1660]	795	—— detection [6100]		918
Quinone-inide [1000]	795	Sambunigrin [1850]		812
Quinoneoxime benzovlhydrazone	792	Santolic acid [1340]		737
Quinoneoximebenzoylphenyl-		Sambunigrin [1850] Santolic acid [1340] Santonic acid [1310]		736
bydrazone [1630]	791	Santonin [1910]		825
Quinoneoximephenylcarbamyl-		Saponarin [1850]		813
hydrazone [1310]	692	Saponification [1300]		675
Racemic acid [1310]	707	Saponin [1850]		813
hydrazone [1310] Racemic acid [1310] Radiation [7300]	1098	Scammonin [1850]		813
Radioactive substances [0100]	525	Scanmonin [1850] Scandium [0690] Scopolamine [3010]		-593
Radium [0620]	584	Scopolamine [3010]		882
reaction [00=0]		1		

Camalia Frozon		019	Standard F70007	1005
Scopolin [1890]	- • •	813	Stereoisomerism [7000]	1025
Selenious acid [0,00]		594	Stietaic acid [1350]	739
Scopolin [1850] Selenious acid [0700] Selenium [0700] — estimation [6200]		593	Stereoisomerism [7000] Stictaic acid [1350] Stilbazole [1930] Stilbazoline [1930] Stilbazol alcohol [1930] Stilbazol [1130] Stilbazol [1130] Stilbazol [1130] Stilbazol [1130]	843
estimation [6200]		933	Stilbazoline [1930]	843
Selenopyrine [1940]		871	Stilbazyl alcohol [1930]	848 635
Semicarbazide [1310]		694	Stilbene [1130] Stilbeneacetone [1540] Stibium [0680] Strontium [0730]	635
Semicarbazide [1310] Serine [1310] Serylserine [1310]	• • •	697	Still an augustana [1510]	770
Gerle [1910]			Stilbeneacetone [1540]	
Serviserme [1510]		697	Stibium [0680]	598
Sesquiterpenes [1140]		644	Strontium [0730]	594
Sewage analysis 65001		957	atomic weight [7100]	1040
Shellac [6500] Silica [0710]		1001	chloride analysis ti300	942
Silica [0710]		595		933
detection [C150]		920		598
—— detection [6150]	0.00			
estimation	950	3, 940	Strychnine [3010]	882
Silicates [0710] Silicides [0710] Silicon [0710]		595	Styrene [1130]	633
Silicides [0710]		594	—— oxide [1910]	820
Silicon [0710]		594	Suberyl alcohol [1240]	669
atomic weight [7100] Silicon estimation Silicon-organic compounds Silicontetraamyl [2000]		1044	Succinic acid [1310]	702
Silian estimation	029	0.10	Succinic dialdelivée [1410] Succinimide [1600]	744
Silicon estimation	300	, 540	Succinic dialdehyde [1410]	
Silicon-organic compounds		811	Succinimide [1660]	794
Silicontetraamyl [2000]		871	Succinonitrile [1310]	703
Silicon tetramonochloroethy	rlate	811	Succinviosuccinic acid [1540]	737
Silicontriamyl compounds [2 Silicontriamyloxyhydride [2 Silicontributyloxyhydride [2	F000	877	Sucroclasts [8010] Sucrose [1820]	1121
Silicontriamylovyhydride [2]	0001	877	Sucrose [1820]	807
Silicontributyleychydride [2	0001	877	detection [6150]	922
Silicontributy toxy nyuride [2	00003	0=7	— detection [6150] Sugar analysis [6500] estimation [6300]	
Silicontriisoamylhydride [2	OOO	877	Sugar analysis [0000]	964
Silicontripropyloxyhydride		877	— estimation [6300]	947
Silver [C110]		526	Sulphaminobenzoic acid [1330] Sulphazilates [0490]	727
estimation [6200]		925	Sulphazilates [0490]	572
Silicontripropyloxyhydride Silver [6110] estimation [6200] salts [0110]		527	Sulphides [0660]	589
Silver-organic compounds [2	0001	871	Sulphides [0660] Sulphines [1210] Sulphinic acids [1330] Sulphobenzoic acid [1330]	654
Classification of the compounds [=	000]		Sulfatines [1210]	
Skatole red [5010] Soap [6500] analysis [6300]		893	Sulphinic acids [1550]	715
Soap [6500]		1003	Sulphobenzoic acid [1330]	727
analysis [6300]		944	Sulphocyanates estimation [0500]	935
Sodamide [0500]		574	Sulphocyanide estimation [6300]	935
Sodamide [0500] Sodium [0500]		573	Sulphocyanide estimation [6300] Sulphocyanides [1310] Sulphocyanouracil [1930]	695
salts_[0500]		575	Sulphocyanonyacil 19307	854
this photo detection		920	Sulphoisehetenia soid [1210]	706
thiosurphate detection			Sulphoisobutyric acid [1310]	
Soils [6500] Solanidine [3010]		996	Sulphomethylpyromucic acid	823
		882	Sulphones 681, 709 Sulphonic acids 680, 700, 706,), 730
Solanum alkaloid [3010]		884	Sulphonic acids 680, 700, 706,	707,
Solidification [7200]		1068	709, 715, 719, 723, 727, 729,	730,
Calid calutions [7150]		1065	732, 734.	,
Solubility [7150] Solubility [7150] Sophorin [5020] Sorbierite [1210] Sorbose [1810] Sparteine [3010] Spartvin [3010] Spartvin [3010] Spartvin [3010] Spartvin [3010]		1059	Sulphopyromucie acid [1910]	823
Sorbania (5020)				
Sophorin [5020]		900	Sulphothiocarbondiglycollic acid	696
Sorbierite [1210]		654	Sulplur 588 — detection [6100] — estimation [6200] — chloride [0660] dioxide [0660]	5, 988
Sorhieritol [1210]		654	—— detection [6100]	918
Sorbose [1810]		807	—— estimation [6200]	932
Sparteine [3010]		882	—— chloride [0660]	589
Spartvriu [3010]		882	— dioxide [0660]	589
Specific heat [7200]		107.1	fuorido [0660]	589
Spectra, absorption [7300]	1105	1100	—— fluoride [0660] —— trioxide [0660]	500
Spectra, absorption [1500]	1105,	1105	trioxide [0000]	909
Spectra, emission [1300]		1109	Sulphuretted hydrogen [0000]	589
Spirits, analysis [6500]		972	Sulphuric acid [0660]	590
Stannum [0720]		596	trioxide [0660]	9, 948
Starch [1840]		810	Sulphur-organic compounds	876
analysis [6500]		967	Sulphurous acid [0660]	876 590
- estimation [6200]		947	detection [6150]	920
Charie and [1910]			detection [0150]	040
Spectra, absorption [7300] Spectra, emission [7300] Spirits, analysis [6500] Stannum [0720] Starch [1840] — analysis [6500] — estimation [6300] Stearic acid [1310] Steal analysis [6500]		691	estimation [6500]	940
Dicer analysis [0000]		1013	Sulphurous acid [0660] — detection [6150] — estimation [6300] Sulphuryl chloride [0660]	592
(p-7195)			4	I
\				

Sulphydroaminopyrimidine	858	Tetramethylcyclohexanone	767
Sulphydrodiaminopyrimidine	858	Tetramethyldiaminobenzophenone	790
Sulphydrodimethylpyrimidine	858	Tetramethyldiaminobutene	778
Sulphydromethylpyrimidine	858	Tetramethyldiaminodiphenyl-	
Sulphydrophenylacetic acid	721	quinolylmethane [1930]	842
Surphydrophenylacetic acid			015
Sulphydropyrimidine [1930]	858	Tetramethyldiaminotetraphenyl-	
Surface tension [7150]	1058	dihydroanthracene [1640]	794
	905	Tetramethyldiphenoquinone	761
Synthesis [5500]		Tetramethyldrphenoquinone	
Syrup analysis [6500]	967	Tetramethylfulgenic acid [1320]	713
Tables [0030]	516	Tetramethylfulgide [1910]	824
analytical [6000]	908	Tetramethylphosphonium iodide	876
analytical [0000]		Tetramethy phosphonium rodide	
Tannin [1330]	728	Tetramethylpiperidine [1930]	842
—— estimation [6300]	943	Tetramethylpiperidine [1930] [5020]	898
T resoul	1009	Tetramothylengoinia gaid [1310]	705
— estimation [6300] Tanning [6500] Tantalum [0740]		Tetramethylrhodamine [5020] Tetramethylsuccinic acid [1310] Tetraoxyflavanone [1910] Tetraoxyflavonol [1910] Tetraoxyphenylfluorone [1910]	
Tantalum [0740]	598	Tetraoxyffavanone [1910]	828
—— detection [6100]	918	Tetraoxyflavonol [1910]	829
T [05001	1002	Totroopynhonylfnorono [1910]	829
Tar [6500] Tarconine [3010] Tartaric acid [1310]		Tettaoxi bueni tugorone [1910]	
Tarconine [3010]	883	Tetraphenyldihydrodiazine	854
Tartaric acid [1310]	706	Tetraphenylfulgide [1910]	826
	706 942 1025	Tetraphenylheptacyclene [1130]	638
estimation [6300]	942	Tetrapheny meptacyclene [1100]	
Tautomerism [7000]	1025	Tetraphenylmethane [1130]	637
Tea analysis [6500]	974	Tetraphenylxylene [1130]	637
	940		637
Telluric acid estimation			
Tellurium [0760] — atomic weight [7100] — estimation [6200]	598	Tetrapropylarsonium iodide	872
— atomic weight [7100]	1044	Tetrathionic acid [0660]	592
[0000] TOO		Tetrogeline [1030]	863
estimation [6200]	933	Tetrazoline [1930]	
Lemperature measurement	1067	Tetrazoline [1930] Text Books [0030]	512
Terbium [0750]	598	of analysis [6000]	908
Tamana [1140]	642	Textiles [6500]	1007
Terpene [1140]		167thes [0.000]	
Temperature measurement Terbium [0750] Terpene [1140] Terpinene [1140]	644	Thalfium [0790]	600
TO 1910 1 TIP 101			
Lernineol L'4UI	0.4	salts [0790]	-600
Terpineol [1240]	671	— salts [0790]	
— detection [6150]	924	— salts [0790] Thebainol [1930]	849
a contract	924 792		849 9, 883
Tetraaminotetraphenyizyiene	924 792	—— salts [0790]	849
Tetrabutylarsonium iodide	924 792 872		849 9, 883 776
Tetrabutylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide	924 792		849 9, 883 776 1078
Tetradinhotetraphenylylene Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl-	924 792 872 872	Thebainol [1930] 84 Thebainone 84 Thebaole ether [1610] Thermal dissociation [7200] Thermochemical data [7200]	849 9, 883 776 1078 1076
Tetradinhotetraphenylylene Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl-	924 792 872	THE PROCEEDING ALL THE COLUMN	849 9, 883 776 1078
Tetradinhotetraphenylylene Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl-	924 792 872 872 794	THE PROCEEDING ALL THE COLUMN	849 9, 883 776 1078 1076 1067
Tetradutylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetraethylrhodamine [5020]	924 792 872 872 794 898	THE PROCEEDING ALL THE COLUMN	849 .9, 883 .776 .1078 .1067 .1067 .696
Tetradinhotetraphenylylene Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl-	924 792 872 872 872 794 898 841	Thermodynamics [7200] Thetines [1310] Thioacetanide [1310]	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687
Tetradutylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetraethylrhodamine [5020] Tetrabydroaldehydecollidine	924 792 872 872 794 898	Thermodynamics [7200] Thetines [1310] Thioacetanide [1310]	849 .9, 883 .776 .1078 .1067 .1067 .696
Tetraammoteraphenyixytene Tetraathylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetraethylrhodamine [5020] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140]	924 792 872 872 794 898 841 640	Thermodynamics [7200] Thetines [1310] Thioacetanide [1310]	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715
Tetrahutylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetraethylrhodamine [5020] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzone [1140] Tetrahydrobenzone [1140]	924 792 872 872 794 898 841 640 732	Thermodynamics [7200] Thetines [1310] Thioacetanide [1310]	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715 694
Tetrahydrosonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetraethylrhodamine [5020] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydrocollidine [1930]	924 792 872 872 794 898 841 640 732 841	Thermochemical data [7200] Thermodynamics [7200] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thioallophanic acid [1310 Thiobarbituric acid [1930]	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859
Tetrahydrosonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetraethylrhodamine [5020] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydrocollidine [1930]	924 792 872 872 794 898 841 640 732	Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thioallophanic acid [1310 Thiobarbituric acid [1930] Thiobenzamide [1330]	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859 715
Tetrahutylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetraethylrhodamine [5020] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzone [1140] Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930]	924 792 872 872 794 898 841 640 732 841 748	Thermodenenical data [1200] Thermodynamics [7200] Thetines [1310] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thiobarbituric acid [1310] Thioberzamide [1330] Thiosershapia acid [1310]	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859
Tetrahydroethylcinnoline [1930] Tetrahydroenlinic aldehyde Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde	924 792 872 872 794 898 841 640 732 841 748 852	Thermodenenical data [1200] Thermodynamics [7200] Thetines [1310] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thiobarbituric acid [1310] Thioberzamide [1330] Thiosershapia acid [1310]	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859 715
Tetrahydroeuninic aldehyde Tetrahydroeuninic aldehyde Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydroethylcinnoline [1930] Tetrahydroethylcinnoline [1930] Tetrahydroethylcinnoline [1930]	924 792 872 872 794 898 841 640 732 841 748 852 670	Thermodenenical data [1200] Thermodynamics [7200] Thetines [1310] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thiobarbituric acid [1310] Thioberzamide [1330] Thiosershapia acid [1310]	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859 715 692 695
Tetrahydroeuninic aldehyde Tetrahydroeuninic aldehyde Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydroethylcinnoline [1930] Tetrahydroethylcinnoline [1930] Tetrahydroethylcinnoline [1930]	924 792 872 872 794 898 841 640 732 841 748 852	Thermodenenical data [1200] Thermodynamics [7200] Thetines [1310] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thiobarbituric acid [1310] Thioberzamide [1330] Thiosershapia acid [1310]	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859 715 692 695 919
Tetrahydroeucaryon [1340] Tetrahydroeucaryon [1640] Tetrachylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetrathydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrocollidine [1930]	924 792 872 872 794 898 841 640 732 841 748 852 670 767	Thermodenenical data [1200] Thermodynamics [7200] Thetines [1310] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thiobarbituric acid [1310] Thioberzamide [1330] Thiosershapia acid [1310]	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859 715 692 695
Tetrahydroeuninic aldehyde Tetrahydroeuninic aldehyde Tetrahydrosonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium [5020] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydroculidine [1930] Tetrahydroculidine [1930] Tetrahydroculidine [1930] Tetrahydroculidine [1930] Tetrahydroeucarvol [1240] Tetrahydroeucarvol [1240] Tetrahydroeucarvol [1540] Tetrahydrosophthalic acid	924 792 872 872 794 898 841 640 732 841 748 852 670 767	Thermodenenical data [1200] Thermodynamics [7200] Thetines [1310] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thiobarbituric acid [1310] Thioberzamide [1330] Thiosershapia acid [1310]	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859 715 692 695 919 935
Tetrahutylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetraethylrhodamine [5020] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydroculidine [1930] Tetrahydroculidine [1930] Tetrahydroculidine [1930] Tetrahydroeucarvooic [1540] Tetrahydroeucarvooic [1540] Tetrahydrosophthalic acid Tetrahydrosophthalic acid Tetrahydrosophthaliculidia	924 792 872 872 794 898 841 640 732 841 748 852 670 767 767 735 645	Thermodemical data [1200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thioactamide [1310] Thio acids [1330] Thiobarbituric acid [1310] Thiobarbituric acid [1930] Thiobarbonic acid [1310] Thiocarbonic acid [1310] Thiocyanic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thionyl fluoride [0660]	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859 715 692 693 592
Tetrahutylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetraethylrhodamine [5020] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydroculidine [1930] Tetrahydroculidine [1930] Tetrahydroculidine [1930] Tetrahydroeucarvooic [1540] Tetrahydroeucarvooic [1540] Tetrahydrosophthalic acid Tetrahydrosophthalic acid Tetrahydrosophthaliculidia	924 792 872 872 794 898 841 640 732 841 748 852 670 767	Thermodemical data [1200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thioactamide [1310] Thio acids [1330] Thiobarbituric acid [1310] Thiobarbituric acid [1930] Thiobarbonic acid [1310] Thiocarbonic acid [1310] Thiocyanic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thionyl fluoride [0660]	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859 715 692 695 919 935 592 697
Tetraammoterapments, tene Tetraammoterapments, tene Tetrabutylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetrabydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydroethylcinnoline [1930] Tetrahydroeucarvooic [1540] Tetrahydroeucarvooic [1540] Tetrahydroisophthalic acid Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthalene [1140]	924 792 872 872 794 898 841 640 732 841 748 852 670 767 735 645 671	Thermodemical data [1200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thioactamide [1310] Thio acids [1330] Thiobarbituric acid [1310] Thiobarbituric acid [1930] Thiobarbonic acid [1310] Thiocarbonic acid [1310] Thiocyanic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thionyl fluoride [0660]	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859 715 692 693 592
Tetrahydroeucarvol [1340] Tetrahydrosunium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydroeucarvol [1240] Tetrahydroeucarvol [1240] Tetrahydroeucarvone [1540] Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthol [1240] Tetrahydronaphthylene glycol	924 792 872 872 794 898 841 640 732 841 748 852 670 767 735 645 645	Thermochemical data [1200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thio acids [1310] Thio acids [1330] Thio allophanic acid [1310] Thiobarbituric acid [1930] Thiobenzamide [1330] Thiocarbonic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thionyl fluoride [0660] Thiolactic acid [1310] Thiomalic acid [1310]	849 9, 883 776 1078 1076 696 687 715 694 859 695 919 935 592 697 705
Tetrahydroeucarvol [1340] Tetrahydrosunium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydroeucarvol [1240] Tetrahydroeucarvol [1240] Tetrahydroeucarvone [1540] Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthol [1240] Tetrahydronaphthylene glycol	924 792 872 872 794 898 841 640 732 841 748 852 670 735 645 671 842	Thermodemical data [1200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thioallophanic acid [1310] Thiobenzamide [1330] Thiobenzamide [1330] Thiocarbonic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thionyl fluoride [0660] Thionyl fluoride [0660] Thiomalic acid [1310] Thiomalic acid [1310] Thiomethylbarbituric acid [1930]	849 9, 883 776 1076 1067 696 687 715 694 859 715 692 695 919 935 592 697 705 859
Tetrahydroeucarvol [1340] Tetrahydrosunium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydroeucarvol [1240] Tetrahydroeucarvol [1240] Tetrahydroeucarvone [1540] Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthol [1240] Tetrahydronaphthylene glycol	924 792 872 872 794 898 841 640 732 841 748 852 670 767 735 645 645	Thermodemical data [1200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thioallophanic acid [1310] Thiobenzamide [1330] Thiobenzamide [1330] Thiocarbonic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thionyl fluoride [0660] Thionyl fluoride [0660] Thiomalic acid [1310] Thiomalic acid [1310] Thiomethylbarbituric acid [1930]	849 9, 883 776 1076 1067 696 687 715 694 859 715 692 695 919 935 592 697 705 859 698
Tetrahydroeucarvoe [1540] Tetrahydrosolidine [1930] Tetrahydrosolidine [1930] Tetrahydrosollidine [1930] Tetrahydrosollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydroeucarvool [1240] Tetrahydroeucarvool [1240] Tetrahydroeucarvool [1240] Tetrahydroopuchhalic acid Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthylene glycol Tetrahydronaphthylene glycol Tetrahydronaphthylene glycol Tetrahydronaphthylene glycol Tetrahydronaphthylene glycol Tetrahydrotoluic acid [1340]	924 792 872 872 794 898 841 640 732 841 748 852 670 735 645 671 842	Thermochemical data [1200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thio acids [1310] Thio acids [1330] Thio allophanic acid [1310] Thiobarbituric acid [1930] Thiobarbituric acid [1310] Thiocarbonic acid [1310] Thiocyanic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thionyl fluoride [0660] Thiolactic acid [1310] Thiomethyl barbituric acid [1930] Thiooxybutyric acid [1310] Thiomethyl Thiophen [11230]	849 9, 883 776 1076 1067 696 687 715 694 859 715 692 695 919 935 592 697 705 859
Tetrabutylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetraethylrhodamine [5020] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydroeucarvool [1240] Tetrahydroeucarvool [1540] Tetrahydroeucarvool [1540] Tetrahydroisophthalic acid Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthylene glycol Tetrahydrouphine [1930] Tetrahydrouphine [1930] Tetrahydrouphine [1930] Tetrahydrotoluic acid [1340] Tetrahydrotoluic acid [1340] Tetrahydrotoluic acid [1340]	924 792 872 872 794 898 841 640 732 841 748 670 767 767 767 645 671 671 842 732	Thermochemical data [1200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thio acids [1310] Thio acids [1330] Thio allophanic acid [1310] Thiobarbituric acid [1930] Thiobarbituric acid [1310] Thiocarbonic acid [1310] Thiocyanic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thionyl fluoride [0660] Thiolactic acid [1310] Thiomethyl barbituric acid [1930] Thiooxybutyric acid [1310] Thiomethyl Thiophen [11230]	849 9, 883 776 1076 1067 696 687 715 694 859 715 692 695 919 935 592 697 705 859 698
Tetrahydroeucarvole [1540] Tetrahydrosolidine [1930] Tetrahydroculidine [1930] Tetrahydroculidine [1930] Tetrahydroculidine [1940] Tetrahydroeucarvole [1540] Tetrahydroeucarvole [1540] Tetrahydrosophthalic acid Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthol [1240] Tetrahydronaphthol [1240] Tetrahydronaphthol [1930] Tetrahydrotoluic acid [1340] Tetrahydrotoluic acid [1340] Tetrahydrotoluic acid [1340] Tetramethylammonium compounds [1610]	924 792 872 872 794 898 841 640 732 841 748 852 670 735 645 671 842	Thermodynamics [7200] Thetines [1310] Thetines [1310] Thioacetamide [1310] Thioacids [1330] Thioallophanic acid [1310] Thiobarbituric acid [1930] Thiobenzamide [1330] Thiocarbonic acid [1310] Thiocarbonic acid [1310] Thiocyanic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thionyl fluoride [0660] Thiolactic acid [1310] Thiomatic acid [1310] Thiomatic acid [1310] Thiomatic acid [1310] Thiomatic acid [1310] Thiophenyl setotetrallydroguin Thiophenyl setotetrallydroguin	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859 715 692 695 919 935 592 697 705 859 698 659
Tetrahydroeucarvoe [1340] Tetrahydrosonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetraethylrhodamine [5020] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydroeucarvoel [1240] Tetrahydroeucarvoel [1240] Tetrahydroisophthalic acid Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthylene glycol Tetrahydronaphthylene glycol Tetrahydrotoluic acid [1340] Tetrahydrotoluic acid [1340] Tetramethylammonium compounds [1610] Tetramethylammonium iodide-	924 792 872 872 794 898 841 640 732 841 748 852 670 671 645 671 842 732	Thermodynamics [7200] Thetines [1310] Thetines [1310] Thioacetamide [1310] Thioacids [1330] Thioallophanic acid [1310] Thiobarbituric acid [1930] Thiobenzamide [1330] Thiocarbonic acid [1310] Thiocarbonic acid [1310] Thiocyanic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thionyl fluoride [0660] Thiolactic acid [1310] Thiomatic acid [1310] Thiomatic acid [1310] Thiomatic acid [1310] Thiomatic acid [1310] Thiophenyl setotetrallydroguin Thiophenyl setotetrallydroguin	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859 715 692 695 919 935 592 697 705 859 659 859
Tetrahydroeucarvoe [1340] Tetrahydrosonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetraethylrhodamine [5020] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydroeucarvoel [1240] Tetrahydroeucarvoel [1240] Tetrahydroisophthalic acid Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthylene glycol Tetrahydronaphthylene glycol Tetrahydrotoluic acid [1340] Tetrahydrotoluic acid [1340] Tetramethylammonium compounds [1610] Tetramethylammonium iodide-	924 792 872 872 794 898 841 640 732 841 748 852 670 671 645 671 842 732	Thermochemical data [7200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thioallophanic acid [1310] Thiobenzamide [1330] Thiobenzamide [1330] Thiocarbonic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thionyl fluoride [0660] Thionalic acid [1310] Thiomethylbarbituric acid [1930] Thiooxybutyric acid [1310] Thiophenol [1239] Thiophenyl ketotetrahydroquinazolone [1930] Thiopyrine [1940]	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859 715 692 695 919 935 592 697 705 859 698 659
Tetrahydroeucarvone [1340] Tetrahydrosonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydroeucarvone [1240] Tetrahydroeucarvone [1240] Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthol [1240] Tetrahydronaphthylene glycol Tetrahydrotoluic acid [1340] Tetrahydrotoluic acid [1340] Tetramethylammonium compounds [1610] Tetramethylammonium-iodidemercury cyanide [2000]	924 792 872 872 794 898 841 748 852 670 735 645 671 842 732 774	Thermochemical data [7200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thioallophanic acid [1310] Thiobenzamide [1330] Thiobenzamide [1330] Thiocarbonic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thionyl fluoride [0660] Thionalic acid [1310] Thiomethylbarbituric acid [1930] Thiooxybutyric acid [1310] Thiophenol [1239] Thiophenyl ketotetrahydroquinazolone [1930] Thiopyrine [1940]	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715 692 693 592 697 705 859 698 659 859 859
Tetrabutylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetraethylrhodamine [5020] Tetralydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydrocullidine [1930] Tetrahydrocullidine [1930] Tetrahydrocullidine [1930] Tetrahydrocullidine [1940] Tetrahydroeucarvooic [1540] Tetrahydroeucarvooic [1540] Tetrahydroisophthalic acid Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthylene glycol Tetrahydrouphine [1930] Tetrahydrotoluic acid [1340] Tetrahydrotoluic acid [1340] Tetramethylammonium compounds [1610] Tetramethylammonium-iodidemercury cyanide [2000] Tetramethylanthracene dihydride	924 792 872 872 794 898 841 640 732 841 748 852 670 767 735 645 671 842 732 774	Thermochemical data [1200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thio acids [1310] Thio acids [1330] Thio allophanic acid [1310] Thiobarbituric acid [1930] Thiobarbituric acid [1310] Thiocarbonic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thionyl fluoride [0660] Thiomalic acid [1310] Thiomalic acid [1310] Thiomethylbarbituric acid [1930] Thiophenol [1239] Thiophenol [1239] Thiophenyl ketotetrahydroquinazolone [1930] Thiopyrine [1940] Thiopyrrolidene [1930]	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859 715 692 695 919 935 592 697 705 859 698 659 859 859 859 859
Tetrahydroeucarvone [1340] Tetrahydrosonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzene [1140] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydroeucarvone [1240] Tetrahydroeucarvone [1240] Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthol [1240] Tetrahydronaphthylene glycol Tetrahydrotoluic acid [1340] Tetrahydrotoluic acid [1340] Tetramethylammonium compounds [1610] Tetramethylammonium-iodidemercury cyanide [2000]	924 792 872 872 794 898 841 640 732 841 748 852 670 767 767 732 645 671 842 732 774 874 874 874 874	Thermochemical data [1200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thio acids [1310] Thio acids [1330] Thio allophanic acid [1310] Thiobarbituric acid [1930] Thiobarbituric acid [1310] Thiocarbonic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thionyl fluoride [0660] Thiomalic acid [1310] Thiomalic acid [1310] Thiomethylbarbituric acid [1930] Thiophenol [1239] Thiophenol [1239] Thiophenyl ketotetrahydroquinazolone [1930] Thiopyrine [1940] Thiopyrrolidene [1930]	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715 692 695 919 935 592 697 705 859 698 659 850 850 850 850 850
Tetrabutylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetraethylrhodamine [5020] Tetrabydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydroculidine [1930] Tetrahydroculidine [1930] Tetrahydroeucarvoic [1240] Tetrahydroeucarvoic [1540] Tetrahydroisophthalic acid Tetrahydroisophthalic acid Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthol [1240] Tetrahydroinoline [1930] Tetrahydroquinoline [1930] Tetrahydroinoline [1930] Tetrahydrotoluic acid [1340] Tetrahydrotoluic acid [1340] Tetramethylammonium compounds [1610] Tetramethylammonium-iodidemercury cyanide [2000] Tetramethylamthracene dihydride Tetramethylarsonium iodide	924 792 872 872 794 898 841 640 732 841 748 852 670 767 767 732 645 671 842 732 774 874 874 874 874	Thermochemical data [1200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thio acids [1310] Thio acids [1330] Thio allophanic acid [1310] Thiobarbituric acid [1930] Thiobarbituric acid [1310] Thiocarbonic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thionyl fluoride [0660] Thiomalic acid [1310] Thiomalic acid [1310] Thiomethylbarbituric acid [1930] Thiophenol [1239] Thiophenol [1239] Thiophenyl ketotetrahydroquinazolone [1930] Thiopyrine [1940] Thiopyrrolidene [1930]	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859 715 692 695 919 935 592 697 705 859 698 659 859 859 859 859
Tetrahydroethylcinnoline [1930] Tetrahydrosophthalic acid Tetrahydroenthracene [1640] Tetraethylchodamine [5020] Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydroaldehydecollidine Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydrocuminic aldehyde Tetrahydroethylcinnoline [1930] Tetrahydroethylcinnoline [1930] Tetrahydroeucarvone [1540] Tetrahydroeucarvone [1540] Tetrahydronaphthalic acid Tetrahydronaphthol [1240] Tetrahydronaphthol [1240] Tetrahydrotoluic acid [1340] Tetrahydrotoluic acid [1340] Tetramethylammonium compounds [1610] Tetramethylammonium-iodidemercury cyanide [2000] Tetramethylanthracene dihydride Tetramethylanthracene dihydride Tetramethylbeuzophenone [1530]	924 792 872 872 794 898 841 748 852 640 767 767 735 645 645 671 842 732 774 874 645 872 758	Thermodemical data [1200] Thermodynamics [7200] Thetines [1310] Thioacetamide [1310] Thio acids [1330] Thioallophanic acid [1310] Thiobarbituric acid [1930] Thiobarbituric acid [1930] Thioberzamide [1330] Thiocarbonic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thionyl fluoride [0660] Thiolactic acid [1310] Thiomathylbarbituric acid [1930] Thiomethylbarbituric acid [1930] Thiophenol [1239] Thiophenol [1239] Thiophenol [1930] Thiopyrine [1940] Thiopyrine [1940] Thiopyrrolidene [1930] Thiopsemicarbazide [1310] Thiosemicarbazide [1310] Thiosemicarbazide [1310] Thiosemicarbazide [1310] Thiosemicarbazide [1310] Thiosemicarbazide [1310] Thiosemicarbazide [1310]	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715 692 695 919 935 592 697 705 859 698 659 850 850 850 850 850
Tetrabutylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethylarsonium iodide Tetraethyldiaminotetraphenyl- dihydroanthracene [1640] Tetraethylrhodamine [5020] Tetrabydroaldehydecollidine Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydrobenzoic acid [1340] Tetrahydrocollidine [1930] Tetrahydroculidine [1930] Tetrahydroculidine [1930] Tetrahydroeucarvoic [1240] Tetrahydroeucarvoic [1540] Tetrahydroisophthalic acid Tetrahydroisophthalic acid Tetrahydronaphthalene [1140] Tetrahydronaphthol [1240] Tetrahydroinoline [1930] Tetrahydroquinoline [1930] Tetrahydroinoline [1930] Tetrahydrotoluic acid [1340] Tetrahydrotoluic acid [1340] Tetramethylammonium compounds [1610] Tetramethylammonium-iodidemercury cyanide [2000] Tetramethylamthracene dihydride Tetramethylarsonium iodide	924 792 872 872 794 898 841 640 732 841 748 852 670 767 767 732 645 671 842 732 774 874 874 874 874	Thermochemical data [1200] Thermodynamics [7200] Thermodynamics [7200] Thio acids [1310] Thio acids [1330] Thio allophanic acid [1310] Thiobarbituric acid [1930] Thiobarbituric acid [1310] Thiocarbonic acid [1310] — detection [6150] — estimation [6300] Thionyl fluoride [0660] Thiomalic acid [1310] Thiomalic acid [1310] Thiomethylbarbituric acid [1930] Thiophenol [1239] Thiophenol [1239] Thiophenyl ketotetrahydroquinazolone [1930] Thiopyrine [1940] Thiopyrrolidene [1930]	849 9, 883 776 1078 1076 1067 696 687 715 694 859 715 692 695 919 935 592 697 705 859 870 850 870 859 694 595 694 695 695 697 697 698 699 699 699 699 699 699 699

Thiourea [1310]		693	Tolylisocoumarinhydrazone anhy-	
estimation [6300]		950	dride [1930]	858
Thorium [0770] estimation Thujamenthene [1140]		599	dride [1930] Tolylmethylglycidic acid [1910]	824
Inorum [Otto]	 933,		Tolelmothelperozologyobenzene	852
estimation	955,		Tolylmethylpyrazoleazobenzene	
Thujamenthene [1110]		611	Tolylmethylpyrazoleazotoluene	852
Thujylamine [1640] Thujylamine [1640] Thujyldimethylamine [1640]		() 14	Tolylmethylpyrazolone [1930]	857
Thujvlamine [1640]		793	Tolylmethylpyrazoloneazoben-	
Thuivldimethylamine [1640]		793	zene [1930]	857
Thujyltrimethylammonium iodid	le	793	Tolylmethylpyrrolidone car-	
Theming [1020]		851	boxylie acid [1930]	848
mi 1 [1 1007				
Thymol [1230]		660	Tolytoxyfurfurylaerylic acid	826
Thymolylamine [1630]		786	Tolylpropionic aldehyde [1430]	747
Thymomenthone [1540] .		767	Tolylpyrine [1940]	868
Thymomenthylamine [1640]		793	Tolylpyrine [1940] Tolylsemicarbazide [1310]	-694
Thymoquinone-thymolimide .		795	Tabeltoine al man comboved a neid	862
		596	Tractices [0020]	512
Tin [0720]			Treatises [0000]	
—— detection [6100]		918	Triacetin [1210]	653
—— estimation [6200]		933	Triamylsilicol [2000]	877
Tin organic compounds [2000])	877	Trianisylcarbinol [1230]	-667
Titanic acid [0780]		600	Triazole [1930]	860
- estimation [6300]		940	Triazylazimide [1930]	865
Titonian [0500]			Triography dragino 19301	864
Titanic acid [0780] — estimation [6300] Titanium [0780] — estimation [6200]		600	Treatises [0030] Triacetin [1210] Trianisylcarbinol [1230] Triazole [1930] Triazylazinide [1930] Triazylhydrazine [1930] Tribenzylarsine [2000] Tribenzylidenepyridine [1930] Tribenzylphosphine oxide [2000]	
estimation [6200]		933	Tribenzylarsine [2000]	872
THAIRMIN-OFGABIC COMPOUNTS		877	Tribenzylidenepyridine [1950]	840
Toluene [1130] Toluene [1130] Tolueneazobenzoic acid [1720]		789		-876
Toluene [1130]		632	Tribenzylsilicol [2000]	877
Toluenezzobenzoic acid [1790) -	798	Triboluminescence [7300]	1097
Toluonoozodiothylanilina 11720	1	799	Tricarballylanilie acid [1930]	848
Tolueneazodiethylaniline [1720)]		The arbany lanine acid [1210]	
Tolueneazophenol [1720] . Tolueneazotoluene [1720] .		798	Tricarballylic acid [1310]	707
Tolueneazotoluene [1720]		798	Tridecore acid [1310]	691
Toluene sulphonamide [1330].		719	Tridecoic acid [1310] Tridecoic aldehyde [1410] Triethylbenzene [1130]	743
Toluene sulphoneacetamide .		685	Triethylbenzene [1130] Triisopropylamine [1610]	-633
Toluene sulphoneacetonitrile		685	Triisopropylamine [1610]	775
Toluene sulphoneethenylamino-			Triisopropylbenzene [1130]	633
Toldene surphoneethen viannino		777	Trimercurydiacetone hydrate	873
oxime [1610] Toluene sulphonic acid [1330]			Trimercury diacetone nyuntio	
Toluene sulphonic acid [1330]		719	Trimethoxybenzylamine [1630]	786
Toluene sulphonyl aminobenzene	e-		Trimethyladipic acid [1310]	704
azonaphthol [1720]		799	Trimethylamine [1610]	-775
Toluic acid [1330] Toluic aldehyde [1430] benzoyl hydrazone [1630]		717	Trimethylbenzylideneindoline	844
Tolnic aldebyde [1430]		746	Trimethylcetrol [1250]	673
- benzerl budrazone [1626	11	792	Trimethylcyclohexane [1140]	640
Talaidina [1020]	رد		Trimethylevelchexane [15.10]	
Toluidine [1030]		782	Trimethylcyclohexanone [1540]	767
Toliquinof [1230]		66-1	Trimethyldioxypyrridine [1930]	845
Toluidine [1630] Toluquinol [1230] Toluquinoline [1930] Toluquinone [1530]		842	Trimethylenebisaniline [1630]	-789
Toluquinone [1530]		760	Trimethylene carboxylic acid	731
Tolylaminobenzoic acid [1330)7	716	Trimethylenediamine [1610]	777
Tolylaminodinaplitha ovrane	- 3	821	Trimethylglutaconic acid [1320]	712
Tolylaminodinaphthapyrane . Tolylaminodiphenyltriazole .		860	Trimethylglyoxaline [1930]	851
T-1 13:1-1-1-1			Trimethylgiyoxanne [1000]	
Tolyldiketotetrahydroquinazolin	ie.	855	Trimethylpyrrole [1930]	841
Tolyldimethylcarbinol [1230]		660	—— carboxylic acid [1930]	841
Tolyldimethylfulgenic acid .		726	Trimethyltrimethylene [1140]	-639
Tolyldimethylfulgenic acid . Tolyldimethylfulgide [1910] .		825	Trimethyluracil [1930]	855
Tolylenediamine [1630] . Tolylenediazoimide [1740] .		788	Trinaphthylphosphine oxide	876
Tolylenediazoimide [1710]		803	Trioxyadipic acid [1310]	708
Tolylonedimethyldiamine [1090	77		Trioxybangoia acid [1920]	
Tolytenedimethyldrainine [1030	7]	788	Trioxybenzoic acid [1330] Trioxybenzylamine [1630]	728
Tolylethyl alcohol [1230] .		660		786
Tolylethylpseudourea [1310].		693	Trioxybenzylidenecoumaranone	828
Tolylenedimethyldiamine [1630] Tolylethyl alcohol [1230] Tolylethylpseudourea [1310] Tolylglycinoacetic acid [1310]		687	Trioxydihydromethyluracil	855
Tolylhydrizinoaminoacetic aci	id	795	Trioxyennane [1210]	653
Tolyliminobis linaphthapyrane .		821	Trioxyennane [1210] Trioxyflavanone [1910]	828
7, 1410				

Trioxyflavone [1910] Trioxyflavonol [1910]	828	Vanadium detection [6100]	918
Triosyflavonol [1910]	828	— estimation [6200]	934
Weiiti- [1020]	915	Vanadinin augania agamanda	877
Trioxyisatin [1930] Trioxymethylanthraquinone 764,	949	Vanadium-organic compounds	
Trioxymethylanthraquinone 764,	765	Vanillin estimation [6300]	950
Trioxymethylquinoline [1930]	847	Vapour densities [7100]	1047
Trioxynaphthalene [1230]	666	Vapour densities [7100] Vapour pressure [7150]	1057
Trioxynaphthanene [1250]		Washing pressure [1190]	
Trioxyphenylfluorone [1910]	828	Varnishes [6500]	1003
Trioxystilbene [1230]	667	Varnishes [6500] Veratrole [1230]	663
—— carboxylic acid [1330]	729	Veratrovlformic acid [1330]	728
Trioxytridinaphthapyrylbenzene	829	Vegetables, analysis [6500]	975
Trioxy tridina prima pyryroenzene			
Trioxyvinylphenanthrene [1230]	667	Vinegar analysis [6500]	973
Triphenylcarbinol [1230] Triphenyldihydroanthranol	662	Vinylacetic acid [1320] Vinylacrylic acid [1320]	710
Triphenyldibydroanthranol	672	Vinylaerylic acid [1320]	710
Triphenyldihydrodiazine [1930]	854	Vinylaciylic acid [1320] Vinyltrimethylene [1140] Viscosity [7150] Water [0360] — analysis [6500] Water gas [6500] Water gas [6500]	640
Tribuen's dinversor [1990]		View 171703	
Triphenyldihydrofurodiazole	869	Viscosity [7150]	1059
Triphenylendanilodihydrotriazole -	863	Water [0360]	558
Triphenylfulgenic acid [1330]	727	—— analysis [6500]	954
	826	—— estimation [6300]	936
Triphenylfulgide [1910]		W-4- [0500]	
Triphenylhexadienol [1230]	662	Water gas [0500]	1006
Triphenylhydroanthracene	646	Water gas [6500] 677, Wheat proteins [4020]	1006
Triphenylmethane [1130]	636	Wheat proteins [4020]	890
	719	Wine analysis [6500]	971
carboxylic acid [1330]		Walfara [0000]	602
—— dyes [5020]	897	Wolfram [0840] estimation [6200]	
Triphenylmethyl [1130]	637	—— estimation [6200]	934
Triphenylphosphine [2000]	876	Aanthogenacetic acid [1310]	696
Triphenylphosphine [2000] oxide [2000]	876	Xanthogenacetone [1510]	752
m : 1 - :1 - [1000]		Youthornhutunia asid [1210]	698
Trisaccharides [1830]	808	Xanthogenbutyric acid [1310]	
Trisulphidobisphenylacetic acid	721	Xanthogenpropionic acid [1310]	697
Trithioacetaldehyde [1920]	830	Xanthogensuccinic acid [1310]	705
er and the first time of time of the first time of the first time of the first time	696	Venon [0850]	603
m : d : 1 focaci		Xenon [0850] Xylene [1130]	632
Trithionic acid [0600]	592	Tyrene [1150]	054
Trypsin [8010]	1125	Xylenesulphoneethenylamino-	
Tungstates [0840]	602	oxime [1610]	777
Tungsten [0840]	602	Xylene sulphonic acid [1330]	720
Tungsten [0040]		Vulenel [1990]	660
—— detection [6100]	918	AVIEROI [1250]	
Trithlocarbondiglycolle acid Trithlocarbondiglycolle acid Trithlocarbondiglycolle acid Trypsin [8010] Tungstates [0840] — detection [6100] — estimation [6200] Tyrosine [1330] Uranidoacetic acid [1310] Uramidoheyoic acid [1310]	934	Xylenol [1230] Xylidine [1630] Xylose [1810] Xylose-glucoside [1850]	783
Tyrosine [1330]	722	Xylose [1810]	806
Uracil [1930]	854	Xylose-olucoside [1850]	812
II will a said [1910]	687	Xylylazimidobenzene [1930]	861
Uramidoacetic acid [1310]			
Uramidohexoic acid [1310]	690	Xylylazonitrosobenzene [1930]	861
Uranium [0810] —— estimation [6200]	601	Xylylenediamine [1630]	789
— estimation [6200]	933	Xylylenediazcimide [1740] Xylylethyl alcohol [1230] Xylylhydrazine [1630]	804
Urea [1310]	693	Xylylethyl alcohol [1230]	661
500000	948	Valultudraging [1620]	791
— estimation [6300]		Aylythydrazine [1630]	191
Ureidobishexoic acid [1310]	690	Xylvlmethylpyrrolidone car-	
		A plic acid [1930]	849
	845	Yeas, analysis [6500] Vehicities [5200]	970
11 12 12 12 12 12 12 12 12 12 12 12 12 1	609	Yohimbine [3010]	883
Oremane [1510]	001	and the second s	
Uric acid [1930]	804	Yohimboaic acid [1350]	740
boxylic acid [1930] Urethane [1310] Uric acid [1930] — estimation [6300] Urine analysis947, Urine reactions [6150] Urotropine [1610] Vacua production of [6930]	948	1 tterbium [0870]	603
Urine analysis 947.	979	Yttrium [0860]	603
Universations [6150]	02.1	Zine [0880]	603
OTHE reactions [0190]	770	detection [#100]	918
Urotropme [1610]	110	tetection [0100]	
		estimation [6200]	934
Valency [7000]	1020 -	— salts [0880]	604
Voloria seid [1210]	689	Zinc-organic compounds [2000]	878
valeric acid [1910]		Tolumboate act 1530	604 / /_
Valency [7000] Valeric acid [1310] Valerolactone [1910]	820	Zirconium [0890] — detection [6100]	
Valerylacetic aldebyde [1510]	753	detection [6100]	918
Vanadates [0820]	602	Zirconium-organic compounds	878
Vanadates [0820] Vanadium [0820]	601	Zymase [8010]	1121
· anathan [5050] ···		0	





FOR PHOTOCOPY OR READING ROOM
USE
PLEASE SIGN OUT AT SCIENCE AND

NOT FOR CIRCULATION

7403 R882 Div.D 1905 International catalogue of scientific literature, 1901-1914

Biologi 1

STORAGE

